

საქართველოს მეცნიერებათა აკადემია
АКАДЕМИЯ НАУК ГРУЗИИ

ცენტრალური სამეცნიერო ბიბლიოთეკა
ЦЕНТРАЛЬНАЯ НАУЧНАЯ БИБЛИОТЕКА

ბიობიბლიოგრაფიული სერია „ქართველი მეცნიერები“
Биобиблиографическая серия «Грузинские ученые»



Р а џ а э л
А г л а д } е

(1911-1989)

Биобиблиография



Издательство <Мецниереба>
Т б и л и с и

ნ ა ფ ო ე ლ
ს გ ლ ა მ ე

(1911-1989)

ბიოხიბლოგრაფია



გამომცემლობა < მეცნიერება >
თბილისი

1991

რ ა ზ ი ე ლ ა ბ ლ ა ქ ე

(სამეცნიერო-პედაგოგიური და საზოგადოებრივი მოღვაწეობის მოკლე მიმოხილვა)

აკადემიკოს რაფიელ აგლაძის სახელთან განუყრელადა დაკავშირებული საქართველოში საბუნებისმეტყველო და ტექნიკურ მეცნიერებათა რიგი წამყვანი მიმართულებების შექმნა და განვითარება. მისი უშუალო თაოსნობით ჩაეყარა საფუძველი არაერთ სამეცნიერო-კვლევით ცენტრსა და უმაღლესი ტექნიკური განათლების კერას, ქიმიურ და მეტალურგიულ წარმოებას.

ფართოდაა ცნობილი რაფიელ აგლაძის ფუნდამენტური შრომები ჰიდროელექტრომეტალურგიაში, არაორგანულ ნაერთთა ელექტროსინთეზის, ნალღობთა ელექტროლიზის დარგში, დენის ქიმიური წყაროების წარმოებაში, ახალი ლითონებისა და შენადნობების ელექტროგამოლექვასა და ლითონთა კოროზიაში. საერთაშორისო აღიარება მეცნიერს მოუპოვა მისმა მნიშვნელოვანმა მეცნიერულმა გამოკვლევებმა მანგანუმის ელექტროქიმიაში. ამ მხრივ იგი ყველაზე თანმიმდევრულ და კომპეტენტურ მკვლევარად გვევლინება.

რაფიელ აგლაძე დაიბადა 1911 წლის 29 დეკემბერს ქ. თბილისში. მამა ილია აგლაძე, ცნობილი ლიტერატორი-პუბლიცისტი, ჟურნალისტი და მთარგმნელი, 1894-1902 წწ. ილია ჭავჭავაძის "ივერიის" რედაქციაში მოღვაწეობდა; შემდგომში გაზეთ "დროების" გამომცემელ-რედაქტორად მუშაობის დროს, თვითმპყრობელური რეჟიმის საწინააღმდეგოდ მიმართული პუბლიკაციებისა და საქმიანობისათვის იგი 1911 წ. დააპატიმრეს და გადაასახლეს საქართველოდან. მისი მეუღლე, ოლღა ბეჟანიშვილი, რომელიც თავადაც აქტიურად თანამშრომლობდა ჟურნალ-გაზეთებსა და ქართველთა შორის წერა-კითხვის გამავრცელებელ საზოგადოებაში, მცირეწლოვან ბავშვებთან ერთად თან გაჰყვა მეუღლეს. ოჯახი სამშობლოში მხოლოდ 1918 წელს, საქართველოს დამოუკიდებლობის გამოცხადების შემდეგ დაბრუნდა.

რაფიელ აგლაძე ჯერ ჰუმანიტარული ტრადიციების მქონე თბილისის I საცდელ-საჩვენებელ სკოლაში სწავლობდა, შემდეგ კი მამამ იგი ახლად გახსნილ ქიმიურ ტექნიკუმში გადაიყვანა. პროფესიის არჩევაში მნიშვნელოვანი როლი ითამაშა იმ პერიოდში საქართველოში მოღვაწე ცნობილ მეცნიერ-ქიმიკოსთა - პ. მელიქიშვილის, ვ. პეტრიაშვილის, გ. ნიკოლაძის, ლ. პისარევესკის აქტიურმა სამეცნიერო მოღვაწეობამ. თავის მოგონებებში რ. აგლაძე დიდი მოწინავეთ იხსენებს მათ ლექცია-საუბრებს.

17 წლის რაფიელი უკვე დონბასის კოქსქიმიური ქარხნის ტექნიკოს-ქიმიკოსია. 1929 წელს იგი ჩაირიცხა მაშინდელ საქართველოს ინდუსტრიული ინსტიტუტის ქიმიურ ფაკულტეტზე და სწავლის პარალელურად, 1932-1934 წწ. მუშაობდა სამხედრო ქიმიური ლაბორატორიის უფროსად. ამავე პერიოდს განეკუთვნება მისი პირველი ნაბეჭდი შრომები ქლორის მიღებისა და გამოყენების საკითხებზე.

ინსტიტუტის დამთავრების შემდეგ, 1934-1935 წწ. რ. აგლაძე მუშაობდა ჩერნოოზენსკის (ქ. ძერჟინსკი) ქიმიკომბინატში ინჟინერ-ტექნოლოგად. სწორედ აქ მიიქცია შრომისმოყვარე, საზრიანმა ქართველმა ინჟინერმა ცნობილი მეცნიერის, მოსკოვის დ. მენდელეევის სახელობის ქიმიურ-ტექნოლოგიური ინსტიტუტის ელექტროქიმიურ წარმოებათა ტექნოლოგიის კათედრის გამგის პროფ. პ. ლუკიანოვის ყურადღება, რომელმაც მას ასპირანტურაში ჩაბარება ურჩია.

1935-1938 წლებში რ. აგლაძე ხსენებული ინსტიტუტის ასპირანტი და ასისტენტი. ამ პერიოდში გამოიკვეთა და დაკონკრეტდა ახალგაზრდა მეცნიერის კვლევის საგანი ლითონური მანგანუმის მიღება წყალხსნართა ელექტროლიზით. ამ ელემენტის დიდი რეაქციისუნარიანობის გამო პრობლემის გადაწყვეტა არ იყო ადვილი, საჭირო იყო ახლებური, არასტანდარტული მიდგომა. თავისი ნიჭის, მიზანსწრაფვისა და დაუოკებელი შრომის უნარის მეშვეობით, რ. აგლაძემ შედარებით მოკლე დროში, კათოდური პროცესის კინეტიკური კვლევის შედეგებზე დაყრდნობით, შესძლო განეზორციელებინა ლითონური მანგანუმის მიღების პროცესი სულფატური ხსნარის ელექტროლიზით ამონიუმის იონების თანაობისას. ელექტროდული რეაქციების კანონზომიერებათა ღრმად შესწავლის შედეგად დაამუშავა მანგანუმის მადნებიდან სუფთა ლითონის მიღების მთლიანი შეკრული ტექნოლოგიური ციკლი.

რ. აგლაძის საკანდიდატო დისერტაცია "მანგანუმის მარილების ელექტროლიზი" (1938 წ.), მიღებული საავტორო მოწმობები და სამეცნიერო სტატიები მანგანუმის ჰიდროელექტრომეტალურგიისა და

ელექტროკრისტალიზაციის საკითხებზე, გამოქვეყნებული საკავშირო სამეცნიერო ჟურნალებში "მეტალურგი", "სამსო ჟურნალი" და მოსკოვის დ. მენდელეევის სახ. ქიმიურ-ტექნოლოგიური ინ-ტის შრომებში, აგრეთვე სხვა ცალკეულ პრობლემათა კვლევის შედეგები, დასტამბული სსრკ და საქართველოს მეცნიერებათა აკადემიის მაცნესა და საქართველოს მეცნიერებათა აკადემიის მოამბეში, ამ დარგის ფუძემდებლურ შრომებად არის აღიარებული.

1939 წელს რ. აგლაძეს ამტკიცებენ მოსკოვის დ. მენდელეევის ქიმიურ-ტექნოლოგიური ინსტიტუტის დოცენტად და სსრკ მეცნიერებათა აკადემიის მეტალურგიის ინსტიტუტის დოქტორანტად. ამ დროიდან იწყება მისი პედაგოგიური მოღვაწეობა.

1939-1940 წწ. რ. აგლაძემ მრავალრიცხოვანი სერიული კვლევების საფუძველზე დაადგინა სპეციალური ფოლადებისა და შენადნობების საექსპლუატაციო თვისებების ხარისხობრივი გაუმჯობესების შესაძლებლობა მალეგირებელი კომპონენტის - მანგანუმის სიწმინდის გაზრდის ხარჯზე. მის მიერ მიღებული ელექტროლიზური მანგანუმის საცდელმა პარტიებმა მკაცრი გამოცდა გაიარეს ქვეყნის წამყვან მეტალურგიულ ლაბორატორიებსა და საწარმოებში, გამოვლინდა ამ ელემენტის დადებითი გავლენა ფოლადის საგლინავ თვისებებზე. ომის წინა პერიოდში განსაკუთრებული მნიშვნელობა შეიძინა ზესუფთა ჯავშნების მიღების სამუშაოებმა. მეორე მსოფლიო ომის დაწყებისთანავე დადგა საკითხი ლითონური მანგანუმის ფართო მასშტაბით წარმოების ორგანიზაციის აუცილებლობის შესახებ. ეს ამოცანა დაეკალა რ. აგლაძეს. 1941 წ. აგვისტოში მთავრობის დაავალებით მივლინებულ იქნა ზესტაფონის ფეროშენადნობთა ქარხანაში. უმოკლეს ვადაში მკვლევარმა თბილისის საწარმოებში პირადად შეაგროვა პირველი აუცილებლობის დანადგარები ტრანსფორმატორები, ღენის გამმართველები, სპილენძის სალტყები და სხვ. ამ მასალებით დატვირთული ეშელონით რ. აგლაძე ჩავიდა ზესტაფონში, სადაც რამდენიმე კვირაში შესძლო ქარხნის სასადილოს შენობაში პირომეტალურგიული პროფილის საწარმოსათვის პრინციპულად ახალი ელექტროქიმიური საამქროს დამონტაჟება. მისი გამოცდისა და გაშვებისათვის სასწრაფოდ იქნა მობილიზებული ადგილობრივი რესურსები; კერძოდ, სოფ. შროშის ცნობილმა თინის ოსტატებმა დაამზადეს მყავაგამძლე საცავეები, აბაზანების კორპუსებად გამოყენებული იყო ღვინის ქარხნებიდან შემოტანილი ხის კასრები და ა. შ. მეცნიერის უშუალო ხელმძღვანელობით ადგილობრივ სახელოსნო სასწავლებელში ხდებოდა მომსახურე პერსონალის მომზადება.

ქარხნის პირობებში რ. აგლაძემ დაამუშავა ოქსიდური მადნის და ფერომაგანუმის ერთობლივი აღდგენითი გამოტუტვის პროცესი. საოცრად მოკლე ვადაში, ჯერ კიდევ 1941 წლის ბოლომდე, მიღებული იყო 99,7% სიწმინდის ელექტროლიზური მანგანუმის პირველი ტონები, რომელიც თვითმფრინავით გადაეგზავნა ურალის მეტალურგიულ ქარხანას ჯერ საცდელი დნობის ჩასატარებლად, 1942 წლის დასაწყისიდან კი ახალი ლითონი დაინერგა სპეციალური შენადნობების და ფოლადების სერიულ წარმოებაში. ქვეყნისათვის უმძიმესი 1942 წლის შედეგების მიხედვით შავი მეტალურგიის საწარმოთა საკაპიტრო შეჯიბრებაში გამარჯვებულად სწორედ ზესტაფონის ფეროშენადნობთა ქარხნის ახლადშექმნილი ელექტროლიზური მანგანუმის საამქრო იქნა აღიარებული, ხოლო ტექნოლოგიის ავტორსა და სამუშაოს ხელმძღვანელს რ. აგლაძეს სსრკ სახელმწიფო პრემია მიენიჭა.

1943 წელს რ. აგლაძემ მოსკოვში, მეცნიერებათა აკადემიის მეტალურგიის ინსტიტუტის სამეცნიერო საბჭოს სხდომაზე წარმატებით დაიცვა სადოქტორო დისერტაცია თემაზე "მანგანუმის პიდროელექტრომეტალურგიული მიღება". ოფიციალურმა ოპონენტმა, თანამედროვე ელექტროქიმიის მამამთავარმა აკადემიკოსმა ა. ფრუმკინმა ამ სამუშაოს გამოყენებითი ელექტროქიმიის დიდი მონაპოვარი უწოდა. მისი აღნიშვნით, ეს ნაშრომი, გარდა ლითონური მანგანუმის მიღებისა, იმითაც იყო ღირშესანიშნავე, რომ დაისახა ახალი შესაძლებლობები საელემენტო მრეწველობაში მანგანუმის დიოქსიდის წარმოებისა და მანგანუმის მადნებიდან რიგი სხვა ფერადი ლითონების ამოღების საქმეში. მეორე ოპონენტმა, სსრკ მეცნიერებათა აკადემიის წევრ-კორესპონდენტმა ა. კაპუსტინსკიმ ამ სამუშაოს სადოქტორო დისერტაციის იდეალი უწოდა.

ამ პერიოდში დანერგვის სამუშაოთა ხელმძღვანელობის პარალელურად, რ. აგლაძე ახალ სამეცნიერო ცენტრებს ქმნის თბილისში - მეცნიერებათა აკადემიასა და ინდუსტრიულ ინსტიტუტში (ამჟამად საქართველოს ტექნიკური უნივერსიტეტი). ამ ორ დაწესებულებაში მიმდინარეობდა შემდგომში მთელი მისი სამეცნიერო, პედაგოგიური და საინჟინრო მოღვაწეობა.

1942 წელს საქართველოს მეცნიერებათა აკადემიის ქიმიის ინსტიტუტში რ. აგლაძემ ჩამოაყალიბა ელექტროქიმიის ლაბორატორია, რომელშიც იმთავითვე ინტენსიური მუშაობა გაიშალა მანგანუმის შენადნობების რკინასთან, თუთიასთან და კობალტთან ელექტროლიზით მიღების შესაძლებლობის დასადგენად. შესწავლილი იყო მთელ რიგ შენადნობთა ფიზიკურ-ქიმიური თვისებები. გაგრძელდა მანგანუმის

ამაღვამის მიღების ადრე დაწვებული სამუშაოები, მოიხინჯა ციანური ხსნარებიდან მანგანუმის ელექტროგამოლექვის ხერხი. ომის პერიოდის საჭიროება მოითხოვდა ლაბორატორიაში სხვა სპეციფიკური საქიანობის გაშლას, კერძოდ, ფეხქებადი ნარეუების შექმნას, აირწინალებისათვის აუცილებელი ჰოპკალიტის ფილტრების შემუშავებას და სხვ.

1943 წელს რ. აგლაძე ხელმძღვანელობს საქართველოს მეცნიერებათა აკადემიის ქიმიის ინსტიტუტის მეტალურგიულ სექტორს, ხოლო ინდუსტრიულ ინსტიტუტში აარსებს ამიერკავკასიაში პირველ ელექტროქიმიურ წარმოებათა ტექნოლოგიის კათედრას, რომელსაც იგი 1985 წლამდე უძღვება. კათედრა ამჟამადც ერთადერთია ამიერკავკასიის რეგიონში, როგორც უმაღლესი ელექტროქიმიური განათლების ცენტრი. მის მიერ გამოშვებულია ამ დარგის 1000-ზე მეტი სპეციალისტი, რომელთაგან ბევრი დღეს მეცნიერებათა კანდიდატი და დოქტორი, სამეცნიერო დაწესებულებების და მძლავრი საწარმოების ხელმძღვანელებია. გამორჩეულ ორატორს რ. აგლაძეს ახასიათებდა მსმენელთა ღრმად დაინტერესებისა და მიზიდვის უნარი, ადვილად ამყარებდა უშუალო კონტაქტს აუდიტორიასთან, აღვივებდა სტუდენტებში მეცნიერული საქმიანობით დაინტერესებას და მათგან თანამოაზრეებს, საქმის ენთუზიასტებს, მომავალ მეცნიერ-მკვლევარებს ზრდიდა.

ამავე დროს ეს წლები ქართული ელექტროქიმიური სკოლის ჩამოყალიბებისა და მისი ძირითადი მიმართულებების ჩასახვის მნიშვნელოვანი პერიოდია. რ. აგლაძემ შემოიკრიბა რა თავის გარშემო ახალგაზრდა ნიჭიერ მეცნიერთა და სტუდენტთა ჯგუფი, თითოეულ მათგანს დაუსახა სამეცნიერო მუშაობის კონკრეტული და ამავე დროს აქტუალური მიმართულება. ფართოდ გაიშალა კვლევითი სამუშაოები ელექტროლიზით მანგანუმისა და მისი შენადნობების მიღებისათვის, ელექტროლიზური მანგანუმის წარმოების შლამებიდან ნიკელისა და კობალტის ჰიდრომეტალურგიული წესით მიღების ცდები, კვლევები აქტიური მანგანუმის დიოქსიდის მიღებისა და მანგანუმის დენის წყაროების შექმნის მიმართულებით, მანგანატებისა და პერმანგანატების ელექტროსინთეზი, მანგანუმის რაფინირება ვაკუუმ-დისტილაციის მეთოდით, საქართველოს დარიშხანისა და ანთიმონის მადნების ჰიდროელექტრომეტალურგიული გადამუშავება, ტუტემიწათა ლითონების შენადნობების ელექტროგამოლექვა გამლღვალ მასათა ელექტროლიზით, ქრომის მიღება მისი სამკლენტიანი მარილების ელექტროლიზით და ფეროქრომის რაფინირება, ელექტროლიზური რკინის მიღება, ტყიბულის ლიტობიოლიტური ფიქლების კომპლექსური გადამუშავება, ლითონური მანგანუმის მიღება საქართველოს დოლომიტებიდან და სხვ.

რ. აგლაძემ დიდი ენერგია შეაღია საქართველოს მეცნიერებათა აკადემიის სისტემაში ფართო ტექნიკური პროფილის მქონე პირველი დანერგვების ლითონისა და სამთო საქმის ინსტიტუტის ჩამოყალიბებისა და ორგანიზაციის საქმეს, რომლის პირველ დირექტორადაც იგი 1945 წლის თებერვალში დაინიშნა. იმავე პერიოდში შეიქმნა ელექტროქიმიისა და ელექტრომეტალურგიის განყოფილება. მის დიდ დამსახურებად უნდა ჩაითვალოს ის გარემოება, რომ ამ ინსტიტუტში მოხდა სამთოელთა, ქიმიკოსთა, მეტალურგთა, სამთო მანქანათმშენებლობის სპეციალისტთა მოწინავე ძალების თავმოყრა, გაერთიანება და შეთანხმებული მუშაობა საქართველოს ეკონომიკის აღდგენისა და სახალხო მეურნეობის შემდგომი განვითარების ამოცანების გადასაწყვეტად. საგულისხმოა, რომ სწორედ ამ ინსტიტუტის ბაზაზე შემდგომ წლებში შესაძლებელი გახდა ისეთი მძლავრი სამეცნიერო ცენტრების დაფუძნება, როგორიცაა სამთო მექანიკის, მეტალურგიის, მანქანათა მექანიკის, საშენ მასხალთა, გამოყენებითი (შემდგომ არაორგანული) ქიმიისა და ელექტროქიმიის ინსტიტუტები. ამ უკანასკნელს თვით რ. აგლაძე ჩაუდგა სათავეში. ამჟამად ინსტიტუტს მისი დამაარსებლის სახელი აქვს მიკუთვნებული.

1946 წლის დეკემბერში 35 წლის მეცნიერი საქართველოს მეცნიერებათა აკადემიის ნამდვილ წევრად, მომდევნო წელს კი ვიცე-პრეზიდენტად აირჩიეს. მიუხედავად იმისა, რომ საქართველოს მეცნიერებათა აკადემია 1941 წელს შეიქმნა, სწორედ ამ პერიოდში ხდებოდა აკადემიის სისტემის სხვადასხვა პროფილის სამეცნიერო-კვლევითი დანერგვებების ფაქტიური ორგანიზაცია, მათი კადრებით დაკომპლექტება, მოწყობილობა-დანადგარებით აღჭურვა და სხვ., რაც ძირითადად რ. აგლაძის უპირველესი ზრუნვის საგანი იყო. იგი უშუალო მონაწილეობას იღებდა ომის შემდგომი საქართველოს ტექნიკური პრობლემების მოგვარებაში აკადემიის მამინდელ ხელმძღვანელობასთან, ქართული მეცნიერების ისეთ დიდ კორიფეებთან ერთად, როგორებიც იყვნენ მათემატიკოსები ნ. მუსხელიშვილი (პრეზიდენტი), ი. ვეკუა (აკადემიკოს-მდივანი), ისტორიკოსი ს. ჯანაშია (ვიცე-პრეზიდენტი), ენათმეცნიერი ა. შანიძე (ვიცე-პრეზიდენტი).

1949 წელს მისი ინიციატივით დაარსდა მეცნიერებათა აკადემიის სამეცნიერო-პოპულარული ჟურნალი "მეცნიერება და ტექნიკა", რომლის პირველი რედაქტორიც თვითონვეა. რ. აგლაძე აქტიურად მონაწილეობს მეტალურგიის რუსულ-ქართული ტერმინოლოგიის დადგენასა და გამოცემაში, არის მისი ერთ-ერთი რედაქტორი, ინტენსიურად იღწვის დ. მენდელეევის სახელობის საკავშირო ქიმიური

საზოგადოების რესპუბლიკურ გამგეობასა და საზოგადოება "ცოდნაში".

1960-1961 წლებში ელექტროქიმიისა და ელექტრომეტალურგიის განყოფილებას გამოეყო დამოუკიდებელი ქვედანაყოფები: ღენის ქიმიური წყაროების, იშვიათი ელემენტების ტექნოლოგიის, გამლვალ მასათა ელექტროლიზის და ანალიზური ქიმიის; შემდეგ წლებში ეს ლაბორატორიები თავის მხრივ ახალი ქვედანაყოფების საფუძველად იქცნენ. კერძოდ, ღენის წყაროების ლაბორატორიას გამოეყო ელექტროქიმიური კინეტიკის ლაბორატორია, ხოლო ლლობილთა ელექტროლიზის ლაბორატორია ორ დამოუკიდებელ ლაბორატორიად ჩამოყალიბდა. 80-იანი წლების ბოლოს ელექტროქიმიისა და ელექტრომეტალურგიის განყოფილებას კიდევ ერთი ქვედანაყოფი - ელექტროკრისტალიზაციის ლაბორატორია გამოეყო.

მიუხედავად აღნიშნული რეორგანიზაციებისა, ამ გენეალოგიის მთავარი ღერძი - ელექტროქიმიისა და ელექტრომეტალურგიის განყოფილება, რომელსაც ბ-ნი რაფიელი სიცოცხლის ბოლომდე ხელმძღვანელობდა, დღესაც ინსტიტუტის ყველაზე მძლავრ ქვედანაყოფად ითვლება, კვლავ ნაყოფიერ მუშაობას ეწევა და ანეიტარებს თავისი დამაარსებლის სამეცნიერო ინტერესებს მანგანუმისა და მისი ნაერთების ელექტროქიმიის დარგში.

აქტიურმა ორგანიზატორულმა და საზოგადოებრივმა მოღვაწეობამ რ. აგლაძე ვერ ჩამოაშორა საინჟინრო-ტექნოლოგიურ პრობლემათა პრაქტიკულ გადაწყვეტას. 1953-1956 წწ. იგი საწარმოო პირობებში ცდის კალიუმის პერმანანატის მიღების ახალ ორიგინალურ ხერხს. ამასთან დაკავშირებით ხანგრძლივი მივლინებით ჩადის საპროექტო ორგანიზაციაში - ლენინგრადის გამოყენებითი ქიმიის ინსტიტუტში, სადაც მომავალი წარმოების პროექტის მთავარ ინჟინრად მუშაობს.

1958 წელს მწყობრში ჩადგა ელექტროლიზური მანგანუმის ახალი მძლავრი საამქრო ზუსტაფონის ფეროშენადნობთა ქარხანაში. ამჯერადაც პროექტის მთავარი ინჟინერი თავად ტექნოლოგიის ავტორი იყო. ორივე აღნიშნული ობიექტი თითქმის ერთდროულად შენდებოდა მეცნიერის დაუცხრომელი ყურადღების ქვეშ. ორივე საწარმოო უმოკლეს დროში გადაფარა საპროექტო სიმძლავრეები. ამასთან ამ პერიოდში რ. აგლაძე მეცნიერებათა აკადემიის ტექნიკურ მეცნიერებათა განყოფილების აკადემიკოს-მდივანი, სამეცნიერო-კვლევითი ინსტიტუტის დირექტორი, პოლიტექნიკური ინსტიტუტის კათედრის გამგეა; სხვა დატვირთვებზე რომ აღარაფერი ვთქვათ, თითოეული ამ თანამდებობათაგანი ყოველდღიურ უცილობელ ყურადღებას მოითხოვდა. თითქოსდა პარადოქსია, მაგრამ ყოველივე ამასთან ერთად თანამშრომლები და

სტუდენტთა თაობები უდიდესი სიამოვნებით იგონებენ საქართველოს სხვადასხვა კუთხეში (და მის გარეთაც) სისტემატიურ საქმიან, მაგრამ მზიარულ ექსკურსიებს, რომლის სულისსამდგომელი და ყველაზე აქტიური მონაწილე თვით ბ-ნი რაფიელი იყო.

რუსთავის ქიმიკომბინატში კაპროლაქტამის ქარხნის მშენებლობასთან დაკავშირებით რ. აგლაძისა და თანამშრომლების მიერ შემოთავაზებული იყო ჰიდროქსილაპინის მარილების სინთეზის ორიგინალური ელექტროქიმიური მეთოდი. ამ სამუშაოსა საფუძველზე არაორგანული ქიმიისა და ელექტროქიმიის ინსტიტუტში ფართოდ გაიშალა ფუნდამენტური კვლევები აზოტის ნაერთების ქიმიისა და ელექტროქიმიის დარგში.

სამოციან წლებში მეცნიერმა კიდევ ერთი სამეცნიერო ცენტრი - ზესუფთა მანგანუმის და მისი ნაერთების საპრობლემო ლაბორატორია ჩამოაყალიბა პოლიტექნიკურ ინსტიტუტში (ამჟამად საქართველოს ტექნიკური უნივერსიტეტი), რომელიც სამეცნიერო კვლევისა და სასწავლო პროცესის ორგანიზაციის თავისებურებით სრულიად ნოვატორული იყო. საპრობლემო ლაბორატორიასთან შეიქმნა სტუდენტთა საკონსტრუქტორო ბიურო "მანგანუმი", სადაც რ. აგლაძის უშუალო ხელმძღვანელობით სტუდენტები და ასპირანტები სხვა სპეციალისტებთან ერთად მონაწილეობდნენ რეალური სამრეწველო ობიექტების ტექნოლოგიურ კვლევებსა და საპროექტო გაანგარიშებებში.

საპრობლემო ლაბორატორიაში თავიდანვე ფართოდ გაიშალა სამუშაოები გამა-მოდიფიკაციის პლასტიკური მანგანუმის, გამლვეალი მარილების ელექტროლიზის მეთოდით მანგანუმის რაფინირების, ერთ აბაზანაში მანგანუმის დიოქსიდის (ანოდზე) და ლითონური მანგანუმის (კათოდზე) გამოლექვის პროცესების შესწავლის მიმართულებით.

მეტად დიდი მოცულობის სამუშაოები ჩატარდა მადნეულის სპილენძის საბადოს და ჭიათურის მანგანუმის საბადოს კონცენტრატების კომპლექსური გადამუშავების შესაძლებლობის დასადგენად - მანგანუმის დიოქსიდის და ლითონური სპილენძის ერთდროული მიღების ტექნოლოგიის დამუშავების მიზნით.

საინტერესო სამუშაოთა ციკლი შესრულდა კორიზიისაგან პროტექტორული დაცვის თვისებების მქონე მანგანუმშემცველი შენადნობების შექმნისა და საზღვაო გემების ექსპლუატაციის პირობებში მათი გამოცდის მიმართულებით.

მეცნიერის მრავალ გამოკვლევას ბოლო ასწლეულებში საფუძვლად დაედო ანოდური და კათოდური პროცესების ერთდროული უტილიზაციის იდეა. ამ მიზნით მის მიერ დამუშავებული იყო

ელექტროლიზური მანგანუმის დიოქსიდის და ლითონური მანგანუმის კომბინირებული მეთოდით მიღების ტექნოლოგიური სქემები, რომლებიც ელექტროლიტში სპეციფიკური დანამატების, კერძოდ, სელენის მარილების კეთილმყოფელი გავლენის ეფექტის ღრმა შესწავლასა და მრავალი სადიაფრაგმე და საელექტროდე მასალის გამოცდის შედეგებზე იყო დაყრდნობული.

ამ სამუშაოებს უკავშირდება უკანასნელ წლებში დამუშავებული მანგანუმის მადნის ელექტროქიმიური გადამუშავების ხერხი, რა დროსაც ერთ ელექტროლიზურში ანოდზე ხდება ელექტროლიზური მანგანუმის დიოქსიდის მიღება, ხოლო კათოდურ არეში - მანგანუმის ოქსიდური მადნის აღდგენა. ამ პროცესში აღმდგენი აგენტის როლს რკინის იონები ასრულებენ. შემდგომში ეს იდეა გამოყენებული იქნა მადნეულისა და ჭიათურის მადნების ერთობლივი გადამუშავების პროცესისასთვის, სადაც გათვალისწინებულია ქალკოპირიტის ანოდური დაჟანგვა.

საქარხნო პირობებში გამოცდილია და მნიშვნელოვანი ეკონომიური ეფექტით ხასიათდება რ. აგლაძის სამუშაოები ქრომის პიდროელექტრომეტალურგიასა და ელექტროკრისტალიზაციაში. ჯერ კიდევ 1959 წ. გამოიცა მისი ფუნდამენტური კვლევების კრებული ავტორთა ჯგუფთან ერთად "ქრომის პიდროელექტრომეტალურგია". შემდგომ წლებში ზესტაფონის ფეროშენადნობთა ქარხანაში და საწარმოო გაერთიანება "ტულაჩერმეტში" განხორციელდა ქრომატებისა და ბიქრომატების მიღების, აგრეთვე ელექტროლიზური ქრომისა და ქრომის ფხენილის გამოლექვის რამდენიმე ტექნოლოგიური სქემა, რის შედეგადაც ლითონის ხარისხის გაუმჯობესებასთან ერთად, შესაძლებელი გახდა რიგი შრომატევადი ტექნოლოგიური საფეხურის ამოღება.

რ. აგლაძის ხელმძღვანელობით ჩატარებულია კვლევები ელექტროლიზითა ფერიტული მასალების მიღებისათვის, კერძოდ სხვადასხვა ლითონთა პიდროქსიდების თანადალექვით, - ამ ლითონების ანოდური გახსნისა და მიღებული ნალექების შემდგომი თერმული დამუშავებით. დეტალურად არის დადგენილი პოლი- და მონოფერიტების მიღების პირობები და მათი ფიზიკურ-ქიმიური თვისებები.

რ. აგლაძის ყურადღების ცენტრში იყო ბრტყელი ელექტროდული სისტემებიდან სამგანზომილებიან ელექტროდებზე გადასვლა, რაც ელექტროლიზის პროცესის მრავალჯერად ინტენსიფიკაციას ითვალისწინებს. საკმაოდ მსცოვან მეცნიერს არაერთი ღამე გაუთენებია რუსთავეის ქიმიური ქარხნის პერმანგანატის საამქროში ნაყარ ბიპოლარულ ელექტროდებიანი აბაზანების გამოცდის დროს.

ტექნოლოგიური ციკლიდან მთლიანად იქნა ამოღებული ფერომაგანუმის გადაღობის, გაწმენდისა და ძელებზე დამაგრების შრომატევადი ოპერაციები; ახალი ტიპის თითოეულმა აბაზანამ წარმადობით 15 ელექტროლიზური შეცვალა.

ამ სამუშაოში დასაბამი მისცა სამგანზომილებიან ბიოლარულ ელექტროდებიანი აბაზანების გამოყენებას ქლორის ჟანგბადნაერთების მიღებისა და ორგანული ელექტროსინთეზის რიგ პროცესებში, ბუნებრივი და ჩამდინარე წყლების გაწმენდის საქმეში და სხვ. დამუშავდა ბიოლარული ელექტროდის ზედაპირზე პოტენციალის სკანირების პრინციპულად ახალი მეთოდი, რის საფუძველზეც შემდგომში შეიქმნა კოროზიულ-ელექტროქიმიური პროცესების კვლევის ხელსაწყო ე. წ. "სექტროპოტენციოსტატი". ლიცენზიები ამ ხელსაწყოზე გაყიდულია იაპონიაში, გერმანიაში, შვეიცარიაში და სხვა ქვეყნებში.

რ. აგლაძის ერთ-ერთი მნიშვნელოვანი სამუშაო, რომელმაც აგრეთვე ფართო საწარმოო განხორციელება ჰპოვა, დაკავშირებულია მანგანუმის ელექტროლიზური დიოქსიდის წარმოებისათვის ახალი საანოდე მასალის ტიტან-მანგანუმის შენადნობის შექმნასა და მის ელექტროქიმიურ-კოროზიული ქცევის კვლევასთან, ანოდის კონსტრუქციისა და დამზადების ტექნოლოგიის დახვეწასთან. ეს სამუშაო, რომელშიაც ოთხმოციან წლებში ფართო კოოპერაციის საფუძველზე ქვეყნის წამყვანი სამეცნიერო ცენტრები და ქიმიური მანქანათმშენებლობის ქარხნები ჩაებნენ, გახდა საფუძველი რუსთავის ს/გ "აზოტში" იმპორტული საელექტროლიზო დანადგარების სრული გადაიარაღებისა, რამაც მოხსნა ანოდების პასივაციის ძალზედ მტკივნეული პრობლემა, შექმნა საწარმოო პროცესის სტაბილიზაციის, ელექტროენერგიის ეკონომიის, პროდუქციის ხარისხის მკვეთარი ზრდის შესაძლებლობა. დღეს წარმოება მთლიანად ამგვარი ანოდების გამოყენებით მუშაობს.

აკადემიკოს რ. აგლაძის მრავალმხრივ ნაყოფიერი თეორიული და საინჟინრო-პრაქტიკულ მოღვაწეობაზე მსჯელობისას, არ შეიძლება გვერდი აუვართ და კუთვნილი არ მივაგოთ მის სამეცნიერო-საგამომცემლო საქმიანობასაც. განსაკუთრებით აღსანიშნავია მისი უშუალო რედაქტორობით გამოცემული შრომათა კრებულები, უწინარესად ყოვლისა "მანგანუმის ელექტროქიმიის" 9 ტომი. მათში განზოგადოებულია მეცნიერ-მკვლევარის ხელმძღვანელობით ათეული წლების მანძილზე შესრულებულ მნიშვნელოვან სამუშაოთა შედეგები მანგანუმის, მისი შენადნობებისა და ნაერთების ელექტროქიმიის დარგში. შრომათა ეს კრებულები სპეციალისტთა მიერ სამართლიანად არის

შეფასებული, როგორც ამ დარგის ყველაზე ავტორიტეტული და საჭირო სახელმძღვანელო.

რ. აგლაძე ათეული წლების მანძილზე ეწეოდა აქტიურ საზოგადოებრივ საქმიანობას. იყო ელექტროქიმიის საკავშირო სამეცნიერო საბჭოს ბიუროს წევრი, რესპუბლიკური ელექტროქიმიური სამეცნიერო საბჭოს თავმჯდომარე, საერთაშორისო ელექტროქიმიური საზოგადოების კონგრესებისა და თათბირების მონაწილე, რესპუბლიკური და საკავშირო კონფერენციების ორგანიზატორი, სამეცნიერო ჟურნალების რედაქციების წევრი და სხვ.

რ. აგლაძე არის არაერთი სახელმძღვანელოს ავტორი და თანავტორი; კერძოდ, უმაღლესი ტექნიკური სასწავლებლის სტუდენტებისათვის განკუთვნილი "ალუმინი" (1974 წ.), "გამოყენებითი ელექტროქიმია" (რუსულ ენაზე, 1975 წ.), "გამოყენებითი ელექტროქიმია" (პრაქტიკუმი, 1984 წ.), "ქიმიური ელექტროთერმია" (1983 წ.), "იონურ ღღობილთა ელექტრომეტალურგია" (1983 წ.). ამ უკანასკნელს 1984 წ. საქართველოს უმაღლესი და სპეციალური განათლების სამინისტროს პრემია მიენიჭა.

მანგანუმის ელექტროქიმიის დარგში შესრულებული ნაშრომებისათვის რ. აგლაძეს, თავის კოლეგებთან მ. გელიძეშვილთან, ნ. ჰოყმანთან, გ. დომანსკაია-ბერიკაშვილთან ერთად, 1975 წ. მიენიჭა საქართველოს მეცნიერებათა აკადემიის პ. მელიქიშვილის სახელობის პრემია.

უკანასკნელ წლებში რ. აგლაძემ დიდი შრომა გასწია კიდევ ერთი ნოვატორული იდეის განსახორციელებლად: ტექნიკური პროგრესისათვის მომავდინებელი ცენტრალიზებული, უწყებრივი მარწუხებისაგან მანგანუმის მრეწველობის გასანთავისუფლებლად 1984 წ. მეცნიერმა დაამუშავა მანგანუმისა და მისი ნაერთების მიღების დარგში მომუშავე სამეცნიერო, სასწავლო და საწარმოო ცენტრების ბაზაზე, დამოუკიდებელი მძლავრი გაერთიანების შექმნის კონცეფცია, რაც შესაძლებელი იყო სწორედ რ. აგლაძის და მისი მოწაფეების მიერ საქართველოში გაწეული მრავალწლიანი მიზანდასახული შრომის შედეგად. სამწუხაროდ, მიუხედავად მეცნიერის მრავლი ცდისა, იმდროინდელი ოფიციალური ხელისუფლების პირობებში ამ ნაყოფიერ იდეას განხორციელება არ ეღირსა.

როგორც ჭეშმარიტი პატრიოტი და მოქალაქე, ბ-ნი რაფიელი შეძრწუნებული იყო 1989 წლის 9 აპრილის ტრაგიკული მოვლენებით. ადამიანი, რომელიც ყოველთვის გვაკვირვებდა თავისი ჯანმრთელობით და დაუშრეტელი ენერგიით, რამდენიმე დღეში გამოგვეცალა ხელიდან.

იგი 1989 წლის 17 აპრილს გარდაიცვალა.

ქართველი ხალხი დამსახურებულ პატივს მიაგებს თავის ერთგულ შვილს: აკადემიკოს რაფიელ აგლაძის სახელი მიეკუთვნა მისი თაოსნობით დაარსებულ საქართველოს მეცნიერებათა აკადემიის არაორგანული ქიმიისა და ელექტროქიმიის ინსტიტუტს და საქართველოს ტექნიკური უნივერსიტეტის ელექტროქიმიურ წარმოებათა ტექნოლოგიის კათედრას, აგრეთვე რუსთავის ს/გ "აზოტის" ელექტროლიზური მანგანუმის დიოქსიდის ქარხანას. მიღებულია დადგენილება, რათა თბილისის ერთ-ერთ ქუჩას ეწოდოს მისი სახელი.

ნათელი გზა, რომელიც მეცნიერებასა და ცხოვრებაში განვლო გამოჩენილმა მეცნიერმა და მამულიშვილმა, კეთილი მაგალითია მისი მრავალრიცხოვანი მოწაფეებისა და ყველასთვის, ვისთვისაც ძვირფასია სამშობლოს მომავლის საქმე.

ა. ა ვ ა ლ ი ა ნ ი

РАФАЭЛ ИЛЬИЧ АГЛАДЗЕ

(Краткий обзор научно-педагогической и общественной деятельности)

С именем академика Рафаэл Ильича Агладзе неразрывно связано становление и развитие в Грузии ряда ведущих направлений химических и технических наук. Он был инициатором организации многих научных, учебных и производственных центров.

Р. И. Агладзе принадлежат фундаментальные и прикладные труды в гидроэлектрометаллургии, электросинтезе неорганических соединений, производстве химических источников тока, электролизе расплавленных сред, электроосаждении и коррозии металлов и сплавов. Международное признание ученомунискали его труды по электрохимии марганца.

Р. И. Агладзе родился 29 декабря 1911 года в г. Тбилиси. Его отец, Илья Семенович Агладзе, известный литератор, публицист, журналист и переводчик, в 1894-1902 гг. работал в редакции газеты "Иверия", издаваемой классиком грузинской литературы, выдающимся общественным деятелем Ильей Чавчавадзе. В 1911 г. И. С. Агладзе, будучи редактором-издателем газеты "Дрозба", за ряд публикаций и активную деятельность, направленную против самодержавия, был арестован и выслан из Грузии. Его супруга, Ольга Николаевна Бежанишвили, активно сотрудничавшая в журналах и газетах, а также в обществе по распространению грамотности среди грузин, с малолетними детьми последовала за мужем. Семья вернулась на родину только в 1918 году, после провозглашения независимости Грузии.

Р. И. Агладзе учился в I Тбилисской опытно-показательной школе, известной своими гуманитарными традициями, а впоследствии по совету отца - во вновь открывшемся химическом техникуме. Не последнюю роль в выборе профессии сыграла также

активная научная деятельность в Грузии известных ученых-химиков - П. Г. Мсликишвили, В. М. Петриашвили, Г. Н. Николадзе, Л. В. Писаржевского. В своих воспоминаниях он с благодарностью отмечает их лекции-беседы.

В 17 лет Р. И. Агладзе уже работал техником-химиком на Донбасском коксохимическом заводе. В 1929 году он поступил на химический факультет Грузинского индустриального института (ныне Грузинский технический университет). Будучи студентом, в 1932-1934 гг. работал начальником военно-химической лаборатории. К этому времени относятся и его первые печатные труды по вопросам получения и применения хлора.

По окончании института Р. И. Агладзе в течение двух лет (1934-1935 гг.) работал инженером-технологом на Чернореченском (г. Дзержинск) химкомбинате. Именно здесь молодой инженер привлек к себе внимание известного ученого, заведующего кафедрой электрохимических производств Московского химико-технологического института им. Д. И. Менделеева, профессора П. М. Лукьянова, который предложил ему поступить в аспирантуру.

В 1935-1938 гг. Р. И. Агладзе аспирант и ассистент вышеуказанного института. В это время его научные интересы связаны с проблемой получения металлического марганца путем электролиза водных растворов. Высокая реакционная способность этого элемента не позволяла решить эту задачу простым путем, требовалась разработка нестандартных подходов. Основываясь на результатах исследований кинетики катодного процесса, Р. И. Агладзе удалось за сравнительно короткое время осуществить процесс получения металлического марганца путем электролиза сульфатно-аммонийных электролитов. Молодой ученый проявил талант инженера и смог разработать полный замкнутый технологический цикл, извлекая чистый металл из марганцевых руд.

Кандидатская диссертация Р. И. Агладзе "Электролиз марганцевых солей" (1938 г.), его авторские свидетельства и научные статьи, касающиеся гидроэлектрометаллургии и электрокристаллизации марганца, опубликованные в журналах "Металлург", "Горный журнал", Известиях АН СССР и АН

ГССР, а также в Трудах МХТИ им. Д. И. Менделеева, признаны основополагающими трудами в этой области.

В 1939 г. Р. И. Агладзе утверждают доцентом МХТИ им. Д. И. Менделеева и докторантом Института металлургии АН СССР. С этого времени начинается его педагогическая деятельность.

В 1939-1940 гг. Р. И. Агладзе в результате систематических исследований установил возможность качественного улучшения эксплуатационных свойств специальных сталей и сплавов за счет повышения чистоты легирующего компонента марганца. Полученные им опытные партии электролитического марганца были испытаны в ведущих металлургических лабораториях и производствах страны и выявили в лабораториях и производствах страны и выявили благоприятное влияние этого элемента на прокатные свойства сталей. В предвоенный период работа по получению высокочистых броней приобрела особое значение. В самом начале второй мировой войны встал вопрос о необходимости организации производства металлического марганца в широком масштабе. Эта задача была поручена Р. И. Агладзе. В 1941 г. он был командирован правительством на Зестафонский завод ферросплавов. За короткий срок он лично собрал на Тбилисских производствах самое необходимое оборудование - трансформаторы, силовые выпрямители тока, медные шины и др. С эшелонам указанного груза Р. И. Агладзе прибыл в г. Зестафони, где за несколько недель смонтировал в здании столовой завода совершенно новый для производства пирометаллургического профиля электрохимический цех. Для испытания и пуска срочно были мобилизованы местные ресурсы: известные мастера глиняных дел деревни Шроша изготовили кислотостойкие резервуары; завезенные с винных заводов емкости использовались в качестве корпусов электролизеров и т. д. Под непосредственным руководством ученого в местном ремесленном училище проходил подготовку обслуживающий персонал.

В заводских условиях Р. И. Агладзе разработал процесс совместного восстановительного выщелачивания оксидных руд и ферромарганца. В кратчайшие сроки до конца 1941 г., им были получены первые тонны электролитического металлического марганца чистотой 99,7%, которые были переправлены самолетом

на Уральский металлургический завод для проведения опытных плавок. С начала 1942 г. новый металл был внедрен в серийное производство специальных сплавов и сталей. В тяжелейший для страны 1942 год победителем Всесоюзного соревнования производств черной металлургии был признан цех электролитического марганца Зестафонского завода ферросплавов, а автору и руководителю технологии Р. И. Агладзе была присуждена Государственная премия СССР.

В 1943 г. в Москве на заседании ученого совета Института металлургии АН СССР Р. И. Агладзе успешно защитил докторскую диссертацию на тему: "Гидроэлектрометаллургическое получение марганца". Официальный оппонент, выдающийся электрохимик академик А. Н. Фрумкин назвал эту работу крупным достижением прикладной электрохимии. По его высказыванию, ценность заключалась не только в получении металлического марганца, но и в том, что она открыла новые возможности в производстве диоксида марганца для элементной промышленности и в деле выщелачивания других цветных металлов из марганцевых руд. Второй оппонент, член-корреспондент АН СССР А. Н. Капустинский назвал эту работу идеалом докторской диссертацией. В это же время Р. И. Агладзе организует в системе Академии наук Грузии и в Грузинском индустриальном институте (ныне Грузинский технический университет) новые научные центры. Вся его последующая научная и педагогическая деятельность протекла в этих двух организациях.

В 1942 г. в Институте химии АН ГССР Р. И. Агладзе основал электрохимическую лабораторию, в которой широко развернул исследования возможности получения электролитических сплавов марганца с железом, цинком и кобальтом. Одновременно изучались их физико-химические свойства, а также пути получения амальгамы марганца, равно как и закономерности осаждения марганца из цианистых растворов. Учитывая требования военного времени, в лаборатории создавались взрывчатые смеси, гопкалит для противогазов и другие материалы для обороны.

В 1943 году Р. И. Агладзе возглавляет металлургический сектор Института химии АН ГССР и в том же году основывает в

Грузинской индустриальном институте первую в Закавказье кафедру технологии электрохимических производств, которой он руководил до 1985 г. Кафедра выпустила более 1000 специалистов, среди которых много руководителей крупных предприятий, кандидатов и докторов наук. Незаурядный оратор - Р. И. Агладзе - обладал способностью глубоко заинтересовать и увлечь слушателей, легко устанавливал с аудиторией непосредственный контакт. Рядом с ним росли единомышленники, энтузиасты дела, будущие ученые.

Эти годы являются периодом формирования грузинской электрохимической школы и зарождения ее основных направлений. Р. И. Агладзе собрал вокруг себя способных молодых ученых и студентов, наметил каждому из них направление научного поиска. Широко развернулись работы по получению марганца и его сплавов электролизом, гидроэлектрометаллургическому получению никеля и кобальта из шламов производства электролитического марганца, получению активного диоксида марганца и созданию марганцевых источников тока, электросинтезу манганатов и перманганатов, рафинированию марганца вакуум-дистилляционным методом, гидроэлектрометаллургической переработки грузинских мышьяковых и сурьмяных руд, электроосаждению сплавов щелочноземельных металлов из расплавленных сред, электрохимическому получению хрома из растворов его трехвалентных солей и рафинированию феррохрома, получению электролитического железа, комплексной переработки Ткибульских липтобиолитовых сланцев, получению металлического магния из грузинского доломита и др.

В 1945 году Р. И. Агладзе основывает и возглавляет первую в системе Академии наук Грузии организацию широкого технического профиля - Институт металла и горного дела. Большой заслугой Р. И. Агладзе является то, что он мог собрать в институте передовые силы

специалистов горняков, химиков, металлургов, машиностроителей, объединить и направить их усилия на решение задач восстановления экономики Грузии и дальнейшего развитие народного хозяйства.

Из Института металла и горного дела в последующие годы отпочковались ряд научных центров АН Грузии: Институты

горной механики, металлургии, механики машин, строительных материалов, прикладной химии и электрохимии (ныне неорганической химии и электрохимии). Последний в настоящее время носит его имя.

В декабре 1946 г. 35-летнего ученого избирают действительным членом Академии наук Грузии, в следующем году — ее вице-президентом. Несмотря на то, что АН Грузии была организована в 1941 г., именно в первые послевоенные годы стало возможным фактическое формирование большинства институтов, их укомплектование кадрами, обеспечение зданиями, аппаратурой и оборудованием, что стало первоочередной заботой Р. И. Агладзе.

Работая в Президиуме Академии наук в тесном контакте со светилами грузинской науки, математиками Н. И. Мухелишвили (президент), И. Н. Вскуа (академик-секретарь), историком С. Н. Джанашия (вице-президент) и языковедом А. Г. Шанидзе (вице-президент), он руководил решением многих сложнейших проблем, связанных с техническим прогрессом в республике.

В 1949 г. по инициативе Р. И. Агладзе создается научно-популярный журнал "Мецниереба да техника" (Наука и техника). Он же становится его первым редактором. Активно участвует в составлении и издании русско-грузинской металлургической терминологии, является активным членом Республиканского правления Всесоюзного химического общества им. Д. И. Менделеева, членом общества "Знание" и т. д.

В 1960-1961 гг. из отдела электрохимии и электрометаллургии выделены лаборатории химических источников тока, редких элементов и их технологии, электролиза расплавленных сред, аналитической химии, которые, в свою очередь, впоследствии послужили базой для ряда новых лабораторий. В конце 80-х годов из отдела электрохимии и электрометаллургии выделяется еще одно подразделение — лаборатория электрокристаллизации.

Несмотря на указанные реорганизации, ствол этого генеалогического древа — лаборатория электрохимии и электрометаллургии, руководителем которой Р. И. Агладзе был до конца своей жизни, по сей день плодотворно работает и развивает основные научные интересы своего основоположника в области электрохимии марганца и его соединений.

Активная организаторская и общественная деятельность не отдалила его от практики. В 1953-1956 гг. в производственных условиях он проводит испытание оригинального метода получения перманганата калия. Для этого он едет в Ленинград, в Государственный Институт прикладной химии, где работает в качестве главного инженера проекта.

В 1958 г. вступил в строй новый мощный цех электролитического марганца на Зестафонском заводе ферросплавов. И на этот раз главным инженером проекта, разработанного в Закавказском отделении ГИПРОМЕЗа, являлся сам автор технологии. Оба производства за короткий срок перекрыли проектные мощности. При этом Р. И. Агладзе в этот период был академиком-секретарем Отделения технических наук АН Грузии, директором Института неорганической химии и электрохимии и заведующим кафедрой технологии электрохимических производств Грузинского политехнического института.

При такой загруженности ученого может показаться удивительным, что Рафаэл Ильич был инициатором и самым активным участником многочисленных экскурсий в различные уголки Грузии. Сотрудники института, кафедры, а также поколения студентов всегда тепло и с любовью вспоминают уроки просвещения к природе, древним памятникам культуры.

В связи с перспективой строительства завода капролактама на Руставском химкомбинате Р. И. Агладзе с сотрудниками был предложен оригинальный электрохимический метод синтеза солей гидроксилamina. Эта работа стала основой для развертывания в Институте неорганической химии и электрохимии АН Грузии фундаментальных работ в области химии и электрохимии соединений азота.

В середине 60-х годов ученый организует еще один научный центр в Грузинском политехническом институте проблемную лабораторию сверхчистого марганца и его соединений, которая олицетворяла синтез научного и учебного процессов. В проблемной лаборатории и созданном при ней студенческом конструкторском бюро "Марганец" под непосредственным руководством Р. И. Агладзе совместным трудом опытных специалистов, аспирантов и

студентов проводились научные изыскания и проектные проработки для реальных производственных объектов.

В проблемной лаборатории широко развернулись работы по получению пластичного марганца гамма-модификации, рафинированию марганца из расплавленных сред, совмещению в одном электролизере процессов осаждения ЭДМ на аноде и металлического марганца на катоде в присутствии селеносодержащих добавок в электролит, комплексной переработке Чиатурских марганцевых и Маднеульских медных концентратов с одновременным получением в электролизере диоксида марганца на аноде и катодной меди.

Работы по получению марганецсодержащих сплавов различного назначения, первые результаты которых были освещены Р. И. Агладзе и сотрудниками еще в 1954 году в сборнике "Сплавы марганца с медью, никелем и цинком", нашли интересное продолжение в исследованиях по созданию материалов, обладающих протекторными свойствами, коррозионные испытания которых были проведены в условиях эксплуатации на морских судах.

В основе многих исследований Р.И. Агладзе лежит идея одновременной утилизации анодных и катодных процессов. Им разработаны технологические схемы получения электролитического диоксида марганца и металлического марганца комбинированным методом в присутствии солей селена.

С этими работами связан способ электрохимической переработки Маднеульских и Чиатурских руд, когда наряду с анодным получением ЭДМ или окислением халькопирита происходит восстановление ионами железа подаваемой в катодное пространство оксидной марганцевой руды.

Известны работы Р. И. Агладзе и его учеников в области получения хрома и его соединений электролизом. Еще в 1959 г. был издан сборник работ проведенных под его руководством "Гидроэлектрометаллургия хрома". В последующие годы на Зестафонском заводе ферросплавов и ПО "Тулачермет" проведены опытно-промышленные испытания технологии получения пластинчатого и осыпающегося дендритного хрома, хроматов и бихроматов. В результате этого помимо улучшения качества

металла, стало возможным изъять несколько трудоемких процессов из технологического цикла.

Под руководством Р. И. Агладзе проведены работы в области получения ферритовых материалов электролизом, предполагающим соосаждение гидроксидов различных металлов в процессе их анодного растворения с последующей термической обработкой осадков. Детально исследованы условия получения поли- и моноферритов и их физико-химические свойства.

В центре внимания научных интересов Р. И. Агладзе были вопросы перехода от плоских электродных систем к трехмерным, что обуславливает многократную интенсификацию процесса электролиза. Разработанный им и сотрудниками электролизер с трехмерными биполярными электродами и способ ведения электролиза в нем был одним из первых примеров осуществления электрохимического процесса не только на поверхности плоскопараллельных электродов, но и во всем объеме электролизера.

Уже именитый ученый много ночей провел на производстве при испытании оригинальной ванны с насыпными биполярными электродами, позволившей упростить технологический цикл получения перманганата калия исключением из него ряда энерго- и трудоемких операций. Один электролизер нового типа смог заменить по производительности 15 традиционных ванн.

Разработка указанной прогрессивной технологии дала возможность использовать трехмерные электроды в процессах получения хлоркислородных и некоторых органических соединений, в деле очистки природных и сточных вод и др.

Новый способ ведения электролиза способствовал созданию оригинальной установки для сканирования потенциала по поверхности образца, позволившего фиксировать картину распределения потенциалов и скоростей коррозионно-электрохимических процессов в каждой точке поверхности поляризованного куска. Лицензии на установку проданы в ФРГ, Японии, Швейцарии.

Весьма важным направлением работы Р. И. Агладзе и его сотрудников является изыскание износостойчивых электродных материалов для синтеза электролитического диоксида марганца. Исследования, ознаменовавшиеся еще в 60-х годах созданием

титан-диоксидомарганцевого электрода, впоследствии были развиты с получением различных титан-марганцевых сплавов и изучением их коррозионно-электрохимических свойств. Эта работа, к которой на основе широкой кооперации подключились в 80-ые годы ведущие научные центры и заводы химического машиностроения страны, стала основой для полного перевооружения импортных электролизных установок на заводе электролитического диоксида марганца Руставского ПО "Азот", что позволило исключить чрезвычайно болезненную проблему пассивации анодов, создало условия для стабилизации процесса, экономии электроэнергии, улучшения качества продукции. Сегодня производство полностью укомплектовано такими анодами.

Среди многочисленных печатных трудов Р. И. Агладзе особое место занимают сборники трудов "Электрохимия марганца", выполненные под его руководством. В них обобщены многолетние результаты исследования по электрохимии марганца, его сплавов и соединений. По мнению специалистов, вышедшие 9 томов этого сборника признаны как наиболее компетентное и полное издание в этой области.

В течении десятилетия Р. И. Агладзе занимался активной общественной деятельностью: многие годы был членом бюро Всесоюзного научного совета по электрохимии, председателем Республиканского электрохимического научного совета, участник конгрессов и совещаний международного электрохимического общества, организатор многих республиканских и всесоюзных конференции, членом редколлегии научных журналов и т. д.

Р. И. Агладзе является автором и соавтором нескольких учебников для студентов технических вузов: "Алюминий" (1974 г.), "Прикладная электрохимия" (на рус. языке, 1975 г.), "Прикладная электрохимия" (Практикум, 1984 г.), "Химическая электротермия" (1983 г.), "Электрометаллургия ионных расплавов" (1983 г.); Последний в 1984 г. удостоен премии Министерства высшего и специального образования Грузии.

В 1975 году Р. И. Агладзе, М. Я. Гдзелишвили, Н. Т. Гофман и Г. М. Доманская-Брикашвили за работ, выполненных по электрохимии марганца, были удостоены премии им. П. Г. Меликишвили Академии наук Грузии.

В последние годы своей жизни ученый приложил немало усилий для реализации еще одной новаторской идеи, призванной освободить марганцевую промышленность Грузии от окон централизованного ведомственного диктата. В 1984 году Р. И. Агладзе разработал концепцию создания независимого объединения "Электромарганец", состоящую из руководимых им научных и учебных коллективов и производств, работающих по разработанным ими технологиям. Несмотря на большие старания авторитетного ученого, этой плодотворной идее в условиях существовавшей в то время административно-командной системы не удалось сбыться.

Как истинный патриот и гражданин, Р. И. Агладзе был потрясен трагическими событиями 9 апреля 1989 года в Тбилиси. Поражавший своей энергией и жизнеспособностью ученый после этого не прожил и недели. Он ушел из жизни 17 апреля 1989 года.

Грузинский народ чтит память своего верного сына. Его именем названы основанные им же Институт неорганической химии и электрохимии АН Грузии и кафедра технологии электрохимических производств Грузинского технического университета, а также завод электролитического диоксида марганца Руставского ПО "Азот". Принято решение о присвоении его имени одной из улиц г. Тбилиси.

Светлый путь, пройденный в жизни и науке Рафаэлом Ильичом Агладзе, будет служить ярким примером его многочисленным последователям.

А. Ш. А в а л и а н и

RAPHAEL AGLADZE

(A short review of Scientific, Pedagogical and Public Activities).

The formation and development of a number of leading trends in chemical science and technology in Georgia are closely connected with the name of Acad. Raphael Agladze. He master-minded the organization of many scientific, educational and industrial centers.

Agladze is the author of fundamental and applied studies in metallurgy, hydroelectrometallurgy, inorganic electrosynthesis, corrosion, production of energy, electrolysis of ionic melts and electrodeposition of metals and alloys. The scientist gained international recognition for his works on manganese electrochemistry.

Agladze was born on December 29, 1911 in Tbilisi. His father, Ilia Agladze, a well known writer, essayist, journalist and translator worked in 1894-1902 on the editorial staff of the "Iveria" magazine, published by Ilia Chavchavadze, classic of Georgian literature and outstanding public figure. In 1911, being an editor and publisher of the "Droeba" magazine, he was arrested and exiled from Georgia for a number of publications and activities directed against the autocracy. His wife Olga Bezhanishvili, who actively contributed to newspapers and magazines and worked also for the Society for the Spread of Literacy among Georgians, followed his husband together with her young children. The family returned to Georgia only in 1918, following the declaration of the independence of Georgia.

At first Agladze studied at the 1st Tbilisi experimental-model school, well known for its humanitarian traditions. However, later, at his father's advice, Agladze went to study in a newly opened Chemical technical school.

The work of well known chemists P. Melikishvili, V. Petriashvili, G. Nikoladze, L. Pisarzhevsky exerted a significant influence on Agladze's professional choice. In one of his memoirs Agladze mentioned their lectures and seminars with gratitude.

At the age of seventeen, Agladze already worked as a technician-chemist at the Donbas Chemical-recovery carbonization factory. In 1929 he entered the chemical faculty of the Georgian Industrial Institute. While a student, in 1932-1934 he worked as a head of the military-chemical laboratory. His first published papers on the production and use of chlorine belong to that period.

After graduation from the Institute Agladze served for two years (1934-1935) as an engineer at the Chernorechensk (Dzerzhinsk) Chemical shops. Here the young engineer attracted attention of Prof. P. Lukyanov, a well known scientist, head of the Chair of Electrochemical Engineering at the Moscow D. I. Mendeleev Chemico-technological Institute, who suggested that Agladze should take a post-graduate course.

In 1935-1938 he was a post-graduate and lecturer at the cited Institute. At that time his scientific interests were concentrated on the solution of the problem of deposition of manganese by electrolysis of aqueous solutions. High reactivity of this element did not permit to solve this problem in a simple way and demanded the elaboration of non-standard approaches. Basing on the results of the kinetic studies of cathodic processes, Agladze managed in a relatively short time to carry out the process of obtaining metallic manganese by electrolysis of sulfate ammonia electrolytes. The young scientist displayed the talent of an engineer by working out the complete technological cycle of leaching of manganese from oxide ores.

Agladze's candidates thesis on "Electrolysis of Manganese Salts" (1938), his patents and scientific papers on the hydro-electrometallurgy and electrocrystallization of manganese published in the journals "Metallurgist" and "Mining Journal", Proceedings of the Georgian Academy of Sciences as well as in the transactions of the Moscow Mendeleev Institute of Chemical Technology - all these have been recognized as basic studies in the field.

In 1939 Agladze was appointed assistant professor at the Mendeleev ICT. At the same time he worked for his doctor's degree

at the Institute of metallurgy, Acad. Sci. USSR. His educational activities began from this period.

In 1939-1940 as a result of his numerous investigations, Agladze determined the possibility of a drastic improvement of service properties of special steels and alloys through increasing the purity of the alloying element, i.e. manganese. The experimental batches of electrolytic manganese, produced by Agladze, were subject to rigorous tests at leading metallurgical laboratories and plants of the country. The tests revealed the favorable effect of this component on rollability of steel. In the tense international situation, work on producing pure manganese acquired not only a major national-economic but also defense significance. At the beginning of the Second World War necessity arose of the transfer of the worked out technology to large scale production. For this purpose in 1941 Agladze was sent by the government to the Zestafoni Plant of Ferroalloys in Georgia. Within a short period of time, he personally collected at Tbilisi enterprises various necessary equipment, transformers, power rectifiers, copper bars, etc. Travelling on a train with his machinery, Agladze arrived in Zestafoni where in several weeks he managed to assemble (in the building of a plant dining room) an electrochemical shop - absolutely new for the local pyrometallurgical plant. For testing and putting the shop into operation local men power resources were urgently mobilized: famed masters of clay ware manufacture from the village of Shrosha made acid-resistant reservoirs; vessels brought from wineries were converted into electrolyzers, etc. The servicing personnel was trained under his direct guidance at the local industrial school.

Under industrial conditions, Agladze developed the process of joint reductional leaching of oxide ores and ferromanganese. Within a very short period of time, till the end of 1941, he produced the first tones of electrolytic metallic manganese of 99.7 per cent purity, which were sent by air to the Urals Metallurgical Plant for experimental smelting. From the beginning of 1942 the new metal was introduced into large scale production of special steels and alloys. It should be noted, that in the hard year of 1942 the shop of electrolytic manganese at the Zestafoni factory of ferroalloys was the winner in the competition among the factories of ferrous metallurgy of the whole country and the author and director of the technology was awarded the State Prize of the USSR.

In 1943 at the meeting in Moscow of the academic council of the Institute of metallurgy, Acad. Sci. USSR Agladze successfully defended his doctoral thesis on "Hydroelectrometallurgical Production of Manganese". His official opponent A. N. Frumkin, an outstanding electrochemist of our times called Agladze's work a major achievement of applied electrochemistry. According to him, its significance lay not only in the production of metallic manganese, but also in its opening up fresh opportunities in the production of manganese dioxide for chemical industry and in leaching other non-ferrous metals from manganese ores. His second opponent A. N. Kapustinsky, Cor. Member, USSR Acad. Sci. called this work ideal doctoral theses.

At the same time Agladze organizes new scientific centers at the Academy of Sciences and at the Georgian Polytechnical Institute. His subsequent scientific, research and educational work was conducted at these two institutions.

In 1942, Agladze set up an electrochemical laboratory at the Institute of Chemistry, Acad. Sci. GSSR, in which he carried on extensive work aimed at: a) ascertaining the possibility of producing electrolytic alloys of iron with manganese, zinc and cobalt, and studying their physico-chemical properties, b) producing manganese amalgam, and c) electrochemical deposition of manganese from cyanic solutions. Taking into account the requirements of the war time the laboratory conducted specific researches developing explosive mixtures, gopkalit for gas masks, etc.

In 1943 Agladze was appointed head of the Metallurgical sector of the Institute of Chemistry, Georgian Acad. Sci. and in the same year organized a Chair of Electrochemical Engineering at the Georgian Polytechnical Institute (which he headed till 1985). More than 1000 specialists have graduated from this chair - among them many directors of large enterprises, candidates and doctors of science. Agladze was endowed with pedagogical talent; he could carry away his students and easily established contacts with the audience. He instilled interest for research work in his students and brought up enthusiast deciples and future colleagues.

That was the period of the formation of the Georgian electrochemical school and of the inception of its main trends. Agladze rallied gifted young scientists and students, allotted a concrete sphere of research to each of them. Wide-scale research work involved, in

particular, a) the production of manganese and its alloys through electrolysis, b) hydroelectrometallurgy of nickel and cobalt from the slimes of electrolytic manganese production, c) production of active manganese dioxide and of manganese current sources, d) electrosynthesis of various manganates and permanganates, etc. In that period Agladze spared no effort in setting up the first technical institute at the Academy of Sciences of Georgia. The Institute of Metal and Mining; Agladze was appointed its first director in 1945. On the basis of this Institute major scientific centers were organized later: the Institutes of Mining, Mechanical Engineering, Metallurgy, Machine Mechanics, Building Materials, Applied (later Inorganic) Chemistry and Electrochemistry. The latter was headed by Agladze from the time of its foundation in 1956.

In December 1946 the 35 year-old scientist was elected member of Academy of Sciences of Georgia, and in the next year, its vice-president. Although the Academy of Sciences of Georgia was set up in 1941 it was only in the first years after the war that it became possible to organize most of the institutes, staff them, provide with buildings, equipment, etc. All this was given top priority in Agladze's work.

As a Vice-president and a member of Presidium of the Academy of Sciences Agladze in close contact with such leading figures of Georgia science as mathematicians N. I. Muskhelishvili (President), and I. N. Vekua (Academician-Secretary), the historian S. N. Janashia (Vice-president) and the linguist A. G. Shanidze (Vice-president) governed the technical progress in the Republic.

In 1949 on his initiative a popular scientific journal was founded "Metsniereba da teknika" ("Science and Engineering"), himself being its first editor. Agladze took an active part in compiling and publishing the Georgian dictionary of metallurgical terminology, was a member of the editorial board of the Russian-Georgian Engineering terminology, active member of the Republican Board of the D. I. Mendeleev Chemical Society, member of the "Tsodna" ("Knowledge") Society, etc.

In 1960-1961 several laboratories separated from the Department of Electrochemistry and Electrometallurgy, viz. the laboratories of the chemical energy sources, rare elements and their technology, electrolysis of melted media, analytical chemistry which

in their turn served as the basis for a number of new laboratories. At the end of the 1960s a laboratory of electrocrystallization, as a new sub department, separated from the Department of electrochemistry and electrometallurgy.

Despite these reorganizations, the basic laboratory is the one of electrochemistry and electrometallurgy, which was headed by Agladze till his death and which continues to function fruitfully at present, developing main scientific interests of its founder in the sphere of the electrochemistry of manganese and its compounds.

The active organizational and public work in the 1940s-1950s did not divorce Agladze from practical work. In 1953-1956 he tested on industrial scale an original method of electrosynthesis of potassium permanganate. In connection with this he worked as the chief engineer of the project at the State Institute of Applied Chemistry in Leningrad.

In 1958 a new large shop of electrolytic manganese was put into operation at the Zestafoni plant of ferroalloys, the author of the technology being the chief engineer of the project. In a short period of time both factories were successfully operating. At that time Agladze worked as Academician-secretary of the Department of Technical sciences at the Georgian Academy of Sciences, director of the Institute of Inorganic Chemistry and Electrochemistry and Head of the Chair of Electrochemical Engineering at the Georgian Polytechnical Institute. Although Agladze was always swamped with work, he regularly organized excursions and trips to different regions of Georgia and beyond its borders. Collaborators at the Institute and the Chair, as well as generations of students, recall these excursions with pleasure and gratitude.

In connection with the construction of the caprolactam factory at the Rustavi Chemical Integrated Works, Agladze and his collaborators proposed a new electrochemical method of synthesis of hydroxylamine salts. This work served as the basis for the development of fundamental research into the chemistry and electrochemistry of nitrogen compounds at the Institute of Inorganic Chemistry and Electrochemistry.

In mid-1960s the scientist set up another scientific center at the Georgian Polytechnical Institute, a basic research laboratory of super pure manganese and its compounds. In this laboratory under

Agladze's guidance experienced specialists, post graduates and students conducted scientific investigations and design studies in electrochemical technology and engineering.

From the start the laboratory conducted extensive research on a) production of plastic manganese of g-modification, b) refining manganese from melted media, c) unification in one electrolyzer of the processes of deposition of EMD on the anode and of metallic manganese on the cathode in the presence of selenium containing agents in the electrolyte, d) complex processing of Chiatura manganese and Madneuli copper concentrates with simultaneous production in the electrolyzer of manganese dioxide at the anode and copper at the cathode.

Early studies on manganese alloys published by Agladze and co-workers in 1954 in the collection "The manganese alloys with copper, nickel and zinc" developed later in the creation of manganese sacrifice electrodes, which were successfully tested in marine conditions.

Many studies of Agladze are based on the idea of simultaneous utilization of the cathode and anode currents as well as on the transfer from plane electrodes to three-dimensional ones.

An electrolyzer with three-dimensional bipolar electrodes and the method of electrolysis, developed by Agladze and his collaborators in the early 1970s with a view to producing potassium permanganate, was one of the first examples of conducting an electrochemical process not only on the surface of plane-parallel electrodes but in the entire volume of the electrolyzer, this bringing its capacity to that of powerful chemical reactors.

The scientist spent many a night at the factory when testing an original reactor with spread bipolar electrodes, which simplified the technological cycle of production of potassium permanganate by eliminating a number of labor-consuming operations. One electrolyzer of the new type was capable of replacing 15 traditional baths in capacity. The development of this progressive technology permitted the use of three-dimensional electrodes in processes of production of chloroxygen and some organic compounds as well as for purification of natural and sewage water, etc.

The investigation of bipolar behavior of metallic electrodes in electric field developed in the creation of original device for prediction

of corrosion behavior of metallic materials by in situ analysis of potential distribution at the charged metal surfaces. Licenses for the device have been purchased by Germany, Japan and Switzerland.

Agladze conducted work on the production of ferric materials by electrolysis providing for co-precipitation of hydroxides of various metals after anodic dissolution with subsequent heat treatment of the precipitates. The conditions of production of poly- and mono ferrites and their physico-chemical properties are thoroughly studied.

Agladze's study of wear-resistant electrode materials for the synthesis of electrolytic manganese dioxide is also a significant line of study. Fundamental studies of electrophysical and corrosion properties of titanium-manganese alloys allowed to work out an effective dimensionally stable and wear resistant anodic materials for electrosynthesis of EMD. At present, 90 per cent of total EMD production in the Soviet Union is obtained at the titanium-manganese anodes. This work helped to solve a painful problem of passivation of anodes and provided conditions for the energy savings and improvement of the quality of EMD.

The work of Agladze and his pupils in the sphere of production of chromium and its compounds by electrolysis are widely recognized. Already in 1959 a collection "Hydroelectrometallurgy of Chromium" was published.

In the subsequent years a number of technological electrochemical processes were developed for the production of scaly, lamellar and powder-like chromium, chromium acid, chromates and bichromates.

From 1976 till 1987 experimental-industrial tests of the technology of production lamellar and crumblic dendritic chromium were carried out at the Zestafoni plant of Ferroalloys and the "Tulachermet" factory. The obtained results served as the basis of the initial data for designing an electrolytic chromium shop at the Ermakovsk factory of Ferroalloys.

Among Agladze's numerous published works special mention should be made on the collected papers written under his guidance: "The Electrochemistry of Manganese". 9 volumes of this collection, published by the "Metsniereba" Publishers in 1957-1989 (250 printer's sheet), are universally recognized as the most competent in this field.

Agladze is the author and co-author of a number of text-books for students, among them "Aluminum" (1974), "Applied Electrochemistry" (1975, 1984), "Chemical Electrothermia" (1983), "Electrometallurgy of Ionic Melts" (1983). The latter in 1984 was awarded a prize of the Georgian Ministry of Education. In 1975 Agladze together with his pupils was awarded a prize of the Georgian Academy of Sciences for outstanding contribution in the electrochemistry of manganese.

Agladze remained a genuine inventor till his very last. A number of his author's patents were realized after his death. In his advanced age he rejected a role of a patriarch generalizing the achievements of his pupils. Agladze's creative nature goaded him to the solution of new problems. Occasionally, the results of Agladze's research put him in opposition, as it were, to his pupils. However, the uncompromising for the realization of new ideas, inherent in his character, always found like-minded persons among the new generations of his followers. Agladze suffered setbacks too along his creative path, but he was not scared by them.

In the last years of his life the scientist exerted much efforts towards the implementation of another of his innovate ideas purporting to free the manganese industry of Georgia from the shackles of centralized bureaucratic dictate. In 1984 Agladze developed the conception of setting up an independent concern "Electromanganese", uniting scientific and educational teams headed by him. Despite his efforts this promising idea failed to materialize under the existing administrative-command system.

As a permanent chairman of the Republican Scientific Council for Electrochemistry and member of the bureau of the Scientific Council for Electrochemistry, Acad. Sci. USSR, Agladze was the organizer of many republican and All-Union conferences; he participated in the meetings of the International Society of Electrochemistry, promoted in every possible way closer contacts of scientists from various countries, and cultivated a sense of genuine internationalism in his students.

A true patriot and citizen, Agladze was shocked by the tragic events of 9 April, 1989 in Tbilisi. A man of striking vital energy survived less than a week the imposition of martial law in his native city. He died on 17 April, 1989.

Georgian people, embarking on the road of independence and national revival, deeply reveres the memory of its son. The Institute of Inorganic Chemistry and Electrochemistry of the Georgian Academy of Sciences and the chair in the Georgian Technical University, set up by Agladze, as well as the plant of Electrolytic Manganese Dioxide in Rustavi have been named after him. One of the streets in Tbilisi was named after him. His life of a true patriot and scientist is an example for his numerous followers.

A. A v a l i a n i

რავიელ აბლაქის ცხოვრებისა და მოღვაწეობის
კირითადი თარიღები

- 1911 წლის 29 დეკემბერს დაიბადა ქ. თბილისში.
1918-1925 წწ. სწავლობდა თბილისის I საცდელ-საჩვენებელ სკოლაში.
1925-1928 წწ. თბილისის ქიმიური ტექნიკუმის მოსწავლეა.
1928 წ. მუშაობდა ტექნიკოს-ქიმიკოსად ღონბაისის კოქსქიმიურ ქარხანაში.
1929-1934 წ. სწავლობდა საქართველოს ინდუსტრიული ინსტიტუტის (ამჟამად საქართველოს ტექნიკური უნივერსიტეტი) ქიმიური ტექნოლოგიის ფაკულტეტზე.
1934-1938 წწ. მუშაობდა ცვლის ინჟინერ-ტექნოლოგად ჩერნორეჩენსკის (ქ.ძერჟინსკი) ქიმიურ კომბინატში.
1935-1938 წწ. მოსკოვის დ.მენდელეევის სახ. ქიმიურ-ტექნოლოგიური ინსტიტუტის ასპირანტი და ასისტენტი.
1938 წ. დაიცვა საკანდიდატო დისერტაცია თემაზე: "მანგანუმის მარილების ელექტროლიზი".
1939-1941 წწ. მოსკოვის დ.მენდელეევის სახელობის ქიმიური ტექნოლოგიის ინსტიტუტის დოცენტი და სსრკ მეცნიერებათა აკადემიის მეტალურგიის ინსტიტუტის დოქტორანტი.
1941-1945 წწ. ზესტაფონის ფეროშენადნობთა ქარხნის ელექტროლიზური მანგანუმის საამქროს ტექნიკური ხელმძღვანელია.
1943 წ. მიენიჭა სსრკ სახელმწიფო პრემია.
1943-1985 წწ. საქართველოს პოლიტექნიკური ინსტიტუტის (ამჟამად საქართველოს ტექნიკური უნივერსიტეტი) ელექტროქიმიურ წარმოებათა ტექნოლოგიის კათედრის გამგეა.
1944 წ. დაიცვა სადოქტორო დისერტაცია თემაზე: "მანგანუმის პიდროელექტრომეტალურგიული მიღება".
1944-1951 წწ. საქართველოს მეცნიერებათა აკადემიის ლითონისა და სამთო საქმის ინსტიტუტის დირექტორი.
1945 წ. დაჯილდოვდა "ლენინის ორდენით". დაჯილდოვდა მედლით "დიდ სამამულო ომში თავდადებული შრომისათვის 1941-1945". მიენიჭა პროფესორის წოდება.
1946 წ. აირჩიეს საქართველოს მეცნიერებათა აკადემიის ნამდვილ წევრად.
1946-1950 წწ. სსრკ უმაღლესი საბჭოს II მოწვევის დეპუტატია.
1947 წ. დაჯილდოვდა "შრომის წითელი დროშის ორდენით".

- 1947-1951 წწ. არჩეულია საქართველოს მეცნიერებათა აკადემიის ვიცე-პრეზიდენტად.
- 1949 წ. შურნალ “მეცნიერება და ტექნიკა“-ს დამაარსებელი და პირველი რედაქტორია.
- 1951-1955 წწ. არჩეულია სსრკ უმაღლესი საბჭოს III მოწვევის დეპუტატად.
- 1951-1956 წწ. საქართველოს მეცნიერებათა აკადემიის ლითონისა და სამთო საქმის ინსტიტუტის ელექტროქიმიისა და ელექტრომეტალურგიის განყოფილების ხელმძღვანელია.
- 1956-1989 წწ. საქართველოს მეცნიერებათა აკადემიის გამოყენებითი (შემდგომში არაორგანული) ქიმიისა და ელექტროქიმიის ინსტიტუტის ელექტროქიმიისა და ელექტრომეტალურგიის განყოფილების ხელმძღვანელია.
- 1955-1958 წწ. არჩეულია საქართველოს მეცნიერებათა აკადემიის ტექნიკის მეცნიერებათა განყოფილების აკადემიკოს-მდივნად. საქართველოს მეცნიერებათა აკადემიის პრეზიდენტის წევრია.
- 1956-1960 წწ. საქართველოს მეცნიერებათა აკადემიის გამოყენებითი ქიმიის და ელექტროქიმიის ინსტიტუტის დირექტორია.
- 1962 წ. დაჯილდოვდა სსრკ სახალხო მეურნეობის მიღწევათა მოწვევის ოქროს მედლით.
- 1970 წ. დაჯილდოვდა მედლით “ფაშისტურ გერმანიაზე გამარჯვების 25 წლისთავი 1941-1945“.
- 1971 წ. დაჯილდოვდა მედლით “ლენინის დაბადების 100 წლისთავი“. 1973-1989 წწ. საქართველოს მეცნიერებათა აკადემიის ელექტროქიმიის პრობლემათა სამეცნიერო საბჭოს თავმჯდომარეა.
- 1975 წ. დაჯილდოვდა მედლით “დიდ სამამულო ომში გამარჯვების 30 წელი 1941-1945“. მიენიჭა საქართველოს მეცნიერებათა აკადემიის პ. მელიქიშვილის სახელობის პრემია.
- 1976 წ. დაჯილდოვდა ი. ჯავახიშვილის დაბადების 100 წლისთავისადმი მიძღვნილი საიუბილეო მედლით.
- 1980 წ. დაჯილდოვდა საქართველოს მეცნიერებათა აკადემიის პ.მელიქიშვილის სახელობის ფიზიკური და ორგანული ქიმიის ინსტიტუტის საიუბილეო მედლით.
- 1984 წ. დაჯილდოვდა საქართველოს მეცნიერებათა აკადემიის ი.ქუთათელაძის სახელობის ფარმაცოქიმიის ინსტიტუტის საიუბილეო მედლით. მიენიჭა საქართველოს უმაღლესი და სპეციალური განათლების სამინისტროს პრემია.
- 1989 წ. 17 აპრილს გარდაიცვალა.

ОСНОВНЫЕ ДАТЫ ЖИЗНИ И ДЕЯТЕЛЬНОСТИ

Р. И. АГЛАДЗЕ

- 1911 г. 29 декабря родился в г. Тбилиси.
- 1918-1925 гг. Учился в I Тбилисской опытно-показательной школе.
- 1925-1928 гг. Ученик Тбилисского химического техникума.
- 1928 г. Техник-химик Донбасского коксохимического завода.
- 1934 г. Окончил химико-технологический факультет Грузинского индустриального института (ныне Грузинский технический университет).
- 1934-1935 гг. Работал сменным инженером-технологом на Чернореченском (г. Дзержинск) химкомбинате.
- 1935-1938 гг. Аспирант и ассистент Московского химико-технологического института им. Д. И. Менделеева.
- 1938 г. Защитил кандидатскую диссертацию на тему: "Электролиз солей марганца".
- 1939-1941 гг. Доцент Московского химико-технологического института им. Д. И. Менделеева.
- 1941-1945 гг. Технический руководитель цеха электролитического марганца Зестафонского завода ферросплавов.
- 1943 г. Защитил докторскую диссертацию на тему: "Гидроэлектрометаллургическое получение марганца". Присуждена Государственная премия СССР.
- 1943-1985 гг. Зав. кафедры технологии электрохимических производств Грузинского политехнического института (ныне Грузинский технический университет).
- 1944-1951 гг. Директор и руководитель отдела электрохимии и электрометаллургии Института металла и горного дела Академии наук Грузии.
- 1945 г. Награждается медалью "За доблестный труд в Великой Отечественной войне 1941-1945". Награжден "Орденом Ленина". Утвержден в звании профессора.
- 1946 г. Избирается действительным членом Академии наук Грузии.
- 1946-1950 гг. Избирается депутатом Верховного Совета СССР II созыва.

- 1947 г. Награжден орденом "Трудового Красного Знамени".
- 1947-1951 гг. Вице-президент Академии наук Грузии.
- 1949 г. Основатель и первый редактор научно-популярного журнала "Мецинерება да техника" (Наука и техника).
- 1951-1955 гг. Избирается депутатом Верховного Совета СССР III созыва.
- 1951-1989 гг. Зав. отделом электрохимии и электрометаллургии Института прикладной (ныне неорганической) химии и электрохимии АН Грузии.
- 1955-1958 гг. Академик-секретарь (председатель) Отдела технических наук АН Грузии. Член президиума АН Грузии.
- 1956-1960 гг. Директор Института прикладной химии и электрохимии АН Грузии.
- 1962 г. Награжден золотой медалью ВДНХ.
- 1970 г. Награждается медалью "25-ая годовщина победы над фашистской Германией 1941-1945".
- 1971 г. Награжден медалью "100 лет со дня рождения В. И.Ленина".
- 1973-1989 гг. Председатель научного совета по проблемам электрохимии АН Грузии.
- 1975 г. Награждается медалью "30 лет победы в Великой Отечественной войне 1941-1945". Присуждена премия АН Грузии им. П. Г. Меликишвили.
- 1976 г. Награжден юбилейной медалью к 100-летию со дня рождения И. А. Джавахишвили.
- 1980 г. Награжден юбилейной медалью Института физической и органической химии им. П. Г. Меликишвили АН Грузии.
- 1984 г. Награждается юбилейной медалью Института фармакохимии им. И. Г. Кутателадзе АН Грузии. Присуждена премия Министерства высшего и специального образования Грузии.
- 1989 г. 17 апреля скончался.

რავიელ ავლაძის შრომები

ТРУДЫ Р.И. АГЛАДЗЕ

1933

1. ქლორი სახალხო მურნეობაში და სამხედრო საქმეში // თავდაცვის სადარაჯოზე.- 1933.- N 3-4. - გვ. 9-11.

Хлор в народном хозяйстве и военном деле // Тавдацвис садараджозе. - 1933. - N 3-4. - С.9-11.

2. ჩაებათ საუკეთესო სამხედრო მოდელების და თვალსაჩინო სასწავლო ხელსაწყოებისათვის ბრძოლის საკავშირო კონკურსში // თავდაცვის სადარაჯოზე.- 1933.- N 3-4. - გვ. 17-18.

Примем участие во Всесоюзном конкурсе за наилучшие военные модели и наглядные учебные пособия // Тавдацвис садараджозе. - 1933.- N 3-4. - С.17-18.

1938

3. Электролиз солей марганца с целью получения металлического марганца: Дис. ...канд. техн. наук.- М., 1938. 158,11 с.: ил. (Московский химико-технологический институт им. Д. И. Менделеева) - Библиогр.: 174 назв.

4. ლითონური მარგანეცის მიღება ჰიდროელექტრომეტალურგიული წესით // ტექნიკა.- 1939.- N 7-8-9.- გვ. 95-102: ილ.

Гидроэлектрометаллургическое получение металлического марганца // Техника.- 1939. - N 7-8-9. - С.95-102: ил.

5. В подарок XVIII съезду // Московский технолог. - 1939. - N 10 (240). - 25 февр.

6. Получение металлического марганца электролизом его солей // Металлург. - 1939. - N 9. - С.15-33: ил. - Библиогр.: 23 назв.

7. Рациональный способ обработки марганцевых руд и шламов // Горный журнал. - 1939. - N 12. - С.39-41.

8. Электролитический марганец // Индустрия. 1939. - N 209(5389). - 12 сент.

1940

9. Активность и изменение потенциала разложения растворов хлорида марганца и сульфата марганца с концентрацией // Тр.МХТИ им. Д. И. Менделеева. - 1940. - Вып.7. - С.112-124. - Библиогр.: 11 назв.

10. О комплексном ионе в растворах, содержащих марганцевые и аммонисвые соли // Журнал общей химии. 1940. - Т. 10, Вып. 4.- С.340-346. - Библиогр.: 10 назв.

11. Получение металлического марганца из руд электрохимическим способом // Тр. МХТИ им. Д. И. Менделеева. - 1940. - Вып. 5. - С.93-103. - Библиогр.: 28 назв.

12. Результаты опытов по получению металлического марганца, проведенных в МХТИ им. Д. И. Менделеева // Всесоюзное совещание по вопросу расширения применения марганца в Советской металлургии. - М., 1940.

13. Электрохимическое получение металлического марганца и двуокиси марганца из марганцевых руд // Бюллетень Всесоюзного химического общества им. Д. И. Менделеева. - 1940. - N5.- С.41-42.

1941

14. Новейшие достижения в области получения металлического марганца // Бюллетень Всесоюзного химического общества им. Д. И. Менделеева. - 1941. - N 5. - С.29-31.

15. Электролитическое получение амальгамы марганца // Журнал прикладной химии. - 1941. - Т. 14. - N 3. - С.305-316: ил. - Рез. франц. - Библиогр.: 30 назв.
Соавтор: Н. С.Федорова.

1942

16. Возникновение гальванических пар при электролизе сульфата марганца // Сообщ. АН ГССР. - 1942. - Т. 3, N 10. - С.1027-1034. - Рез. гр. - Библиогр.: 8 назв.

17. Технология получения металлического марганца электролизом // Изв. АН СССР. Отдел технических наук. - 1942. - N 1-2. - С.45-63. - Библиогр.: 18 назв.

1943

18. მაღალი სისუფთავის ლითონური მანგანუმის და მანგანუმის შენადნობთა მიღება ელექტროლიზით // საქ. სსრ მეცნ. აკადემიის მათემატიკის და საბუნებისმეტყველო მეცნიერებათა განყოფილების XIII სამეცნიერო სესია. - თბ., 1943. - გვ. 7-8.

Получение металлического марганца и сплавов марганца высокой чистоты электролизом // XIII научная сессия отдела математики и естественных наук АН ГССР. - Тб., 1943. - С.7-8.

19. Гидроэлектрометаллургическое получение марганца: Дис. ...докт. тех. наук. - М., 1943. - 199 с. - Библиогр.: 433 назв.

20. Катодное отложение металлического марганца из водных растворов // Журнал прикладной химии. - 1943. - Т. 16, N 9-10. - С.337-348: ил. - Рез. франц. - Библиогр.: 22 назв.

21. Опыты по получению металлического марганца из ферромарганца электролизом // Сообщ. АН ГССР. - 1943. - Т. 4, N 4. - С.307-314. - Рез. груз., англ. - Библиогр.: 2 назв.

22. მანგანუმის შენადნობთა ელექტროლიზით მიღების ცდების შედეგები // ქიმიის ინსტიტუტის მეტალურგიის სექტორის სამეცნიერო კონფერენცია (22-23 ივლისი, 1944 წ.): მოხსენ. თეზ.- თბ.: საქ. სსრ მეცნიერებათა აკად. გამომც., 1944.- გვ. 3.

თანაავტორი: მ. გძელიშვილი.

Результаты опытов получения сплавов марганцаэлектролизом // Научная конференция металлургического сектора Института Химии (22-23 июля 1944 г.): Тез. докл.- Тб.: изд. АН ГССР, 1944.- С.3.

Соавтор: М. Я. Гдзелишвили

23. მანგანუმის შენადნობთა ელექტროლიზით მიღების ცდების შედეგები // საქ. სსრ მეცნ. აკად. მოამბე.- 1944. - ტ. 5, N 10. - გვ. 975-982. - რეზ. ინგლ.- ბიბლიოგრ.: 8 სსწ.

თანაავტორი: მ. გძელიშვილი.

Результаты опытов электролитического получения сплавов марганца // Сообщ. АН ГССР.- 1944. - Т. 5, N 10. - С.975-982. - Рез.англ. - Библиогр.: 8 назв.

Соавтор: М. Я. Гдзелишвили.

1945

24. აზოტოვანი სასუქების ქარხნის მშენებლობის შესაძლებელი გზები // კომუნისტი. - 1945.- 16 დეკ. - გვ. 3.

Возможные пути строительства завода азотных удобрений // Комунисти. - 1945. - 16 дек. - С.3.

25. К вопросу об организации производства магния в Грузинской ССР // VIII Научно-техническая конференция ГИИ им. С.М. Кирова.-Тб., 1945.- С.60-61.

1946

26. ნიკელის და კობალტის მიღება ელექტროლიტური მანგანუმის წარმოების შლამებიდან ჰიდრომეტალურგიული წესით // საქ. სსრ მეცნ. აკად. მოამბე. - 1946.- ტ. 7, N 5. - გვ. 249-256: ილ.- რეზ. ინგლ.-

ბიბლიოგრ.: 16 სხწ.

თანაავტორი: ნ. ჰოფმანი.

Получение никеля и кобальта гидросталлургическим способом из шламов производства электролитического марганца // Сообш.АН ГССР.- 1946.- Т. 7, N 5. - С.255-262: ил. - Рез. англ. - Библиогр.: 16 назв.

Соавтор: Н. Т. Гофман.

27. საქართველოს მეტალურგიის წარსული და მომავალი // კომუნისტი.- 1946.- 19 ივლ. - გვ. 3.

Прошлое и будущее металлургии Грузии // Комунисти. - 1946. - 19 июля. - С.3.

28. Извлечение никеля и кобальта из шламов производства электролитического марганца // IX Научно-техническая конференция Груз. индустр. ин-та им. С.М. Кирова. Химическая секция. - Тб., 1946.- С.4. Соавтор: Н. Т. Гофман.

29. Исследования двуокиси марганца // Научная сессия АН ГССР, посвященная XXV-летию установления Советской власти в Грузии. Химическая секция (26 февраля-2 марта 1946 г.).- Тб., 1946. - С.36-37.

30. К новым высотам металлургии // Заря Востока.- 1946. - 2 авг. - С.2.

31. Марганцевые гальванические элементы и аккумуляторы // IX Научно-техническая конференция Груз. индустр. ин-та им. С.М. Кирова. Химическая секция. - Тб., 1946.- С.5.

32. Новый научно-исследовательский институт Металла и горного дело АН ГССР // Заря Востока. - 1946. - 24 февр. - С.2.

33. Объемный метод определения никеля титрованием раствором диметилглиоксина // Заводская Лаборатория. - 1946. - Т. 12, N 2. - С.243-245. - Библиогр.: 5 назв.

Соавтор: Н. Т. Гофман.

1947

34. აქტიური მანგანუმის ორქანგის მიღების საკითხისათვის // ლითონის და სამთო საქმის ინ-ტის შრ. -1947. - ტ. 1. - გვ. 227-243: ილ. - ბიბლიოგრ.: 12 სხწ.

თანაავტორი: ქ. ფურცულაძე.

К вопросу о получении активной двуокиси марганца // Тр. Ин-та металла и горного дела. - 1947. - Т. 1. - С.245-262. - Библиогр.: 12 назв.

Соавтор: Х. Г. Пурцеладзе.

35. საქართველოს სსრ მეცნიერებათა აკადემია აღმუშავების გზაზე // კომუნისტი. - 1947. - 3 სექტ. - გვ. 3.

Академия наук Грузинской ССР на пути подъема // Коммунист. - 1947. - 3 сент. - С.3.

36. საქართველოში მეტალურგიული და ქიმიური მრეწველობის კოოპერირების შესახებ // საქ.სსრ მეცნ. აკადემიის საწარმოო ძალების შემსწავლელი საბჭოს სესია. (28-30 ივნისი 1947 წ.). - თბ.: საქ. მეცნ. აკად. გამ-ბა. - 1947. - გვ. 14-16.

О кооперировании металлургической и химической промышленности в Грузии // Научная сессия совета изучения производственных сил АН ГССР (28-30 июня 1947 г.). - Тб.: Изд-во АН ГССР, 1947. - С.14-16.

37. სუფთა მანგანუმის ორჟანგის მიღება და მის აქტივობაზე სხვადასხვა მინარევის გავლენა // ლითონისა და სამთო საქმის ინ-ტის შრომები. - 1947. - ტ. 1.- გვ. 169-182: ილ. - პარალ. ტექსტი რუს. ბიბლიოგრ. :3 სსწ

თანაავტორი: ქ. ფურცელაძე.

Получение чистой двуокиси марганца и влияние различных примесей на ее активность // Тр.Ин-та металла и горного дела.- 1947. - Т. 1. - С.183-196. - Парал.текст груз. - Библиогр.: 3 назв.

Соавтор: Х. Г. Пурцеладзе.

38. წინასიტყვაობა // ლითონისა და სამთო საქმის ინ-ტის შრ.- 1947. - ტ. 1. - გვ. III-V. - პარალ.ტექსტი რუს.

Предисловие // Тр.Ин-та металла и горного дела.- 1947. - Т. 1. С.VI-VII. - Парал. текст груз.

39. Научная работа в области металлургии // Молодой сталинец. - 1947. - N 59. - 17 мая.

40. Получение перманганата анодным растворением электролитического металлического марганца // X научно-техническая конференция Груз.индустр. ин-та им. С.М. Кирова. - Тб., 1947. - С.87.

41. Строительство научного городка АН ГССР // Заря Востока.- 1947. - 11 сент. - С.3.

42. ინჟინერ-ელექტროქიმიკოსთა პირველი გამოშვება // კომუნისტი. - 1948. - 14 ივლ. - გვ. 3.
Первый выпуск инженеров-электрохимиков // Комунисти.
- 1948. - 14 июля. - С.3.

43. ბარიუმ-კადმიუმის შენადნობის მიღება გამდნარ მასათა ელექტროლიზით // ლითონისა და სამთო საქმის ინ-ტის შრ. - 1949. - ტ. 2. გვ. 89-99. - რეზ.რუს. - ბიბლიოგრ.: 10 სხწ.
თანაავტორი: ა. ავალიანი
Получение сплава бария с кадмием электролизом расплавленных сред // Тр. Ин-та металла и горного дела.- 1949. - Т. 2. - С.89-99. - Рез.рус. - Библиогр.: 10 назв.
Соавтор: А. Ш. Авалиани
44. დაეუფლეთ ტექნიკურ დარგებს // ნორჩი ლენინელი.- 1949. - 2 ივნ. - გვ. 2.
Овладевайте техническими науками // Норчи Ленинели.- 1949.- 2 июня. - С.2.
45. დეპოლარიზატორების მიღება ჭიათურის პიროლუზიტისა და დაჟანგული ბელტას აქტივაციის გზით // ლითონისა და სამთო საქმის ინ-ტის შრ. - 1949. - ტ.2.- გვ.61-73:ილ. - რეზ.რუს. - ბიბლიოგრ.:4 სხწ.
თანაავტორი: ქ. ფურცელაძე.
Получение дсполяризаторов активацией Чиатурского пиролюзита и красной белты // Тр. Ин-та металла и горного дела.- 1949. - Т. 2. - С.61-73. - Рез.рус. - Библиогр.: 4 назв.
Соавтор: Х. Г. Пурцеладзе.
46. მანგანატების და პერმანგანატების მიღება მეტალური მანგანუმის ანოდური გახსნით // ლითონისა და სამთო საქმის ინ-ტის შრ.- 1949. - ტ. 2.- გვ. 1-33 : ილ.- რეზ. რუს. - ბიბლიოგრ.: 10 სხწ.
Получение манганатов и перманганатов путем анодного растворения металлического марганца // Тр. Ин-та металла и горного дела.- 1949. - Т. 2. - С.1-33. - Рез. рус. Библиогр.: 10 назв.

47. მანგანუმის ელექტროდული პოტენციალი წყალხსნარებში // ლითონისა და სამთო საქმის ინ-ტის შრ.- 1949. - ტ. 2. - გვ. 75-87. - რეზ. რუს.- ბიბლიოგრ.: 8 სსწ.

თანაავტორი: ა. ლეგრანი.

Электродный потенциал марганца в водных растворах // Тр. Ин-та металла и горного дела.- 1949. - Т. 2. - С.75-87. - Рез. рус. - Библиогр.: 8 назв.

Соавтор: А. Э. Лсгран.

48. მანგანუმის შენადნობების მეტალოგრაფიული კვლევის შედეგები // საქ.სსრ მეცნ. აკად. მოამბე.- 1949. - ტ. 10, N 10. - გვ. 619-626: ილ. - პარალ. ტექსტი რუს. - ბიბლიოგრ.: 3 სსწ.

თანაავტორი: მ. გძელიშვილი.

Результаты металлографического исследования сплавов марганца // Сообщ. АН ГССР.- 1949. - Т. 10, N 10. - С.615-619. - Парал. текст груз. - Библиогр.: 3 назв.

Соавтор: М.Я.Гдзелишвили.

49. მეტალური მანგანუმის ანოდური გახსნით ბარიუმის მანგანატის და პერმანგანატის მიღების ცდების შედეგები // საქ. სსრ მეცნ. აკად. მოამბე. - 1949.- ტ. 10, N 8. - გვ. 461-468. - ბიბლიოგრ.: 3 სსწ.

Об опытах по получению манганата и перманганата бария путем анодного растворения // Сообщ. АН ГССР.- 1949. - Т. 10, N 8. - С.457-464. - Библиогр.: 3 назв.

50. რკინა - მანგანუმის შენადნობის მიღება ელექტროლიზით // საქ. სსრ მეცნ. აკად. მოამბე. 1949. - ტ. 10, N 9.- გვ. 559-566. პარალ. ტექსტი რუს. - ბიბლიოგრ.: 1 სსწ.

თანაავტორი: მ. გძელიშვილი.

Электролитическое получение железо-марганцевого сплава // Сообщ. АН ГССР.- 1949. - Т. 10, N 9. - С.555-562. - Парал. текст груз. - Библиогр.: 1 назв.

Соавтор: М. Я. Гдзелишвили.

51. ჩუენი ეპოქის მეცნიერება // კომუნისტი.- 1949.- N 251 (8554). - გვ. 6.

Наука нашей эпохи // Комунисти.- 1949.- N251(8554).- С.6.

52. Метод получения манганата бария // Сообщ. АН ГССР.- 1949.- Т. 10, Вып. 5.- С.275-280: ил.- Парал. текст груз.

Соавтор: И. Г. Берикашвили.

53. Извлечение глинозема из зол Ткибульских липтобиолитовых сланцев // Сборник Лабораторных и заводских исследований по Ткибульским липтобиолитовым сланцам. Тб.: Изд-во АН ГССР, 1950. - С.125-157. - Библиогр.: 25 назв.

Соавтор: И. М. Аразашвили.

54. Исследование марганцевых химических источников тока // Сообщ. АН ГССР.- 1950.- Т. 11, N 9.- С.539-546. - Парал. текст груз. - Библиогр.: 2 назв.

Соавтор: Л. Н. Джапаридзе.

55. От редактора // Сборник Лабораторных и заводских исследований по Ткибульским липтобиолитовым сланцам. -Тб.: Изд-во АН ГССР, 1950. - С.V - VII.

56. Получение сплава бария с кадмием электролизом расплавленных сред // Цветные металлы. - 1950. - N 6. - С.46-51; ил. - Библиогр.: 4 назв.

Соавтор: А. Ш. Авалиანი.

57. Термографическое исследование Ткибульских липтобиолитовых сланцев // Сборник Лабораторных и заводских исследований по Ткибульским липтобиолитовым сланцам. Тб.: Изд-во АН ГССР, 1950. - С.203 - 210; ил. - Библиогр.: 1 назв.

Соавтор: Х. Г. Пурцеладзе.

58. Электродный потенциал марганца в водных растворах // Журнал физической химии. - 1950. - Т. 24, Вып. 9. - С.:122-1127; ил. - библиогр.: 8 назв.

Соавтор: А. Э. Легран.

1951

61. ელექტროლიტური მანგანუმისა და მის საფუძველზე დამზადებული შენადნობების წარმოების ტექნოლოგიის ზოგიერთი საკითხები // საქ. სსრ მეცნ. აკადემიის ლითონისა და სამთო საქმის ინსტიტუტის და სახელმწიფო საკავშირო ზესტაფონის ფეროშენადნობების ქარხნის გაერთიანებული სამეცნიერო-ტექნიკური კონფერენცია (ზესტაფონი, 15-16 დეკ. 1951 წ.). - თბ.: საქ. სსრ მეცნ. აკად. გამ-ბა, 1951. - გვ.16-17.

Некоторые вопросы технологии производства электролитического марганца и сплавов на его основе //

Объединенная Научно-техническая конференция Ин-та металла и горного дела АН ГССР и Гос. всесоюз. Зестафонского завода ферросплавов (Зестафони. 15-16 дек. 1951 г.).- Тб.: Изд-во АН ГССР, 1951.- С.16-17.

62. ტექნიკურ მეცნიერებათა განვითარება ჩვენში // მეცნიერება და ტექნიკა. - 1951. - N 2. - გვ. 15-19.

Развитие технических наук в Грузии // Мецნიერება და техника.- 1951. - N 2. - С.15-19.

63. Получение манганата и перманганата натрия анодным растворением металлического марганца // Журнал прикладной химии.- Т. 24, Вып. 9. - С.915-924. - Библиогр.: 8 назв.

Соавтор: Г. М. Доманская.

64. Получение перманганата и манганата калия анодным растворением металлического марганца // Журнал прикладной химии.- Т. 24, Вып. 8. - С.787-797. - Библиогр.: 7 назв.

Соавтор: Г. М. Доманская.

65. Прения по отчетному докладу Тбилисского городского комитета КП(б) Грузии // XX Тбилисская городская конференция КП(б) Грузии: [Выступление Р. И. Агладзе] // Заря Востока. - 1951. - N 14. - С.3.

66. Развитие технических наук // Заря Востока. - 1951.- 15 февр.- С.3.

67. Электролитическое получение цинк-марганцевого сплава // Тр.ГПИ.- 1951.- N23.- С.137-145. Рез.груз. Библиогр.: 2 назв.

Соавтор: М. Я. Гдзелишвили.

1952

68. ლითონკერამიკული მეთოდით ელექტროლიტური მანგანუმის ნაკეთობათა დამზადების საკითხისათვის // საქ. სსრ მეცნ. აკად. მოამბე. - 1952. - ტ. 13, N 5. - გვ. 299-305. - ბიბლიოგრ.: 2 სსწ.

თანაავტორები: ვ. ბერეჟიანი, ლ. თოფჩიაშვილი.

К вопросу изготовления изделий из электролитического марганца металлокерамическим методом // Сообщ. АН ГССР. 1952. - Т. 13, N 5. - С.299-305. - Библиогр.: 2 назв.

Соавторы: В. М. Бережани, Л. И. Топчиашвили.

69. კარბონატის ხსნარში ფერომანგანუმის ანოდური გახსნით კალიუმის პერმანგანატის მიღება // საქ. სსრ მეცნ. აკად. მოამბე. - 1953. - ტ. 14, N 9. - გვ. 533-539. - პარალ. ტექსტი რუს. - ბიბლიოგრ.: 9 სხვ.

თანაავტორი: ი. ბერიკაშვილი

Получение перманганата калия анодным растворением ферромарганца в растворах карбоната // Сообщ. АН ГССР. - 1953. - Т.14, N9. - С.533-539. - Парал. текст груз. - Библиогр.: 9 назв.

Соавтор: И. Г. Берикашвили.

70. Комплексная электрохимическая переработка бедных марганцевых руд // IV Научно-техническая конференция профессорско-преподавательского состава ВТУЗ-ов Закавказья (Тбилиси. 7-13 декабря. 1953 г.). - Тб., 1953. - С.13.

71. О работе студенческого научно-исследовательского кружка при кафедре технологии электрохимических производств // Кировец (ГПИ). - 1953. - 22 дек. - С.2.

72. ამონიუმის ქრომატის დანამატის გავლენა მანგანუმის პოტენციალსა და კოროზიაზე ამონიუმის ქლორიდში // საქ. სსრ მეცნ. აკად. მოამბე. - 1954. - ტ. 15, N 4. - გვ. 219-226. - ბიბლიოგრ.: 4 სხვ.

თანაავტორი: ლ. ჯაფარიძე.

Влияние добавок хромата аммония на потенциал и коррозию марганца в хлористом аммонии // Сообщ. АН ГССР.- 1954. - Т. 15, N 4. - С.219-226. - Библиогр.: 4 назв.

Соавтор: Л. Н. Джапаридзе.

73. ლითონური მანგანუმის პოტენციალები და კოროზია ამონიუმის ქლორიდში // საქ. სსრ მეცნ. აკად. მოამბე. - 1954. - ტ. 15, N 4. - გვ.219-226. - ბიბლიოგრ.: 4 სხვ.

თანაავტორი: ლ. ჯაფარიძე.

Потенциалы и коррозия металлического марганца в хлористом аммоний // Сообщ. АН ГССР. - 1954. - Т. 15, N 4. - С.219-226. - Библиогр.: 4 назв.

Соавтор: Л. Н. Джапаридзе.

74. მანგანუმის სპილენძთან შენადნობის შესწავლა // საქ. სსრ მეცნ. აკად. მოამბე. - 1954. - ტ.15, N1. - გვ.33-40. - ბიბლიოგრ.: 5 სსწ.

თანაავტორი: ვ. მოხოვი.

Изучение сплавов марганца с медью // Сообщ. АН ГССР. - 1954. - Т. 15, N 1. - С.33-40. - Библиогр.: 5 назв.

Соавтор: В. М. Мохов.

75. პერმანგანატის მიღება მწკვევე კალიუმის წყალხსნარში ფერო-მანგანუმის ანოდური გახსნით // საქ. სსრ მეცნ. აკად. მოამბე.- 1954. - ტ. 15, N 6. - გვ. 335-342. - პარალ. ტექსტი რუს. ბიბლიოგრ.: 5 სსწ.

თანაავტორი: ი. ბერიკაშვილი.

Получение перманганата анодным растворением ферромарганца в водных растворах едкого калия // Сообщ. АН ГССР. - 1954.- Т.15, N6.- С.415-422.- Парал. текст груз. Библиогр.:5 назв.

Соавтор: И. Г. Берикашвили.

76. Влияние коллоидов на электролитическое осаждение марганца // Научная сессия Ин-та металла и горного дела АН ГССР: Тез. докл.- Тб., 1954.

Соавтор: Э. М. Унгиадзе.

77. Влияние примесей на структуру и пластические свойства марганцево-медных сплавов // Сплавы марганца с медью, никелем и цинком. Тб.: Изд-во АН ГССР, 1954.- С.41-49. Библиогр.: 8 назв.

Соавтор: В. М. Мохов.

78. Изготовление и обработка сплавов марганца с медью // Сплавы марганца с медью, никелем и цинком. - Тб.: Изд-во АН ГССР, 1954. - С.3-18. - Библиогр.: 26 назв.

Соавтор: В. М. Мохов.

79. Исследование цинкового угла тройной системы цинк-марганец-медь // Сплавы марганца с медью, никелем и цинком.- Тб.: Изд-во АН ГССР, 1954.- С.67-81. - Библиогр.: 10 назв.

Соавтор: Л. И. Топчиашвили.

80. О сплавах марганца с медью и никелем // Сплавы марганца с медью, никелем и цинком. - Тб.: Изд-во АН ГССР, 1954.- С.51-65. - Библиогр.: 5 назв.

Соавторы: В. М. Мохов, Л. И. Топчиашвили.

81. Получение перманганатов щелочных металлов анодным

растворенном марганца и его сплавов // Научная сессия Ин-та металла и горного дела АН ГССР: Тез. докл.- Тб., 1954.- С.3-4.

82. Получение сплавов марганец-медь и цинк-марганец-медь электролизом расплавленных сред // Сплавы марганца с медью, никелем и цинком. Тб.: Изд-во АН ГССР, 1954.- С.113-121. - Библиогр.: 5 назв.

Соавтор: Н. Д. Гварамадзе.

83. Получение сплавов цинк-марганец электролизом расплавленных солей // Сплавы марганца с медью, никелем и цинком. - Тб.: Изд-во АН ГССР, 1954.- С.93-111. - Библиогр.: 7 назв.

Соавтор: Н. Д. Гварамадзе.

84. Свойства сплавов марганца с медью // Сплавы марганца с медью, никелем и цинком. Тб.: Изд-во АН ГССР, 1954.- С.19-40. - Библиогр.: 11 назв.

Соавтор: В. М. Мохов.

85. Свойства сплавов цинка с марганцем и с медью // Сплавы марганца с медью, никелем и цинком. - Тб.: Изд-во АН ГССР, 1954.- С.84-92. - Библиогр.: 7 назв.

Соавтор: Л. И. Топчиашвили.

86. Сплавы марганца с медью, никелем и цинком (Сборник работ) - Тб.: Изд-во АН ГССР, 1954. - 124 с.

Соавторы: В.М. Мохов, Л.И. Топчиашвили, Н.Д. Гварамадзе.

1955

87. ამონიუმის პერმანგანატის მიღება ფეროპერმანგანუმის ანოდური გახსნით // საქ. სსრ მეცნ. აკად. მოამბე. - 1955. - ტ. 16, N 8. გვ.615-620. - პარალ. ტექსტი რუს.

თანაავტორი: მ. გმელიშვილი.

Получение перманганата аммония анодным растворением ферромарганца // Сообщ. АН ГССР. 1955. Т. 16, N 8. С.615-620. Парал. текст груз.

Соавтор: М. Я. Гдзелишвили.

88. ელექტროლიზით რკინის მიღების საკითხისათვის // საქ. სსრ მეცნ. აკად. მოამბე. - 1955. - ტ. 16, N 6. - გვ. 467-474. - პარალ. ტექსტი რუს. - ბიბლიოგრ.: 8 სსწ.

თანაავტორი: ა. გონგლიაშვილი.

К вопросу получения железа электролизом // Сообщ. АН СССР. - 1955. - Т. 16, N 6. - С.469-476. Парал. текст груз. Библиогр.: 8 назв.

Соавтор: А. Н. Гонглиашвили.

89. ფერომანგანუმის ანოდური გახსნა ნატრიუმის და კალიუმის ფოსფორმუქავა მარილების წყალხსნარებში // საქ. სსრ მეცნ. აკად. მოამბე. - 1955. - ტ. 16, N 7. - გვ. 531-538.

თანაავტორი: მ. გმელიძევილი.

Анодное растворение ферромарганца в растворах фосфорнокислых солей натрия и калия // Сообщ. АН СССР. 1955. - Т. 16. N 7. - С.531-538.

Соавтор: М. Я. Гдзелишвили.

90. Влияние условий электролиза на выход по току при получении кадмиево-баритовых сплавов // Тр. ГПИ. 1955. Т.5(40). - С.135-146. - Рез. груз. - Библиогр.: 6 назв.

Соавтор: А. Ш. Авалиани.

91. Исследование процессов переплавки и обессеривания электролитического марганца // Тр. ГПИ. - 1955. - N 5. - С.159-176. - Рез. груз. - Библиогр.: 4 назв.

Соавтор: В. М. Бережани.

92. Попытки получения металлического бария электролизом // Тр. ГПИ. 1955. N 5(40). С.147-158. Рез. груз. Библиогр.: 10 назв.

Соавтор: А. Ш. Авалиани.

93. Термическое расширение сплавов марганца с медью и никелем // Физика металлов и металловедение. - 1955. - Т. 1, Вып. 3. - С.450-454. - Библиогр.: 2 назв.

Соавторы: В. М. Мохов, Л. И. Топчиашвили.

1956

94. ბიკრომატები ფეროქრომიდან // საქ. სსრ მეცნ. აკად. მოამბე. - 1956. - ტ. 17, N 10. - გვ. 883-890. - პარალ. ტექსტი რუს. - ბიბლიოგრ.: 9 სსწ.

თანაავტორი: თ. იონათამიძევილი.

Бихроматы из феррохрома // Сообщ. АН СССР. 1956.

Т. 17, N 10. - С.883-890. - Парал. текст груз. - Библиогр.: 9 назв.

Соавтор: Т. В. Ионатамишвили.

95. საქართველოში მანგანუმის მოპოვებისა და რაციონალურად გადამუშავების შესახებ მეექვსე ზუთწლეულში // საქ. სსრ მეცნ. აკად. სამეცნ. სესია, მიძღვნილი საბჭოთა საქართველოს XXXV-წლისა და საქ. სსრ მეცნ. აკადემიის XV წლისთავისადმი. - თბ.: საქ.სსრ მეცნ. აკად. გამ-ბა, 1956. - გვ. 9-14.

О добыче и рациональной переработке марганца в Грузии в шестой пятилетке // Научная сессия АН ГССР, посвященная XXXV-летию Советской Грузии и XV-летию АН ГССР. - Тб.: Изд-во АН ГССР, 1956. - С.9-14.

96. სპილენძ-მანგანუმის შენადნობის მიღება ელექტროლიზური გზით // საქ. სსრ მეცნ. აკადემიის ლითონისა და სამთო საქმის ინ-ტის შრ. - 1956. - ტ. 7. - გვ. 175-182. - რეზ. რუს. - ბიბლიოგრ.: 3 სსწ.

თანაავტორები: მ. გელიშვილი, ე. უნგიაძე.

Электродлитическое получение сплава медь-марганец // Тр. Ин-та металла и горного дела АН ГССР. - 1956. - Т. 7. - С.175-182. - Рез. рус. - Библиогр.: 3 назв.

Соавторы: М. Я. Гдзелишвили, Э. М. Унгиадзе.

97. Аноднос растворение феррохрома в растворах карбоната натрия и едкого натря // Журнал прикладной химии. - 1956. - Т. 29, N 9. - С.1365-1372. - Библиогр.: 3 назв.

Соавтор: Т. В. Ионатамишвили.

98. Извлечение глинозема из Усинских руд // VII Научно-техническая конференция профессорско-преподавательского состава ВТУЗ-ов Закавказья (23-29 окт. 1956г.): Тез. докл. - Тб., 1956. - С.120-122.

99. К вопросу об анодной поляризации хрома // Тр. Ин-та металла и горного дела. - 1956. - Т.7. - С.157-174. - Библиогр.: 12назв.

Соавтор: Т. В. Ионатамишвили.

100. К вопросу электрохимического разряда ионов трехвалентного хрома // Тр. Ин-та металла и горного дела. 1956. - Т. 7. - С.147-155. - Библиогр.: 7 назв.

Соавтор: Т. В. Ионатамишвили.

101. Получение марганца с низким содержанием серы // Объединенная Научно-техническая конференция Ин-та металла и горного дела АН ГССР, Гос. Всесоюз. Зестафонского завода

ფერროსპაოვ, გრუზ. რესპ. პრავლენია ნტო ცერნოი მეთალურგია
(ჯესტაფონი. 1951 გ.): ტეზ. დოკლ. - ს. 9-10.

სოავტორი: ნ. ტ. გოფმანი.

102. პოლუჩენიე მეთალისეკოი ხრომა ელექტროლიზომ //
ვსესოიუნოე სოვეშანიე რაბოტნიკოვ ფერროსპაოვი
პრომიშლენნოსი (ჩელიაბინსკი. 1956 გ.): ტეზ. დოკლ. ჩელიაბინსკი:
მეთალურგიზდატ, 1956. - ს. 1-9.

1957

103. ზოგიერთი კოლოიდის გავლენა ელექტროლიზური გზით
რკინა-მანგანუმის შენადნობის მიღების პროცესზე // საქ. სსრ მეცნ.
აკად. ლითონისა და სამთო საქმის ინსტიტუტის შრომები. - 1957. - ტ. 8.
- გვ. 163-177. - პარალ. ტექსტი რუს. - ბიბლიოგრ.: 3 სსწ.

თანაავტორი: მ. გიქლიშვილი.

Влияние некоторых коллоидов на процесс
электролитического осаждения железо-марганцевого сплава //
Тр. Ин-та металла и горного дела. - 1957. - Т. 8. - С. 163-177. -
Парал. текст груз. - Библиогр.: 3 назв.

სოავტორი: მ. ი. გძელიშვილი.

104. ანოდური პოლარიზაცია მარგანცა ვ შელოჩნოვ რაშვორაქ
// ელექტროხიმია მარგანცა. - ტბ.: იზდ-ვო ან გსსრ, 1957. - ტ. 1.
- ს. 503-514: ილ. - ბიბლიოგრ.: 8 ნავ.

სოავტორი: გ. მ. დომანსკაი.

105. ანოდური რაშვორენიე მარგანცა ვ რაშვორაქ სერნოი
კისლოთა // ელექტროხიმია მარგანცა. - ტბ.: იზდ-ვო ან გსსრ,
1957. - ტ. 1. - ს. 279-301. - ბიბლიოგრ.: 25 ნავ.

სოავტორი: ნ. ი. ხარაბაძე.

106. ანოდური რაშვორენიე მარგანცა ს პოლუჩენიემ
პერმანგანატა ი დუოკისი // სოობშ. ან გსსრ. - 1957. - ტ. 18, ნ
6. - ს. 695-702.

სოავტორი: გ. მ. დომანსკაი.

107. ანოდური რაშვორენიე მარგანც-მედნოი სპლავა ი
ნეკოტორე დანნიე პო ელექტროპოვოდნოსი სისტემი ფოსფატ ნატრიუ -
მანგანატ ნატრიუ - ვოდა // ელექტროხიმია მარგანცა. - ტბ.: იზდ-ვო
ან გსსრ, 1957. - ტ. 1. - ს. 217-232. - ბიბლიოგრ.: 4 ნავ.

სოავტორი: მ. ი. გძელიშვილი.

108. Влияние восстановителей, поверхностно-активных веществ и окислителей на процесс электролитического осаждения марганца // Электрохимия марганца. Тб.: Изд-во АН ГССР, 1957. - Т. 1. - С.421-437. - Библиогр.: 16 назв.
Соавтор: Э. М. Унгиадзе.
109. Влияние железа, алюминия, мышьяка, сурьмы и натрия на процесс получения электролитического марганца // Электрохимия марганца. Тб.: Изд-во АН ГССР, 1957. - Т. 1. - С.377-396. - Библиогр.: 6 назв.
Соавтор: Е. М. Пачуашвили.
110. Влияние некоторых добавок на электролиз марганца в присутствии примесей // Электрохимия марганца. - Тб.: Изд-во АН ГССР, 1957. - Т. 1. - С.53-68. - Библиогр.: 17 назв.
Соавтор: Н. Т. Гофман.
111. Влияние плотности тока на процесс получения марганца электролизом // Электрохимия марганца. Тб.: Изд-во АН ГССР, 1957. - Т. 1. - С.407-420. - Библиогр.: 15 назв.
Соавтор: Э. М. Унгиадзе.
112. Влияние температуры, концентрации электролита и других факторов на процесс получения электролитического марганца // Электрохимия марганца. Тб.: Изд-во АН ГССР, 1957. - Т. 1. - С.439-461. - Библиогр.: 14 назв.
Соавтор: Э. М. Унгиадзе.
113. Влияние углерода на испаряемость марганца из углеродистого ферромарганца // Электрохимия марганца. - Тб.: Изд-во АН ГССР, 1957. - Т. 1. - С.323-338. - Библиогр.: 7 назв.
Соавтор: Г. К. Норакидзе.
114. Влияние фосфора на процесс получения электролитического марганца // Электрохимия марганца. - Тб.: Изд-во АН ГССР, 1957. - Т. 1. - С.397-404. - Библиогр.: 1 назв.
Соавтор: Е. М. Пачуашвили.
115. Вскрытие Усинской руды перколированием // Электрохимия марганца. - Тб.: Изд-во АН ГССР, 1957. - Т. 1. - С.483-501. - Библиогр.: 1 назв.
Соавторы: Н. Т. Гофман, Е. М. Пачуашвили.
116. Извлечение марганца из Усинских руд выщелачиванием // Электрохимия марганца. - Тб.: Изд-во АН ГССР, 1957. - Т. 1. - С.465-482. - Библиогр.: 11 назв.

Соавторы: Н. Т. Гофман, Н. Ш. Гогишвили.

117. Изучение процесса анодного растворения ферромарганца с целью получения железо-марганцевого сплава // Электрохимия марганца. - Тб.: Изд-во АН ГССР, 1957. - Т. 1. - С.169-183. - Библиогр.: 9 назв.

Соавтор: М. Я. Гдзелишвили.

118. Использование щелочно-сульфидных растворов сурьмы, полученных выщелачиванием сурьмяной руды раствором сернистого натрия // Тр. Ин-та металла и горного дела. - 1957. - Т. 8. - С.117-126. - Библиогр.: 6 назв.

Соавторы: М. А. Ярославская, В. Н. Гаприндашвили.

119. К вопросу извлечения глинозема из зол Ткибульских сланцев // Тр. Ин-та металла и горного дела. - 1957. - Т. 8. С.217-221. - Библиогр.: 16 назв.

Соавтор: И. М. Аразашвили.

120. К вопросу о коррозии и потенциалах марганцевого электрода // Электрохимия марганца. - Тб.: Изд-во АН ГССР, 1957. - Т. 1. - С.5-14. - Библиогр.: 9 назв.

Соавтор: Н. Т. Гофман.

121. К вопросу о коррозии марганца при наличии в металле примесей никеля, кобальта и меди // Электрохимия марганца. - Тб.: Изд-во АН ГССР, 1957. - Т. 1. - С.15-24. - Библиогр.: 8 назв.

Соавтор: Н. Т. Гофман.

122. К вопросу трехвалентного марганца и потенциала марганца в растворах серной кислоты // Электрохимия марганца. - Тб.: Изд-во АН ГССР, 1957. - Т. 1. - С.253-277. Библиогр.: 64 назв.

Соавтор: Н. И. Харабадзе.

123. Карбонизация щелочно-сульфидных растворов сурьмы // Тр. Ин-та металла и горного дела. - 1957. - Т. 8. - С.147-153.

Соавторы: В. Н. Гаприндашвили, С.Н. Басманова.

124. О возможности использования сернистых шламов отходов при получении марганца электролизом // Электрохимия марганца. Тб.: Изд-во АН ГССР, 1957. - Т. 1. - С.131-136. - Библиогр.: 7 назв.

Соавтор: Н. Т. Гофман.

125. О гидроокисной, ксантогенатной и цементационной очистке марганцевого электролита от никеля и кобальта //

Электрохимия марганца. - Тб.: Изд-во АН ГССР, 1957. - Т. 1. - С.107-130. - Библиогр.: 20 назв.

Соавтор: Н. Т. Гофман.

126. О карбонизации щелочных электролитов при получении перманганата анодным растворением марганца и ферромарганца // Сообщ. АН ГССР. - 1957. - Т. 19, N 3. - С.285-291. - Парал. текст груз. - Библиогр.: 9 назв.

Соавтор: Г. М. Доманская.

127. Очистка марганцевого электролита от никеля и кобальта сульфидными методами // Электрохимия марганца. - Тб.: Изд-во АН ГССР, 1957. - Т. 1. - С.69-105. - Библиогр.: 24 назв.

Соавторы: Н. Т. Гофман, А. А. Цинцадзе.

128. Переработка сульфидной сурьмяно-мышьяковистой руды, содержащей благородные металлы гидрометаллургическим способом // Тр. Ин-та металла и горного дела - 1957. - Т.8. - С.111-116. - Библиогр.: 5 назв.

Соавтор: А. Н. Гонглишвили.

129. Получение марганца из его сплавов испарением в вакууме // Электрохимия марганца. - Тб.: Изд-во АН ГССР, 1957. - Т. 1. - С.305-321. - Библиогр.: 16 назв.

Соавтор: Г. К. Норакидзе.

130. Получение металлического марганца электролизом хлористых растворов // Электрохимия марганца. - Тб.: Изд-во АН ГССР, 1957. - Т. 1. - С.341-353. - Библиогр.: 6 назв.

Соавтор: Н. Н. Мучаидзе.

131. Получение металлического хрома // Информационный бюллетень (Мин.черн. металлургии). - 1957. - N 10-11. - С.4-5.

132. Получение мышьяка из сульфидных мышьяковых руд // Тр. Ин-та металла и горного дела. - 1957. - Т. 8. - С.151-161. - Библиогр.: 2 назв.

Соавторы: В. Н. Гаприндашвили, Н. В. Мзарсулишвили.

133. Получение перманганата щелочных металлов анодным растворением сплавов марганца в серноокислых растворах // Электрохимия марганца. - Тб.: Изд-во АН ГССР, 1957. - Т. 1. - С.185-195. - Библиогр.: 4 назв.

Соавтор: М. Я. Гдзелишвили.

134. Поляризация марганцевого анода в растворах серной

кислоты // Электрохимия марганца. Тб.: Изд-во АН ГССР, 1957. - Т. 1. - С.235-252. - Библиогр.: 14 назв.

Соавтор: Н. И. Харабадзе.

135. Предисловие // Электрохимия марганца. - Тб.: Изд-во АН ГССР, 1957. - Т.1. - С.VII-XII.

136. Регенерация и переработка отработанного электролита, полученного при электролизе щелочно-сульфидных растворов сурьмы // Тр. Ин-та металла и горного дела АН ГССР. - 1957. - Т.8. - С.127-134. - Библиогр.: 4 назв.

Соавторы: В. Н. Гаприндашвили, Н. В. Мзарсулишвили.

137. Сырая аммиачная вода как растворитель сульфидных минералов сурьмы и мышьяка // Тр. Ин-та металла и горного дела АН ГССР. - 1957. - Т.8. - С.141-146.

Соавторы: В. Н. Гаприндашвили, Н. В. Мзарсулишвили.

138. Цементация сурьмы металлическими осадителями // Тр. Ин-та металла и горного дела АН ГССР. 1957. Т.8. С.135-140. - Библиогр.: 6 назв.

Соавторы: В. Н. Гаприндашвили, Н. В. Мзарсулишвили, Т. П. Ломидзе.

139. Фиксация атмосферного азота с помощью электрических разрядов // Тр. Ин-та металла и горного дела АН ГССР. - 1957. - Т. 8. - С.223-250. - Библиогр.: 22 назв.

Соавтор: Г. Б. Бабицкий.

140. Электродная поляризация при анодном растворении марганца и его сплавов // Электрохимия марганца. - Тб.: Изд-во АН ГССР, 1957. - Т. 1. - С.139-167.

Соавтор: М. Я. Гдзелишвили.

141. Электролиз марганца в присутствии примесей // Электрохимия марганца. - Тб.: Изд-во АН ГССР, 1957. - Т. 1. - С.25-51. - Библиогр.: 12 назв.

Соавтор: Н. Т. Гофман.

142. Электролитическое растворение сплавов марганца // Электрохимия марганца. - Тб.: Изд-во АН ГССР, 1957. - Т. 1. - С.197-216.- Библиогр.: 6 назв.

Соавтор: М. Я. Гдзелишвили.

143. Электролитическое рафинирование ферромарганца в солянокислых электролитах // Электрохимия марганца. Тб.: Изд-во АН ГССР, 1957. - Т. 1. - С.355-374.- Библиогр.: 3 назв.

Соавтор: Н. Н. Мучандзе.

144. წახვედრის ხაზინდარი: ქიმიური მრეწველობის განვითარების შესახებ // კომუნისტ. - 1958. - 18 მაისი. - გვ. 2.

Залог прогресса: [О развитии химической промышленности] // Коммунисти. - 1958. - 18 мая. - С.2.

145. Исследование сплавов системы марганец-медь-кобальт // Журнал неорганической химии. - 1958. - Т.3, N 11. - С.2537-2544. - Библиогр.: 5 назв.

Соавторы: Л. И. Топчиашвили, В. М. Мохов.

146. На благо республики: [Трудовые подарки родному народу] // Огонек. - 1958. - N 40. - С.3.

147. Получение марганца и хрома гидроэлектрометаллургическим путем // Всесоюзное совещание проф. и препод. кафедр технологии неорганических веществ и электрохимических производств ВУЗ-ов СССР (Харьков. 26-31 мая): Тез. докл. 1958. - С.110-112.

Соавтор: Н. Т. Гофман.

148. Получение перманганата аммония // III Научно-техническая конференция РАТЗ (Рустави. 1958): Тез. докл.

149. Фазовые превращения в системе марганец-медь-железо // Журнал неорганической химии. - 1958. - Т. 3, N 10. - С.2354-2360. - Библиогр.: 6 назв.

Соавторы: Л. И. Топчиашвили, В.М. Мохов.

1959

150. Анодное растворение феррохрома в растворах карбоната натрия и едкого натра // Гидроэлектрометаллургия хрома. - Тб.: Изд-во АН СССР, 1959. - С.3-8.

Соавторы: Т. В. Ионатамишвили, С.Н. Басманова.

151. Анодное растворение феррохрома в серноокислых растворах // Гидроэлектрометаллургия хрома. Тб.: Изд-во АН СССР, 1959. - С.63-71.

Соавтор: Н. В. Мзареулишвили.

152. Гидрометаллургическое получение марганца и хрома // Тр. 4-го совещания по электрохимии (Москва, 1956 г.). - М., 1959. - С.93-97.

153. К вопросу о получении безуглеродистых хромовых сплавов и хрома электролизом // Гидроэлектрометаллургия хрома. - Тб.: Изд-во АН ГССР, 1959. - С.201-219.

Соавторы: Т.В. Ионатамишвили, Д.А. Богверадзе, Р.А. Миндодашвили.

154. Некоторые свойства серноокислых электролитов, применяемых для получения электролитического хрома // Гидроэлектрометаллургия хрома. - Тб.: Изд-во АН ГССР, 1959. - С.179-190.

Соавтор: Дж. Ф. Гвелесиани.

155. Неутомимый ученый: [К 70-летию со дня рождения и 45-летию инженерной и научно-педагогической деятельности В. М. Какабадзе] // Заря Востока. - 1959. - 16 мая. - С.4.

156. Получение бихромата аммония и хромово-аммонийных квасцов на базе феррохрома // Гидроэлектрометаллургия хрома. - Тб.: Изд-во АН ГССР, 1959. - С.33-50.

Соавторы: Т.В. Ионатамишвили, Дж.Ф. Гвелесиани, Л.Л. Рубеш.

157. Получение бихромата анодным растворением феррохрома в щелочных и хроматных растворах // Гидроэлектрометаллургия хрома. - Тб.: Изд-во АН ГССР, 1959. - С.21-31.

Соавтор: Т. В. Ионатамишвили.

158. Получение сплава сурьма-марганец электролизом расплавленных солей // Тр. ГПИ. 1959. N 4 (65). С.101-115. - Рез. груз. - Библиогр.: 5 назв.

Соавтор: Н. Ш. Гогишвили.

159. Получение сульфата хрома восстановлением соединений шестивалентного хрома // Гидроэлектрометаллургия хрома. Тб.: Изд-во АН ГССР, 1959. - С.9-20.

Соавторы: Дж.Ф. Гвелесиани, Л.Л. Рубеш, Т.В. Ионатамишвили.

160. Получение хромовых солей и электрохимического хрома из феррохрома // Центр. ин-т инфор. черн. металлургии. - 1959. - N 40 (562). - С.72-76.

Соавтор: Т. В. Ионатамишвили.

161. Получение электролитического хрома на базе феррохрома // Гидроэлектрометаллургия хрома. Тб.: Изд-во АН ГССР, 1959. - С.221-225.

Соавтор: Дж. Ф. Гвелеснани.

162. Предисловие // Гидроэлектрометаллургия хрома. Тб.: Изд-во АН ГССР, 1959. - С.V-IX.

163. Разделение сульфатов хрома и железа дробной кристаллизации // Гидроэлектрометаллургия хрома. - Тб.: Изд-во АН ГССР, 1959. - С.75-82.

Соавторы: Н. Г. Луценко, Т. В. Ионатамишвили.

164. Разделение сульфатов хрома и железа дробной кристаллизации // Гидроэлектрометаллургия хрома. - Тб.: Изд-во АН ГССР, 1959. - С.83-97.

Соавтор: Н. В. Мзарсулишвили.

165. Результаты работы опытно-производственного цеха перманганата калия //IV Научно-техническая конференция РАТЗ (Рустави. 1959): Тез докл.

1960

166. ზოგხიტოს ანთიმონის მადნის ჰიდრომეტალურგიული გადამუშავება // გამოყენებითი ქიმიისა და ელექტროქიმიის ინ-ტის შრომები. - 1960. - ტ. 1. - გვ. 33-50.- რეზ. რუს. - ბიბლიოგრ.: 9 სხწ. თანაავტორი: ვ. გაურინდაშვილი.

Гидрометаллургическая переработка сурьмяной руды Зопхитского месторождения // Тр. Ин-та прикладной химии и электрохимии. - 1960. - Т.1. - С.33-50. - Рез.рус. - Библиогр.: 9 назв.

Соавтор: В. Н. Гаприндашвили.

167. საინტერესო ნაშრომი საქართველოს სახალხო მეურნეობის ეკონომიკის დარგში: [И. С. Микеладзе. Специализация и комплексное развитие народного хозяйства Грузинской ССР. - Тб.: Изд-во Тбил. ун-та, 1959. - რეცენზია]. - მეცნიერება და ტექნიკა. - 1960. - N7. - გვ.44-45.

Интересная работа в области экономики народного хозяйства Грузии [И. С. Микеладзе. Специализация и комплексное развитие народного хозяйства Грузинской ССР. Тб.: Изд-во

Тбил. ун-та, 1959.- Рецензия J. - Месნიერსა და ტექნიკა. - 1960. - N 7.- С.44-45.

168. ლარიბი მანგანუმის მადნების გამოყენება ელექტროლიტური მანგანუმის წარმოებაში // სამეცნიერო-ტექნიკური კონფერენცია "საწარმოო პროცესების კომპლექსური მექანიზაციისა და ავტომატიზაციის საკითხები ზესტაფონის ფეროშენადნობთა ქარხანაში" (ზესტაფონი, 1960): მოხს. თეზ. - თბ., 1960. - გვ. 16-17.

Использование бедных марганцевых руд в производстве электролитического марганца // Научно-техническая конференция "Вопросы комплексной механизации и автоматизации производственных процессов в Зестафонском заводе ферросплавов" (Зестафони, 1960): Тез. докл. - Тб., 1960. - С.16-17.

169. Получение марганца высокой чистоты с низким содержанием серы // X Научно-техническая конференция профессорско-преподавательского состава ВТУЗ-ов Закавказья, посвященная 40-летию установления Советской власти в Грузии: Тез. докл. - Тб.: Изд-во ГПИ, 1960. - С.167-168.

Соавтор: Н. Т. Гофман.

170. Получение трехсернистого мышьяка // Тр. Ин-та прикладной химии и электрохимии. - 1960. - Т. 1. - С.125-130. - Библиогр.: 3 назв.

Соавторы: В. Н. Гаприндашвили, С.Н. Басманова.

1961

171. ელექტროლიზური მანგანუმის დააზოტება // გამოყენებითი ქიმიისა და ელექტროქიმიის ინ-ტის შრომები. - 1961. - ტ. 2. - გვ. 177-187. - რეზ. რუს. - ბიბლიოგრ.: 10 სხვ.

თანაავტორი: გ. მამფორია.

Азотирование электролитического марганца // Тр. Ин-та прикладной химии и электрохимии. 1961. - Т. 2. - С.177-187. - Библиогр.: 10 назв.

Соавтор: Г. Ш. Мамфория.

172. კაროლაქტამის წარმოებისათვის საჭირო ჰიდროქსილამინის სულფატის ელექტროლიზით მიღების შესახებ // სამეცნიერო-ტექნიკური კონფერენცია "საქართველოს ბუნებრივი რესურსები და მათი გამოყენება ქიმიურ მრეწველობაში": მოხს. თეზ. - თბ., 1961. - გვ. 3-4.

თანაავტორი: რ. კვარაცხელია.

Об электролитическом получении сульфата гидроксилamina для производства капролактама // Научно-техническая конференция "Природные ресурсы Грузии и их использование в химической промышленности: Тез. докл. - Тб., 1961. - С.3-4.

Соавтор: Р. К. Кварацхелия.

173. ჭიათურის დაქანგული მადნისა და შლამების აღდგენა მჟავა გულრონებით // გამოყენებითი ქიმიისა და ელექტროქიმიის ინ-ტის შრომები. - 1961. - ტ. 2. - გვ. 15-29. - რეზ. რუს. - ბიბლიოგრ.: 19 სსწ.

თანაავტორი: ო. იოსელიანი.

Восстановление Чиатурских окисных руд марганца и шламов кислыми гидронами // Тр. Ин-та прикладной химии и электрохимии. - 1961. - Т. 2. - С.15-29. - Рез. рус. - Библиогр.: 19 назв.

Соавтор: О. С. Иоселиани.

174. Влияние состава ферромарганцевого анода на процесс получения перманганата калия // Журнал прикладной химии. - 1961. - Т. 34. - № 8. - С.1786-1793. - Библиогр.: 9 назв.

Соавторы: Я. Н. Муджири, Л. И. Топчиашвили.

175. Вскрытие Чиатурской карбонатной руды перколированием // Тр. Ин-та прикладной химии и электрохимии. - 1961. - Т. 2. - С.83-94. - Библиогр.: 4 назв.

Соавтор: Н. Ш. Гогишвили.

176. К вопросу о регенерации маточных растворов после кристаллизации хромовых квасцов // Тр. Ин-та прикладной химии и электрохимии. - 1961. - Т. 2. - С.101-107. - Библиогр.: 10 назв.

Соавторы: Т. В. Ионатамишвили, Дж. Ф. Гвелесиани.

177. О термической стойкости азотированного электролитического марганца // Журнал прикладной химии. - 1961. - Т. 34. - № 2. - С.345-350. - Библиогр.: 12 назв.

Соавтор: Г. Ш. Мампория.

178. Чудеса электрохимии - в дар народу // Заря Востока. - 1961. - 12 окт. - С.2.

179. თუჯის ანოდური გახსნისას გრაფიტისა და ელექტროლიზური რკინის მიღების საკითხისათვის // საქ. სსრ მეცნ. აკად. მოამბე. - 1962. - ტ. 29, N 1. - გვ. 39-43.- პარალ. ტექსტი რუს. - ბიბლიოგრ.: 10 სხწ.

თანაავტორი: თ. ლუქაია.

К вопросу получения графита и электролитического железа при анодном растворении чугуна // Сообщ. АН ГССР. - 1962. - Т. 29, N 1. - С.39-43. - Парал. текст груз. - Библиогр.: 10 назв.

Соавтор: Т. И. Лсжава.

180. Влияние кремния и хлористого калия на процесс получения перманганата калия электролизом // Тр. Ин-та прикладной химии и электрохимии. 1962.- Т. 3. - С.13-26. - Библиогр.: 5 назв.

Соавтор: М. Я. Гдзелишвили.

181. Об электросинтезе сульфата гидроксилamina в 20% - ной серной кислоте // Химическая промышленность.- 1962. - N 1. - С.37-40. - Библиогр.: 11 назв.

Соавтор: Р. К. Кварацхелия.

182. Получение водорода и перманганата калия анодным растворением ферромарганца // Тр. Ин-та прикладной химии и электрохимии. - 1962.- Т. 3. - С.3-11. - Библиогр.: 10 назв.

Соавтор: М. Я. Гдзелишвили.

183. Электропроводность щелочных электролитов перманганатного производства // Тр. Ин-та прикладной химии и электрохимии. - 1962.- Т. 3. - С.39-47. - Библиогр.: 9 назв.

Соавтор: Г. М. Доманская.

184. პიროფორული და აზოტირებული მანგანუმის მიღება მანგანუმის ამალგამიდან // საქ. სსრ მეცნ. აკად. მოამბე. - 1963. - ტ.30, N 6. - გვ. 739-742. - ბიბლიოგრ.: 10 სხწ.

თანაავტორი: მ. ბაციკაძე.

Получение пирофорного и азотированного марганца из амальгамы марганца // Сообщ. АН ГССР. - 1963. - Т.30, N 6. - С.739-742. - Библиогр.: 10 назв.

Соавтор: М. Г. Бацикадзе.

185. ფერომანგანუმის ანოდის წყობადი კონსტრუქციის გამოყენება პერმანგანატის აბაზანებში // ასპირანტთა და ახალგაზრდა მეცნიერ მუშაკთა X სამეცნიერო-ტექნიკური კონფერენცია: მოხს. ანოტ. - თბ., 1963. - გვ. 77.

თანაავტორი: ე. ბახტაძე.

Использование ферромарганцевого анода сборной конструкции в перманганатных ваннах // X Научно-техническая конференция аспирантов и молодых научных работников Аннот. докл. - Тб., 1963. - С.77.

Соавтор: Э. И. Бахтадзе.

185. ქიმიკი ალამაზებს ცხოვრებას. წარმოების მუშაკთა და მეცნიერთა მეგობრობის ძალა: [რუსთავის აზოტოვანი სასუქების ქარხნის პერმანგანატის საამქროს თანამეგობრობა მეცნიერებთან]. კომუნისტ. - 1963. - 14 დეკ. - გვ. 3.

Химия украшает жизнь. Сила дружбы работников производства и ученых: [Содружество ученых с перманганатным цехом Руставского завода азотных удобрений]. Комунисти. 1963. - 14 дек. - С.3.

187. Автоматизация производства парманганата калия // X Научно-техническая конференция аспирантов и молодых научных работников : Аннот. докл. - Тб., 1963. - С.74-75.

Соавтор: Л. З. Задикашвили.

188. Анодная поляризация ферромарганца в фосфорнокислых и сернокислых растворах // Электрохимия марганца. - Тб.: Изд-во АН ГССР, 1963. - Т. 2. - С.59-79.

Соавтор: М. Я. Гзелишвили.

189. Анодное растворение силикомарганца с получением перманганата калия // Электрохимия марганца. Тб.: Изд-во АН ГССР, 1963. - Т. 2. - С.7-20.

Соавтор: Л. К. Пичхая.

190. Анодное растворение ферромарганца с малым содержанием железа // Электрохимия марганца. Тб.: Изд-во АН ГССР, 1963. - Т. 2. - С.21-38.

Соавтор: Я. Н. Муджири.

191. Влияние материала катода и состава электролита на электросинтез сульфата гидросиламина // Химическая промышленность.- 1963. - N 1. - С.48-52. - Библиогр.: 11 назв.

Соавтор: Р. К. Кварацхелия.

192. Влияние температуры электролита на процесс анодного растворения углеродистого ферромарганца // Электрохимия марганца. - Тб.: Изд-во АН ГССР, 1963. - Т. 2. - С.39-44.

Соавтор: М. Я. Гдзелишвили.

193. Об анодном растворении феррохрома // Изв. АН СССР.ОТН. Металлургия и горное дело. - 1963. - N 1. - С.100-104. - Библиогр.: 7 назв.

Соавторы: Л. Л. Рубеш, Дж. Ф. Гвелеслани, В. Б. Акименко.

194. Очистка сульфатного электролита марганца от никеля и кобальта с применением ртутного катода // X Научно-техническая конференция аспирантов и молодых научных работников : Аннот. докл. - Тб., 1963. - С.76-77.

Соавтор: Э. И. Бахтадзе.

195. Получение дистиллированного марганца и силикомарганца (Сообщение) // Всесоюзное совещание ферросплавщиков. - Т. 32. - С.150. - М.: ЦИИНЧМ, 1963.

Соавтор: Г. К. Норакидзе.

196. Получение марганца и его солей из ферромарганца // Электрохимия марганца. - Тб.: Изд-во АН ГССР, 1963. - Т. 2. - С.187-20.

197. Получение перманганата аммония анодным растворением ферромарганца в растворах сульфата аммония // Электрохимия марганца. - Тб.: Изд-во АН ГССР, 1963. - Т. 2. - С.45-58.

Соавтор: М. Я. Гдзелишвили.

198. Предисловие // Электрохимия марганца. - Тб.: Изд-во АН ГССР, 1963. - Т. 2. - С.1-VI.

1964

199. რეინისა და მანგანუმის სულფატების შემცველი ხსნარების ელექტროლიზი // საქ. სსრ მეცნ. აკად. მოამბე. - 1964. - ტ. 33, N 3. - გვ. 579-584. - რეზ. რუს. - ბიბლიოგრ.: 3 სხვ.

თანაავტორი: თ. ლეჟავა.

Электролиз растворов, содержащих сульфаты железа и марганца // Сообщ. АН ГССР. - 1964. - Т. 33, N 3. - С.579-584. - Рез. рус. - Библиогр.: 3 назв.

Соавтор: Т. И. Лежава.

200. ფერომანგანუმიდან კალიუმის პერმანგანატის მიღება // საქართველოში ქიმ. მრეწველობის განვითარებისა და სახ. მეურნეობის ქიმიზაციისადმი მიძღვნილი სამეცნიერო-ტექნიკური კონფერენცია (თბილისი. 23-24 ივნ.): მოხს. თეზ. - თბ., 1964.

Получение перманганата калия из ферромарганца // Научно-техническая конференция, посвященная развитию хим. промышленности и химизации народного хозяйства Грузии (Тбилиси. 23-24 июня 1964 г.): Тез. докл. - Тб., 1964.

201. Зажигать студенческие сердца: [О подготовке молодых специалистов-химиков. Из выступлений на встрече преподавателей ВУЗ-ов в редакции газеты "Вечерний Тбилиси"]. Вечерний Тбилиси. - 1964. - 6 февр. - С.2.

202. Изучение потенциалов алюминий-марганец с целью использования их в химических источниках тока // XI Научно-техническая конференция аспирантов и молодых научных работников. - Тб., 1964.

203. К вопросу о влиянии ионов молибдена на электролиз сульфата марганца // Сообщ. АН ГССР. - 1964. - Т. 36, N 2. - С.369-376. - Рез. груз. - Библиогр.: 6 назв.

Соавтор: Н. Ш. Гогишвили.

204. Комплексная гидроэлектрометаллургическая переработка Чиатурской карбонатной марганцевой руды // Семинар по электрохимии марганца и родственных металлов (Тбилиси. 29 сентября-3 октября 1964 г.): Тез. Докл. -Тб., 1964.

Соавтор: Н. Ш. Гогишвили.

205. Некоторые вопросы рафинирования ферромарганца в расплавленных электролитах // Семинар по электрохимии марганца и родственных металлов (Тбилиси. 29 сентября-3 октября 1964 г.): Тез. Докл. -Тб., 1964. - С.94.

Соавтор: В. Ю. Миндин.

206. О химической стойкости азотированного марганца // Сообщ. АН ГССР. - 1964. - Т. 35, N 3. - С.593-600. - Рез. груз. - Библиогр.: 9 назв.

Соавторы: Г. Ш. Мампория, Л. И. Топчиашвили.

207. Окисление манганата калия с применением растворимых ферромарганцевых анодов // Семинар по электрохимии марганца и родственных металлов (Тбилиси. 29 сентября - 3 октября 1964 г.): Тез. Докл. - Тб., 1964.

Соавтор: Л. Д. Петриашвили.

208. Получение и азотирование электролитического марганца, хрома и марганцево-хромового сплава // Физико-химические основы металлургических процессов. М.: Металлургиздат, 1964. - С.362-363.

209. Получение марганца из ферромарганца электролизом хлористых растворов // Семинар по электрохимии марганца и родственных металлов (Тбилиси. 29 сентября - 3 октября 1964 г.): Тез. Докл. - Тб., 1964.

Соавтор: С.Н. Басманова.

210. Получение марганцевых реактивов из ферромарганца // I межотраслевое совещание по методам получения и анализа ферритовых материалов и сырья для них (Донецк. 16-18 июня 1964г.): Тез. докл. - Донецк, 1964. - С.20-21.

Соавтор: Н. Т. Гофман.

211. Получение перманганатов бария и аммония анодным растворением сплавов марганца // Семинар по электрохимии марганца и родственных металлов (Тбилиси. 29 сентября 3 октября 1964 г.): Тез. Докл. - Тб., 1964.

Соавторы: Л. З. Задикашвили, М. А. Ярославская.

212. Травление хроматных шлоков методом анодного растворения феррохрома // Всесоюзное отраслевое Научно-техническое совещание по технологии и аппаратуре производства хромовых соединений: Тез. докл. и сообщ. - Свердловск, 1964. - С.19.

Соавтор: Дж. Ф. Гвелесиани.

213. Химия плюс электричество: [О перспективах развития электрохимической промышленности] // Заря Востока. - 1964. - 26 апр. - С.2.

214. Электролитический марганец и электролиз хлоридов // Гидроэлектрометаллургия хлоридов. Докл. V Всесоюзного семинара по прикладной электрохимии (Днепропетровск. 17-19 октября 1962 г.). Киев: Наукова Думка, 1964. - С.43-57.
Библиогр.: 15 назв.

215. Электрохимия и вопросы получения марганцевых соединений // Семинар по электрохимии марганца и родственных металлов (Тбилиси. 29 сентября-3 октября 1964 г.): Тез. Докл. - Тб., 1964. - С.4-9.

1965

216. კალიუმის მანგანატის პერმანგანატამდე ელექტროქიმიური დაქანგვა ფერომანგანუმის ხსნადი ანოდების გამოყენებით // საქ. სსრ მეცნ.- აკად. მოამბე. - 1965. - ტ. 39, N 1. - გვ. 93-100. - რეზ. რუს. - ბიბლიოგრ.: 3 სსწ.

თანაავტორი: ლ. პეტრიაშვილი.

Электрохимическое окисление манганата калия до перманганата с использованием растворимых ферромарганцевых анодов // Сообщ. АН ГССР. - 1965. - Т. 39, N 1. - С.93-100. - Рез. рус. - Библиогр.: 3 назв.

Соавтор: Л. Д. Петриашвили.

217. Анодное растворение ферромарганца в расплавах // XIII Научно-техническая конференция профессорско-преподавательского состава ВТУЗ-ов Закавказья Тез. докл. - Тб.: Изд-во ГПИ, 1965. - С.17-18.

Соавтор: В. Ю. Миндин.

218. Влияние ионов германия на электроосаждение марганца // Сообщ. АН ГССР. 1965. Т. 40, N 1. - С.105-111. Рез. груз. - Библиогр.: 8 назв.

Соавтор: Н. Ш. Гогишвили.

219. Влияние некоторых факторов электролиза на процесс получения перманганата // Исследования в области электрохимии и радиационной химии. Тб.: Мецниереба, 1965. N 5. С.133-144.

Соавтор: М. Я. Гдзелишвили.

220. Изучение процессов окисления манганата калия на растворимых ферромарганцевых анодах // Исследования в области электрохимии и радиационной химии. - Тб.: Мецниереба, 1965. - N 5. - С.112-120. - Библигр.: 3 назв.

Соавтор: Л. Д. Петриашвили.

221. Использование отработанного электролита производства перманганата калия для получения калиевой селитры и двуокиси марганца // Исследования в области электрохимии и радиационной химии. - Тб.: Мецниереба, 1965. - N 5. - С.121-127. - Биб - Библиогр.: 11 назв.

Соавтор: В. В. Чепурин.

222. О некоторых вопросах катодного осаждения и анодного растворения марганца и его сплавов в различных средах // Материалы Межвузовского научного совещания по электрохимии (Новочеркасск. 31 мая-2 июня. 1965 г.): Аннот. докл. Новочеркасск, 1965.

Соавтор: Н. Т. Гофман.

223. Получение марганца из ферромарганца электролизом в хлористых растворах // Исследования в области электрохимии и радиационной химии. - Тб.: Мецниереба, 1965. - N 5. - С.145-155. - Библиогр.: 22 назв.

Соавтор: С.Н. Басманова.

224. Семинар по электрохимии марганца и родственных металлов (Тбилиси. 29 сентября-3 октября 1964 г.) // Журнал Всесоюзного химического общества им. Д. И. Менделеева. - 1965. - Т. 10, N 3. - С.344-345.

225. Содружество химии и металлургии: [Проблема получения металлического марганца высокой чистоты]. // Заря Востока. - 1965. - 25 мая - С.2.

226. Электрохимический метод обогащения марганцевых руд // XIII Научно-техническая конференция профессорско-преподавательского состава ВТУЗ-ов Закавказья Тез. докл. - Тб.: Изд-во ГПИ, 1965. - С.193-194.

Соавтор: Э. Д. Чхиквадзе.

227. Электрохимическое получение манганатов // Исследования в области электрохимии и радиационной химии. Тб.: Мецниереба, 1965. - N 5. - С.156-165. - Библиогр.: 22 назв.

Соавтор: Г. М. Доманская.

228. Electrolytic Manganese and Electrolysis of Chlorides // Electrometallurgy of Chloride Solutions. Reports of the Fifth All-Union Seminar on Applied Electrochemistry (October 17-19, 1962): Edited by V.V. Stender, N.-Y., Consultants Bureau. - 1965.- P.31-39.

229. პირველი წარმატება: [მჭიდრო კავშირი რუსთავეის ქიმიური კომბინატის კალიუმის პერმანგანატის საამქროსა და საქ. სსრ მეცნ.აკადემიის არაორგანული ქიმიისა და ელექტროქიმიის ინსტიტუტს შორის]. - კომუნისტი. - 1966. - 13 იანვ. - გვ. 1.

თანაავტორი: გ. მაისურაძე.

Первый успех: [Тесная связь между цехом перманганата калия Руставского химического комбината и Институтом неорганической химии и электрохимии АН ГССР]. // Комунисти. - 1966. - 13 янв. - С.1.

Соавтор: Г. Маисурадзе.

230. ფერომანგანუმის ანოდური გახსნით მიღებული ანოდიტის გაწმენდა რკინისაგან // კვლევები ნედლეულის ქიმიურად გადამუშავების შესახებ. თბ.: მეცნიერება, 1966. - გვ. 71-80.- ბიბლიოგრ.: 8 სხწ.

თანაავტორი: მ. ჯინჭარაძე.

Очистка от железа анолита, полученного анодным растворением ферромарганца // Исследования по химической переработке руд. - Тб.: Мецნიереба, 1966. - С.71-80. - Библиогр.: 8 назв.

Соавтор: М. Д. Джинчарадзе.

231. Восстановительный обжиг марганцевых руд с использованием промышленных газов // Исследования по химической переработке руд. - Тб.: Мецნიереба, 1966. - С.81-85. - Библиогр.: 4 назв.

Соавтор: Э. Д. Чхиквадзе.

232. Гидротермальная очистка растворов натрия, полученных электросинтезом из ферромарганца // Сообщ. АН ГССР.- 1966. - Т. 44, N 1. - С.91-97. - Рез. груз. - Библиогр.: 6 назв.

Соавторы: Дж. Ф. Гвелесиани, Л. Л. Рубш.

233. К вопросу анодного растворения марганца и его сплавов в расплавленных электролитах // III Всесоюзное межвузовское совещание по физической химии и электрохимии расплавленных солей и шлаков: Тез. докл. - Л., 1966. - С.124-125.

Соавтор: В. Ю. Миндин.

234. О некоторых кинетических закономерностях процесса электросинтеза сульфата гидроксилamina // Электрохимия. 1966. - Т. 2, Вып. 5. - С.536-541. - Библиогр.: 26 назв.

Соавтор: Р. К. Кварацхелия.

235. Электролитический способ получения окисного сырья для изготовления марганцево-цинкового феррита // Сообщ. АН ГССР.- 1966.- Т.44, N3.- С.619-622. - Рез.груз.- Библиогр.: 4 назв.

Соавтор: М. Н. Джалишвили.

236. Электрохимический метод обогащения бедных марганцевых руд и шламов // Всесоюзное совещание по обогащению и использованию бедных марганцевых руд и шламов: Тез. докл. - Тб., 1966.

Соавтор: Э. Д. Чхиквадзе.

237. Электрохимическое получение перманганата бария (Сообщения 1, 2) // Тр. ГПИ. - 1966. - N 2 (107). - С.21-29; 31-35. - Библиогр.: 2 назв.

Соавтор: Л. З. Задикашвили

1967

238. Азотирование марганца аммиаком // Журнал неорганической химии. - 1967. - Т. 12, Вып 10. - С.2541-2545. - Библиогр.: 8 назв.

Соавтор: Г. Ш. Мампория.

239. Анодное поведение марганца в хлоридных растворах // Межвузовская конференция "Электрохимические процессы в гидросталлургии" (Днепропетровск. 1967 г.): Матер. конф. Киев. - 1967. - С.3-5.

Соавторы: Ш. И. Церцвадзе, Н. Т. Гофман.

240. Анодная поляризация некоторых синтетических марганцевых сплавов // Электрохимия марганца. Тб.: Меснисереба, 1967. - Т. 3. - С.367-377. - Библиогр.: 4 назв.

Соавтор: Л. К. Пичхая.

241. Анодная поляризация ферромарганца в хлоридных растворах // Сообщ. АН ГССР. - 1967. - Т. 47, N 1. - С.71-77. - Рез. груз. - Библиогр.: 3 назв.

Соавтор: М. Д. Джинчарадзе.

242. Анодная поляризация ферромарганца и некоторых его компонентов в щелочных растворах мanganата калия // Электрохимия марганца. - Тб.: Мецниереба, 1967. - Т. 3. - С.353-366. - Библиогр.: 9 назв.

Соавтор: Л. Д. Петриашвили.

243. Анодные процессы на свинцово-серебряном электроде в концентрированных растворах серной кислоты // Сообщ. АН ГССР. - 1967. - Т. 48, N 2. - С.363-368. - Рез. груз. - Библиогр.: 9 назв.

Соавтор: Н. И. Харабадзе.

244. Анодный процесс при марганцевании // Электрохимия марганца. Тб.: Мецниереба, 1967. Т. 3. С.271-286. Библиогр.: 35 назв.

Соавторы: М. И. Курашвили, Н. Т. Гофман.

245. В дружбе с производственниками // Вечерний Тбилиси. - 1967. - 31 дек. - С.2.

246. Высокочистые отложения марганца // Электрохимия марганца. Тб.: Мецниереба, 1967. - Т. 3. С.155-165. Библиогр.: 11 назв.

Соавторы: Н. Т. Гофман, Ш. И. Церцвадзе, А. К. Чкония, Э. В. Кабзинадзе.

247. Выщелачивание разных образцов марганцевых руд Чиатурского месторождения // Исследования по переработке марганцевого и топливного сырья Грузии. - Тб.: Мецниереба, 1967. - Сб. 7. - С.83-91. - Библиогр.: 8 назв.

Соавторы: Н. Ш. Гогишвили, К. П. Гвелесиани, Дж. Г. Шен-гелня.

248. Измерение напряжения поляризации и отдельных потенциалов при электролизе расплавленных солей // I Всесоюзное совещание по электролитическим методам получения и рафинирования тяжелых цветных металлов в солевых расплавах: Тез. докл. - Киев, 1967. - С.15-17.

Соавтор: В. Ю. Миндин.

249. К вопросу анодного растворения двойных и тройных сплавов марганца с углеродом, железом и никелем в расплавленных электролитах // I Всесоюзное совещание по электролитическим методам получения и рафинирования тяжелых

цветных металлов в солевых расплавах: Тез. докл. - Киев, 1967. - С.21-22.

Соавтор: В. Ю. Миндин.

250. К вопросу получения электролитического марганца из ферромарганца по замкнутому технологическому циклу // Электрохимия марганца. - Тб.: Мецниереба, 1967. - Т. 3. - С.97-105. - Библиогр.: 8 назв.

Соавтор: С.Н. Басманова.

251. К вопросу электролиза растворов азотнокислого марганца // Электрохимия марганца. - Тб.: Мецниереба, 1967. - Т. 3. - С.115-121. - Библиогр.: 15 назв.

Соавтор: Т. А. Березовская.

252. К методике определения напряжения поляризации мостовой схемой (номограммы для расчета напряжения поляризации и простой нуль-прибор переменного тока) // Тр. ГПИ. - 1967. - N 3. - С.49-54. - Библиогр.: 2 назв.

Соавтор: В. Ю. Миндин.

253. К методике электрохимических измерений при электролизе расплавленных сред // Изв. ВУЗ-ов. Цветная металлургия. - 1967. - N 6. - С.94-97. - Библиогр.: 9 назв.

Соавтор: В. Ю. Миндин.

254. Некоторые вопросы рафинирования ферромарганца в расплавленных электролитах // Электрохимия марганца. - Тб.: Мецниереба, 1967. - Т. 3. - С.49-73. - Библиогр.: 21 назв.

Соавтор: В. Ю. Миндин.

255. Некоторые данные о поляризации электродов в растворах, связанных с получением марганца электролизом // Электрохимия марганца. - Тб.: Мецниереба, 1967. - Т. 3. - С.40-48. - Библиогр.: 7 назв.

Соавторы: Н. Т. Гофман, М. И. Курашвили.

256. Об очистке растворов солей марганца // Электрохимия марганца. - Тб.: Мецниереба, 1967. - Т. 3. - С.440-455. - Библиогр.: 14 назв.

Соавтор: Дж. Г. Шенгелия.

257. Переработка щелочных марганцевых растворов с целью получения калиевой селитры // Исследования по переработке марганцевого и топливного сырья Грузии. - Тб.: Мецниереба, 1967. - Сб. 7. - С.61-68. - Библиогр.: 4 назв.

Соавтор: В. В. Чепурин.

258. Получение марганца из кислого сульфатного электролита // Исследования по переработке марганцевого и топливного сырья Грузии. - Тб.: Мецниереба, 1967. - Сб. 7. - С.52-60. - Библиогр.: 5 назв.

Соавтор: Э. М. Унгиадзе.

259. Получение электролитического марганца анодным растворением фосфористого ферромарганца // Исследования по переработке марганцевого и топливного сырья Грузии. Тб.: Мецниереба, 1967. - Сб. 7. - С.76-82. - Библиогр.: 3 назв.

Соавторы: М. Д. Джинчарадзе, С.Н. Басманова.

260. Предисловие // Электрохимия марганца. Тб.: Мецниереба, 1967. - Т. 3. - С.5-6.

261. Применение амальгамной металлургии для очистки хлористого марганцевого электролита // Тр. ГПИ. - 1967. - N 7. - С.65-76.- Библиогр.: 12 назв.

Соавтор: Л. И. Роннишвили.

262. Стационарные потенциалы некоторых марганцевых сплавов в щелочных растворах // Исследования по переработке марганцевого и топливного сырья Грузии. - Тб.: Мецниереба, 1967. - Сб. 7. - С.61-68. - Библиогр.: 4 назв.

Соавтор: Я. Н. Муджири.

263. Электрохимический метод обогащения марганцевых руд // Электрохимия марганца. Тб.: Мецниереба, 1967 Т.3. - С.421-439 - Библиогр.: 22 назв.

Соавтор: Э. Д. Чхиквадзе.

264. Электрохимическое получение перманганата бария // Электрохимия марганца. - Тб.: Мецниереба, 1967. - Т. 3. - С.212-219. - Библиогр.: 19 назв.

Соавтор: Л. З. Задикашвили.

265. Электрохимия и вопросы получения марганца и его соединений // Электрохимия марганца. - Тб.: Мецниереба, 1967. - Т. 3. - С.7-39. - Библиогр.: 82 назв.

266. Анодная поляризация платинированного титана в концентрированных растворах серной кислоты // Тр. ГПИ. 1968. - N 5 (125). - С.22-27 - Библиогр.: 5 назв.

Соавтор: Н. И. Харабадзе.

267. Гидратация ацетилен в сернокислых растворах марганца // Сообщ. АН ГССР. - 1968. - Т. 49, N 1. - С.109-114. - Рез. груз. - Библиогр.: 5 назв.

Соавтор: В. Л. Гегчкори.

268. Испытание сплава медь-марганец с целью его применения в качестве протектора в морской воде // Тр. ГПИ. - 1968. - N 7(127). - С.65-76. - Рез. груз.- Библиогр.: 7 назв.

Соавтор: К. Г. Махарадзе.

269. К вопросу получения нитридов марганца // VI Всесоюзная конференция по технологии неорганических веществ и минеральных удобрений: тез. докл. - Тб., 1968. - С.44.

Соавтор: В. Ю. Миндин.

270. Новый метод получения перманганата бария // VI Всесоюзная конференция по технологии неорганических веществ и минеральных удобрений : тез. докл. - Тб., 1968. - С.57-58.

Соавтор: Л. З. Задикашвили.

271. Об электрохимическом восстановлении азотной кислоты в уксуснокислой среде // Сообщ. АН ГССР.- 1968. - Т. 52, N 1. - С.75-80. - Рез. груз. - Библиогр.: 5 назв.

Соавторы: Д. Е. Карчава, Р. К. Кварацхелия.

272. Это волнует нас: [О формировании облика молодого гражданина]. - Вечерний Тбилиси. - 1968. - 13 мая. - С.2.

273. ელექტროქიმიკოსთა სრულიად საკავშირო ფორუმი (თბილისი. 10 ნოემბერი 1969 წ.) // კომუნისტი. 1969. 11 ნოემბერი. - გვ. 1.

Всесоюзный форум электрохимиков (Тбилиси. 10 ноября 1969 г.) // Комунисти. - 1969. - 11 ноября. - С.1.

274. მილოცვა ჟურნალ "მეცნიერება და ტექნიკის" დაარსების 20 წლისთავის გამო // მეცნიერება და ტექნიკა. - 1969. - N 1. - გვ. 4.

Поздравление журналу "Мецинерება და техника" с 20-летием со дня основания // Мецинерება და техника. - 1969. - N 1. - С.4.

275. Алгоритм для случая совместного восстановления (окисления) двух веществ в гальваностатическом режиме // Сообщ. АН ГССР.- 1969. - Т. 53, N 3. - С.589-592. - Рез. груз., англ. - Библиогр.: 5 назв.

Соавтор: В. Ю. Миндин, Г. С. Табидзе, Л. Л. Чхандзе.

276. Анодное растворение марганца и его сплавов // Электрохимия марганца. - Тб.: Мецинерება, 1969. - Т. 4. - С.82-95. - Библиогр.: 3 назв.

Соавтор: М. Я. Гзделишвили.

277. Анодное растворение некоторых фосфоросодержащих марганцевых сплавов // Электрохимия марганца. Тб.: Мецинерება, 1969. - Т. 4. - С.297-303. - Библиогр.: 11 назв.

Соавтор: Л. К. Пичхая.

278. Влияние состава сплава на процесс окисления мanganата калия // Электрохимия марганца. - Тб.: Мецинерება, 1969. - Т.4. - С.46-51. - Библиогр.: 5 назв.

Соавтор: Л. Д. Петриашвили.

279. Восстановительный обжиг марганцевых руд доменным газом и газом рудотермических электропечей // Электрохимия марганца. - Тб.: Мецинерება, 1969. - Т. 4. - С.52-61. - Библиогр.: 3 назв.

Соавтор: Э. Д. Чхиквадзе.

280. К вопросу анодного растворения двойных и тройных сплавов марганца с углеродом, железом и никелем в расплавленных электролитах // Электрохимия марганца. - Тб.: Мецинерება, 1969. - Т. 4. - С.250-263. - Библиогр.: 23 назв.

Соавтор: В. Ю. Миндин.

281. К вопросу о применении марганца в качестве основы для протекторных материалов // Электрохимия марганца. - Тб.: Мецинерება, 1969. - Т. 4. - С.243-249. - Библиогр.: 5 назв.

Соавтор: К. Г. Махарадзе

282. К вопросу поведения насыпных электродов // Всесоюзная конференция по электрохимии (Тбилиси. 10-14 ноября 1969 г.): Тез. докл. - Тб.: Мецниереба, 1969. - С.459-460.

Соавтор: В. Ю. Миндин.

283. К вопросу получения двуокиси марганца из азотнокислого электролита с применением новых анодов // Электрохимия марганца. - Тб.: Мецниереба, 1969. - Т. 4. - С.19-30. - Библиогр.: 12 назв.

Соавтор: Т. А. Березовская.

284. К вопросу увеличения химической стойкости покрытия марганцем // Электрохимия марганца. - Тб.: Мецниереба, 1969. - Т. 4. - С.125-141. - Библиогр.: 40 назв.

Соавторы: Н. Т. Гофман, М. И. Курашвили.

285. К вопросу экстракции марганца из высокофосфористого ферромарганца (попутного металла) // Всесоюзная конференция по электрохимии (Тбилиси. 10-14 ноября 1969 г.): Тез. докл. - Тб.: Мецниереба, 1969. - С.642-643.

Соавторы: В. И. Тугуши, В. Ю. Миндин, Л. Г. Капанадзе.

286. Коррозия азотсодержащих хромо-марганцевых сплавов // Электрохимия марганца. Тб.: Мецниереба, 1969. - Т. 4. - С.232-242. - Библиогр.: 5 назв.

Соавтор: Г. Ш. Мампория.

287. Некоторые вопросы механизма анодного растворения и коррозии хрома в хромовой кислоте // Всесоюзная конференция по электрохимии (Тбилиси. 10-14 ноября 1969 г.) Тез. докл. - Тб.: Мецниереба, 1969. - С.173-174.

Соавторы: Дж. Ф. Гвелесиани, Л. Л. Рубеш, Э. Я. Чичинадзе.

288. Некоторые вопросы рафинирования марганца в хлоридных бездиафрагменных ваннах // Электрохимия марганца. - Тб.: Мецниереба, 1969. Т. 4. С.333-341. Библиогр.: 6 назв.

Соавторы: Ш. И. Церцвадзе, Н. Т. Гофман.

289. Новый способ одновременного гидроэлектросталлургического получения меди (медного порошка) и двуокиси марганца // Всесоюзная конференция по электрохимии (Тбилиси. 10-14 ноября 1969 г.): Тез. докл. - Тб.: Изд-во Мецниереба, 1969. - С.22-23.

290. О закономерностях кинетики процесса восстановления нитрата калия на медном катоде во времени // Электрохимия. - 1969. - Т. 5. Вып. 8. - С.911-915. - Библиогр.: 1 назв.

Соавтор: Р. К. Кварацхелия.

291. О путях снижения энергетических затрат при получении перманганата калия // Всесоюзная конференция по электрохимии (Тбилиси. 10-14 ноября 1969 г.) Тез. докл. - Тб.: Мецниереба, 1969. - С.26-27.

Соавтор: В. М. Квеселава.

292. О характере продолжительного восстановления азотной кислоты в различных средах // Сообщ. АН ГССР.- 1969. - Т. 53, № 2. - С.345-348. - Рез. груз., англ. - Библиогр.: 3 назв.

Соавторы: Д. Е. Карчава, Р. К. Кварацхелия.

293. Получение активной двуокиси марганца электролизом раствора сульфата марганца // Сообщ. АН ГССР.- 1969. - Т. 56, № 3. - С.581-584. - Рез. груз., англ. - Библиогр.: 6 назв.

Соавторы: Л. А. Зауташвили, К. Ш. Ванидзе.

294. Получение манганата калия сплавлением углеродистого ферромарганца с едким калием // Электрохимия марганца. - Тб.: Мецниереба, 1969. - Т. 4. - С.31-45. - Библиогр.: 11 назв.

Соавтор: В. М. Квеселава.

295. Получение пластичного марганца для матриц рафинированием в диафрагменных электролизерах // Электрохимия марганца.- Тб.: Мецниереба, 1969.- Т.4.- С.152-157.- Библиогр.: 2 назв

Соавторы: Н. Т. Гофман, Ш. И. Церцвадзе.

296. Получение смеси окислов при совместном растворении железо-марганцевого и цинкового анодов для изготовления ферритов // Всесоюзная конференция по электрохимии (Тбилиси. 10-14 ноября 1969 г.): Тез. докл. - Тб.: Мецниереба, 1969. - С.241-242.

Соавтор: М. Н. Джалишвили.

297. Получение электролитического марганца при совместном использовании анодов из фосфористого и углеродистого ферромарганца // Электрохимия марганца. - Тб.: Мецниереба, 1969. - Т. 4. - С.188-195. - Библиогр.: 3 назв.

Соавторы: М. Д. Джинчарадзе, С.Н. Басманова.

298. Послесловие // Электрохимия марганца. Тб.: Мецниереба, 1969. - Т. 4. - С.379-382.

299. Предисловие // Всесоюзная конференция по электрохимии (Тбилиси. 10-14 ноября 1969 г.) Тез. докл. Тб.: Мецниереба, 1969.

Соавтор: А. Н. Фрумкин.

300. Результаты длительных опытов электрохимического осаждения активной двуокиси марганца // Всесоюзная конференция по электрохимии (Тбилиси. 10-14 ноября 1969 г.) Тез. докл. - Тб.: Мецниереба, 1969. - С.24-25.

Соавторы: Т.А. Березовская, Л.А. Зауганяшвили, М.Г. Чавишвили.

301. Результаты крупнолабораторных опытов по получению электролитического хрома из феррохрома // III Всесоюзное совещание "Получение чистого хрома и его сплавов и применение их в технике": Тез. докл. - Киев, 1969. - С.57.

Соавторы: Дж. Ф. Гвелесцანი, Л. Л. Рубеш.

302. Рентгенографический анализ синтетических двуокисей марганца // Электрохимия марганца. - Тб.: Мецниереба, 1969. - Т. 4. - С.342-349. - Библиогр.: 9 назв.

Соавторы: И. Г. Берикашвили, Л. П. Даниленко.

303. Саморастворение сплавов на основе железо-марганец в серной кислоте в присутствии ионов трехвалентного железа // Сообщ. АН СССР.- 1969. - Т. 55, N 1. - С.85-88. - Рез. груз.,англ. - Библиогр.: 3 назв.

Соавтор: Дж. Г. Шенгелия.

304. Совместное получение порошкообразной меди и двуокиси марганца // Сообщ. АН СССР. - 1969. - Т. 55, N 3. - С.585-588. - Рез. груз., англ. - Библиогр.: 2 назв.

Соавтор: К. Е. Габуния.

305. Устойчивость перманганата и манганата калия в растворах едкого калия // Электрохимия марганца. Тб.: Мецниереба, 1969. - Т. 4. - С.284-289. - Библиогр.: 4 назв.

Соавтор: Л. Д. Петриашвили.

306. Электролитическое получение медного порошка из растворов сернокислой меди с применением нерастворимых анодов // Сообщ. АН СССР. - 1969. - Т. 54, N 3. - С.585-588. - Рез. груз., англ. - Библиогр.: 2 назв.

Соавтор: К. Е. Габуния.

307. Электрохимические исследования процесса получения перманганата калия // Электрохимия марганца. Тб.: Мецниереба, 1969. - Т. 4. - С.272-283. - Библиогр.: 8 назв.

Соавторы: Я. Н. Муджири, Э. И. Бахтадзе.

308. Электрохимическое получение окисного сырья для изготовления марганцево-цинкового феррита // Электрохимия марганца. Тб.: Мецниереба, 1969. Т. 4. С.166-184. Библиогр.: 18 назв.

Соавтор: М. Н. Джалишвили.

309. Электрохимические свойства некоторых сплавов системы марганец-медь в искусственной морской воде // Электрохимия марганца. - Тб.: Мецниереба, 1969. - Т. 4. - С.223-231. - Библиогр.: 5 назв.

Соавторы: Е. Я. Люблинский, К. Г. Махарадзе, Г. Ш. Мампорня.

310. Электрохимическое обогащение марганцевых руд // Всесоюзная конференция по электрохимии (Тбилиси. 10-14 ноября 1969 г.) Тез. докл. - Тб.: Мецниереба, 1969. - С.19-21.

311. Измерение потенциалов при электролизе расплавленных сред // Измерительная техника - 1970. - N 10. - С.92-92. - Библиогр.: 4 назв.

Соавтор: В. Ю. Миндин.

312. Исследование протекторных свойств сплавов системы марганец-медь-алюминий // Тр. ГПИ.- 1970. N 5 (140). - С.26-33. - Рез. груз. - Библиогр.: 6 назв.

Соавторы: Е. Я. Люблинский, К. Г. Махарадзе, Е. Г. Гиоргидзе.

313. К вопросу получения активной двуокиси марганца электролизом сульфатных растворов // Сообщ. АН ГССР - 1970. - Т. 60, N 3. - С.601-604. - Рез. груз., англ. - Библиогр.: 6 назв.

Соавторы: Л. А. Зауташвили, К. Ш. Ванидзе.

314. К вопросу разработки технологии получения электролитического марганца с использованием растворимых анодов из фосфористого ферромарганца // Переработка марганцевых и полиметаллических руд Грузии. - Тб.: Мецниереба, 1970. - С.156-165. - Библиогр.: С.164-165.

Соавторы: М. Д. Джинчарадзе, С.Н. Басманова.

315. Некоторые вопросы поведения высокочистого марганца гаммамодификации в хлоридных и серноокислых растворах // Тр. XV научно - технической конференции ГПИ. - 1970. - Вып. 5. - С.34-40. - Библиогр.: 10 назв.

Соавторы: Н. Т. Гофман, Ш. И. Церцвадзе, Г. И. Дарчиани.

316. Некоторые вопросы технологии получения двуокиси марганца электролизом раствора азотнокислого марганца с применением новых анодов // Тр. XV научно-технической конференции ГПИ. - 1970. - Вып. 5. - С.5-11. - Библиогр.: 8 назв.

Соавторы: Т. А. Березовская, М. Г. Чанишвили.

317. О возможности использования соединений селена в гидроэлектрометаллургии марганца // Тр. XV научно-технической конференции ГПИ. - 1970. - Вып. 5. С.20-27. Библиогр.: 7 назв.

Соавторы: Н. Т. Гофман, Ю. В. Абуладзе.

318. О применении некоторых сплавов на основе марганца для протекторной защиты морских судов от коррозии // Тр. XV

научнотехнической конференции ГПИ. - 1970. - Вып. 5. - С.41-47.
- Библиогр.: 5 назв.

Соавторы: К. Г. Махарадзе, Е. Я. Люблинский.

319. Одновременное получение медного порошка и крупнокристаллической двуокиси марганца с применением автоклавных растворов Маднеульского горно-обогатительного комбината // Тр. XV научнотехнической конференции ГПИ. - 1970. - Вып. 5. - С.12-19. - Библиогр.: 5 назв.

Соавтор: К. Е. Габуня.

320. Перевод монохромата натрия в бихромат методом анодного растворения феррохрома // Всесоюзное отраслевое научно-техническое совещание по производству хромовых соединений, сульфитных солей и сернистого натрия: Тез. докл. и сообщ. - Свердловск, 1970. - С.64-67.

Соавторы: Дж. Ф. Гвелесиани, Л. Л. Рубеш.

321. Покрытие металлов марганцем и его соединениями // Тр. XV научно-технической конференции ГПИ. - 1970. - Вып. 5. - С.72-79.

- Библиогр.: 17 назв.

Соавторы: М. И. Курашвили, Н. Т. Гофман.

322. Получение сульфатных растворов из углеродистого ферромарганца для производства электролитического марганца // Сообщ. АН СССР. 1970. - Т. 58, N 1. - С.93-96. - Рез. груз., англ. - Библиогр.: 7 назв.

Соавторы: Г. Ш. Мампория, М. И. Лочошвили, Л. И. Топчашвили.

323. Последовательное рафинирование фосфористого ферромарганца и марганца электролизом в расплавленных электролитах и в вакууме // Тр. XV научно-технической конференции ГПИ. - 1970. - Вып. 5. - С.48-54. - Библиогр.: 14 назв.

Соавторы: В. Ю. Миндин, В. И. Тугуши.

324. Рентгенографические исследования электролитических осадков марганца // Тр. XV научно-технической конференции ГПИ. - 1970. - Вып. 5. - С.28-33. - Библиогр.: 14 назв.

Соавторы: Н. Т. Гофман, Э. В. Кабзинадзе.

325. PH гидратообразования окисного и закисного железа в солянокислых растворах марганца // Переработка марганцевых и полиметаллических руд Грузии. - Тб.: Мецниереба, 1970. - С.150-

155. - Библиогр.: С.155.

Соавтор: М. Д. Джинчарадзе.

326. Электрохимическое поведение сплавов системы марганец - хром - азот в щелочном растворе // Сообщ. АН ГССР. 1970. Т. 58, N 2. С.353-356. Рез. груз., англ. Библиогр.: 3 назв.

Соавтор: Г. Ш. Мампория.

1971

327. Азотнокислая переработка красного шлама производства перманганата калия // Сообщ. АН ГССР. - 1971. - Т. 61, N 3. - С.601-604. - Рез. груз., англ. - Библиогр.: 5 назв.

Соавтор: Л. Д. Петриашвили.

328. Внутренние напряжения марганцевых осадков // XVI научно-техническая конференция проф.-препод. состава ВТУЗ-ов Закавказья, посвященная 50-летию образования СССР (24-27 ноября 1971 г.): Тез. докл. - Тб., 1971.

Соавторы: Э. В. Кабзинадзе, Н. Т. Гофман.

329. Всесоюзная конференция по электрохимии и коррозии металлов и подготовка кадров по коррозии и защите металлов // Научно-техническая конференция СЭВ "Разработка мер защиты металлов от коррозии": Тез. докл., Вып. 2. - М., 1971.

330. Исследования продуктов анодного растворения, применяемых для изготовления марганец-магнисевых ферритов // Сообщ. АН ГССР. - 1971. - Т. 61, N 2 - С.341-344. - Рез. груз., англ. - Библиогр.: 7 назв.

Соавторы: М. И. Лочошвили, М. Н. Джалишвили.

331. К вопросу анодного растворения двойных и тройных сплавов марганца с углеродом, железом и никелем в расплавленных электролитах // Электрохимическое рафинирование тяжелых легкоплавких металлов из расплавленных солей. - Киев: Наукова Думка, 1971. - С.130-137. - библиогр.: 8 назв.

332. К вопросу получения марганцевого порошка электролизом расплавов // XVI научно-техническая конференция проф.-препод. состава ВТУЗ-ов Закавказья, посвященная 50-летию образования СССР (24-27 ноября 1971 г.): Тез. докл. - Тб., 1971. - С.6.

Соавторы: В. И. Тугуши, В. Ю. Миндин, Л. Г. Капанадзе.

333. О влиянии различных факторов электролиза при

одновременном получении компактной меди и крупнокристаллической двуокиси марганца // Сообщ. АН ГССР. - 1971. - Т. 62. N 1. - С.81-84. - Рез. груз., англ. - Библиогр.: 3 назв.

Соавторы: Ц. И. Шавлакадзе, К. Е. Габуня.

334. О возможности интенсификации процесса электролитического получения марганца // XVI научно-техническая конференция проф.-препод. состава ВТУЗ-ов Закавказья, посвященная 50-летию образования СССР (24-27 ноября 1971 г.): Тез. докл. - Тб., 1971.

Соавторы: Н. Т. Нофман, Ю. В. Абуладзе.

335. Одновременное электролитическое осаждение из раствора марганца на аноде и катоде // Всесоюзное Научно-техническая конференция "Пути развития и последние достижения в области прикладной химии" (12 ноября 1971 г.): Тез. докл. - Л., 1971.

Соавторы: Ю. В. Абуладзе, Н. Ш. Гогишвили, Н. Т. Гофман, Н. В. Демурия, М. А. Ярославская.

336. Получение электролизом меди и двуокиси марганца // Всесоюзная научно-техническая конференция "Пути развития и последние достижения в области прикладной химии" (12 ноября 1971 г.): Тез. докл. - Л., 1971. - С.4-5.

337. Применение марганца в качестве протектора в гальванотехнике // Научно-техническая конференция СЭВ "Разработка мер защиты металлов от коррозии": Тез. докл., Вып. 2. - М., 1971.

Соавторы: Н. Т. Гофман, М. И. Курашвили, К. Г. Махарадзе.

338. Усовершенствование производства перманганата калия методом анодного растворения ферромарганца // Всесоюзное Научно-техническая конференция "Пути развития и последние достижения в области прикладной химии" (12 ноября 1971 г.): Тез. докл. - Л., 1971.

Соавторы: Г. М. Доманская, Л. Д. Петриашвили, В. М. Квесселава, Э. А. Мануков, М. Я. Гдзелишвили.

339. გამოქვეყნებული ქართული მეცნიერი: ქიმიკოსი. პროფ. ვ. გოგუაძის დაბადების 60 წლისთავის გამო // მეცნიერება და ტექნიკა. - 1972. - N 7. - გვ. 13-14.

Выдающийся грузинский ученый: [К 60-летию со дня рождения химика, проф. В. Гогоадзе] // Мецნიერება და ტექნიკა. - 1972. - N 7. - С.13-14.

340. Анодное поведение ферромарганца в растворе окислителей // Сообщ. АН ГССР. - 1972. - Т. 66, N 1. - С.89-92. - Рез. груз., англ. - Библиогр.: 7 назв.

Соавторы: В. М. Квеселава, Г. В. Заалишвили.

341. Катодное поведение окиси меди в некоторых солевых электролитах // Тр. ГПИ. - 1972. N 1 (149). - С.125-130. Библиогр.: 10 назв.

Соавтор: Н. В. Кервалишвили.

342. Новая электрохимическая технология переработки Маднеульских медных и Чиатурских марганцевых руд // XVII научно-техническая конференция проф.-препод. состава ГПИ (24-26 октября 1972 г.): Тез. докл. - Тб., 1972.

343. О восстановимости нитрат-иона на катодах из Hg, Pb и Sn в системе азотная кислота-уксусная кислота-вода // Сообщ. АН ГССР.- 1972. - Т. 67, N 1. - С.89-92. Рез. груз., англ. - Библиогр.: 8 назв.

Соавторы: Д. Е. Карчава, Р. К. Кварацхелия.

344. Одновременное получение катодной меди и двуокиси марганца электролизом из автоклавных растворов Маднеульского ГОКа // Тр. ГПИ.- 1972. - N 5 (153). - С.119-126. - Рез. груз., англ. - Библиогр.: 4 назв.

Соавтор: Ц. И. Шавлакадзе.

345. Поляризационные измерения как метод контроля при получении марганца электролизом расплавов // Всесоюзная конференция по физико-химическому анализу солевых систем и их применению в народном хозяйстве (21-23 сентября 1972 г.): Тез. докл. - Ростов на Дону, 1972. - С.198.

Соавторы: В. Ю. Миндин, В. И. Тугуши, Л. Г. Капанадзе.

346. Потенциостатическое исследование анодной поляризации ферромарганца в щелочных растворах // Сообщ. АН ГССР. - 1972. Т. 65, N 1. - С.85-88. Рез. груз., англ. - Библиогр.: 5 назв.

Соавтор: Л. Д. Петриашвили.

347. Протекторные свойства сплавов марганец-медь // Защита металлов. - 1972. - Т. 8, N 1. - С.45-49. - Библиогр.: 6 назв.

Соавторы: К.Г. Махарадзе, Е.Я. Люблинский, Э.Г. Гиоргидзе.

348. Экстракционный способ очистки растворов от железа в процессе получения марганцевых концентратов // Сообщ. АН СССР. 1972. Т. 68, N 3. - С.629-632. Рез. груз., англ. Библиогр.: 4 назв.

Соавторы: Дж. Г. Шенгелия, Н. В. Демурня.

349. Электролиз марганцевых соединений и проблема использования минерального сырья Груз. ССР // Тр. ГПИ. 1972. - N 8 (156). - С.206-216. - Библиогр.: 11 назв.

1973

350. გამოყენებითი ელექტროქიმია: [დენის ქიმიური წყაროების, ლითონთა კოროზიის და გალვანოტექნიკის ლაბორატორიული პრაქტიკუმი] (სახელმძღვ. საქ. პოლიტექნ. ინ-ტის სტუდენტებისათვის). - თბ.: განათლება, 1973. - 356 გვ.: ილ.

Прикладная электрохимия: [Лабораторный практикум по химическим источникам тока, коррозии металлов и гальванотехнике] (Пособие для студентов ГПИ). - Тб.: Ганатლება, 1973. - 356 с.: ил.

351. О катодном восстановлении марганат-ионов // Сообщ. АН СССР. - 1973. - Т. 70, N 2. - С.357-359. - Рез. груз. англ., - Библиогр.: 9 назв.

Соавтор: В. М. Квесселава.

352. О кинетике модификационного превращения электролитически метастабильного альфа-марганца в стабильную гамма-модификацию // III Всесоюзное совещание по метастабильным состояниям в сплавах (10-12 октября 1974 г.). - Тб., 1973. - С.36-37.

Соавторы: Н. Т. Гофман, О. С. Садунишвили.

1974

353. ალუმინი.- თბ.: მეცნიერება, 1974.- 88გვ.- ბიბლიოგრ.:33

Алюминий.- Тб.: Мецნიერება, 1974.- 88с.- Библиогр.:33 назв.

354. ჩვენი ჟურნალი: |ჟურნალ "მეცნიერება და ტექნიკის" დაარსების 25 წლისთავის გამო | // მეცნიერება და ტექნიკა. - 1974. - N 1. - გვ.6

Наш журнал: |К 25-летию со дня основания журнала "Мецნიერება და техника" | // Мецნიერება და техника. - 1974. - N 1. - С.6.

355. Азотнокислая переработка белого шлама производства перманганата калия // Переработка марганцевых и полиметаллических руд Грузии - Тб.: Мецნიერება, 1974. - Вып. 2. - С.95-100. - библиогр.: 2 назв.

Соавтор: Л. Д. Петриашвили.

356. Акаდკმია Наук ГССР и развитие металлургии и химии в Грузинской ССР // XVIII Республиканская Научно-техническая конференция проф.-препод. состава ГПИ и работников производства (5 8 мая 1974 г.). Тез. докл. - Тб., 1974.

357. Анодное поведение фосфористого ферромарганца при различном содержании кремния // Переработка марганцевых и полиметаллических руд Грузии - Тб.: Мецნიერება, 1974. - Вып. 2. - С.118-124. - Библиогр.: 5 назв.

Соавтор: М. Д. Джинчарадзе.

358. Возможность использования двуокиси марганца побочного продукта при получении марганца электролизом, для изготовления гопкалита // Переработка марганцевых и полиметаллических руд Грузии - Тб.: Мецნიერება, 1974. - Вып. 2. - С.78-87. - Библиогр.: 8 назв.

Соавтор: М. Я. Гдзелишвили

359. Восстановительный обжиг анодного шлама производства электролитического марганца в кипящем слое //Сообщ. АН ГССР. 1974. Т. 76, N 2. С.369-372. Рез. груз., англ. Библиогр.: 5 назв.

Соавтор: К. П. Гвелесиანი.

360. Импеданс электролитической двуокиси марганца в раст-воре нитрата марганца(II) // XVIII Республиканская

Научно-техническая конференция проф.-препод. состава ГПИ и работников производства (5-8 мая 1974 г.). Тез. докл. - Тб., 1974. - С.99-100.

Соавторы: Т. А. Березовская, Л. З. Задикашвили, М. Г. Чаншвили.

361. Исследование работы марганцево-медных гальванических элементов // Тр. ГПИ. - 1974. - N 3(167). - С.101-105. - Рез. груз., англ. - Библиогр.: 5 назв.

Соавтор: Н. В. Кервалишвили.

362. К вопросу возникновения анодного эффекта при электролизе расплавленных сред // XVIII Республиканская Научно-техническая конференция проф.-препод. состава ГПИ и работников производства (5-8 мая 1974 г.). Тез. докл. Тб., 1974. - С.103-104.

Соавтор: В. Ю. Миндин.

363. О влиянии параметров электролиза на характеристики марганцевого осадка // Тр. ГПИ. - 1974. - N 3 (167). - С.106-111. - Рез. груз., англ. - Библиогр.: 16 назв.

Соавторы: Н. Т. Гофман, М. И. Курашвили, Н. С. Каверинский.

364. О зависимости перенапряжения водорода на марганце от рН в буферных растворах // Электрохимия.- 1974.- Т.10, Вып. 5. - С.739-743. - Библиогр.: 10 назв.

Соавторы: Н. Т. Гофман, Г. И. Дарчиани.

365. О поведении марганца в концентрированных растворах щелочи при катодной поляризации // Сообщ. АН ГССР. - 1974. - Т. 74, N 1. - С.101-104. - Рез. груз., англ. - Библиогр.: 9 назв.

Соавторы: Г. И. Дарчиани, Н. Т. Гофман.

366. Освоение процесса электролитического получения марганца высокой чистоты в промышленных условиях // XVIII Республиканская Научно-техническая конференция проф.-препод. состава ГПИ и работников производства (5-8 мая 1974 г.). Тез. докл. - Тб., 1974. - С.102-103.

Соавторы: Н. Т. Гофман, О. С. Садуншвили.

367. Очистка марганцевых растворов от ионов Fe (III) и Cu (II) // XVIII Республиканская Научно-техническая конференция проф.-препод. состава ГПИ и работников производства (5-8 мая 1974 г.). Тез. докл. - Тб., 1974.

Соавторы: Ц. И. Шавлакадзе, Дж. Г. Шенгелия.

368. Покрytyя марганцем // XVIII Республиканская Научно-техническая конференция проф.-препод. состава ГПИ и работников производства (5 - 8 мая 1974 г.). Тез. докл. - Тб., 1974. - С.104-105.

Соавторы: М. И. Курашвили, Н. Т. Гофман, Н. В. Яшвили, Д. Б. Покрасс.

369. Применение сорбционно - экстракционной очистки при электрохимической переработке марганцевых, а также смешанных марганцевых и полиметаллических руд и морских конкреции // I Всесоюзная конференция по гидрометаллургии (9 - 11 декабря 1974 г.). - Тез. докл. - М., 1974.

370. Совместное получение двуокиси марганца на аноде и железа на катоде // Сообщ. АН ГССР. - 1974. - Т. 75, N 2. - С.361-364. - Рез. груз., англ. - Библиогр.: 5 назв.

Соавторы: Дж. Г. Шенгелия, Н. В. Шалякина.

371. Термогравиметрическое изучение окисного сырья для синтеза медно-марганцевых ферритов // Сообщ. АН ГССР. 1974. - Т. 75, N 1. - С.121-124. - Рез. груз., англ. - Библиогр.: 7 назв.

Соавторы: Г. Ш. Мампория, М. Н. Джалиашвили, Д. Л. Гоги-чадзе.

372. Электролиз при контролируемом потенциале в сернокислых растворах марганца // Сообщ. АН ГССР. - 1974. - Т. 73, N 3. - С.621-624. - Рез. груз., англ. - Библиогр.: 3 назв.

Соавторы: С.Н. Басманова, Дж. А. Метрели.

1975

373. კალიუმის პერმანგანატის მიღების მეთოდის დანერგვა რუსთავის ქიმიურ კომბინატში // საქ. სსრ. მეცნ. აკადემიის I კონფერენცია, მიძღვნილი მეცნიერულ გამოკვლევათა შედეგების წარმოებაში დანერგვისადმი. - თბ.: მეცნიერება, 1975. - გვ. 173.

Внедрение способа получения перманганата калия на Руставском химическом комбинате // I конференция АН ГССР "Наука производству", посвященная внедрению результатов научных исследований в производстве. - Тб.: Мецნიერება, 1975. -

С.173.

374. საბჭოთა მიწნიერების გამარჯვება: |“ვენერა-9” და “ვენერა-10” ავტომატური საპლანეტათაშორისო სადგურების შექმნისა და გაშვების შესახებ | // კომუნისტი. - 1975. - 28 ოქტ. - გვ. 2.

Победа советской науки: |О создании и пуска межпланетных автоматических станций “Венера-9” и “Венера-10” | // Коммунисти. - 1975. - 28 окт. - С.2.

375. საბჭოთა მიწნიერების გამარჯვება: | საპლანეტათაშორისო ავტომატური სადგურების “ვენერა-9” და “ვენერა-10”- ის შესახებ | // თბილისი. - 1975. - 27 ოქტ. - გვ. 1.

Победа советской науки: |О межпланетных автоматических станций “Венера-9” и “Венера-10” | // Тбилиси. - 1975. - 27 окт. - С.1.

376. სიტყვა ქიმიანზე |25 მაისი ქიმიკოსის დღეა | // კომუნისტი. - 1975. - 25 მაისი. - გვ. 2.

Слово о химии: |25 мая - день химика | // Коммунисти. - 1975. - 25 мая. - С.2.

377. Анодная поляризация ферромарганца и марганца в растворах едкого кали // Сообщ. АН ГССР. - 1975. - Т. 79, N 1. - С.101-104. - Рез. груз., англ. - Библиогр.: 3 назв.

Соавтор: Л. Д. Петриашвили.

378. Апробирование технологии комплексной гидроэлектро-металлургической переработки автоклавных растворов Маднеульского ГОКа // XIX Республиканская Научно-техническая конференция проф.-препод. состава ГПИ и работников производства (28 - 38 мая 1975 г.). Тез. докл. - Тб., 1975. - С.323-324.

Соавторы: Н. Ш. Бибилури, К. Ш. Ванидзе, А. П. Павлов.

379. Влияние магния на процесс получения электролитического марганца // Электрохимия марганца. - Тб.: Мецниереба, 1975. - Т. 5. - С.173-177. - Библиогр.: 2 назв.

Соавтор: М. Д. Джинчарадзе.

380. Выделение кислорода при анодной поляризации ферромарганца в растворах едкого кали и поташа // Электрохимия марганца. - Тб.: Мецниереба, 1975. - Т. 5. - С.191-196. - Библиогр.: 6 назв.

Соавторы: Л. Д. Петриашвили, Т. Н. Гогичаншвили.

381. Изучение электролитического метода получения

металлического марганца марки МРОО и более чистого на укрупненной установке // Электрохимия марганца. Тб.: Мецниереба, 1975. - Т. 5. - С.14-32.

Соавторы: Н. Т. Гофман, О. С.Садунишвили, А. П. Павлов.

382. Исследование возможности понижения содержания примесей в ферритовом сырье // Сообщ. АН ГССР. 1975. - Т. 79, N 3. - С.605-607. - Рез. груз., англ. - Библиогр.: 4 назв.

Соавторы: М. Н. Джалиашвили, С.В. Смыкова.

383. Исследование процесса катодной поляризации в системе хлорид марганца(II)-хлорид аммония-хлорид железа(III)- хлорид кобальта(II)-хлорид никеля(I)-хлорид железа(II)-вода // Электрохимия марганца. Тб.: Мецниереба, 1975. - Т. 5. - С.96-102. - Библиогр.: 1 назв.

Соавтор: С.Н. Басманова.

384. К вопросу влияния примесей на электроосаждение марганца из хлористых электролитов // Электрохимия марганца. - Тб.: Мецниереба, 1975. - Т. 5. - С.111-122. - Библиогр.: 10 назв.

Соавтор: С.Н. Басманова.

385. К вопросу хлорирования сплавов марганца // Электрохимия марганца. - Тб.: Мецниереба, 1975. - Т. 5. - С.155-161. - Библиогр.: 5 назв.

Соавторы: Л. Г. Капанадзе, В. Ю. Миндин.

386. Катодное электровосстановление кислорода // Электрохимия марганца. - Тб.: Мецниереба, 1975. - Т. 5. - С.247-250. - Библиогр.: 12 назв.

Соавтор: В. М. Квеселава.

387. Некоторые вопросы получения марганца электролизом расплавов // XIX Республиканская Научно-техническая конференция проф.-препод. состава ГПИ и работников производства (28 - 30 мая 1975 г.). Тез. докл. - Тб., 1975. - С.324-325.

Соавторы: В. Ю. Миндин, Л. Г. Капанадзе, В. И. Тугуши.

388. О влиянии различных факторов на чистоту гамма-марганца // Электрохимия марганца. - Тб. Мецниереба, 1975. - Т. 5. - С.33-40. - Библиогр.: 13 назв.

Соавторы: Н. Т. Гофман, О. С.Садунишвили, Н. Д. Долаберидзе.

389. О возможности применения марганцево-медного сплава в химических источниках тока // Электрохимия марганца. - Тб.:

Мецниереба, 1975. - Т. 5. - С.227-240. - Библиогр.: 23 назв.

Соавтор: К. Г. Махарадзе.

390. О катодном осаждении марганца из растворов, содержащих поверхностно-активные вещества // Известия АН ГССР. Серия химическая. - 1975. - Т. 1, N 1. - С.96-101. - Рез. груз., англ. - Библиогр.: 16 назв.

Соавторы: Н. Т. Гофман, Л. З. Задикашвили, О. С. Садуншвили.

391. Об одном из путей получения марганца гамма-модификации (химико - электрохимическое рафинирование марганца МРО) // Электрохимия марганца. - Тб.: Мецниереба, 1975. - Т. 5. - С.41-48. - Библиогр.: 9 назв.

Соавторы: О. С. Садуншвили, Н. Т. Гофман.

392. Одновременное получение гидрата закиси марганца и компактной двуокиси марганца электролизом // Электрохимия марганца. - Тб.: Мецниереба, 1975. Т. 5. С.295-306. Библиогр.: 2 назв.

Соавтор: Н. В. Демурия.

393. Осуществление электрохимических процессов с использованием биполярных насыпных электродов // V Всесоюзное совещание по электрохимии (27 - 31 января 1975 г.): Тез. докл. - М., 1975. - Т. 2. - С.2.

Соавторы: Э. А. Мануков, Г. Р. Агладзе, Дж. Ф. Гвслесиани.

394. Подбор параметров работы биполярного кускового электрода // Республиканская научная конференция молодых химиков ГССР : Тез. докл. - Тб.: Мецниереба, 1975. - С.11-12.

Соавторы: Э. А. Мануков, Г. Р. Агладзе.

395. Получение концентрированных растворов марганцевых окислителей электролизом // Электрохимия марганца. Тб.: Мецниереба, 1975. - Т. 5. - С.204-213. - Библиогр.: 8 назв.

Соавторы: Г. М. Доманская, К. А. Чапичадзе, М. В. Чанкашвили.

396. Получение гидроокисного ферритового сырья электролизом // V Межотраслевая конференция "Состояние и перспективы развития методов получения и анализа ферритовых, сегнето-, пьезоэлектрических и конденсаторных материалов и сырья для них": Тез. докл. - Донецк, 1975. - С.2.

Соавторы: М. Н. Джалишвили, С.В. Смыкова.

397. Получение малосернистого марганца // XIX Республиканская Научно-техническая конференция проф.-препод. состава ГПИ и работников производства (28 - 30 мая 1975 г.). Тез. докл. - Тб., 1975. - С.321-322.

Соавтор: Коллектив проблемной лаборатории сверхчистого марганца ГПИ и цеха № 3 Зестафонского завода ферросплавов.

398. Получение марганцевой кислоты в смеси с фосфорной кислотой // Электрохимия марганца. - Тб.: Мецниереба, 1975. - Т. 5. - С.123-132. - Библиогр.: 2 назв.

Соавторы: М. Я. Гдзелишвили, А. Т. Авалиани.

399. Получение марганцевой кислоты электролизом // Электрохимия марганца. - Тб.: Мецниереба, 1975. - Т. 5. - С.142-154. - Библиогр.: 7 назв.

Соавторы: М. Я. Гдзелишвили, А. Т. Авалиани.

400. Получение перманганата калия с использованием биполярного насыпного электрода // Электрохимия марганца. - Тб.: Мецниереба, 1975. - Т. 5. - С.307-317. - Библиогр.: 7 назв.

Соавторы: Э. А. Мануков, Г. Р. Агладзе.

401. Получение хромового ангидрида на базе высокоуглеродистого феррохрома // Всесоюзное совещание по перспективам развития производств хромовых соединений и сернистого натрия (Новотроицк. май 1975). - Свердловск, 1975. - С.103.

Соавторы: Дж. Ф. Гвелесиани, Л. Л. Рубеш.

402. Предисловие // Электрохимия марганца. Тб.: Мецниереба, 1975. - Т. 5. - С.5-13.

403. Предисловие // Электрохимия марганца. Тб.: Мецниереба, 1975. - Т. 6. - С.5-6.

404. Прикладная электрохимия : [Учебник для химико-технологических специальностей ВУЗов / Под ред. Н. Т. Кудрявцева /]. - М.: Химия, 1975. - 551 с.: ил. - Библиогр.: С.541.

Соавторы: Н. Т. Гофман, Н. Т. Кудрявцев, Л. Л. Кузьмин, К.П. Томылов.

405. Распределение потенциала на отдельном куске биполярного насыпного электрода // Электрохимия марганца. - Тб.: Мецниереба, 1975. - Т. 6. - С.113-122. - Библиогр.: 4 назв.

Соавтор: Э. А. Мануков.

406. Результаты крупнолабораторных опытов процесса

одновременного получения гидрата закиси и компактной двуокиси марганца при использовании восстановителей легкопористой марганцевой руды // Электрохимия марганца. - Тб.: Мецниерсба, 1975. - Т. 6. - С.91-101. - Библиогр.: 1 назв.

Соавтор: Н. В. Демурня.

407. Совместная переработка легкопористой марганцевой руды и фосфористого ферромарганца с одновременным получением гидрата закиси марганца и компактной двуокиси марганца // Электрохимия марганца. - Тб.: Мецниерсба, 1975. - Т. 6. - С.102-112. - Библиогр.: 3 назв.

Соавтор: Н. В. Демурня.

408. Совместное электролитическое извлечение свинца из анодного шлама производства марганца // Сообщ. АН ГССР. - 1975.- Т.77, N 3.- С.617-620. - Рсз.груз., англ. - Библиогр.: 4 назв.

Соавтор: К. П. Гвелесиани.

409. Совместный сульфатизирующий обжиг медных и марганцевых концентратов в печи КС // Электрохимия марганца. - Тб.: Мецниерсба, 1975. Т. 5. С.257-267. Библиогр.: 22 назв.

Соавторы: Н. П. Кикнадзе, М. Г. Гиоргадзе.

410. Титано-марганцевый (ТМ) сплав в качестве анодного материала для получения двуокиси марганца из сульфатных растворов // Электрохимия марганца. - Тб.: Мецниерсба, 1975. - Т.6. - С.152-159. - Библиогр.: 7 назв.

Соавторы: Л. А. Зауташвили, К. Ш. Ванндзе.

411. Электрокристаллизация марганца из хлористого электролита // Электрохимия марганца. Тб.: Мецниерсба, 1975. - Т. 5. - С.64-75. - Библиогр.: 22 назв.

Соавтор: С.Н. Басманова.

412. Электролиз марганцевых соединений в связи с получением металлического марганца и обогащения марганцевых руд // Всесоюзное совещание по металлургии марганца (17 - 19 февр. 1975 г.): Тез. докл. - М., 1975. - С.32-33.

413. Электроосаждение марганца из растворов, содержащих примеси промышленных жирных кислот // Электрохимия марганца. - Тб.: Мецниерсба, 1975. Т. 5. С.197-203. Библиогр.: 8 назв.

Соавтор: Дж. Г. Шенгелия.

414. Электрохимический способ получения окисного сырья для производства никель-медно-марганцевых ферритов // Электрохимия марганца. - Тб.: Мецниереба, 1975. - Т. 5. - С.268-282. - Библиогр.: 11 назв.

Соавтор: Г. Ш. Мампория.

415. Электрохимическое поведение примесей в серноокислых растворах марганца // Электрохимия марганца. Тб.: Мецниереба, 1975. - Т. 5. - С.103-110. - Библиогр.: 7 назв.

Соавторы: С.Н. Басманова, Дж. А. Метревели.

416. Электрохимическое поведение фосфористого ферромарганца в серноокислых и солянокислых растворах аммония // Электрохимия марганца. - Тб.: Мецниереба, 1975. - Т. 5. - С.178-182. - Библиогр.: 4 назв.

Соавтор: М. Д. Джинчарадзе.

1976

417. Анодная поляризация сплавов системы железо-марганец в нейтральных и щелочных растворах // Изв. АН ГССР. Серия химическая. - 1976. - Т. 2, N 4. - С.361-369. - Рез. груз., англ. - Библиогр.: 8 назв.

Соавторы: Г. Ш. Мампория, Д. Л. Гогичадзе.

418. Анодное растворение сплавов системы титан-марганец // XX Республиканская научно-техническая конференция проф.-препод. состава ГПИ и работников производства (28-30 мая 1976 г.): тез. докл. - Тб., 1976. - С.299.

Соавторы: Л. А. Зауташвили, К. Ш. Ванидзе.

419. Выщелачивание свинца и марганца из анодного шлама электролитического марганца соляной кислотой // Тр. ГПИ. 1976. - N 4 (186). - С.11-13. - Библиогр.: 3 назв.

Соавтор: К. П. Гвелесиани.

420. Изучение фазовых превращений в окисном сырье для синтеза марганцево-цинкового феррита в процессе его ферритизации // Изв. АН ГССР. Серия химическая. - 1976. - Т. 2, N 2. - С.186-188. - Рез. груз., англ. - Библиогр.: 7 назв.

Соавторы: М. Н. Джалишвили, С.В. Смыкова.

421. К вопросу о механизме переноса тока в системе металл-

электролитическая двуокись марганца-электролит // XX Республиканская научно-техническая конференция проф.-препод. состава ГПИ и работников производства (28-30 мая 1976 г.): тез. докл. - Тб., 1976. - С.297.

Соавторы: Т. А. Березовская, М. Г. Чанишвили, Л. З. Задикашвили.

422. О кинетике анодного растворения марганец-медных сплавов // XX Республиканская научно-техническая конференция проф.-препод. состава ГПИ и работников производства (28-30 мая 1976 г.): тез. докл. - Тб., 1976. - С.301-302.

Соавторы: Н. В. Кервалишвили, К. Г. Махарадзе.

423. Очистка растворов, получаемых на Маднеульском горно-обогатительном комбинате от ионов железа(III) обменно-экстракционным способом // Тр. ГПИ. - 1976. N 4 (186). - С.47-52. - Рез. груз., англ. - Библиогр.: 7 назв.

Соавторы: Ц. И. Шавлакадзе, Дж. Г. Шенгелия.

424. Разработка технологического цикла получения перманганата калия высокой чистоты // Сообщ. АН ГССР.- 1976.- Т.82, N 2.- С.405-408.- Рез.груз., англ.- Библиогр.: 2 назв.

Соавторы: Д. Г. Урекадзе, Д. Г. Кавзинадзе.

425. Талант и трудолюбие: [Памяти Н. И. Мухелишвили] // Вечерный Тбилиси. - 1976. - 20 июля. - С.3.

1977

426. Анод из сплава титан-марганец (ТМ) // XIX Научно-техническая конференция проф.-пропод. состава ВТУЗов Закавказья (4-7 апреля 1977 г.): Тез. докл. - Тб., 1977. - Ч. 2. - С.117-118.

Соавторы: Л. А. Зауташвили, К. Ш. Ванилзе.

427. Гидроэлектрометаллургическая переработка железомарганцевого сырья с целью получения двуокиси марганца на аноде и железного порошка на катоде // I Грузинская республиканская конференция по электрохимии (20-24 мая 1977 г.): Тез. докл. - Тб.: Мецнисереба, 1977. - С.17-18.

Соавторы: Дж. Г. Шенгелия, Н. В. Шалякина.

428. Извлечение марганца из его соединений в среде расплавов солей // II Всесоюзное совещание по металлургии марганца (2-4 ноября 1977 г.): Тез. докл. - Тб.: Месниереба, 1977. - С.144-145.

Соавторы: В. Ю. Миндин, Л. Г. Капаназе, В. И. Тугуши.

429. Использование пыли выносимой газами ферросплавных печей Зестафонского завода // XIX Научно-техническая конференция проф.-пропед. состава ВТУЗов Закавказья (4-7 апреля 1977 г.): Тез. докл. - Тб., 1977. - Ч. 2. - С.140-141.

Соавтор: Л. К. Хринькова.

430. Получение высокочистого марганцевого порошка и сплавов марганца электролизом расплавов // I Грузинская республиканская конференция по электрохимии (20-24 мая 1977 г.) Тез. докл. - Тб.: Месниереба, 1977. - С.16.

Соавторы: В. Ю. Миндин, Л. Г. Капаназе, В. И. Тугуши.

431. Получение гидроокисного ферритового сырья электролизом // Методы получения и анализа ферритовых материалов и сырья для них. Черкасск: Черкасское отд. НИИТЭХИМа, 1977.- С.136-141.

Соавторы: М. Н. Джалишвили, Г. Ш. Мампория, Д. Л. Гогицадзе, Э. С. Кемоклидзе, С. В. Смыкова.

432. Получение перманганата калия в электролизерах с биполярноработающими насыпными кусковыми электродами // Эле-ктрохимия. - 1977. - Т.13, Вып.5. - С.622-627. - Библиогр.: 37 назв.

Соавторы: Э. А. Мануков, Г. Р. Агладзе, Дж. Ф. Гвелесиани.

433. Получение перманганата калия и других окислителей в электролизерах с биполярноработающими насыпными кусковыми электродами // XIX Научно-техническая конференция проф.-пропед. состава ВТУЗов Закавказья (4-7 апреля 1977 г.): Тез. докл. - Тб., 1977. - Ч. 2.

Соавтор: Г. Р. Агладзе.

434. Полярографическое изучение хлорида марганца на фоне расплавленного хлорида калия // Сообщ. АН ГССР. - 1977. - Т. 85, N 1. - С.93-96. - Рез. груз.,англ. - Библиогр.: 3 назв.

Соавторы: Л. Г. Капаназе, В. Ю. Миндин.

435. Предисловие // I Грузинская республиканская конференция по электрохимии (20-24 мая 1977 г.) Тез. докл. -

Тб.: Мецниереба, 1977. - С.3-4.

436. Электрохимическое обогащение марганцевых руд // I Грузинская республиканская конференция по электрохимии (20-24 мая 1977 г.) : Тез. докл. - Тб.: Мецниереба, 1977. - С.11-12.

437. Электрохимическое обогащение марганцевых руд с целью получения концентратов для выплавки сплавов // II Всесоюзное совещание по металлургии марганца (2-4 ноября 1977 г.): Тез. докл. - Тб.: Мецниереба, 1977. - С.261-263.

1978

438. მეცნიერების აღმაჯალი დარგი: [პოლაროგრაფია VII საკუშირო თათბირის შესახებ] // კომუნისტი. - 1978. - 24 ოქტ. - გვ. 4.

Развивающийся отрасль науки: [О VII Всесоюзном совещании полярографов] // Комунисти. - 1978. - 24 окт. - С.4.

439. Анодное поведение марганца, железа, никеля и меди в растворах галогенидов натрия // Сообщ. АН ГССР. - 1978. - Т. 90, N 3. - С.601-604. - Библиогр.: 1 назв.

Соавтор: Г. Ш. Мампорня.

440. Влияние обжига на отношение фосфора к марганцу в формах из марганцевых флотоконцентратов и пыли ферросплавного завода // Сообщ. АН ГССР. - 1978. - Т. 92, N 3. - С.653. - Библиогр.: 3 назв.

Соавтор: Л. К. Хринькова.

441. Выделение кислорода при анодном растворении углеродистого ферромарганца в щелочных растворах // Журн. прикл. химии. - 1978. - Т. 51, Вып. 4. - С.947-948. - Библиогр.: 6 назв.

Соавтор: Л. Д. Петриашвили.

442. Зависимость рН раствора от скорости ионизации железа // Сообщ. АН ГССР. 1978. Т. 89, N 2. С.373-376. Библиогр.: 12 назв.

Соавторы: М. Н. Джалишвили, С.В. Смыкова.

443. Использование высокофосфористого высокоуглеродистого ферромарганца для получения марганца и магнитного сплава // Журн. прикл. химии. - 1978. - Т. 51, Вып. 3. - С.677-679. - Библиогр.: 2 назв.

Соавтор: С.Н. Басманова.

444. К вопросу одновременного получения крупнокристаллической двуокиси марганца и амальгамы марганца электролизом хлористого марганца // Изв. АН СССР. Серия химическая. - 1978. - Т.4, N 3. - С.251-258. - Библиогр.: 10 назв.

Соавтор: Л. И. Роннишвили.

445. Марганцевые протекторные сплавы // XXI Республиканская научно-техническая конференция проф.-препод. состава ГПИ и работников производства : тез. докл. - Тб., 1978. - С.95-96.

Соавторы: Н. В. Кервалишвили, К. Г. Махарадзе.

446. О влиянии температуры на содержание серы в марганце // Электрохимия марганца. - Тб.: Мецниереба, 1978. - Т. 7. - С.50-60. - Библиогр.: 13 назв.

Соавторы: О.С. Садуншвили, Н.Т. Гофман, Т.А. Ломия, Д.Я. Сепертеладзе.

447. О возможности практического использования соединений селена в гидроэлектрометаллургии марганца // Электрохимия марганца. - Тб.: Мецниереба, 1978. - Т. 7. - С.39-49. - Библиогр.: 19 назв.

Соавтор: Ю. В. Абуладзе, Н. Т. Гофман.

448. Одновременное получение компактной меди и двуокиси марганца с применением титановых анодов марки ВТ1-О // XXI Республиканская научно-техническая конференция проф.-препод. состава ГПИ и работников производства : тез. докл. - Тб., 1978.

Соавторы: Ц. И. Шавлакадзе, К. Ш. Ванидзе.

449. Получение и переработка растворов перманганата и манганата натрия // Электрохимия марганца. - Тб.: Мецниереба, 1978. - Т. 7. - С.96-108. - Библиогр.: 5 назв.

Соавторы: К. А. Чапичадзе, Г. М. Доманская.

450. Предисловие // Электрохимия марганца. Тб.: Мецниереба, 1978. - Т. 7. - С.5-11.

451. Intensification of the Processes by Application of the Elektrochemical Reactors with Bipolar Elektrodes // Extended Abstracts of the 29-st meeting of the Internation Society of Electrochemistry. - Budapest, Hungry, 1978. - P. 1110- 1112.

Co-author: G. R. Agladze.

452. Влияние металлических примесей на электрохимические характеристики марганцевых протекторных сплавов // Вопросы судостроения. 1979. Вып. 23, N 10. С.86-95.

Соавторы: Н. В. Кервалишвили, Е. Я. Люблинский, К. Г. Махарадзе.

453. Влияние технологических параметров электролиза на магнитные характеристики ферритового сырья // Изв. АН СССР. Неорганическая химия. - 1979. - Т. 15, N 12. - С.2214-2216.

Соавторы: М. Н. Джалишвили, С.В. Смыкова.

454. В служении большой химии: [К 60-летию со дня рождения акад. АН Грузии Н. Ландия] // Заря Востока. - 1979. - 26 янв. - С.4.

Соавтор: А. Ш. Авалиани.

455. Еще и воспитатель: [Проблема руководства научным коллективом / Отклик на статью А. Чикобава "Кто способен направить коллектив" (Заря Востока, 1979, 22 марта)] // Заря Востока. - 1979. - 4 мая.

456. Изучение возможностей очистки электролитической дву-окиси марганца с помощью электролиза // Изв. АН СССР. Серия химическая.- 1979.- Т.5, N 3. С.270-273.
Библиогр.: 5 назв.

Соавторы: О. В. Орлова, М. А. Вардишвили.

457. Извлечение марганца из некондиционных марганцевых ферросплавов // VII Всесоюзная конференция по физической химии ионных расплавов и твердых электролитов. - Свердловск, 1979. - С.88.

Соавторы: В. Ю. Миндин, Л. Г. Капанадзе.

458. О влиянии некоторых ПАВ на включение селена в марганцевых гальванопокрытиях // Республиканский Научно-технический семинар по электроосаждению металлов из комплексных бесцианистых электролитов. - Харьков, 1979.

Соавторы: И. Г. Шавошвили, М. И. Курашвили.

459. О возможности применения некоторых блескообразующих ПАВ в процессе марганцевания // Сообщ. АН СССР. - 1979. - Т.93, N 1. - С.81-84. - Библиогр.: 14 назв.

Соавторы: И. Г. Шавошвили, М. И. Курашвили.

460. Предисловие // Электрохимия марганца.- Тб.: Мецниереба, 1979. - Т. 8. - С.5.

461. Процесс марганцевания в присутствии некоторых органических добавок // Изв. АН ГССР. Серия химическая. 1979. - Т. 5, N 3. - С.175-178. - Библиогр.: 7 назв.

Соавторы: И. Г. Шавошвили, М. И. Курашвили.

462. Разработка катодного режима ванны для электросинтеза перманганата натрия // Электрохимия марганца.- Тб.: Мецниереба. Т. 8. - 1979. - С.37-43. - Библиогр.: 8 назв.

Соавторы: К. А. Чапичадзе, Г. М. Доманская.

463. Совместная гидроэлектрометаллургическая переработка марганцевой руды, ферромарганца и травильных растворов с целью получения электролизом двуокиси марганца и железного порошка // Электрохимия марганца.- Тб.: Мецниереба. Т. 8. 1979. - С.65-83. - Библиогр.: 10 назв.

Соавторы: Дж. Г. Шенгелия, Н. В. Шалякина, Т. В. Тодадзе.

464. Технологическая схема производства перманганата калия из ферромарганца // Электрохимия марганца.- Тб.: Мецниереба. Т. 8. - 1979. - С.137-145.

465. У истоков отрасли: [К 70-летию со дня рождения члена корреспондента АН ГССР К. С.Кутателадзе] // Заря Востока. - 1979. - 27 апр. - С.4.

Соавтор: А. Дзидзигури.

1980

466. Влияние легирующих и модифицирующих элементов на анодное поведение марганцевых сплавов // Изв. АН ГССР. Серия химическая.- 1980.- Т.6, N 3. - С.261-265. - Библиогр.: 3 назв.

Соавторы: Н. В. Кервалишвили, К. Г. Махарадзе, Е. Я. Люблинский, Г. Д. Гиоргадзе.

467. Исследование анодной активности марганцевых протекторных сплавов // Вопросы судостроения. - 1980. - Вып. 28. - С.80-86. - Библиогр.: 7 назв.

Соавторы: Н. В. Кервалишвили, Е. Я. Люблинский, Л. З. Задикашвили.

468. К оценке влияния некоторых параметров на работу биполярного электрода // Сообщ. АН ГССР. - 1980. - Т. 97, N 1. - С.101-104. - Рез. груз., англ. - Библиогр.: 7 назв.

Соавторы: В. Ю. Миндин, Г. Р. Агладзе.

469. Марганцевые протекторы для защиты морских судов от коррозии // Сообщ. АН ГССР. - 1980. - Т. 99, N 1. - С.125-128. - Рез. груз., англ. - Библиогр.: 4 назв.

Соавторы: Н. В. Кервалишвили, Е. Я. Люблинский.

470. Новейшие достижения в области электрохимической переработки марганцевых руд // Научно-практический семинар "Электрохимия - производству". - Тб., 1980.

471. Новый гидрометаллургический метод переработки медьсодержащих сульфидных концентратов // Изв. АН ГССР. Серия химическая. - 1980. - Т. 6, N 4. - С.363-366. - Библиогр.: 1 назв.

Соавторы: Н. П. Кикнадзе, В. Ю. Миндин.

472. О возможности применения сплава титана с марганцем в качестве анодного материала при электроосаждении двуокиси марганца // Электрохимия. - 1980. - Т. 16, N 12. - С.1779-1785. - Библиогр.: 28 назв.

Соавторы: Л. А. Зауташвили, К. Ш. Ванидзе.

473. О потенциалах амальгамы марганца, цинка, никеля в присутствии добавок // Изв. АН ГССР. Серия химическая. - 1980. - Т. 6, N 4. - С.348-356. - Библиогр.: 14 назв.

Соавторы: Э. В. Кабзинадзе, Г. И. Дарчиани, Н. Т. Гофман.

474. О применении титановых анодов в процессе одновременного получения компактной меди и двуокиси марганца // Тр. ГПИ. - 1980. - N 8 (229). - С.58-64. - Библиогр.: 5 назв.

Соавторы: Ц. И. Шавлакадзе, К. Ш. Ванидзе.

475. Перспективы электрохимической переработки марганцевых руд // Республиканская научно-техническая конференция "Проблемы рационального и комплексного использования месторождений полезных ископаемых ГССР. - Тб., 1980.

476. Получение ферритового сырья в магнитном поле // Изв. АН СССР. Неорганические материалы. - 1980. - Т. 16, N 4. - С.789-731.

Соавторы: М. Н. Джалишвили, С.В. Смыкова.

477. Технология изготовления брикетов и гранул с использованием электрохимического марганцевого концентрата и

пыли в ферросплавных электропечах // Тр. ГПИ.- 1980. - N 8 (229). - С.33-35. - Библиогр.: 4 назв.

Соавтор: Л. К. Хринькова.

478. Честь исследователя // Заря Востока. - 1980. - 26 июля. - С.2.

479. Investigation of Compactly Packed Bipolar Electrode Bed System // Extended abstracts of the 31-th meeting of the International Society of Electrochemistry. - Venice, Italy, 1980. - P. 877-879.

1981

480. Анодное поведение сплавов системы железо-медь в нейтральном и щелочных растворах хлористого натрия // Изв. АН ГССР. Серия химическая. - 1981. - Т. 7, N 1. - С.72-80. - Рез. груз., англ. - Библиогр.: С.80.

Соавтор: Г. Ш. Мампорня.

481. Восстановление перманганатного раствора солями двухвалентного марганца // Сообщ. АН ГССР. - 1981. - Т. 101, N 1. - С.69-72. - Рез. груз., англ. - Библиогр.: С.72.

Соавтор: Т. Г. Лежава.

482. Выщелачивание карбонатных марганцевых флотоконцентратов и шламов дитионатными растворами и анолитами // XXIII Республиканская научно-техническая конференция проф.-препод. состава ГПИ: Тез. докл. - Тб., 1981. - С.11.

Соавторы: Д. С. Небнеридзе, З. И. Мамателашвили.

483. Исследование возможности введения окиси алюминия в ферритовое сырье электрохимическим растворением алюминия и сплавов на его основе // Изв. АН ГССР. Серия химическая. - 1981. - Т. 7, N 2. - С.171-175. - Рез. груз., англ. - Библиогр.: 10 назв.

Соавторы: М.Н. Джалишвили, С.В. Смыкова, С.Е. Мальдонато.

484. Кому оценивать качество: [Об оценке научной работы. Отклик на письмо ЦК КП Грузии в связи с предстоящим IV пленумом ЦК КП Грузии] // Заря Востока.- 1981. - 3 ноября. - С.3.

485. О пластинчатой ферромагнитной окиси железа и магнитной двуокиси хрома // Всесоюзная конференция по термодинамике и технологии ферритов. - Ивонов-Франковск, 1981. - С.2.

Соавторы: Г. Ш. Мампория, Д. Л. Гогичадзе.

486. Освоение электрохимических агрегатов большой единичной мощности для комплексной переработки сырья с получением марганца, его соединений и сплавов // XII Менделеевский съезд по общей и прикладной химии. - М.: Наука, 1981. - С.302.

487. Получение манганата калия из электрохимических марганцевых концентратов в автоклавах // Сообщ. АН ГССР. - 1981. - Т. 101, N 3. - С.605-608. - Рез. груз., англ. - Библиогр.: 8 назв.

Соавтор: Л. С.Гдзелидзе.

488. Протекторные свойства марганцевых сплавов // Изв. АН ГССР. Серия химическая. - 1981. - Т. 52, N 3. - С.253-258. - Рез. груз., англ. - Библиогр.: 4 назв.

Соавтор: Н. В. Кервалишвили.

489. Электрохимические исследования защитных свойств металлизационных покрытий в минерализованной воде // Сообщ. АН ГССР. - 1981. - Т. 103, N 3. - С.629-632. - Рез. груз., англ. - Библиогр.: С.632.

Соавторы: Г. Ш. Экизашвили, Д. М. Крамаренко, Р. А. Каневская.

1982

490. მკვნიბარე მონოდება: [გამონიშნულება ღ. ი. ბრეჟნევის მიერ საქ. აღკკ XIX ყრილობაზე წარმოთქმული სიტყვის გამო] // კომუნისტ. - 1982. - 20 მაისი. - გვ. 1.

Пламенное воззвание : [Отклик на выступление Л. И. Брежнева на XIX съезде ВЛКСМ] // Коммунисти. 1982. 20 мая. - С.1.

491. О кинетике восстановления электролитической двуокиси марганца ионами железа (II) // Сообщ. АН ГССР. - 1982. - Т. 107, N 2. - С.313-316. - Рез. груз., англ. - Библиогр.: С.316

492. Об очистке водородсодержащих газов от фосфора //

летию Зестафонского завода ферросплавов. - Тб., 1983. - С.220.

Соавторы: Н. Д. Богверадзе, К. Ш. Ванидзе.

498. Получение электролитического марганца из Чиатурского карбонатного флотоконцентрата с использованием дитионата аммония // III Республиканское научно-практическое совещание по совершенствованию технологии производства марганцевых сплавов, посвященное 50-летию Зестафонского завода ферросплавов. - Тб., 1983.

Соавтор: Д. С.Небисридзе.

499. Переработка сульфидных шламов в производстве электролитического марганца // III Республиканское научно-практическое совещание по совершенствованию технологии производства марганцевых сплавов, посвященное 50-летию Зестафонского завода ферросплавов. - Тб., 1983.

Соавтор: Э. М. Унгладзе.

500. Расширение перечня руд и материалов, вовлекаемых в гидromеталлургическое производства марганца // III Республиканское научно-практическое совещание по совершенствованию технологии производства марганцевых сплавов, посвященное 50-летию Зестафонского завода ферросплавов. - Тб., 1983. - С.221-225.

Соавторы: Н. Т. Гофман, О. С.Садуншвили, И. Г. Гвалия.

1984

501. Влияние хлорид-ионов на процесс анодного растворения ферромарганца в сернокислой среде // Сообщ. АН ГССР. - 1984. - Т. 115, N 3. - С.561-564. - Рез. груз., англ. - Библиогр.: 5 назв.

Соавтор: М. Д. Джинчарадзе.

502. Исследование процесса электроосаждения сплава марганец-цинк // Сообщ. АН ГССР. - 1984. Т.116, N 2. С.333-336. - Рез. груз., англ. - Библиогр.: 5 назв.

Соавторы: И. Г. Шавошвили, Р. А. Деметрашвили.

503. О возможности электроосаждения сплава марганец-цинк // Всесоюзный семинар по экономии цветных и благородных металлов в гальванотехнике. - Л., 1984. - С.48-50.

Соавторы: И. Г. Шавошвили, Р. А. Деметрашвили.

504. Переработка карбонатного флотоконцентрата растворами серной кислоты и дитионата аммония // Сообщ. АН ГССР. - 1984. - Т. 115, N 1. - С.113-116. Рез. груз., англ. - Библиогр.: 4 назв.

Соавторы: Д. С.Небисридзе, Р. А. Деметрашвили.

505. Совместное электроосаждение гидрата закиси марганца и компактной двуокиси марганца в присутствии ионов магния // Сообщ. АН ГССР. - 1984. - Т. 116, N 2. - С.325-327. - Рез. груз., англ. - Библиогр.: С.327.

Соавтор: Н. В. Дсмурня.

1985

506. მუდამ შემოქმედებით ძიებაში: [აკად. გ. ციციშვილის დაბადების 70 წლისთავის გამო] // კომუნისტი. - 1985. - 27 ოქტ. - გვ. 2.

თანაავტორები: ნ. ფირცხალავა, ა. დოლიძე.

Всегда в творческом поиске: [К 70-летию со дня рождения акад. Г. Цицишвили] // Коммунисти. - 1985. - 27 окт. - С.2.

Соавторы: Н. Пирцхალავა, А. Долидзе.

507. სახელოვანი მეცნიერი და მოქალაქე: [ქიმიკოს გ. ციციშვილის დაბადების 70 წლისთავის გამო] // დროშა. - 1985. - N 11. - გვ. 12.

თანაავტორი: ა. ავალიანი.

Именитый ученый и гражданин: [К 70-летию со дня рождения химика Г. Цицишвили] // Дроша. - 1985. - N 11. - С.12.

Соавтор: А. Авалиани.

508. Влияние шавелсовой кислоты на процесс марганцевания // Изв. АН ГССР. Серия химическая. - 1985. Т. 11, N 4. - С.299-301. - Библиогр.: 4 назв.

Соавторы: И. Г. Шавошвили, И. Г. Гвалня, О. С. Садуншвили.

509. К вопросу получения фосфатирующего состава на базе производства марганца // Республиканский научно-технический семинар "Защита металлов и металлических изделий от коррозии". - Тб., 1985.

Соавторы: Л. З. Задикашвили, Г. Ш. Экизашвили.

510. Новые лакокрасочные материалы на базе марганцевых пигментов // Республиканский научно-технический семинар "Защита металлов и металлических изделий от коррозии". - Тб.,

1985.

Соавторы: А. М. Кязимов, Г. Ш. Экизашвили.

511. О причинах отрицательного влияния ионов железа на процесс получения электролитической двуокиси марганца // Изв. АН ГССР. Серия химическая. - 1985. - Т. 11, N 3. - С.220-226. - Рез. груз., англ. - Библиогр.: С.226.

Соавторы: Дж. Г. Шенгелия, Н. В. Шалякина.

512. Очистка отходящих газов от фосфина на производстве фосфатирующего препарата // Тр. ГПИ. - 1985. - N 6 (288). - С.37-39. - Библиогр.: 4 назв.

Соавторы: Л.З.Задикашвили, З.И.Мамателашвили, Ц.К.Менагаришвили.

513. Получение гальванических марганцевых покрытий для пайки коррозионностойких сталей // Республиканский семинар "Износостойкие антифракционные твердые покрытия на легких металлах и сплавах: Матер.семинара. - Л., 1985. - С.71-74.

Соавторы: И. Г. Шавошвили, Л. Т. Маркович.

514. Фазовые превращения при обжиге ферритового сырья системы $Zn - Mn - Al - Fe$ // Сообщ. АН ГССР. - 1985. - Т. 119, N 1. - С.113-116. - Рез. груз., англ. - Библиогр.: С.116.

Соавторы: М. Н. Джалишвили, С.В.Смыкова.

515. Физико-химическое изучение осадков электролитической двуокиси марганца (ЭДМ) // Изв. АН ГССР. Серия химическая. - 1985. - Т. 11, N 4. - С.278-283. - Рез. груз., англ. - Библиогр.: С.283.

Соавтор: Н. Ш. Гогишвили.

1986

516. Анодное поведение сплавов системы марганец-хром в растворе хлористого натрия // Сообщ. АН ГССР. - 1986. Т. 121, N 1. - С.113-116. - Рез. груз., англ. - Библиогр.: С.116.

Соавторы: Г. Ш. Мампория, Г. Н. Мчедlishvili.

517. Влияние водорода на модификацию электролитического марганца // Изв. АН ГССР. Серия химическая. - 1985. - Т. 12, N 2. - С.126-132. - Рез. груз., англ. - Библиогр.: 27 назв.

Соавторы: Н. Т. Гофман, Э. В.Кабзинадзе.

518. Влияние некоторых факторов на процесс электролизной очистки двуокиси марганца // Изв. АН ГССР. Серия химическая. - 1986. - Т. 12, N 4. - С.308-311. - Рез. груз., англ. - Библиогр.: С.311.

Соавторы: О. В. Орлова, Л. А. Беришвили.

519. Влияние некоторых факторов на электроосаждение сплава марганец-цинк // Сообщ. АН ГССР. - 1986. - Т. 121, N 2. - С.345-348. - Рез. груз., англ. - Библиогр.: С.348.

Соавторы: И. Г. Шавашвили, Р. А. Деметрашвили.

520. Влияние шавелевой кислоты на шламообразование в процессе получения электролитического марганца // IV Всесоюзное совещание по металлургии марганца (16 -17 октября 1986 г.): Тез. докл. - Тб., 1986, С.129.

Соавторы: И. Г. Гвалия, Н. Т. Гофман, О. С. Садуншвили.

521. Изучение процесса одновременного получения электролитического марганца и крупнокристаллической двуокиси марганца // Изв. АН ГССР. - 1986. - Т. 12, N 2. - С.156-159. - Рез. груз., англ. - Библиогр.: С.159.

Соавтор: Н. Ш. Гогишвили.

522. Использование материалов содержащих двуокись марганца в гидрометаллургической переработке халькогенидов // III Всесоюзное совещание по химии и технологии халькогенов и халькогенидов. - Караганда, 1986. - С.384. - Библиогр.: 3 назв.

Соавторы: Н. П. Кикнадзе, В. Ю. Миндин.

523. Использование шлаков ферросплавного производства для получения чистых концентратов марганца // IV Всесоюзное совещание по металлургии марганца (16 -17 октября 1986 г.): Тез. докл. - Тб., 1986, С.118.

Соавторы: О. С. Садуншвили, Н. Т. Гофман, И. Г. Гвалия.

524. К вопросу учета полупроводниковых свойств оксидов в производстве ЭДМ -2 // Сообщ. АН ГССР. - 1986. - Т. 123, N 2. - С.325-327. - Рез. груз., англ. - Библиогр.: 4 назв.

Соавторы: Н. Т. Гофман, О. С. Садуншвили, И. Г. Гвалия.

525. К методике измерения Eh при гидрометаллургической переработке медьсодержащих концентратов // Изв. АН ГССР. Серия химическая. - 1986. - Т. 12, N 4. - С.293-296. - Рез. груз., англ. - Библиогр.: С.296.

Соавторы: Г. Д. Карашвили, Н. П. Кикнадзе, В. Ю. Миндин.

526. Моделирование на ЭВМ термодинамики процессов переработки серы и его соединений // III Всесоюзное совещание по химии и технологии халькогенов и халькогенидов. - Караганда, 1986. - С.131. - Библиогр.: 3 назв.

Соавторы: В. Соавторы: В. Ю. Миндин, Н. П. Кикнадзе

1987

527. შრომაა მეცნიერის ბელნიერების წყარო: [ჟურნალისტ ნ. მგელაძის საუბარი რ. აგლაძესთან] // თბილისი. - 1987. - 16 მარტი. - გვ 4.

Труд - источник счастья ученого: [Беседа журналиста Н. Мгеладзе с Р. И. Агладзе] // Тбилиси. - 1987. - 16 марта. - С.4.

528. Гранулометрический состав первичного шлама и готовой продукции производства перманганата калия // Сообщ. АН ГССР. - 1987. - Т. 126, N 3. - С.563-568. - Рез. груз., англ. - Библиогр.: С.568.

Соавтор: Л. Д. Петриашвили.

529. Получение ХДМ из отходов производства ПМК // I Всесоюзное совещание "Дальнейшее совершенствование технологии производства ЭДМ" (Рустави, 1987 г.): Матер. сообщ. - Тб., 1987. - С.83.

Соавторы: Т. Г. Лежава, Э. Я. Чичинадзе, Х. Р. Гогичаишвили.

530. Voltammetry of Permanganate Ion at the Solid Electrodes // Proc. 2nd Beijing Conf. and Exhib. on Instrum. Analysis Beijing, PRC, 1987. - P. 1195-1196.

Co-authors: R. Kvaratskeliya, T. Mactavariani, G. Kvaratskeliya.

1988

531. Автоматизация определения выхода по току при электролизе // Всесоюзный школа-семинар по автоматизации химических исследований: Тез. докл. - Тб.: Мецниереба, 1988, - С.5.

Соавторы: Г.Д. Карашвили, Н.П. Кикнадзе, В.Ю. Миндин,

532. Влияние соединений серы и селена на модификацию электролитического марганца // VII Всесоюзная конференция по электрохимии (Черновцы, 1988 г.): Тез. докл. 1988. Т. 3. - С.283. - Библиогр.: 2 назв.

Соавторы: Н. Т. Гофман, Э. В. Кабзинадзе.

533. Использование щелочного перманганат-манганатного раствора производства перманганата калия // Электрохимия марганца. - Тб.: Мецниереба, 1988. Т. 9. С.145-150. Библиогр.: 8 назв.

Соавтор: Т. Г. Лежава.

534. Катодное восстановление оксидных марганцевых руд в сернокислых растворах, содержащих ионы железа // Изв. АН ГССР. Серия химическая - 1988. - Т. 14, N 1. - С.53-58. - Рез. груз., англ. - Библиогр.: 8 назв.

Соавторы: Дж. Г. Шенгелия, С.В. Делибашвили.

535. Комбинированное получение перманганата, диоксида марганца и азотного удобрения // VII Всесоюзная конференция по электрохимии (Черновцы, 1988 г.): Тез. докл. - 1988. - Т. 3. - С.51-52. - Библиогр.: 2 назв.

Соавторы: Н. В. Кервалишвили, Т. Г. Лежава, Г. Р. Агладзе, Э. Я. Чичинадзе, К. А. Чапичадзе, Х. Р. Гогичаишвили.

536. Конструкция электролизера для получения марганца из ферромарганца // Электрохимия марганца. - Тб.: Мецниереба, 1988. - Т. 9. - С.125-128. - Библиогр.: 10 назв.

Соавтор: С.Н. Басманова.

537. Некоторые вопросы получения альфа- марганца электролизом // Электрохимия марганца. Тб.: Мецниереба, 1988. - Т. 9. - С.60-66. - Библиогр.: 13 назв.

Соавторы: Э. В. Кабзинадзе, Н. Т. Гофман.

538. О поведении свинцового анода в условиях получения электролитического марганца // Электрохимия марганца. - Тб.: Мецниереба, 1988. - Т. 9. - С.46- 49. - Библиогр.: 5 назв.

Соавторы: О. С. Садунишвили, И. Г. Гвалия.

539. Разработка оптимального состава фторидсодержащего хромовокислого электролита для получения хромовых осадков с низким содержанием кислорода // VII Всесоюзная конференция по электрохимии (Черновцы, 1988 г.): Тез. докл. - 1988. - Т. 3. - С.61. - Библиогр.: 1 назв.

Соавторы: М. Г. Мампория, Дж. Ф. Гвелესнани.

540. Электрохимическая переработка марганцевых руд // IV Научно-техническая конференция "Химия и научно-технический прогресс" (Кутанси. 17-18 июня 1988 г.): Тез. докл. - Тб., 1988. - С.85.

Соавторы: И. Б. Кахнишвили, Дж. Г. Шенгелия.

1989

541. Зависимость свойств ферритого сырья от условий электролиза // Сообщ. АН ГССР. - 1989. - Т. 135, N 2. - С.369-372. - Рез. груз., англ. - Библиогр.: С.372 назв.

Соавторы: М. Н. Джалишвили, Г. Н. Мчедlishvili.

542. Результаты промышленного испытания щавелевокислой добавки в электролит при получении металлического марганца // Теоретические и экспериментальные исследования в химической технологии. - Тб.: ГПИ, 1989. - N 1 (343). - С.25-27. - Библиогр.: 2 назв.

Соавторы: О. С. Садуншвили, И. Г. Гвалия.

543. Электролиз сернокислых растворов марганца в присутствии ионов хлора // Сообщ. АН ГССР. - 1989. - Т. 134, N 2. - С.337-340. - Рез. груз., англ. - Библиогр.: С.340.

Соавтор: С.Н. Басманова.

1990

544. Изучение физико - химических свойств оксидов железа, изготовленных электролизом // Изв. АН ГССР. Серия химическая. - 1990. - Т. 16, N 1. - С.61-70. - Рез. груз., англ.

Соавторы: М. Н. Джалишвили, Г. Н. Мчедlishvili.

1991

545. მანგანუმისა და ქალკოპირიტის კონცენტრატების გადამუშავების ფიზიკურ-ქიმიური საფუძვლები // რ. აგლაძის ხსოვნისადმი მიძღვნილი პირველი საერთაშორისო სიმპოზიუმი

მანგანუმის ელექტროქიმიაში (თბილისი. 24-27 სექტემბერი, 1991 წ.):
სემინ. პროგრამა. - თბ., 1991. - გვ. 19.

თანაავტორები: ვ. შინდინი, ნ. კიკნაძე.

Физико-химические основы переработки концентратов
марганца и халкопирита // Первый международный симпозиум
по электрохимии марганца, посвященный памяти Р. И. Агладзе
(Тбилиси. 24-27 сентября, 1991 г.): Прогр. семинара. - Тб., 1991. -
С.19.

Соавторы: В. Ю. Миндин, Н. П. Кикнадзе.

რეზიუმე აბსტრაქტის

საკატორეო მოწმობები და პატენტები

АВТОРСКИЕ СВИДЕТЕЛЬСТВА И ПАТЕНТЫ

Р. И. АГЛАДЗЕ

546. А. с. N 19439 НРБ, МКИ С 01 g 45/02 Метод за преработване на манганови руди и на отпадъци при обогатяването им. - приор. 09.01.73;

Соавтор: Н. В. Демурия.

547. А. с. N 59273 СССР, МКИ 40 С,12 Способ непрерывного электролитического осаждения марганца. - N 21135; Заявл. 14.01.39; Оpubл. 28.02.41, Бюл. N 2.

548. А. с. N 59306 СССР, МКИ 40 С,12 Способ и устройство для электролитического осаждения марганца из водных растворов. - Заявл. 14.01.39; Оpubл. 28. 02. 41, Бюл. N 2.

549. А. с. N 59806 СССР, МКИ 8 а, 9/50 Способ переработки марганцевых руд. - N 6975/26243; Заявл. 23.03.39; Оpubл. 1942, Бюл. N 9.

550. А. с. N 94195 СССР, Способ получения перманганатов анодным растворением ферромарганца или силикомарганца. - N 444817; Заявл. 24.04.51; Оpubл. 25.11.53.

551. А. с. N 102793 СССР, Способ получения перманганата аммония. - N 4176/451893; Заявл. 25.11.53; Не публ.

Соавтор: М. Я. Гдзелишвили.

552. А. с. N 103027 СССР, МКИ 40 а, 46/01 // 12 т, 8 Способ получения металлического хрома. N 37169; Заявл. 24.10.50.

Соавтор: Т. В. Ионатамишвили.

553. А. с. N 113475 СССР, МКИ 21 б, 7/01 Гальванический элемент с электродами из двуокиси марганца и металлического

марганца. - N 429458/1392; Заявл. 24.03.52; Оpubл. 1958, Бюл. No.6.

Соавтор: Л. Н. Джапаридзе.

554. Pat. of India N 136399 C O1 g 45/02 Method of Elektrochemical Processing of Manganese Ores and their Concentration Wastes. - Prior. 04.10.72.

Co-author: N. Demurjia.

555. Pat. of India N 144272 C 25 B 11/02 Electrolyser and a Method of Conducting Electrolysis therein. - Prior. 07.12.76.

Co-authors: E. Manukov, G. Agladze.

556. А. с. N 154413 СССР, МКИ С 22 d, 40 с, 12 Способ одновременного получения азотированного никель-кобальт-марганцевого сплава и активной двуокиси марганца N 771402/22-2; Заявл. 30.03.62; Оpubл. 21.02.63, Бюл. N 2

Соавтор: М. Г. Бацикадзе.

557. А. с. N 159812 СССР, МКИ 12 n, 3 // C O1 g Способ получения окиси марганца. N 797779/23-4; Заявл. 09.10.62; Оpubл. 1964, Бюл. N 2.

Соавтор: Н. Т. Гофман.

558. А. с. N 161022 ЧССР, МКИ C O1 g 45/02; 12 n 45/02 Способ переработки марганцевых руд и отходов их обогащения. - N 6955-72; Заявл. 16.10.72; Оpubл.15.11.75.

Соавтор: Н. В. Демурья.

559. А. с. N 165688 СССР, МКИ 12 n, 3 // C O1 g Способ получения манганата калия - N 862391/23-4; Заявл.21.10.63; Оpubл. 1964, Бюл. N 20.

560. А. с. N 177870 СССР, МКИ 12 o, 7/02 Способ получения уксусного альдегида. - N 836257/23-4; Заявл. 13.05.63; Оpubл.08.01.66, Бюл. N 2

Соавтор: В. Л. Гегечкори.

561. А. с. N 186982 СССР, МКИ 12 i, 21/14 // 12 h, 1 Электролизер для получения солей гидроксилamina. - N 1013817/23-26; Заявл. 12.06.65; Оpubл. 11.10.66, Бюл. N 20.

Соавтор: Р. К. Кварццхелия.

562. А. с. N 208278 СССР, МКИ 40 C, 1/24 Способ получения металлического марганца. N 1130078/22-1; Заявл. 26.01.67; Оpubл.29.12.67, Бюл. N 3.

Соавторы: С. Н. Басманова, М. Д. Джинчарадзе.

563. А. с. N 227230 СССР, МКИ 1 а, 36 // 12 п, 45/02
Электрохимический способ переработки марганцевых руд. N
1001499/22-3; Заявл. 05.04.65; Оpubл. 25.09.68, Бюл. N 30.
Соавтор: Э. Д. Чхиквадзе.
564. А. с. N 230106 СССР, МКИ 12 н, 2 // 40 С, 3/00
Способ получения пористых электродов. - N 1087647/22-1; Заявл.
27.06.66; Оpubл. 30.10.68, Бюл. N 34.
Соавтор: В. Ю. Миндин.
565. А. с. N 233918 СССР, МКИ 40 а, 47/00 // С 22 б В
01 К Способ получения электродов из двуокиси марганца. N
1190666/22-1; Заявл. 12.10.67; Оpubл. 24.12.69, Бюл. N 3.
Соавтор: Т. А. Березовская.
566. А. с. N 240265 СССР, МКИ 40 С 1/14 // 40 а
47/00 // 40 а 23/00 Способ получения перманганата
аммония. N 1200857/22-1; Заявл. 28.11.67; Оpubл. 21.03.69,
Бюл. N 12.
Соавторы: М. Я. Гдзелишвили, А. Т. Авалиани.
567. А. с. N 248345 СССР, МКИ 40 С, 3/18 Способ
получения марганца. N 1205503/22-1; Заявл. 18.12.67; Оpubл.
10.07.69, Бюл. N 23.
Соавтор: В. Ю. Миндин.
568. А. с. N 250884 СССР, МКИ С 01 g 45/02
Электрохимический способ получения двуокиси марганца. N
1062698/23-26; Заявл. 17.03.66; Гриф " Публ. в откp. печати
запрещена" снят 07.08.73.
Соавтор: Т. А. Березовская.
569. А. с. N 282656 СССР, МКИ 40 б, 31/00 Сплав на
основе марганца для протекторов. N 1281494/22-1; Заявл.
11.11.68; Оpubл. 28.09.70, Бюл. N 30.
Соавторы: Е. Я. Люблинский, К. Г. Махарадзе, Н. Н.
Бибиков.
570. А. с. N 292461 СССР, Способ получения растворов
солей марганца. - N 1310584/23-26; Заявл. 18.03.69; Не публ.
Соавтор: Дж. Г. Шенгелия.
571. А. с. N 292892 СССР, МКИ С 01 g 45/00 Способ
очитки марганцевого электролита. N 1328679/23-26; Заявл.
13.05.69; Оpubл. 15.01.71, Бюл. N 5.
Соавтор: Дж. Г. Шенгелия.

572. А. с. N 300067 СССР, Способ получения марганцевой кислоты путем электролиза. - N 1405861/23-26; Заявл. 23.02.70; Не публ.

Соавторы: М. Я. Гдзелишвили, А. Т. Авалиани.

573. А. с. N 301751 СССР, МКИ H 01 g 9/22 Устройство для электрохимических измерений при электролизе расплавленных сред. - N 1132266/18-10; Заявл. 10.11.67; Оpubл. 21.04.71, Бюл. N 14.

Соавтор: В. Ю. Миндин.

574. А. с. N 310538 СССР, МКИ C 01 g 45/02 Способ электрохимической переработки марганцевых руд. N 1354690/23-26; Заявл. 04.08.69; Не публ.

Соавтор: Н. В. Демурья.

575. А. с. N 380591 СССР, МКИ C 01 g 45/12 // B 01 k 8/00 Способ электрохимического получения перманганата калия. - N 1675784/23-26; Заявл. 18.06.71; Оpubл. 15.05.73, Бюл. N 21.

Соавтор: Э. А. Мануков.

576. А. с. N 380742 СССР, МКИ C 22 d 1/24 Способ одновременного получения марганца и двуокиси марганца электролизом. N 1472611/22-1; Заявл. 20.07.70; Оpubл. 15.05.73, Бюл. N 21.

Соавторы: Н. Т. Гофман, Ю. В. Абуладзе.

577. А. с. N 385615 СССР, МКИ B 01 k 3/00 Электролизер с насыпным растворимым анодом. N 1677621/23-26; Заявл. 18.06.71; Оpubл. 14.06.73, Бюл. N 26.

Соавтор: Э. А. Мануков.

578. А. с. N 410495 СССР, МКИ H 01 m 45/06 Способ изготовления подложки для металлокерамического электрода химического источника тока. N 1738358; Заявл. 12.01.72; Оpubл., Бюл. N 22.

Соавторы: Т. И. Лежава, Дж.Ф. Гвелеснани и др.

579. А. с. N 412291 СССР, МКИ C 22 d 1/24 Способ получения хрома. N 1750304/22-1; Заявл. 25.02.72; Оpubл. 25.01.74, Бюл. N 3.

Соавторы: Дж. Ф. Гвелеснани, Э. Я. Чичинадзе.

580. А. с. N 417981 СССР, Электролизер для получения хромовой кислоты. - N 1698406/23-26; Заявл. 22.09.71; Не публ.

Соавторы: Дж.Ф. Гвелеснани, Л. Л. Рубеш.

581. А. с. N 484893 СССР, МКИ В 01 3/06 // С 01 45/02 Материал анода для электролитического получения двуокиси марганца. - N 1925777/23-26 ; Заявл. 14.05.73; Опубл. 25.09.75, Бюл. N 35.

Соавторы: Л. А. Зауташили, К. Ш. Ванидзе.

582. А. с. N 512667 СССР, Способ получения марганцевой кислоты. - N 1811123/23-26; Заявл. 13.07.72; Не публ.

Соавторы: М. Я. Гдзелишвили, Г. М. Доманская.

583. А. с. N 521757 СССР, МКИ С 25 С 1/10 Способ получения металлического марганца анодным растворением высокофосфористого ферромарганца. N 2064835; Заявл. 22.03.76; Опубл. 25.03.79, Бюл. N 11.

Соавтор: М. Д. Джинчарадзе.

584. А. с. N 524864 СССР, МКИ В 22 F 9/00 Способ электролиза сульфатных растворов с получением двуокиси марганца. N 1262852/01; Заявл. 22.04.76; Опубл. 15.08.76, Бюл. N 30.

Соавторы: К. Е. Габуня, Н. Ш. Бибилури.

585. А. с. N 532661 СССР, МКИ С 25 С 1/18 Электролит для электроосаждения свинца. - N 2144117/01; Заявл. 13.06.75; Опубл. 25.10.76, Бюл. N 39.

Соавтор: К. П. Гвелесиани.

586. А. с. N 532663 СССР, МКИ С 25 Д 5/00 // С 25 Д 3/54 Способ электроосаждения марганца. N 2053528/01; Заявл. 24.07.75; Опубл. 25.10. 76, Бюл. N 39.

Соавторы: Н. Т. Гофман, М. И. Курашвили, Д. Б. Покрасс.

587. А. с. N 549490 СССР, МКИ С 22 В 47/00 Способ переработки анодных шламов электролитического производства марганца. N 2163505; Заявл. 01.08.75; Опубл. 13.06.77, Бюл. N9.

Соавторы: А. А. Цинцадзе, Э. М. Унгиадзе.

588. А. с. N 553852 СССР, Способ получения хроматов. - N 1760951/26; Заявл. 23.03.72; Не публ.

Соавторы: Э. А. Мануков, Дж. Ф. Гвелесиани.

589. А. с. N 558972 СССР, Способ получения порошка хрома электролизом и устройство для его осуществления. - N 2165720/02; Заявл. 08.08.75; Не публ.

Соавторы: Дж. Ф. Гвелесиани, Э. Я. Чичинадзе.

590. А. с. N 576346 СССР, МКИ С 22 В 47/00 Способ окискования марганцевых руд и концентратов. - N 2363638; Заявл. 21.05.76; Опубл. 15.10.77, Бюл. N 38.

Соавторы: Т. В. Ахобадзе, Л. К. Хринькова.

591. А. с. N 601969 СССР, Способ переработки сульфидного шлама электролитического производства марганца. - N 2385677; Заявл. 15.07.76; Не публ.

Соавторы: Э. М. Унгиадзе, А. А. Цинцадзе, И. Б. Кахнашвили.

592. А. с. N 606379 СССР, МКИ С 25 С 7/02 Электролизер с насыпным электродом. N 1936444/23-26; Заявл. 13.06.73; Опубл. 1978, Бюл. N 17.

Соавторы: Э. А. Мануков, Г. Р. Агладзе.

593. А. с. N 607453 СССР, Способ получения двуокиси марганца и металлического железа. - N 2376063/22-02 ; Заявл. 14.06.76; Не публ.

Соавторы: Дж. Г. Шенгелия, Н. В. Шалакина.

594. А. с. N 622298 СССР, МКИ С 25 Д 3/54 Способ электроосаждения марганца. - N 2428990/22-02; Заявл. 14.12.76. Не публ.

Соавторы: М. И. Курашвили, И. Г. Шавашвили.

595. А. с. N 634594 СССР, МКИ С 25 С 1/10 Способ получения металлического марганца электролизом. - N 2433274; Заявл. 24.12.76. Не публ.

Соавтор: Л. И. Роннишвили.

596. А. с. N 648657 СССР, МКИ С 25 С 5/02 Способ получения порошков ферритов. N 2491333/33-02; Заявл. 01.06.77; Опубл. 25.02.79, Бюл. N 7.

Соавторы: М. Н. Джалишвили, С. В. Смыкова.

597. А. с. N 649656 СССР, МКИ С 01 G 45/12 Способ выделения перманганата калия из шлама. N 2501599/23-26; Заявл. 01.07.77; Опубл. 28.02.79, Бюл. N 2.

Соавтор: Л. Д. Петриашвили.

598. А. с. N 652788 СССР, Способ электрохимической очистки серноокислого марганцевого электролита от примесей никеля и кобальта. - N 247357/22-02; Заявл. 04.04.77; Не публ.

Соавторы: С. Н. Басманова, Дж. А. Метревели.

599. А. с. N 654696 СССР, МКИ С 25 В 9/00 Электролизер

для совместного получения марганцевой кислоты и перманганата.
- N 2542587/23-26; Заявл. 15.11.77; Оpubл. 30.03.79, Бюл. N 12.

Соавторы: М. Я. Гзелишвили, Т. И. Пухашвили.

600. А. с. N 665667 СССР, МКИ С 25 С 1/10 Способ получения марганца и двуокиси марганца электролизом. N 2499633; Заявл. 14.06.77; Не публ.

Соавтор: Л. И. Роннишвили.

601. А. с. N 672222 СССР, МКИ С 25 В 1/34 Способ получения хлоркислородной соли натрия. - N 2003668/23-26; Заявл. 12.03.74; Оpubл. 05.07.79, Бюл. N 25.

Соавторы: Э. А. Мануков, В. М. Квесселава, Г. Р. Агладзе.

602. А.с. N677552 СССР, МКИ С 25 С 1/10 Электролит для получения марганца. - N2481148/22-02; Заявл.03.05.77; Не публ.

Соавторы: М. И. Курашвили, И. Г. Шавошвили.

603. А. с. N 681985 СССР, Способ получения марганцевой кислоты. - N 2493917/23-26; Заявл.01.06.77; Не публ.

Соавторы: М. Я. Гзелишвили, А. Т. Авалиани, Л. А. Готиашвили.

604. А. с. N 689386 СССР, МКИ С 25 С 1/10 Способ получения марганца и двуокиси марганца электролизом. N 2653675; Заявл. 31.07.78; Не публ.

Соавтор: Л. И. Роннишвили.

605. А. с. N 694555 СССР, МКИ С 22 В 3/00 Способ переработки сульфидных руд. N 2626956/22-02; Заявл. 08.06.78; Не публ.

Соавторы: Н. П. Кикнадзе, В. Ю Миндин.

606. А. с. N 704204 СССР, МКИ С 22 В 1/06 Способ обжига сульфидных руд цветных металлов. N 2583159; Заявл. 09.02.78; Не публ.

Соавторы: Н. Ш. Бибилури, Н. П. Кикнадзе, В. Ю. Миндин.

607. А. с. N 709715 СССР, МКИ С 25 В 1/28 Способ получения перманганата натрия. - N 2480383; Заявл. 03.05.77; Оpubл. 15.01.80, Бюл. N 2.

Соавторы: Г. М. Доманская, К. А. Чапичадзе.

608. А. с. N 713020 СССР, Электролизер для получения марганца. - N 2550205/23-26; Заявл. 07.10.77; Не публ.

Соавторы: С. Н. Басманова, Дж. А. Метревели.

609. А. с. N 713186 СССР, Электролизер. - N 2646076/23 - 26; Заявл. 19.07.78; Оpubл. 1980, Бюл. N 4. Не публ.

Соавтор: Г. Р. Агладзе.

610. А. с. N 722679 СССР, МКИ В 22 F 1/00 // С 22 С 11/14 Способ химико-термической обработки высокоуглеродистых порошковых сплавов на основе марганца. N 2686662/22-02; Заявл. 21.09.78; Оpubл. 25.03.80, Бюл. N 11

Соавторы: Г. Ш. Мампория, Г. Н. Мчсалишвили.

611. А. с. N 739043 СССР, МКИ С 05 Д 1/02 Способ переработки отработанного электролита производства перманганата калия. - N 2379947/23-26; Заявл. 23.06.76; Оpubл. 05.06.80, Бюл. N 21.

Соавторы: В. В. Чепурин, Л. Д. Петриашвили.

612. А. с. N 764304 СССР, МКИ С 01 G 45/06 Способ получения безводного хлорида марганца. N 2303676/23-26; Заявл. 24.12.75; Не публ.

Соавторы: В. Ю. Миндин, Л. Г. Капанадзе.

613. А. с. N 764415 СССР, Электролизер для получения порошка хрома. - N 25140009; Заявл. 22.07.77; Не публ.

Соавторы: Дж. Ф. Гвелеснани, Э. Я. Чичинадзе и др.

614. А. с. N 783236 СССР, МКИ С 01 G 45/02 Способ получения двуокиси марганца. N 2695841/23-26; Заявл. 12.12.78; Оpubл. 30.11.80, Бюл. N 44.

Соавтор: Т. Г. Лежана.

615. А. с. N 800244 СССР, МКИ С 25 В 1/00 Способ получения смеси окислов тугоплавких и легкоплавких металлов для производства ферритов. - N 2632536/23-26; Заявл. 19.06.78; Оpubл. 30.01.81, Бюл. N 4.

Соавторы: М. Н. Джалиашвили, Г. Ш. Мампория, Э. С. Кемоклидзе, С. В. Смыкова, Д. Л. Гогичадзе.

616. А. с. N 836166 СССР, МКИ С 22 В 3/00 Способ переработки сульфидных руд, содержащих цветные металлы. - N 2812888/22-02; Заявл. 17.08.79; Оpubл. 07.06.81, Бюл. N 21.

Соавторы: В. Ю. Миндин, Н. П. Кикнадзе.

617. А. с. N 854032 СССР, МКИ С 22 В 3/00 Способ переработки сульфидных руд содержащих цветные металлы. - N 2938658/22-02; Заявл. 12.03.80; Не публ.

Соавторы: В. Ю. Миндин, Н. П. Кикнадзе.

618. А. с. N 884346 СССР, МКИ С 25 В 1/00 // С 25 С 1/12 Способ получения двуокиси марганца электролизом. N 2902317/22-02; Заявл. 03.04.80; Не публ.

Соавтор: И. Б. Кахнашвили.

619. А. с. N 891805 СССР, МКИ С 25 В 11/04 Нерастворимый анод. N 2928307/23-26; Заявл. 20.05.80; Оpubл. 23.12.81, Бюл. N 47.

Соавторы: К. Ш. Ванидзе, Л. А. Зауташвили.

620. А. с. N 949969 СССР, МКИ С 25 В 1/00 // С 25 С 1/10 Способ получения марганца и двуокиси марганца. N 2968916; Заявл. 06.08.80; Не публ.

Соавтор: Л. И. Роннишвили.

621. А. с. N 994415 СССР, МКИ С 01 G 37/10 Способ получения хромово-аммонийных квасцов. N 2775085/23-26; Заявл. 01.05.79; Оpubл. 07.02.83, Бюл. N 5.

Соавторы: Дж. Ф. Гвелесиани, А. М. Жданов, О. С. Садунишвили, Э. С. Кемоклидзе, В. Ф. Балашов.

622. А. с. N 1054437 СССР, МКИ С 22 В 47/00 Способ переработки пыли ферросплавных электропечей. - N 3382602/22-02; Заявл. 22.01.82; Оpubл. 15.11.83, N 42.

Соавтор: Л. К. Хринькова.

623. А. с. N 1058475 СССР, МКИ Н 01 М 4/08 Способ изготовления сухого марганцево-цинкового источника тока. N 2827139/24-07; Заявл. 06.08.79; Не публ.

Соавторы: Э. М. Нанобашвили, Т. Г. Лежава, С. Э. Нацвлишвили, А. Ш. Курцикидзе.

624. А. с. N 1101462 СССР, МКИ G 01 R 31/26 Способ извлечения марганца из высокофосфористого ферромарганца. - N 3482330/22-02; Заявл. 06.08.82; Оpubл. 07.07.84, Бюл. N 25.

Соавтор: С. Н. Басманова.

625. А. с. N 1104179 СССР, МКИ С 22 В 47/00 // С 01 G 45/02 Способ переработки марганцевых руд. - N 3591522/22-02; Заявл. 06.05.83; Оpubл. 23.07.84, Бюл. N 27.

Соавторы: Дж. Г. Шенгелия, Н. В. Шалакина, С. В. Делибашвили.

626. Pat. of Japan N 1120610 С 01 g 45/02 Method of Electrochemical Processing of Manganese Ores and their Concentration Wastes. - Prior. 24.10.72.

Co-author: H. Demurija.

627. Pat. of Japan N 1125608 C 25 B Electrolyser and a Method of Conducting Electrolysis therein. - Prior. 07.12.76.

Co-authors: E. Manukov, G. Agladze.

628. А. с. N 1217929 СССР, МКИ С 25 Д 3/54 Электролит для осаждения марганца. N 3612480/22-02; Заявл. 29.06.83; Опубл. 15.03.86, Бюл. N 10.

Соавторы: И. Г. Шавашвили, Т. Р. Дзенадзе.

629. А. с. N 1249975 СССР, МКИ С 25 В 1/00 Способ электролитического получения титаната свинца. - N 3653907/23-26; Заявл. 17.10.83; Не публ.

Соавторы: М. Н. Джалишвили, С. В. Смыкова.

630. А. с. N 1435638 СССР, МКИ С 22 В 3/00 Способ совместной переработки марганцевых руд. N 4058223/31-02; Заявл. 04.03.86; Опубл. 07.11.88, Бюл. N 41.

Соавторы: И. Б. Кахнишвили, Дж. Г. Шенгелия.

631. А. с. N 1469910 СССР, МКИ С 25 С 1/22 Способ получения марганца. N 414495/31-02; Заявл. 10.11.86; Не публ.

Соавторы: О. С. Садунишвили, Н. Т. Гофман, И. Г. Гвалия.

632. Pat. of GBR N 1550705 C 25 B 11/02 Electrolyser and a Method of Conducting Electrolysis therein. - Prior. 09.12.76.

Co-authors: E. Manukov, G. Agladze.

633. Pat. DFR N 2655395 C 25 B 9/00 // C 15 B 11/03 Electrolytisch Reaktionsapparat. - Prior. 08.06.78.

Mit-autors: E. Manukov, G. Agladze.

634. Pat. of USA N 3790458 B 01 к 1/00, USCI 204-96 Method of Electrochemical processing of Manganese Ores and their Concentration Wastes. - Prior. 18.10.72.

Co-author: N. Demurija.

635. Pat. of USA N 4269689 C 25 B 1/28, USCI 204/268; 204 I/R Electrolyser with the Compactly Packed Bipolar Electrode. - Prior. 11.09.79.

Co-authors: E. Manukov, G. Agladze.

636. Pat. de la France N 7638551 C 25 B 9/00, 1/28 Electrolyseur avec l'electrode compacte bipolaire. - Prior. 21.12.76.

Coauteurs: E. Manukov, G. Agladze.

რედაქტორობით გამოქვეყნებული შრომები

ТРУДЫ, ОПУБЛИКОВАННЫЕ ПОД РЕДАКЦИЕЙ

Р. И. АГЛАДЗЕ

637. მეტალურგიის ტერმინოლოგია /რუსულ-ქართული/
(საცდელი გამოშვება): [შედგენილი მეტალურგთა სრულიად საკავშირო
სამეცნიერო ინჟინერ-ტექნიკოსთა საზოგადოების საქართველოს
განყოფილებისა და ლითონისა და სამთო საქმის ინ-ტის
თანამშრომელთა მიერ]. - თბ.: საქ. სსრ მეცნ. აკად. გამ-ბა, 1949. - 196
გვ.

თანარედაქტორები: ვ. ბერიძე, ნ. ქაშაკაშვილი.

Металлургическая терминология /Русско-грузинский/ (Оп-
ытный выпуск): [Составлено Груз. отд. Всесоюзного научного ин-
женерно-технического общества металлургов и сотрудниками Ин-
та металла и горного дела]. - Тб.: Изд-во АН ГССР, 1949. - 196 с.

Соредакторы: В. Беридзе, Н. Кашакашвили.

638. Сборник лабораторных и заводских исследований по
Ткибульским липтобиолитовым сланцам. - Тб.: Изд-во АН ГССР,
1950. /Тр. Ин-та металла и горного дела / - 250 с.:ил.

639. Электрохимия марганца. (Сборник работ) - Т. 1-9.

Т.1. - Тб.: Изд-во АН ГССР, 1957. - 518 с.: ил.

Т.2. - Тб.: Изд-во АН ГССР, 1963. - 406 с.: ил. - Библиогр.:

226 назв.

Т.3. - Тб.: Мецნიერება, 1967. - 465 с.: ил.

Т.4. - Тб.: Мецნიერება, 1969. - 388 с.: ил.

Т.5. - Тб.: Мецნიერება, 1975. - 334 с.: ил.

Т.6. - Тб.: Мецნიერება, 1975. - 212 с.: ил.

Т.7. - Тб.: Мецნიერება, 1978. - 197 с.: ил.

Т.8. - Тб.: Мецნიერება, 1979. - 154 с.: ил.

Т.9. - Тб.: Мецნიერება, 1988. - 192 с.: ил.

ЛИТЕРАТУРА О Р. И. АГЛАДЗЕ

1939

640. Электролитический марганец:[Новости советской техники] // Индустрия. - 1939. - 12 сент. - С. 1.

1941

641. გუგუშვილი გ. ახალი უძვირფასესი შენადნობი // ლენინელი (ზესტაფონი). - 1941. - 14 დეკ.

Гугушвили Г. Новый драгоценный сплав // Ленинели. - 1941. - 14 дек.

642. სტალინი ი. ზესტაფონი, საქართველოს სსრ "გლავსპეცსტალის" ქარხნის N 4 საამქროს ტექნიკურ ხელმძღვანელს ამხ. აგლაძეს: [მისალმება საბჭოთა კავშირის შეიარაღებულ ძალებზე მზრუნველობის გამო] // კომუნისტი. - 1941. - 18 მაისი. - გვ. 1; Заря Востока. - 1941. - 18 мая. - С. 1.

Сталин И. Зестафони, Грузинская ССР. Заводу Главспецстали, техноруку цеха N 4 тов. Агладзе :[Приветствие за заботу о вооруженных силах Советского Союза] // Комунисти. - 1941. - 18 мая. - С. 1; Заря Востока. - 1941. - 18 мая. - С. 2.

1943

643. Шереметьев А. Вклад металлургов в дело обороны страны:[О вкладе Р. И. Агладзе в дело обороны] // Правда. 1943. - 25 марта.

1944

644. რ. ი. აგლაძეს მიენიჭა ტექნიკურ მეცნიერებათა დოქტორის

ხარისხი // კომუნისტი. - 1944. - 18 თებ. - გვ. 2.

Р. И. Агладзе присвоена степень доктора технических наук
// Комунисти. - 1944. - 18 февр. - С. 2.

1945

645. რ. ი. აგლაძის ქანდაკების ფოტო (ავტორი ს. კაკაბაძე) // ლიტერატურა და ხელოვნება. - 1945. - N 37 (90). - 6 ნოემბ.

Фото скульптуры Р. И. Агладзе (Автор С. Какабадзе) // Литература да ხელოვნება. - 1945. - N 37 (90). - 6 ноября.

646. Награждение Советских металлургов : [О награждении Р. И. Агладзе Орденом Ленина] // Заря Востока. - 1945. - 6 мая. - С. 1.

647. Указ Президиума Верховного Совета СССР. О награждении орденами и медалями работников черной металлургии: [О награждении Орденом Ленина технорука цеха ЗФЗ Агладзе Р. И.] // Ведомости Верховного Совета СССР. 1945. - 6 мая. - С. 1.

1946

648. გუგუშვილი პ. საქართველოს სსრ მძიმე მრეწველობა 1921 - 1946 წლებში // ბოლშევიკი. - 1946. - N 1. - იანვ.

Гугушвили П. Тяжелая промышленность Груз. ССР в 1921 - 1946 гг. // Болшевики. - 1946. - N 1. - янв.

649. კეკელიძე ი. ჩვენი ქარხნის ნოვატორები: [პროფ. რ. აგლაძე და სხვ.] // მოწინავე ტექნიკისათვის. - 1946. - 25 თებ.

Кселидзе И. Новаторы нашего завода: [Проф. Р. Агладзе и др.] // Мощнаве техникისათვის. - 1946. - 25 февр.

650. ლომთაძე დ. მეტალურგიის ნოვატორი: [რ. ი. აგლაძე] // კომუნისტი. - 1946. - 18 იანვ. - გვ. 2.

Ломтадзе Д. Новатор металлургии: [Р. И. Агладзе] // Комунисти. - 1946. - 18 янв. - С. 2.

651. სსრ კავშირის უმაღლესი საბჭოს დეპუტატობის კანდიდატები: [რ. აგლაძე] // კომუნისტი. - 1946. - 29 იანვ. - გვ. 3.

Кандидаты в депутаты Верховного Совета СССР: [Р. И.

Агладзе] // Комунисти. - 1946. - 29 янв. - С. 3.

652. Внук Н. Новатор: [Р. И. Агладзе - кандидат в депутаты Совета Союза, директор Ин-та металла и горного дела АН ГССР. Чиатурский избират. округ] // Известия. - 1946. - 21 янв. - С. 5.

653. Кандидаты в депутаты Верховного Совета СССР: [Р. И. Агладзе] // Заря Востока. - 1946. - 18 янв. - С. 3.

654. Лауреаты Сталинской премии: [Снимок Р. И. Агладзе] // За передовую технику. - 1946. - 25 февр. - С. 1.

1950

655. ზესტაფონის ფეროშენადნობთა ქარხნის კოლექტივმა სსრ კავშირის უმაღლესი საბჭოს დეპუტატობის კანდიდატად წამოაყენა რაფიელ ილიას ძე აგლაძე // კომუნისტი. - 1950. - 6 თებ. - გვ. 3.

Коллектив Зестафонского ферросплавного завода выдвинул кандидатом в депутаты Совета Союза Рафаэля Ильича Агладзе // Комунисти. - 1950. - 6 февр. - С. 3.

656. სსრ კავშირის უმაღლესი საბჭოს დეპუტატობის კანდიდატები: [რ. ი. აგლაძე. მოკლე ბიოგრაფიული ცნობები] // კომუნისტი. - 1950. - 25 თებ. - გვ. 3.

Кандидаты в депутаты Верховного Совета СССР: [Р. И. Агладзе. Краткие биографические сведения] // Комунисти. - 1950. - 25 февр. - С. 3.

657. ხუციშვილი ა. შენს ჩამოსვლას გაუმარჯოს: [ლექსი რაფიელ აგლაძეს] // ოქტომბრის გზით. - 1950. - 11 მარტი.

Хуцишвили А. Добро пожаловать: [Стихотв. посв. Р.И. Агладзе] // Октомбрис გზიტ. - 1950. - 11 марта.

658. ხუციშვილი ა. ხალხის რჩეულებს - რ. აგლაძეს და პ. ბოტკოველს: [ლექსი] // ოქტომბრის გზით. - 1950. - 26 თებ.

Хуцишвили А. Избранникам народа - Р. Агладзе и П. Ботковели: [Стихотв.] // Октомбрис გზიტ. - 1950. - 26 февр.

659. Р. И. Агладзе. Краткие биографические сведения // Заря Востока. - 1950. - 23 февр.

660. Коллектив Зестафонского ферросплавного завода выдвинул кандидатом в депутаты Совета Союза Рафаэля Ильича Агладзе // Заря Востока. - 1950. - 7 февр. - С. 3.

661. Рафаэль Ильич Агладзе: [Вице-президент Акад.Наук

Груз.ССР Биографическая справка] // Заря Востока. - 1950. - 23 фсвр. - С. 3.

662. Регистрация кандидатов в депутаты Верховного Совета СССР [Тов. Р. И. Агладзе] // Заря Востока. - 1950. - 22 фсвр. - С. 2.

1959

663. მაისურაძე ი. მეტალურგიის ტერმინოლოგია: [რ. აგლაძე, ე. ბერიძე, ე. ქაშაკაშვილი. მეტალურგიის ტერმინოლოგია. - თბ.: საქ.სსრ მეცნ. აკად. გამ-ბა, 1949. რეცენზია] // სოციალისტური რუსთავი. - 1959. - 20 სექ.

Мансурадзе И. Металлургическая терминология: [Р. Агладзе, В. Беридзе, Э. Кашакашвили. Металлургическая терминология. - Тб.: Изд-во АН ГССР, 1949. Рсцнзия] // Социалистури Рустავი. - 1959. - 20 сент.

1962

664. სურათზე: რ. აგლაძე, ნ. მუსხელიშვილი, ი. ბერიტაშვილი, ს. ღურმიშიძე, პ. კომეთიანი // თბილისი. - 1962. - 4 ივნ. - გვ. 3.

На снимке: Р. Агладзе, Н. Мухелишвили, И.Бериташвили, С. Дурмишидзе, П. Кометиани // Тбилиси.- 1962.- 4 июня. - С.3.

1965

665. Котляр М. Химики ведут поиск (наука компас производства) // Заря Востока. - 1965. - 13 марта. - С. 2.

1967

666. Бахтадзе А. Призвание ученого: [О работе акад. АН ГССР Р. Агладзе] // Вечерний Тбилиси. - 1967. - 2 янв. - С. 3.

667. Развитие физической химии в СССР (Советская наука и техника за 50 лет). - М.: Наука, 1967. - С. 172.

668. Фрумкин А. Н. Рад успехам грузинских коллег: [О работе академика Р. И. Агладзе] // Вечерний Тбилиси. - 1967. - 16 мая. - С. 3.

1968

669. სახელმწიფო პრემიის ლაურეატები ფეროშენადნობთა ქარხნიდან: [სურათზე რ. აგლადზე] // ლენინელი. - 1968. - 21 დეკ. - გვ. 1.

Лауреаты Государственной премии из ферросплавного завода: [На снимке Р. И. Агладзе] // Ленинели. - 1968. - 21 дек. - С. 1.

1971

670. გულთბილი შეხვედრა საქ. პოლიტექნიკურ ინსტიტუტში: [აკად. რ. აგლადის 60 წლისთავის გამო] // თბილისი. - 1971. - 30 დეკ. - გვ. 1.

Срдечная встреча в Груз. Политехн. Ин-те: [К 60-летию со дня рождения акад. Р. И. Агладзе] // Тбилиси. - 1971. - 30 дек. - С. 1.

671. ლანდია ნ. გამოჩენილი ქართველი მეცნიერი: [აკად. რ. აგლადის დაბადების 60 წლისთავის გამო] // მეცნიერება და ტექნიკა. - 1971. - N 12. - გვ. 15-17.

Ландия Н. Выдающийся грузинский ученый: [К 60-летию со дня рождения акад. Р. И. Агладзе] // Мецნიერება და техника. - 1971. - N 12. - С. 15-17.

672. ფირცხალავა ნ., პეტრიაშვილი ლ. ცნობილი მეცნიერი, პედაგოგი: [ელექტროქიმიკოს რ. აგლადის დაბადების 60 წლისთავის გამო] // თბილისი. - 1971. - 29 დეკ. - გვ. 3.

Пирцхалава Н., Петриашвили Л. Известный ученый, педагог: [К 60-летию со дня рождения электрохимика Р. И. Агладзе] // Тбилиси. - 1971. - 29 дек. - С. 3.

673. Цицишвили Г., Доманская Г. Теоретик, практик, педагог: [К 60-летию со дня рождения электрохимика Р. И. Агладзе] // Заря Востока. - 1971. - 29 дек. - С. 4.

674. Agladze Rafael Ilyich. // Who's Who in the World. 1-st edition. 1971-1972. - Chicago. Illinois 60611. USA. 1971. - P. 10.

675. გოგუაძე ვ. რ. აგლაძე - გამოჩენილი ქართველი მეცნიერი ქიმიკოსი: [დაბადების 60 წლისთავის გამო] // მეცნიერება და ტექნიკა. - 1972. - N 7. - გვ. 13-14.

Гогуадзе В. Р. И. Агладзе - выдающийся грузинский ученый химик: [К 60-летию со дня рождения] // Мццნისრსბა და техника. - 1972. - N 7. - С. 13-14.

676. დანელია ი. კეთილად დათესილის ნაყოფი: [რ. აგლაძის დაბადების 60 წლისთავის გამო] // ლენინელი (საქ. პოლიტექნ. ინ-ტი). - 1972. - N 6. - 6 მარტი.

Данелия И. Плод доброго посева: [К 60-летию со дня рождения Р. И. Агладзе] // Ленинели (ГПИ). - 1972. - N 6. - 6 марта.

677. მთელი შეგნებული ცხოვრება - ხალხის სამსახურში: [ა. ძიძიგურის, ნ. მუსხელიშვილი, გ. გოგოლაძის, გ. სიორიძის და სხვ. მილოცვები რ. აგლაძის დაბადების 60, სამეცნიერო-პედაგოგიური და საზოგადოებრივი მოღვაწეობის 35 წლისთავის გამო] // ლენინელი (საქ. პოლიტექნ. ინ-ტი). - 1972. - N 6. - 6 მარტი.

Вся сознательная жизнь в служении народу: [Поздравления А. Дзидзигури, Н. Мухелишвили, Г. Гоголадзе, Г. Сиоридзе и др. к 60-летию со дня рождения и 35-летию научно-педагогической и общественной деятельности Р. И. Агладзе] // Ленинели (ГПИ). - 1972. - N 6. - 6 марта.

678. სიორიძე გ. შრომით მოპოვებული ღირებულება: [აკად. რ. აგლაძის დაბადების 60 წლისთავის გამო] // ფერომდნობელი (ზესტაფონი). - 1972. - N 1. - 1 იანვ.

Сиоридзе Г. Слава приобретенная трудом: [К 60-летию со дня рождения акад. Р. И. Агладзе] // Феромдნობელი (Зестафони). - 1972. - N 1. - 1 янв.

679. ჩიკაშუა დ. მოგონებანი: [აკად. რ. აგლაძის დაბადების 60 წლისთავის გამო] // ფერომდნობელი (ზესტაფონი). - 1972. - 5 იანვ.

Чикашуа Д. Воспоминания: [К 60-летию со дня рождения акад. Р. И. Агладзе] // Феромдნობელი. - 1972. - 5 янв.

680. წინ კიდე ბევრი საქმეა: [რ. აგლაძის დაბადების 60 წლისთავის გამო] // ლენინელი (საქ. პოლიტექნ. ინ-ტი). - 1972. - N 6. - 6 მარტი.

Впереди еще много дел: [К 60-летию со дня рождения Р. И.

Агладзе] // Ленинели (ГПИ). - 1972. - N 6. - 6 марта.

1974

681. ჭიოკაძე პ. ახალი ლითონის დაბადება: [აკად. რ. აგლაძის მონაწილეობით ზესტაფონის ფეროშენადნობთა ქარხანაში მიღებული ელასტიური ლითონური მანგანუმის შესახებ] // კომუნისტი. - 1974. - 30 იანვ. - გვ. 2.

Чиокадзе П. Рождение нового металла: [О полученном эластичном марганце на ЗФЗ с участием акад. Р. И. Агладзе] // Комунисти. - 1974. - 30 янв. - С. 2.

1975

682. აგლაძე რაფიელ ილიას ძე // ქართული საბჭოთა ენციკლოპედია. - თბ., 1975. - ტ. 1. - გვ. 58: სურ-ით.

Агладзе Рафаэль Ильич // Грузинская Советская Энциклопедия. - Тб., 1975. - Т. 1. - С. 58: портр.

1979

683. აგლაძე რაფიელ ილიას ძე // საქართველოს სსრ მეცნიერებათა აკადემია. პერსონალური შემადგენლობა. 1941-1978. შემდგ. ე. სარაჯიშვილი. - თბ.: მეცნიერება, 1979.

რ. აგლაძის შესახებ გვ.: 23, 113.

Агладзе Р. И. // Персональный состав Академии наук Грузинской ССР. 1941-1978. Сост. Е. Сараджишвили. Тб.: Мсцнисრება, 1979.

О Р. И. Агладзе с.: 23, 113.

1980

684. На снимке академик АН ГССР Р. И. Агладзе // Вечерний Тбилиси. - 1980. 20 марта. - С. 2; Заря Востока. 1980. - 10 апр. - С.2.

685. ჰოფმანი ნ., ხარაბაძე ნ. ლაწლამოსილი მეცნიერი: [ელექტროქიმიკოსისა და ელექტრომეტალურგის, მეცნ. დამს. მოღვ. რ. აგლაძის დაბადების 70 წლისთავის გამო] // ქიმიკოსი (რუსთავის ქიმ. ქარხანა). - 1981. - 26 დეკ.

Гофман Н., Харабадзе Н. Заслуженный ученый: [К 70-летию со дня рождения электрохимика и электрометаллурга, засл. деят. науки Р. И. Агладзе] // Химикоси (Руставский хим. завод). - 1981. - 26 дек.

686. კაციტაძე ც. დიდი მოიმეღე და მფარველი: [რ. აგლაძის დაბადების 70 წლისთავის გამო] // ქიმიკოსი (რუსთავის ქიმ. ქარხანა). - 1981. - 26 დეკ.

Кацитадзе Ц. Надежный покровитель: [К 70-летию со дня рождения Р. И. Агладзе] // Химикоси (Руставский хим. завод). - 1981. - 26 дек.

687. სსრკ უმაღლესი საბჭოს პრეზიდიუმის ბრძანებულება საქართველოს სსრ მეცნიერებათა აკადემიის აკადემიკოსის რ. აგლაძის ოქტომბრის რევოლუციის ორდენით დაჯილდოების შესახებ // კომუნისტი. - 1981. - 30 დეკ. - გვ. 1.

Указ Президиума Верховного Совета СССР о награждении акад. АН ГССР Р. И. Агладзе орденом Октябрьской Революции // Коммунисти. - 1981. - 30 дек. - С. 1.

688. ჩვენი დამრიგებელი: [აკად. რ. აგლაძის დაბადების 70 წლისთავის გამო] // ქიმიკოსი (რუსთავის ქიმ. ქარხანა). - 1981. - N - 26 დეკ.

Наш наставник: [К 70-летию со дня рождения акад. Р. И. Агладзе] // Химикоси (Руставский хим. завод). - 1981. - 26 дек.

689. ქიმიის მეცნიერებანი: [აკად. რ. აგლაძის მეცნიერული გამოკვლევების შესახებ მანგანუმის ელექტროქიმიისა და ელექტრომეტალურგიის დარგში] // ქართული საბჭოთა ენციკლოპედია. საქართველოს სსრ. - თბ., 1981. - გვ. 197.

Химические науки: [О научных исследованиях Р. И. Агладзе по электрохимии и электрометаллургии марганца] // Грузинская Советская энциклопедия. Грузинская ССР. - Тб., 1981. - С. 197.

690. Институт неорганической химии и электрохимии: [О научной деятельности акад. Р. И. Агладзе] // Академия наук Грузинской ССР. - Тб.: Мсциნереба, 1981. - С. 155-157.

691. Шарачян А. Слово об учителе: [К 70-летию со дня рождения Р. И. Агладзе] // Химикосი (Руставский хим. завод). - 1981. - 26 дек.

1982

692. ერემეიშვილი ა. გამოჩენილი ქართველი მეცნიერი: [აკად. რ. აგლაძის დაბადების 70 წლისთავის გამო] // წითელი დროშა (მაიაკოვსკი). - 1982. - 19 იანვ.

ერემეიშვილი ა. Выдающийся грузинский ученый: [К 70-летию со дня рождения Р. И. Агладзе] // Цители დროშა (Маяковски). - 1982. - 19 იანვ.

693. ლანდია ნ., ჯაფარიძე ლ. ქვეყნის, ხალხის სამსახურში: [აკად. რ. აგლაძის დაბადების 70 წლისთავის გამო] // კომუნისტი. - 1982. - 26 იანვ. - გვ. 4.

Ландия Н., Джапаридзе Л. На службе страны и народа: [К 70-летию со дня рождения Р. И. Агладзе] // Кომუნისტი. - 1982. - 26 იანვ. - С. 4.

694. რექტორატი. კვლავ შემართებით: [მილოცვა აკად. რ. აგლაძის დაბადების 70 წლისთავის გამო] // ლენინელი (საქ. პოლიტექნ. ინ-ტი). - 1982. - 19 მარტი. - გვ. 2.

Ректорат. Вновь бодро: [Поздравление акад. Р. И. Агладзе к 70-летию со дня рождения] // ლენინელი (ГПИ). - 1982. - 19 მარტი. - С. 2.

695. სარუხანიშვილი ა. სასიქადულო მეცნიერი, მოქალაქე: [აკად. რ. აგლაძის დაბადების 70 წლისთავის გამო] // ლენინელი (საქ. პოლიტექნ. ინ-ტი). - 1982. - 19 მარტი. - გვ. 3.

სარუხანიშვილი ა. Именитый ученый, гражданин: [К 70-летию со дня рождения Р. И. Агладзе] // ლენინელი (ГПИ). - 1982. - 19 მარტი. - С. 3.

696. სტრიქონები მილოცვებიდან: [აკად. რ. აგლაძის დაბადების 70 წლისთავს ულოცავენ: აკად. ვ. კუპრაძე, საქართველოს სსრ მეცნიერებათა აკადემიის პრეზიდიუმი] // ლენინელი (საქ. პოლიტექნ. ინ-ტი). - 1982. - 19 მარტი. - გვ. 2-3.

Строки из приветствий: [К 70-летию со дня рождения акад. Р. И. Агладзе поздравления: акад. В. Купрадзе, Президиум АН ГССР] // ლენინელი (ГПИ). - 1982. - 19 მარტი. - С. 2-3.

697. ქიმიური ტექნოლოგიის ფაკ-ის ელექტროქიმიურ წარმოებათა ტექნოლოგიის II კურსის 426-ე ჯგუფის სტუდენტები. მასწავლებელი, აღმზრდელი: [აკად. რ. აგლაძის დაბადების 70 წლისთავის გამო] // ლენინელი (საქ. პოლიტექნ. ინ-ტი). - 1982. - 19 მარტი. - გვ. 2.

698. შევარდნაძე ე. აკადემიკოს რ. ი. აგლაძეს: [მილოცვა დაბადების 70 წლისთავის გამო] // ლენინელი (საქ. პოლიტექნ. ინ-ტი). - 1982. - 19 მარტი. - გვ. 2.

Шеварднадзе Э. Академику Р. И. Агладзе: [Поздравление к 70-летию со дня рождения] // Ленинели (ГПИ). -1982. 19 марта. - С. 2.

699. შუბითიძე ლ. მრავალჯამიერ! აკადემიკოს რაფიელ აგლაძეს: [ლექსი] // ლენინელი (საქ. პოლიტექნ. ინ-ტი). - 1982. - 19 მარტი. - გვ. 3.

Шубитидзе Л. Многия лета! Академику Рафаселю Агладзе: [Стихотв.] // Ленинели (ГПИ). - 1982. - 19 марта. - С. 3.

700. ჩხეიძე ბ. მუდამ ჩვენს გვერდით: [აკად. რ. აგლაძის 70 წლისთავის გამო] // ლენინელი (საქ. პოლიტექნ. ინ-ტი). - 1982. - 19 მარტი. - გვ. 3.

Чхеидзе Б. Всегда рядом с нами:[К 70-летию Р. И. Агладзе] // Ленинели (ГПИ). -1982. - 19 марта. - С. 3.

701. ციციშვილი გ., ავალიანი ა. რ. აგლაძის (ქიმიკოსის) დაბადების 70 წლისთავის გამო // მეცნიერება და ტექნიკა. - 1982. - N 12. - გვ. 25-28.

Цицишвили Г., Авалиани А. К 70-летию со дня рождения химика - Р. И. Агладзе // Мецнисრება და техника. - 1982. - N 12. С. 25-28.

702. Гофман Н. Наш учитель и друг:[К 70-летию Р. И. Агладзе] // Ленинели (ГПИ). -1982. - 19 марта. - С. 2.

703. ლოაძე თ, ციციშვილი გ. Теоретик, практик, педагог:[Академику Р. И. Агладзе - 70 лет] // Заря Востока. - 1982. - 6 янв. - С. 3.

704. Строки из приветствий: [К 70-летию со дня рождения акад. Р. И. Агладзе. Поздравления: акад.-ов Александрова А., Алиева В., Жаворонкова И., Кунаева А., Кухаря В., Ласкорина Б., Матулиса Ю., Налбандяна А., Министра высш. и средн. спец. образования СССР Елютина В., МХТИ им. Д. И. Менделеева, Руставского хим. завода] // Ленинели (ГПИ). -1982. - 19 марта. - С. 2-3.

1984

705. აგლადზე რაფაელ ილჩი // Химики. Биографический справочник. - Киев: Наукова Думка, 1984. - С. 11: портр.

1987

706. კუციავა ნ. მეცნიერი, აღმზრდელი, მოქალაქე: [აკად. რ. აგლადის დაბადების 75 და სამეცნიერო-პედაგოგიური მოღვაწეობის 50 წლისთავის გამო] // ლენინელი (საქ. პოლიტექნ. ინ-ტი). - 1987. - 1 იანვ. - გვ. 1.

Куциава Н. Ученый, воспитатель, гражданин: [К 75-летию со дня рождения и 50-летию научно-педагогической деятельности акад. Р. И. Агладзе] // Ленинели. - 1987. - 1 янв. - С. 1.

1989

707. რაფიელ ილიას ძე აგლადე: [ელექტროქიმიკოსი. 1911-1989 წწ. ნეკროლოგი] // კომუნისტი. - 1989. - 22 აპრ. - გვ. 3.

Рафаэль Ильич Агладзе: [Электрохимик. 1911-1989гг. Некролог] // Комунисти. - 1989. - 22 апр. - С. 3.

1991

708. ჯაოშვილი გ. ზესტაფონი. - თბ.: განათლება, 1991. - გვ. 30, 58: სურ-თი.

Джаошвили Г. Зестафони. - Тб.: Ганатлеба, 1991. - С. 30, 58: портр.

АЛФАВИТНЫЙ УКАЗАТЕЛЬ ОСНОВНЫХ ТРУДОВ

ალუმინი 353

Алюминий 353

ამონიუმის პერმანგანატის მიღება ფერომანგანუმის ანოდური გახსნით 87

Получение перманганата аммония анодным растворением ферромарганца 87

ამონიუმის ქრომატის დანაბატის გავლენა მანგანუმის პოტენციალსა და კოროზიაზე ამონიუმის ქლორიდში 72

Влияние добавок хромата аммония на потенциал и коррозию марганца в хлористом аммонии 72

აქტიური მანგანუმის ორჟანგის მიღების საკითხისათვის 36

К вопросу о получении активной двуокиси марганца 36

ბარტუშ-კადმიუმის შენადნობის მიღება გამდნარ მასათა ელექტროლიზით 45

Получение сплава бария с кадмием электролизом расплавленных сред 45

ბიქრომატები ფეროქრომიდან 94

Бихроматы из феррохрома 94

გაოყენებითი ელექტროქიმია 350

Прикладная электрохимия 350

დებოლარიზაციების მიღება ჭიათურის პიროლუზიტისა და დაჟანგული ბელტის აქტივაციის გზით 47

Получение деполяризаторов активацией Чиатурского пиролюзита и красной белты 47

ელექტროლიზით რკინის მიღების საკითხისათვის 88

К вопросу получения железа электролизом 88

ელექტროლიზური მანგანუმის დაზოტება 171

Азотирование электролитического марганца 171

ელექტროლიტური მანგანუმისა და მის საფუძველზე დამზადებული შენადნობების წარმოების ტექნოლოგიის ზოგიერთი საკითხები 61

Некоторые вопросы технологии производства электролитического марганца и сплавов на его основе 61

ზოგიერთი კალიონის გავლენა ელექტროლიზური გზით რკინა-მანგანუმის შენადნობის მიღების პროცესზე 103

Влияние некоторых коллоидов на процесс электролитического осаждения железомарганцевого сплава 103

ზოფიტის ანთიმონის მადნის პიდრომეტალურგიული გადამუშავება 166

Гидрометаллургическая переработка сурьмяной руды

Зопхитского месторождения 166

თუჯის ანოდური გახსნის გრაფიტისა და ელექტროლიზური რკინის მიღების
საკითხისათვის 179

К вопросу получения графита и электролитического железа при анодном
растворении чугуна 179

ინერ ლობილთა ელექტრომეტალურგია 494

Электрометаллургия ионных расплавов 494

კალუმის მანგანტის პერმანგანატადე ელექტროქიმური დაჟანგვა ფერომანგანუმის ხსნადი
ანოდების გამოყენებით 216

Электрохимическое окисление мanganта калия до перманганата с использованием
растворимых ферромарганцевых анодов 216

კარბონატის ხსნარში ფერომანგანუმის ანოდური გახსნით კალუმის პერმანგანტის მიღება 69

Получение перманганата калия анодным растворением ферромарганца в растворах
карбоната 69

კარბონატის წარმოებისათვის საჭირო ჰიდროქსილამინის ხელშეატის ელექტროლიზით
მიღების შესახებ 172

Об электролитическом получении сульфата гидросиламина для производства
капролактама 172

ლითონკრამიკული მეთოდით ელექტროლიტური მანგანუმის ნაყოზათა დამზადების
საკითხისათვის 68

К вопросу изготовления изделий из электролитического марганца
металлокерамическим методом 68

ლითონური მანგანუმის პოტენციალები და კოროზია ამონუმის ქლორიდში 73

Потенциалы и коррозия металлического марганца в хлористом аммоний 73

ლითონური მარგანეცის მიღება ჰიდროელექტრომეტალურგული წესით 4

Гидроэлектрометаллургическое получение металлического марганца 4

მანგანტების და პერმანგანტების მიღება მეტალური მანგანუმის ანოდური გახსნით 48

Получение мanganатов и перманганатов путем анодного растворения
металлического марганца 48

მანგანუმის ელექტროლი პოტენციალი წყალხსნარებში 49

Электродный потенциал марганца в водных растворах 49

მანგანუმის სპილენძთან შენდნობის შესწავლა 74

Изучение сплавов марганца с медью 74

მანგანუმის შენდნობების მეტალოგრაფიული კვლევის შედეგები 50

Результаты металлографического исследования сплавов марганца 50

მანგანუმის შენდნობთა ელექტროლიზით მიღების ცდების შედეგები 23, 24

Результаты опытов получения сплавов марганца электролизом 23, 24

მალალი სისუფთავის ლითონური მანგანუმის და მანგანუმის შენდნობთა

მიღება ელექტროლიზით 19

- Получение металлического марганца высокой чистоты и сплавов марганца электролизом 19
- მეტალური მანგანუმას ანოდური გახსნით ბარიუმის მანგანატის და პერმანგანატის მიღების ცდების შედეგები 51
- Об опытах по получению манганата и перманганата бария путем анодного растворения 51
- ნიკელის და კობალტის მიღება ელექტროლიტური მანგანუმის წარმოების შლამებიდან ჰიდრომეტალურგიული წესით 27
- Получение никеля и кобальта гидрометаллургическим способом из шламов производства электролитического марганца 27
- პერმანგანატის მიღება მწვავე კალიუმის წყალხსნარში ფეროპერმანგანუმის ანოდური გახსნით 75
- Получение перманганата анодным растворением ферромарганца в водных растворах едкого калия 75
- ჰიდროფორული და აზოტირებული მანგანუმის მიღება მანგანუმის ამაღლებიდან 184
- Получение пирофорного и азотируемого марганца из амальгамы марганца 184
- რკინა-მანგანუმის შენადლობის მიღება ელექტროლიზით 52
- Электролитическое получение железо-марганцевого сплава 52
- რკინისა და მანგანუმის სულფატების შემცველი ხსნარების ელექტროლიზი 79
- Электролиз растворов, содержащих сульфаты железа и марганца 79
- სილიც-მანგანუმის შენადლობის მიღება ელექტროლიზური გზით 96
- Электролитическое получение сплава медь-марганец 96
- სუფთა მანგანუმის ორჟანგის მიღება და მის აქტივობაზე სხვადასხვა მინარეის გავლენა 39
- Получение чистой двуокиси марганца и влияние различных примесей на ее активность 39
- ფეროპერმანგანუმიდან კალიუმის პერმანგანატის მიღება 200
- Получение перманганата калия из ферромарганца 200
- ფეროპერმანგანუმის ანოდის წყობადი კონსტრუქციის გამოყენება პერმანგანატის აბანოებში 185
- Использование ферромарганцевого анода сборной конструкции в перманганатных ваннах 185
- ფეროპერმანგანუმის ანოდური გახსნა ნატრიუმის და კალიუმის ფოსფორმჟავა მარილების წყალხსნარებში 89
- Анодное растворение ферромарганца в растворах фосфорнокислых солей натрия и калия 89
- ფეროპერმანგანუმის ანოდური გახსნით მიღებული ანოდიტის გაწმენდა რკინისაგან 230
- Очистка от железа анолита, полученного анодным растворением ферромарганца 230
- ფეროპერმანგანუმის ანოდური გახსნით მიღებული ანოდიტის გაწმენდა რკინისაგან 230
- Очистка от железа анолита, полученного анодным растворением ферромарганца 230
- ქიმიური ელექტროთერმია 495

Химическая электротермия 495

ღარიბი მანგანუმის მადნების გამოყენება ელექტროლიზური მანგანუმის წარმოებაში 168

Использование бедных марганцевых руд в производстве электролитического марганца 168

ქიათურის დაქსნეული მადნისა და შლაქების აღდგენა მუჟა გუდრონებით 173

Восстановление Чиатурских окисных руд марганца и шламов кислыми гудронами 173

Автоматизация определения выхода по току при электролизе 529

Анод из сплава титан-марганец (ТМ) 424

Анодное поведение сплавов системы железо-медь в нейтральном и щелочных растворах хлористого натрия 480

Анодное поведение сплавов системы марганец-хром в растворе хлористого натрия 516

Влияние водорода на модификацию электролитического марганца 517

Влияние легирующих и модифицирующих элементов на анодное поведение марганцевых сплавов 466

Влияние металлических примесей на электрохимические характеристики марганцевых протекторных сплавов 452

Влияние технологических параметров электролиза на магнитные характеристики ферритового сырья 453

Влияние щавелевой кислоты на процесс марганцевания 508

Гидроэлектрометаллургическая переработка железо-марганцевого сырья с целью получения двуокиси марганца на аноде и железного порошка на катоде 427

Зависимость свойств ферритового сырья от условий электролиза 541

Извлечение марганца из его соединений в среде расплавов солей 428

Извлечение марганца из некондиционных марганцевых ферросплавов 457

Изучение возможностей очистки электролитической двуокиси марганца с помощью электролиза 456

Изучение процесса одновременного получения электролитического марганца и крупнокристаллической двуокиси марганца 521

Изучение физико-химических свойств оксидов железа, изготовленных электролизом 544

Использование высокофосфористого высокоуглеродистого ферромарганца для получения марганца и магнитного сплава 443

Использование щелочного перманганат-манганатного раствора производства перманганата калия 533

Исследование анодной активности марганцевых протекторных сплавов 467

Исследование возможности введения окиси алюминия в ферритовое сырье электрохимическим растворением алюминия и сплавов на его основе 483

- Исследование процесса электроосаждения сплава марганец-цинк 502
- К вопросу одновременного получения крупнокристаллической двуокиси марганца и амальгамы марганца электролизом хлористого марганца 444
- К вопросу учета полупроводниковых свойств оксидов в производстве ЭДМ-2 524
- К методике измерения E_h при гидрометаллургической переработке медьсодержащих концентратов 525
- К оценке влияния некоторых параметров на работу биполярного электрода 468
- Катодное восстановление оксидных марганцевых руд в сернокислых растворах, содержащих ионы железа 534
- Конструкция электролизера для получения марганца из ферромарганца 536
- Марганцевые протекторные сплавы 445
- Марганцевые протекторы для защиты морских судов от коррозии 469
- Моделирование на ЭВМ термодинамики процессов переработки серы и его соединений 526
- Некоторые вопросы получения альфа- марганца электролизом 537
- Новый гидрометаллургический метод переработки медьсодержащих сульфидных концентратов 471
- О влиянии некоторых ПАВ на включение селена в марганцевых гальванопокрытиях 458
- О влиянии температуры на содержание серы в марганце 446
- О возможности практического использования соединений селена в гидроэлектрометаллургии марганца 447
- О возможности применения некоторых блескообразующих ПАВ в процессе марганцевания 459
- О возможности применения сплава титана с марганцем в качестве анодного материала при электроосаждении двуокиси марганца 472
- О возможности электроосаждения сплава марганец-цинк 503
- О кинетике восстановления электролитической двуокиси марганца ионами железа (II) 491
- О поведении свинцового анода в условиях получения электролитического марганца 538
- О применении титановых анодов в процессе одновременного получения компактной меди и двуокиси марганца 474
- Об очистке водородсодержащих газов от фосфора 492
- Одновременное получение компактной меди и двуокиси марганца с применением титановых анодов марки ВТИ-О 448
- Переработка карбонатного флотоконцентрата растворами серной кислоты и дитионата аммония 504

- Получение высокочистого марганцевого порошка и сплавов марганца электролизом расплавов 430
- Получение гальванических марганцевых покрытий для пайки коррозионностойких сталей 513
- Получение гидроокисного ферритового сырья электролизом 431
- Получение и переработка растворов перманганата и манганата натрия 449
- Получение перманганата калия в электролизерах с биполярноработающими насыпными кусковыми электродами 432
- Полярографическое изучение хлорида марганца на фоне расплавленного хлорида калия 434
- Протекторные свойства марганцевых сплавов 488
- Процесс марганцевания в присутствии некоторых органических добавок 461
- Разработка катодного режима ванны для электросинтеза перманганата натрия 462
- Разработка технологического цикла получения перманганата калия высокой чистоты 424
- Результаты промышленного испытания щавелевокислой добавки в электролит при получении металлического марганца 542
- Сборник лабораторных и заводских исследований по Ткибульским литобиолитовым сланцам 638
- Совместная гидроэлектрометаллургическая переработка марганцевой руды, ферромарганца и травильных растворов с целью получения электролизом двуокиси марганца и железного порошка 464
- Совместное электроосаждение гидрата закиси марганца и компактной двуокиси марганца в присутствии ионов магния SO_5
- Термодинамический анализ окисления серы воздухом 493
- Технологическая схема производства перманганата калия из ферромарганца 464
- Фазовые превращения при обжиге ферритового сырья системы $Zn - Mn - Al - Fe$ 514
- Физико-химическое изучение осадков электролитической двуокиси марганца (ЭДМ) 515
- Электрохимическое обогащение марганцевых руд с целью получения концентратов для выплавки сплавов 437
- Электрохимия марганца (Сборник работ) - Т. 1-9 639
- Electrolytic Manganese and Electrolysis of Chlorides 228
- Intensification of the Processes by Application of the Electrochemical Reactors with Bipolar Electrodes 451
- Investigation of Compactly Packed Bipolar Electrode Bed System 479
- Voltammetry of Permanganate Ion at the Solid Electrodes 530

ავლანი, ა. 45, 494, 507, 701

ლომაძე, დ. 653

ბაციკაძე, მ. 184

მამფორია, გ. 171

ბახტაძე, ე. 185

ბერეჟიანი, ვ. 68

ბერიკაშვილი, ი. 69, 75

ბერიძე, ვ. (შემდ.) 663

მაისურაძე, გ. 229

მაისურაძე, ი. 663

მგელაძე, ნ. 527

მონოვი, ვ. 74

მუსხელიშვილი, ნ. 677

გაფრინდაშვილი, ვ. 166

გონგლაშვილი, ა. 88

გოგორაძე, გ. 677

გოგუაძე, ვ. (მასზე) 339; 675

პეტრიაშვილი ლ. დ. 216; 672

გუგუშვილი, გ. 641

გუგუშვილი, კ. 649

გულიშვილი, მ. 23, 24, 50, 52, 87, 89, 96,
103

ხარაჯიშვილი, ე. (შემდ.) 683

სარუხანიშვილი, ა. 695

სიორიძე, გ. 677, 678

სტალინი, ი. 642

ღანელია, ი. 676

ღოღიძე, ა. 506

უნგიაძე, ე. 96

ერემიშვილი, ა. 692

ფირცხალავა, ნ. 506, 672

ფურცელაძე, ქ. 36, 39, 47

თოფჩიაშვილი ლ. ი. 68

შეკარდნაძე, ე. 698

ონათაძეშვილი, თ. 94

იოსელიანი, ო. 173

ქაშაკაშვილი, ე. (შემდ.) 663

კაციტაძე, ც. 686

შუბითიძე, ლ. 699

კვარაცხელია, რ. 172

კვცილაძე, ი. 649

ქაჩაძე, ვ. 696

ჩიკაშვილი, დ. 679

ქციავა, ნ. 706

ჩხეიძე, ბ. 700

ლანდია, ნ. 684, 706

ციციშვილი, გ. (მასზე) 506, 507; 688

ლგვანი, ა. 49

ლუკაძე, თ. 179, 199

ძიძიგური, ა. 677

ქოკაძე, პ. 681

ხარაბაძე, ნ. 495, 685

ხუციშვილი, ა. 657, 658

ჯაოშვილი, გ. 709

ჯაფარიძე, ლ. 72, 73, 692

ჯინქარაძე, მ. 230

ქოსტანი, ნ. 27, 685

УКАЗАТЕЛЬ ИМЕН

Абуладзе Ю. В. 317, 334, 335, 447, 576

Авалиანი А. Т. 398, 399, 566, 572, 603

Авалиანი А. Ш. 45, 58, 90, 92, 454, 494,
507, 701

Агладзе Г. Р. 393, 394, 400, 432, 433,
468, 535, 555, 592, 601, 609,
627, 632, 633, 635, 636

Акименко В. Б. 193

Александров А. 704

Алиев В. 704

Аразашвили И. М. 55, 119

Ахобадзе Т. В. 590

Бабицкий Г. Б. 139

Балашов В. Ф. 621

Басманова С. Н. 123, 150, 170, 209,
223, 250, 259, 297, 314, 372, 383,
384, 411, 415, 443, 536, 543, 562,
598, 608, 624

Бахтадзе А. 666

Бахтадзе Э. И. 185, 194, 307

Бацикадзе М. Г. 184, 556

Бережнани В. М. 68, 91

Березовская Т. А. 251, 283, 300, 316,
360, 421, 565, 568

Беридзе В. (Соред.) 663

Берикашвили И. Г. 54, 69, 75, 302

Беришвили Л. А. 518

Бибиков Н. Н. 569

Бигбулур Н. Ш. 378, 584, 606

Богверадзе Л. А. 153

Богверадзе Н. Д. 497

Ванидзе К. Ш. 293, 313, 378, 410, 418,
426, 448, 472, 474, 497, 581, 619

Вардишвили М. А. 456

Впук Н. 659

Габуния К. Е. 304, 306, 319, 333, 584

Гаприндашвили В. Н. 118, 123, 132,
136, 137, 138, 166, 170

Гвалия И. Г. 500, 508, 520, 523, 524,
538, 542, 631

Гварамадзе Н. Д. 82, 83, 86

Гвелესнани Дж. Ф. 154, 156, 159, 161,
176, 193, 212, 232, 286, 301,
320, 393, 401, 432, 539, 578,
579, 580, 588, 589, 613, 621

Гвелესнани К. П. 246, 359, 408, 419,
585

Гдзелидзе Л. С. 487

Гдзелшвили М. Я. 23, 24, 50, 52, 67,
87, 89, 96, 103, 107, 117, 133,
140, 142, 180, 182, 188, 192,
197, 219, 276, 338, 358, 398, 399,
551, 566, 572, 582, 599, 603

Гегечкори В. Л. 267, 560

Гиорგадзе М. Г. 409, 466

Гиорგიдзе Е. Г. 312, 347

- Гогичадзе Д. Л. 371, 417, 431, 485, 615
 Гогичаишвили Т. Н. 380
 Гогичаишвили Х. Р. 529, 5351
 Гогичаишвили Н. Ш. 116, 158, 175, 203,
 204, 218, 247, 335, 515, 521
 Гоголадзе Г. 690
 Гогуадзе В. (О нем) 339; 688
 Гонглиашвили А. Н. 88, 128
 Готиашвили Л. А. 603
 Гофман Н. Т. 27, 30, 35, 101, 110, 115,
 116, 120, 121, 124, 125, 141, 147,
 169, 210, 222, 239, 244, 246, 255,
 284, 288, 295, 315, 317, 321, 324,
 328, 334, 335, 337, 352, 363, 364,
 365, 366, 368, 381, 388, 390, 391,
 404, 446, 447, 473, 500, 517,
 520, 523, 524, 532, 537, 557, 576,
 586, 631, 685, 702,
 Гугушвили Г. 641
 Гугушвили П. 649
 Гургенидзе Д. 650
 Данелия И. 689
 Даниленко Л. П. 302
 Дарчиани Г. И. 315, 364, 365, 473
 Делибашвили С. В. 534, 625
 Деметрашвили Р. А. 502, 503, 504,
 519
 Демуря Н. В. 335, 348, 392, 406, 407,
 505, 546, 554, 558, 626, 634
 Джалиашвили М. Н. 235, 296, 308,
 330, 371, 382, 396, 420, 431,
 442, 453, 476, 483, 514, 541, 544,
 574, 596, 615, 629
 Джаошвили Г. 719
 Джапаридзе Л. Н. 56, 72, 73, 553
 Джинчарадзе М. Д. 230, 241, 259, 297,
 314, 325, 357, 379, 416, 501, 562,
 583
 Дзидзигури А. 465, 690
 Дзеладзе Т. Р. 628
 Долаберидзе Н. Д. 388
 Долидзе А. 506
 Доманская Г. М. 63, 64, 104, 106, 126,
 183, 227, 338, 395, 449, 462, 686,
 582, 607
 Елютин В. 704
 Жаворонков И. 704
 Жданов А. М. 621
 Заалишвили Г. В. 340
 Задикашвили Л. З. 187, 211, 237, 264,
 270, 360, 390, 421, 509, 512
 Зауташвили Л. А. 293, 300, 313, 410,
 418, 426, 467, 472, 581, 619
 Ионатамишвили Т. В. 94, 97, 99, 100,
 150, 153, 156, 157, 159, 160,
 163, 176, 552
 Иоселиани О. С. 173
 Кабзинадзе Э. В. 246, 324, 328, 473, 517,
 532, 537
 Каверинский Н. С. 363
 Кавзинадзе Д. Г. 424
 Каневская Р. А. 489
 Капанадзе Л. Г. 285, 332, 345, 385, 387,
 428, 430, 434, 457, 496, 612
 Карашвили Г. Д. 525, 531
 Карчава Д. Е. 271, 292, 343
 Кахнашвили И. Б. 540, 591, 618, 630
 Кашакашвили Э. (Соред.) 663

- Кварацхелия Г. Р. 493
 Кварацхелия Р. К. 172, 181, 191, 234,
 271, 290, 292, 343, 561
 Квеселава В. М. 291, 294, 338, 340, 351,
 386, 601
 Кекелидзе И. (О нем) 652
 Кемоклидзе Э. С. 431, 615, 621
 Ксрвалишвили Н. В. 341, 361, 422, 452,
 466, 467, 469, 488, 535
 Кикнадзе Н. П. 409, 471, 493, 522, 525,
 526, 531, 545, 605, 606, 616, 617
 Крамаренко Д. М. 489
 Кудрявцев Н. Т. 404
 Курцикидзе А. Ш. 623
 Кузьмин Л. Л. 404
 Кунаев А. 717
 Курашвили М. И. 244, 255, 284, 321,
 337, 363, 368, 458, 459, 461, 586,
 594, 602
 Купрадзе В. 709
 Кутателадзе К. С. (О нем) 465
 Кухарь В. 704
 Куцава Н. 706
 Кязимов А. М. 510
- Ландия Н. А. 671
 Ласкорин Б. 704
 Легран А. Э. 49, 60
 Лежава Т. Г. 481, 529, 533, 535, 614, 623
 Лежава Т. И. 179, 199, 578
 Лоладзе Т. 703
 Ломидзе Т. Н. 138
 Ломия Т. А. 446
 Ломтадзе Д. 653
 Лочошвили М. И. 322, 330
 Луценко Н. Г. 163
 Люблинский Е. Я. 309, 312, 318, 347,
 452, 466, 467, 469, 569
- Маисурадзе Г. А. 229
 Масурадзе И. 676
 Мальдонато С. Е. 483
 Мамателашвили Э. И. 482, 512
 Мампория Г. Ш. 171, 177, 206, 238,
 286, 309, 322, 326, 371, 414, 417,
 431, 439, 480, 485, 516, 610, 615
 Мампория М. Г. 539
 Мануков Э. А. 338, 393, 394, 400, 405,
 432, 555, 575, 577, 588, 592, 601,
 627, 632, 633, 635, 636
 Маркович Л. Т. 513
 Матулис Ю. 717
 Махарадзе К. Г. 268, 281, 309, 312, 318,
 337, 347, 389, 422, 452, 466, 569
 Махарашвили Б. 720, 721
 Менагаришвили Ц. К. 512
 Метрели Дж. А. 372, 415, 598, 608
 Мзареулишвили И. В. 132, 136, 137,
 138, 151, 164
 Микеладзе И. С. (О нем) 167
 Миндин В. Ю. 205, 217, 233, 248, 249,
 252, 253, 254, 269, 275, 280, 282,
 285, 311, 323, 332, 345, 362, 385,
 387, 428, 430, 434, 457, 468, 471,
 493, 496, 522, 525, 526, 531, 545,
 564, 567, 573, 605, 606, 612,
 616, 617
 Мипиодашвили Р. А. 153
 Мохов В. М. 74, 77, 78, 80, 84, 86, 93,
 145, 149
 Муджир Я. Н. 174, 190, 262, 307
 Мухелишвили Н. И. (О нем) 425; 677
 Мучадзе Н. Н. 130, 143
 Мchedlishvili Г. Н. 516, 541, 544, 610
- Налбандян А. 714
 Нанобашвили Е. М. 623

- Нацлишвили С. Э. 623
 Небнердзе Д. С. 482, 498, 504
 Норакитдзе Г. К. 113, 129, 195
- Орлова О. В. 456, 518
- Павлов А. П. 378, 381
 Пачуашвили Э. М. 109, 114, 115
 Петриашвили Л. Д. 207, 216, 220, 242,
 278, 305, 327, 338, 346, 355, 377,
 380, 441, 528, 585, 597, 611
 Пирихалова Н. 506: (О нем) 672
 Пичхая Л. К. 189, 240, 277
 Покрасс Д. Б. 368, 586
 Пурцеладзе Х. Г. 36, 39, 47, 59
 Пухаишвили Т. И. 599
- Роинишвили Л. И. 261, 444, 595, 600,
 604, 620
 Рубеш Л. Л. 156, 159, 193, 232, 287,
 301, 320, 401, 580
 Садугишвили О. С. 352, 366, 381, 388,
 390, 391, 446, 500, 508, 520,
 523, 524, 538, 542, 621, 631
 Сакварелидзе С. (О нем) 666
 Сараджишвили Е. (Сост.) 683
 Сепертеладзе Д. Я. 446
 Сиоридзе Г. (О нем) 690, 691
 Смыкова С. В. 382, 396, 420, 431, 442,
 453, 476, 483, 514, 596, 615, 629
 Сталин И. 642
- Табидзе Г. С. 275
 Толадзе Г. В. 463
 Томылов К. П. 404
 Толчиашвили Л. И. 68, 79, 80, 85, 86,
 93, 145, 149, 174, 206, 322
- Тугуши В. И. 285, 323, 332, 345, 387,
 428, 430
- Урскадзе Д. Г. 424
 Ушпадзе Э. М. 76, 96, 108, 111, 112,
 258, 499, 587, 591
- Федорова Н. С. 16
 Фрумкин А. Н. 299: (О нем) 681
- Харабадзе Н. И. 105, 122, 134, 243,
 266, 495: (О нем) 698
 Хриноква Л. К. 429, 440, 477, 590, 622
 Хушпивиლი А. 657, 658
- Церцвадзе Ш. И. 239, 246, 288, 295, 315
 Цицшадзе А. А. 127, 587, 591
 Цицишвили Г. В. (О нем) 506, 507;
 673, 701, 703
- Чапишвили М. Г. 300, 316, 360, 421
 Чанкашвили М. В. 395
 Чаличадзе К. А. 395, 449, 462, 535, 607
 Чепурин В. В. 221, 257, 611
 Чикашва Д. 679
 Чиквадзе П. 681
 Чичинадзе Э. Я. 287, 529, 535, 579, 589,
 612
- Чкония А. К. 246
 Чхаидзе Л. Л. 275
 Чхелдзе Б. 713
 Чхиквадзе Э. Д. 226, 231, 236, 263, 279,
 563
- Шавлакадзе Ц. И. 333, 344, 367, 423,
 448, 474
 Шавошвили И. Г. 458, 459, 461, 502,
 503, 508, 513, 519, 594, 602,
 628

Шалаякина П. В. 370, 427, 463, 492, 511,
593, 625

Шевардинадзе Э. А. 698

Шенгелия Дж. Г. 246, 256, 303, 348,
367, 370, 413, 423, 427, 463, 492,
511, 534, 540, 570, 571, 593,
625, 630

Шереметьев А. 643

Шубицидзе Л. 699

Экивашивили Г. III. 489, 509, 510

Ярославская М. А. 118, 211, 335

Яшвили П. В. 368

Agladze G. 451, 479, 555, 627, 632, 633,
635, 636.

Demurija N. 554, 626, 634.

Kvaratskheliya G. 530

Kvaratskheliya R. 530

Machavariani T. 530

Manukov E. 550, 627, 632, 633, 635, 636.