

საქართველოს ტექნიკური უნივერსიტეტი

ხელნაწერის უფლებით

სპარტაკ ნებიურიძე

სილიკომანგანუმის მიღება ადგილობრივი და იმპორტული
დაბალხარისხიანი მანგანუმის მაღნებიდან და
კონცენტრატებიდან

დოქტორის აკადემიური ხარისხის მოსაპოვებლად
წარდგენილი დისერტაციის

ა ვ ტ ო რ ე ფ ე რ ა ტ ი

თბილისი

2014 წელი

სამუშაო შესრულებულია საქართველოს ტექნიკური უნივერსიტეტის
ქიმიური ტექნოლოგიისა და მეტალურგიის ფაკულტეტის
მეტალურგიის, მასალათამცოდნეობისა და ლითონების დამუშავების
დეპარტამენტის
შავი ლითონების მეტალურგიის მიმართულებაზე

სამეცნიერო ხელმძღვანელი: პროფ. ზურაბ სიმონგულაშვილი

რეცენზენტები: -----

დაცვა შედგება ----- წლის ”-----” -----, ----- საათზე

საქართველოს ტექნიკური უნივერსიტეტის ქიმიური ტექნოლოგიისა და
მეტალურგიის ფაკულტეტის სადისერტაციო საბჭოს სხდომაზე, კორპუსი -----,
აუდიტორია -----

მისამართი: 0175, თბილისი, კოსტავას 69.

დისერტაციის გაცნობა შეიძლება სტუ-ს ბიბლიოთეკაში, ხოლო ავტორეფერატის -
ფაკულტეტის ვებ-გვერდზე

სადისერტაციო საბჭოს მდივანი -----

სამუშაოს ზოგადი დახასიათება

ფეროშენადნობების წარმოება არის ჩვენი ქვეყნის მრეწველობის, იმ ტრადიციულ დარგებს შორის ერთ-ერთი, რომელის როლი და მნიშვნელობა, ბოლო წლებში საქართველოს ეკონომიკაში განუხრელად იზრდება. მისი განვითარების ძირითადი მიმართულებაა პროდუქციის კონკურენტუნარიანობის გაზრდა, ენერგო და ნედლი მასალების ხარჯის შემცირება, მეცნიერების თანამედროვე მიღწევების გამოყენება და დანერგვა, აგრეთვე პროდუქციის ხარისხობრივი მაჩვენებლების ამაღლება მისაღები ფასების პირობებში.

ფოლადების წარმოების გაზრდილმა ტექნიკურმა მსოფლიოში, მისი ხარისხობრივი სტრუქტურის ცვლილებამ მაღალლეგირებული ლითონების გამოდნობის მიმართულებით, გამოიწვია ფეროშენადნობთა, განსაკუთრებით მანგანუმიან შენადნობთა, მოცულობის და სორტამენტის გაზრდა, სადაც ერთ-ერთი მნიშვნელოვანი ადგილი უჭირავს სილიკომანგანუმს. ამ პირობებში ფოლადების წარმოების მანგანუმით დაკმაყოფილების მთავარ რეზერვს, მაღალი მოპოვების არსებული, შეზღუდული დონის პირობებში, წარმოადგენს მისი დანაკარგების შემცირება, როგორც გამდიდრების, ასევე დნობის სტადიაზე. მანგანუმის დანაკარგების მაღალ დონეზე მეტყველებს ის ფაქტი, რომ ამჟამად მანგანუმის სასარგებლო გამოყენება მისი მოპების, გამდიდრების და ელექტრომეტალურგიული გადამუშავებისას, არ აღემატება 50%-ს.

მანგანუმის მაღალი დონის დრმა გამდიდრების არსებული სქემები არაა სრულყოფილი, რადგანაც ამ დონს წარმოიქმნება დიდი რაოდენობის შლამები, რაც დანაკარგების ძირითად წყაროს წარმოადგენს, გარდა ამისა, დრმად გამდიდრებული მანგანუმის კონცენტრატების გამოყენება სილიკომანგანუმის გამოსადნობად, მოითხოვს მაღალხარისხიანი და შესაბამისად დეფიციტური კვარციტების მოპოვებას. ამ პირობებში მეტად მნიშვნელოვანია გამოიძებნოს, შედარებით დაბალხარისხოვანი მაღალების გამოყენებისათვის, ელექტრომეტალურგიული გადამუშავების ისეთი ხერხები, რაც უზრუნველყოფს დნობის მაღალ ტექნოკო-

ეკონომიკურ მაჩვენებლებს და შესაძლებლობას მოგვცემს გამოვიყენოთ შედარებით წვრილმარცვლოვანი კონცენტრატები, მათი წინასწარი დანაჭროვნების შემდეგ.

მდიდარი, ადგილად გამდიდრებადი მაღნების მარაგების შემცირებამ გამოიწვია მაღალკაჟმიწაშემცველი კანცენტრატების ($SiO_2 > 20\%$) გამოყენების აუცილებლობა, რამაც გამოიწვია მანგანუმის და სილიციუმის სასარგებლო გამოყენების ხარისხის შემცირება, გააუარესა ლითონის ხარისხი ფოსფორის შემცველობის თვალსაზრისით და მიგვიყვანა პროცესის ტექნიკო-ეკონომიკური მახასიათებლების მკვეთრ შემცირებამდე. კაზმის მომზადების არსებული მეთოდების პირობებში დაბალხარისხოვანი კონცენტრატების გამოყენების დროს წარმოქმნილი სიძნელეები ძირითადიდ დაკავშირებულია მათი გრანულომეტრული შედგენილობასთან და ფოსფორის და კაჟმიწის გაზრდიდ ხვედრით რაოდენობასთან.

მანგანუმის კონცენტრატებში აქამდე ჯერ-ჯერობით ერთმნიშვნელოვნად განსაზღვრული არაა მასში კაჟმიწის დასაშვები ზღვრები. ამის ერთ-ერთი მიზეზი არის ის, რომ მანგანუმიანი შენადნობებისათვის კაჟმიწის როლზე მეტად მწირი მონაცემები არსებობს. ამიტომაც მანგანუმის მაღნებზე არც ადრე და არც ამჟამად მოქმედ ტექნიკურ პირობებში არაა შეზღუდვა მასში კაჟმიწის შემცველობის თვალსაზრისით.

მანგანუმის მაღნებზე და კონცენტრატებზე მსოფლიო ბაზარზე დღეს არსებული ფასები გვაიძულებს სილიკომანგანუმის საწარმოებლად გამოყენებულ იქნას „ჭიათურის ყველა სახის დაბალხარისხოვანი კონცენტრატი, მაგრამ „ჭიათურმანგანუმის“ სასაქონლო პროდუქციის უდიდესი ნაწილი წარმოდგენილია წვრილმარცვლოვანი ფლოტოკონცენტრატების სახით, ამიტომ მათი წინასწარი დანაჭროვნების პრობლემის საკითხი მოითხოვს გადაუდებელ გადაწყვეტას.

სილიკომანგანუმის წარმოების და მანგანუმის სასარგებლო გამოყენების მიღწეული მაჩვენებლების შესანარჩუნებლად და

გასაუმჯობესებლად აუცილებელია სპეციალური გამოკვლევების წარმართვა, რომლებიც მიმართული იქნება მანგანუმის და სილიციუმის ღრმა აღდგენითი პროცესების ინტენსიფიკაციისაკენ.

დასმული ამოცანის გადაწყვეტის ერთ-ერთ შესაძლებელ საშუალებას წარმოადგენს ის, რომ სილიკომანგანუმის გამოსადნობად კაზმში გამოყენებული იქნას ტუტე ლითონების ალუმოსილიკატები.

ამრიგად, ყოველივე ზემოთთქმულიდან გამომდინარე დასმული პრობლემის არსი და აქტუალობა მდგომარეობს იმაში, რომ დღეს მანგანუმის მსოფლიო ბაზარზე არსებული მდგომარეობიდან გამომდინარე, შემუშავდეს ადგილობრივი დაბალხარისხიანი მაღნების გადამუშავების რაციონალური ტექნოლოგიები, რომლებიც უზრუნველელყოფს წარმოების მაღალ, კონკურენტუნარიან ტექნოკი-ეკონომიურ მაჩვენებლებს შამცირებს მანგანუმის დანაკარგებს მისი გადამუშავების ყველა ეტაპზე და გაზარდოს ჭიათურა-ზესტაფონის სამთო-მეტალურგიული კომპლექსის მნიშვნელობას მსოფლიოში.

სამუშაოს მიზანი: სადისერტაციო სამუშაოს ძირითად მიზანს წარმოადგენს სასაქონლო სილიკომანგანუმის მიღების ტექნოლოგიის შემუშავება, კვლევა და სამრეწველო ათვისება მაღალკაუმიწა შემცველი მანგანუმის კონცენტრატების გამოყენებით. ამ მიზნით პროცესის მაღალი ტექნიკო-ეკონომიკური მაჩვენებლების მისაღწერვად რეკომენდირებულია ასეთი მაღნების დაბრიკეტება ნახშირებთან ერთად და კაზმში კვარციტების ნაცვლად ტუტე ლითონების, ალუმოსილიკატების გამოყენება:

კვლევის ძირითადი ამოცანები:

- ჭიათურის საბადოს მანგანუმის მაღნების ქიმიურ-მინერალოგიური შედეგენილობის ანალიზი და გამდიდრების სხვადასხვა სტადიაზე კაუმიწის რაოდენობის გავლენა მანგანუმის დანაკარგებზე;
- მაღნების დაბრიკეტების ოპტიმალური პარამეტრების შერჩევა და მიღებული ბრიკეტების მეტალურგიული თვისებების გამოკვლევა;

- მადნების, კონცენტრატების და მათ ბაზაზე მიღებული მადნური, მადანნახშირიანი და მონოკაზმის ბრიკეტების ელექტროწინაღობის და გარბილების ტემპერატურის შესწავლა;
- მადანნახშირიანი ბრიკეტების თერმული თვისებები და მათი ელექტრმედეგობის დაღგენა;
- სილიკომანგანუმის მისაღები კაზმების აღდგენადობის შესწავლა მისი შედგენილდობის და წინასწარ მომზადების ხერხებთან დამოკიდებულებით;
- მაღალკაუმიწა შემცველი მანგანუმის მადნებიდან სილიკომანგანუმის გამოდნობის ტექნოლოგიის შემუშავება კაზმში მადანნახშირიანი ბრიკეტების და ტუტე ლითონთა და ალუმინიუმის გამოყენებით;

კვლევის მეთოდები: სადისერტაციო სამუშაოში დასმული ამოცანების გადასაწყვეტად გამოყენებულ იქნა ანალიზის თანამედროვე ფიზიკო-ქიმიური მეთოდები. მადნების და გამდიდრების პროდუქტების ქიმიურ-მინერალოგიური გამოკვლევა ჩატარდა კომპლექსურად, მისი ქიმიური, პეტროგრაფიული და თერმოგრაფიული შესწავლის საშუალებით. მადანნახშირიანი და მადნური ბრიკეტების მეტალურგიული შეფასებისათვის გამოკვლეულ იქნა მათი ელექტროწინაღობა, გარბილების დაწყების ტემპერატურა, აღდგენის კინეტიკა და თერმული და მექანიკური მედეგობა. აღდგენის პროდუქტების ფაზური შედგენილობის მეტალოფიზიკური გამოკვლევა ხდებოდა ქიმიური, პეტროგრაფიული და მიკრორენდგენოსპექტრიალური ანალიზის მეთოდებით. მიკროზონდის MS-46 (კამეკა") საშუალებით.

ექსპერიმენტული დნობები ჩატარებულ იქნა ლაბორატორიულ (100 კგ), ნახევრადსამრეწველო (1000 კგ) და სამრეწველო (22,5 მგ) ელექტროდუმელებში.

მეცნიერული სიახლე: გამოკვლევების კომპლექსური მეთოდების გამოყენებით დადგენილია მადანნახშირიანი ბრიკეტების გახურებისას ფაზური გარდაქმნების თანმიმდევრობა და კონცენტრატებში კაჟმიწის შემცველობის და ტემპერატურის გავლენა ბრიკეტების

ელექტროწინაღობასა და გარბილებაზე. შესწავლილია სილიკომანგანუმის მიღების კინეტიკური კანონზომიერებები და ახსნილია აღდგენის მექანიზმის ზოგიერთი ასპექტები. შეფასებულია იმ ღონისძიებების ეფექტურობა, რომლებიც საშუალებას გვაძლევს გარეგულიროთ ისეთი ურთიერთსაპირისპირო მოვლენები როგორიცაა აღდგენის და წილის წარმოქმნის პროცესები. ამის საფუძველზე გაცემულია რეკომენდაციები დნობისათვის კაზმის მომზადების ყველაზე რაციონალი მეთოდების შესახებ, რომელიც საბოლოო ჯამში საშუალებას გვაძლევს ფორსირებულიდ წარვმართოთ აღდგენითი პროცესები.

ნაჩვენებია ტუტე ლითონების ოქსიდების გავლენა დუმელებში სილიკომანგანუმის მიღების პროცესზე. დადგენილია, რომ კაზმი, კვარციტის მაგივრად, ტუფის ღორდის გამოყენება ზრდის მანგანუმის და სილიციუმის აღდგენის სიღრმეს და სიჩქარეს მათი ოქსიდებიდან და სილიკატებიდან.

შემუშავებულია სასაქონლო სილიკომანგანუმის მიღების ეფექტური ტექნოლოგია კაზმში მადანნახშირიანი ბრიკეტების და ტუფის ღორდის გამოყენებით, ნაცვლად კვარციტისა, დაბალფოსფორიანი წილისა და კოქსისა. აღნიშნული ტექნოლოგია საშუალებას გვაძლევს ელექტრომეტალურგიული გადამუშავების პროცესში გავზარდოთ მანგანუმის და სილიციუმის სასარგებლო გამოყენება, შესაბამისად 8 და 10%.

საშუალოს პრაქტიკული მნიშვნელობა; კაზმის მომზადების შემუშავებული მეთოდის გამოყენება საშუალებას გვაძლევს უფრო რაციონალურად გამოვიყენით ჩვენს ქვეყანაში არსებული მანგანუმის რესურსები, გავაფართოვოდ სანედლეულო ბაზა და შესაბამისად შევამცირით ძვირად დირებული მანგანუმის მაღნების იმპორტი.

სილიკომანგანუმის მიღების დამუშავებული ტექნოლოგია, კაზმში მადანნახშირიანი ბრიკეტების და ტუტე ლითონების ალუმინიუმიკატების გამოყენებით, უზრუნველყოფს მანგანუმის და

სილიციუმის ლითონში ამოკრეფის ხარისხის გაზრდას და შესაბამისად მისი თვითდირებულების შემცირებას.

სამუშაოს აპრობაცია: სადისერტაციო ნაშრომის ძირითადი დებულებები მოხსენდა და განიხილულ იქნა საერთაშორისო სამეცნიერო-ტექნიკურ კონფერენციაზე “გარემოს დაცვა და მდგრადი განვითარება (თბილისი, 2010) და საერთაშორისო სამეცნიერო-პრაქტიკული კონფერენციაზე “ინოვაციური ტექნოლოგიები და გარემოს დაცვა”(ქუთაისი, 2011 წ).

პუბლიკაციები: სადისერტაციო სამუშაოს ძირითადი დებულებები და შედეგები გამოქვეყნებულია 6 სამეცნიერო ნაშრომში.

სამუშაოს მოცულობა: სადისერტაციო ნაშრომი შემდგება შემდეგი ნაწილებისაგან: შესავალი, ოთხი თავი და დასკვნა. შეიცავს რეზიუმეს, შინაარსს, 21 ნახაზს, 18 ცხრილებს, 5 სურათს, ციტირებული ლიტერატურის ნუსხის 84 წყაროს დასახელებით, დისერტაცია წარმოდგენილია თაბახის 110 ფურცელზე.

სადისერტაციო ნაშრომი შესრულებულია საქართველოს ტექნიკური უნივერსიტეტის ქიმიური ტექნოლოგისა და მეტალურგიის ფაკულტეტის ელექტრომეტალურგიის სახაზლო – სამეცნიერო ცენტრში, შპს „მეტექსში”, ზესტაფონის ფეროშენადნობთა ქარხანაში და ჭიათურმანგანმში (შპს „ჯორჯიან მანგანეზი”).

სამუშაოს ძირითადი შინაარსი

**თავი 1. ჭიათურის მადნების ქიმიურ-მინერალოგიური
შედგენილობა და მანგანუმის დანაკარგების
სტრუქტურა გამდიდრების სხვადასხვა
სტადიაზე**

მადნებში კაუმიწის და მანგანუმის შემცველობა უკუპროპორციულ დამოკიდებულებაშია ერთმანეთთან და ამ მადნების მექანიკური გამდიდრება მიზნად ისახავს ძირითად კაუმიწის მოცილებას. ჭიათურის გამამდიდრებელ ფაბრიკების (ЦОФ-1, ЦОФ-2, ОФ-29 და №25) მუშაობის პირობებში მანგანუმის დანაკარგები, მისი ამოკრება,

კონცენტრატების გამსავალი და მასში მანგანუმის შემცველობა განისაზღვრება მოქმედი ტექნოლოგიის ბალანსების მიხედვით.

ყველა ზემოთ დასახელებული გამომდიდრებული ფაბრიკებისათვის ამ მაჩვენებლების ურთიერთ დამოკიდებულება იდენტურია და გვიჩვენებს, რომ კონცენტრატების გამოსავალი და მანგანუმის ამოკრეფა, კონცენტრატებში მანგანუმის შემცველობის გაზრდის შემთხვევაში, ყოველთვის მცირდება.

გამდიდრების ტექნოლოგიური მაჩვენებლები პირდაპირ დამოკიდებულია მია კონცენტრატებში კაჟმიწის შემცველობასთან და განისაზღვრება ფარდობით- $\% \text{SiO}_2 / \% \text{Mn}$. ფარდობის $\% \text{SiO}_2 / \% \text{Mn} = 0,2-1,6$ ზღვრებში კონცენტრატში მანგანუმის შემცველობის (20% დან 48%-მდე) თანდათანობითი გაზრდით, მისი ამოკრეფის ხარისხი მკვეთრად ეცემა (100 დან 45% მდე) და კონცენტრატში ყოველი პროცენტით მანგანუმის შემცველობის მომატება იწვევს მანგანუმის დანაკარგის თითქმის 2%-ით გაზრდას. მთელიანად მანგანუმის ოქსიდური მადნების გამდიდრების შედეგად მანგანუმის დანაკარგები კუდების და შლამების სახით აღწევს 30-32%. მანგანუმის დანაკარგების გაზრდა ძირითადად განპირობებულია მადნური ფაზის უფრო სრულად და ლრმად გახსნის გამო, რაც თავისთავად იწვევს შლამწარმოქმნას პროცესების გაზრდას და უფრო მდიდარი კუდების წარმოქმნას.

კვლევების ობიექტად აღებული იყო ნედლი მადანი და მისი გამდიდრების პროცესები. შესწავლიდ იქნა ნიმუშების ოთხი ჯგუფი: 16 მმ ფრაქციის მადნი (გარეცხვის შემდეგ), I და IV ხარისხის კონცენტრატები, სალექი მანქანიდან აღებული კუდები და შლამები.

ამდიდრების პროცესების ქიმიურმა ანალიზმა გვიჩვენებს, რომ საწყისი ნედლეულის მიმდევრობით, თანდათანობითი გადამუშავება იწვევს მანგანუმის კაჟმიწასთან თანაფარდობის ცვლილებას. $\% \text{SiO}_2 / \% \text{Mn}$ ფარდობა საწყის მადანში შედგენს 1,5; გარეცხვის შემდეგ-0,96. გარეცხვის შემდეგ მიღებული პროცესები მარცვლის სიმსხოს მიხედვით კლასიფიცირდება ფრაქციებად: 16-12, 12-2 და 2-0 მმ, რომლებისთვისაც ეს თანაფარდობა შესაბამისად შეადგენს 2,19; 1,05 და 0,84. აქედან

გამომდინარეობს ის, რომ კაუმიწას მაქსიმალური რაოდენობა შეესაბამება ყველაზე მსხვილ ფრაქციას. ნალექივის შედეგად გამოყოფილი I და II ხარისხის კონცენტრატებში ფარდობა % SiO_2 /%Mn შეადგენს შესაბამისად 0,12 და 0,22. ხოლო IV ხარისხის კონცენტრატში აღნიშნული თანაფარდობა შეადგენს 1,4, კუდებში-3,18 და შლამებში კი-5,1. გამდიდრების სხვადასხვა სტადიაზე აღებული ჭიათურის საბადოს ოქსიდური მადნების ნიმუშების პეტროგრაფიული გამოკვლევებით დადგინდა, რომ გრავიტაციული გამდიდრების პროცესში სილიციუმშემცველი ნაერთების ფორმები არ იცვლება. გამდიდრების პროდუქტებში ყოველთვის ჭარბობს თავისუფალი კვარცის შემცველობა, იშვიათად გვხვდება კარბონატული მადნის ნაწილაკები და ძალიან მცირე რაოდენობით მინდვრის შპატი და სლუილები. საწყის მადანში მადნური ფაზის წილი შეადგენს 46,4%; I ხარისხის კონცენტრატში 86,3%; II ხარისხისი 83,9%; შუალედურ IV ხარისხის კონცენტრატში 50,4%; კუდებში 32,8% და შლამებში 20,7%. ხოლო კვარცის რაოდენობა ამ პროდუქცებში შეადგენს შესაბამისად 4,6; 5,1; 25,7; 36,3; 44,4 და 28,1%.

სხვადასხვა რაოდენობის კაუმიწის შემცველობის მანგანუმის კონცენტრატების (9,5; 13,6; 17,7 და 21,8% SiO_2) თერმოგრაფიული გამოკვლევებით განისაზღვრა მათი თერმული დაშლის მსგავსი ხასიათი. ამიტომ მიღებული შედეგების განსჯა სავსებით შესაძლებელია იმ ენდოთერმული ეფექტებით, რომლებიც გამოვლინდა შემდეგ ტემპერატურულ ინტერვალებში: 150-170, 340-350, 600-650, 970-980°C. ექსპერიმენტულ მონაცემებზე დაყრდნობით სამუშაოში მოცემულია სხვადასხვა რაოდენობის კაუმიწის შემცველობის კონცენტრატების თერმული აშლის სქემა, რომლის ტემპერატურული ინტერვალი განისაზღვრება მდგრადი მანგანუმის მინერალების არსებობით.

სინჯების გახურებისას 160 დან (წყლის მოცილების ტემპერატურა) 1000°C-მდე ჯამური წონის კარგვა შესაბამისად შეადგენს 8,9; 7,7; 7,1 და 6,5%, რაც შეესაბამება ენდოთერმულ ეფექტებს, რომლებიც მით მეტია, რაც უფრო მაღალია კონცენტრატში მანგანუმი

და მცირე კაჟმიწა. დადგენილია, რომ კაჟმიწის შემცველობის გაზრდა კონცენტრატებში 2-3 ჯერადაც კი, ვერ ახდენს ვერავითარ გავლენას მანგანიტის ($MnO \cdot OH$) პიროლუიზტის (MnO_2) და ფსილომელანის ($MnO \cdot MnO_2 \cdot nH_2O$) დისოციაციის ტემპერატურაზე. შესწავლითი ტემპერატურების ზღვრებში, კონცენტრატებში კაჟმიწის შემცველობის გაზრდა, მისი გახურების დროს, არ იწვევს რაღაც ახალი ფაზების და მინერალების წარმოქმნას.

თავი 2. ბრიკეტების ოპტიმალური პარამეტრების განსაზღვრა და მიღებული ბრიკეტების მეტალურგიული თვისებების გამოკვლევა

მანგანუმის კონცენტრატების ფიზიკური თვისებების, ნივთობრივი და გრანულომეტრული შედგენილობის გათვალისწინებით, თეორიულად იქნა დასაბუთებული მათი დნობისათვის წინასწარ მოსამზადებლად გამოგვყენებინა დაბრიკეტების მეთოდი. გამოკვლელ იქნა სხვადასხვა კაჟმიწის შემცველობის კონცენტრატების ბაზაზე დამზადებული მაღნური, მადანნასშირიანი და მონოკაზმის ბრიკეტები.

ბრიკეტირების ოპტიმალური პარამეტრების დადგენის მიზნით ლაბორატორიულ პირობებში გამოკვლეული და სამრეწველო წნევებზე შემოწმებული იქნა კაზმის სინესტის, შემკვრელის რაოდენობის, აღმდგენელის – ტყიბულის ნახშირის კონცენტრატის და დაწნებვის ხვედრითი წნევის გავლენა ბრიკეტების მექანიკურ მახასიათებლებზე. მათი განსაზღვრა ხდებოდა გაჭყლუტვის ჩამოგდების, დარტყმის და ხეხვის ერთდროული ზემოქმედების გზით.

დადგენილია, რომ მექანიკურად მტკიცე მაღნური და მადანნასშირიანი ბრიკეტების დამზადების ოპტიმალური პარამეტრებია შესაბამისად: კაზმის სინესტე 3,5-6,0 %, შემკვრელის რაოდენობა 8-10 და 7-8%, გამოშრობის ტემპერატურა 130-140°C და დაწნებვის მინიმალური ხვედრითი წნევა 19,6 მპა.

I და II ხარისხის კონცენტრატების ბაზაზე დამზადებულ მადანნასშირიან ბრიკეტებს აქვს ნაკლები თერმული მდგრადობა III და III ხარისხის ბრიკეტებთან შედარებით, რაც განპირობებულია

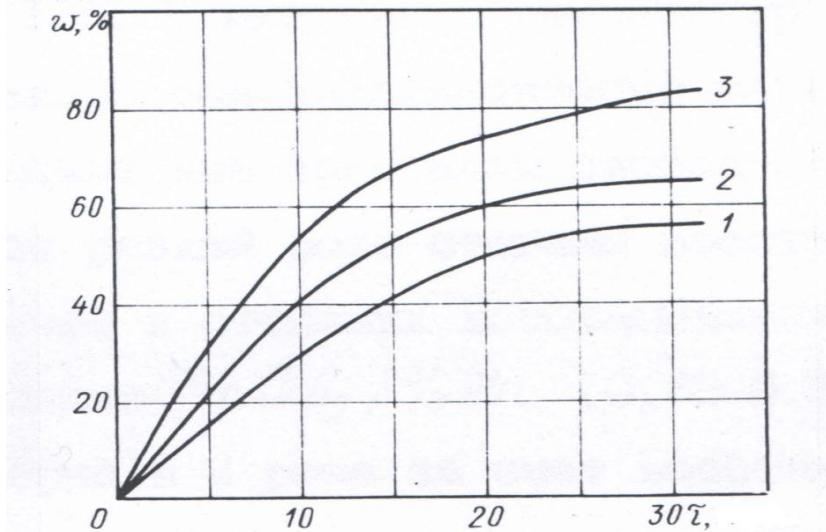
დოსცირებადი ჟანგბადის მცირე რაოდენობით. ჭარბი ჟანგბადი იჭვევს ლრმა ჟანგვით რეაქციებს, ამცირებს ნახშირის დაკოქსების პროცესს და აუარესებს მადანნახშირიანი ნარევების შეცხობადობას.

გამოკვლეულ იქნა ბრიკეტების ელექტროწინაღობის და გარბილების ტემპერატურის დამოკიდებულება კონცენტრატებში კაუმიწის შემცველობაზე. ნაჩვენებია, რომ კონცენტრატებში კაუმიწის რაოდენობის გაზრდა იწვევს ელექტროწინაღობის გაზრდას და ამცირებს გარბილების საწყის ტემპერატურას. სხვა თანაბარ პირობებში მადანნახშირიანი და მონოკაზმის ბრიკეტების ხვედრითი ელექტროწინაღობა 600°C ტემპერატურამდე მაღალია მადნური ბრიკეტების ანალოგიურ მაჩვენებელზე. ხოლო უფრო მაღალ ტემპერატურებში კი პირიქით – მადნური ბრიკეტების ხვედრითი ელექტროწინაღობა $600-1200^{\circ}\text{C}$ ტემპერატურულ ინტერვალში უფრო მაღალია მადანნახშირიანი და მონოკაზმის ბრიკეტების ელექტროწინაღობაზე.

ბრიკეტებში ნახშირის არსებობა მკვეთრად ამაღლებს გარბილების საწყის ტემპერატურას და ავიწროებს გარბილების ტემპერატურულ ინტერვალს. მადნური ბრიკეტების გარბილების საწყისი ტემპერატურა $750-850^{\circ}\text{C}$, გარბილების ინტერვალი $100-120^{\circ}\text{C}$, ხოლო მადანნახშირიანი და მონოკაზმის ბრიკეტებისათვის იგი შეადგენს შესაბამისად $1250-1400^{\circ}\text{C}$ და $60-100^{\circ}\text{C}$.

სხვადასხვა კაზმების (ბრიკეტების) აღდგენადობის გამოკვლევის კომპლექსური მეთოდების გამოყენებით (აღდგენის კინეტიკა, აღდგენის პროდუქტების ქიმიური და პეტროგრაფიული ანალიზი) დადგინდა, რომ კაზმში მანგანუმის კონცენტრატების ოქსიდების მექანიკური გაცალკევება კვარციტის კაუმიწასთან წარმოადგენს ეფექტურ საშუალებას, რათა შემცირდეს წილის წარმოქმნის სიჩქარე და მოხდეს მანგანუმის აღდგენის ინტენსივიცია. მაღალმანგანუმიანი, ნახშირბადით გაჯერებული აღდობის დაგროვება, თავის მხრივ, ხელს უწყობს და ზრდის სილიციუმის აღდგენის ხარისხს.

კინეტიკური გამოკვლევების მონაცემები (ცხრილი 1, ნახ. 1) მოწმობენ, რომ ყველა სახის კაზმების აღდგენის საბოლოო ხარისხი, ძირითადად დამოკიდებულია პროცესის ტემპერატურაზე, კონცენტრაციის ფარდობაზე % SiO_2 /% Mn და კაზმის მომზადების მეთოდზე.



ნახ. 1 ჩვეულებრივი (ფხვიერი) კაზმი (1), მონოკაზმის (2) და მადანნახშირიანი ბრიკეტები (3) აღდგენის კინეტიკური მრუდები 1600°C ტემპერატურაზე.

ცხრილი. 1 ლითონში ელემენტების საშუალო შედგენილობის დამოკიდებულება კონცენტრაციის ხარისხზე, კაზმის მომზადების მეთოდზე და აღდგენის ტემპერატურაზე

კაზმის მომზადების მეთოდი	მანგანუმი კონცენტრაცია	1450°C			1600°C		
		Si	Mn	P	Si	Mn	P
ჩვეულებრივი კაზმი	44.0	6.42	77.78	1.64	17.0	77.17	0.51
	35.0	4.80	74.39	1.87	16.14	77.40	0.60
მონოკაზმი	44.0	9.72	81.21	0.65	18.50	76.41	0.30
	35.0	11.99	80.04	0.69	20.40	74.66	0.33
მადანნახშირიანი ბრიკეტი	44.0	11.50	80.41	0.64	19.78	75.04	0.29
	35.0	12.85	80.95	0.68	20.95	74.61	0.33

1450°C მიღებული ლითონის საშუალო შედგენილობის ანალიზი გვიჩვენებ, რომ პირველ რიგში ადგილი აქვს მანგანუმის აღდგენას. სილიციუმის აღდგენაც ხდება გარკვეულწილად, მაგრამ აქ აღდენის სიჩქარე ჩამორჩება მანგანუმის აღდგენის სიჩქარესა. წილური ნალდობის წონასწორული შედგენილობის მიღწევის შემდეგ, კაჟმიწა დამოუკიდებული ფაზეს სახით იწყებს გამოყოფას. 1450°C ტემპერატურაზე აღდგენიდ და დაყოვნებულ ბრიკეტებში აღმოჩენილია SiO_2 , ბ-კრისტობალიტის სახით. ამ ტემპერატურაზე აღდგენის ხარისხებს შორის სხვაობამ, სხვადასხვა $\% \text{SiO}_2 / \% \text{Mn}$ ფარდობის მადანნახშირიანი ბრიკეტებისათვის, შეადგინა 25-35%, ხოლო სილიციუმის შემცველობა ლითონში არ აღემატება 13%. 1450-1600°C ტემპერატურულ ინტერვალში ხდება მანგანუმის და სილიციუმის აღდგენის სიჩქარეების გათანაბრება, თანდათან ქრება თავისუფალი კაჟმიწის უკანასკნელი კრისტალები და 1600°C შეიმჩნევა ბრიკეტების აღდგენის მკვეთრი მატება. ამ რემპერატურაზე კონცენტრატების $\% \text{SiO}_2 / \% \text{Mn}$ ფარდობის ზღვრულ ინტერვალში (0,62-0,39), სხვაობა ბრიკეტების აღდგენის ხარისხებს შორის, სილიციუმის აღდგენის გამო მცირდება ორჯერ და საბოლოო (ჯამური) აღდგენის ხარისხი აღწევს 80-90%. ამ დროს სილიციუმის შემცველობა ლითონში შესაბამისად აღწევს 20-21 და 17-19%Si.

სილიციუმის აქტიურ და დრმა აღდგენას ხელს უწყობს ოქსიდური ნალდობიდან გამოყოფილი თავისუფალი SiO_2 -ის მჭიდრო კონტაქტი აღმდგენელთან და ლითონურ ფაზასთან, რომელშიდაც იხსნება აღდგენილი სილიციუმი. ეს გამოწვეულია ბრიკეტის მიკრომცულობებში აღდგენითი პროცესების მიმდინარეობით, რაც თავისთავად განპიროვნებულია ბრიკეტების მაღალი თერმული მდგრადობით.

შესრულებული გამოკვლევებით დადგინდა, რომ ნახშირთან ერთად მაღალკაჟმიწა შემცველი მანგანუმის მადნის დაბრიკეტება, წარმოადგენს ეფექტურ მეთოდს ელექტროდნობის ჩასატარებლად.

თავი 3. სილიკომანგანუმის გამოდნობის ტექნოლოგიის გამოკვლევა მადნური და მადანნახშირიანი ბრიკეტებიდან

ნახერვადსამრეწველო პირობებში ჩატარებულ იქნა სილიკომანგანუმის საცდელი დნობების ორი სერია, თითოეული 4 ვარიანტად, რომლის შესაბამისადაც ვახდენდით კაზმის მომზადებას. დნობების პირველ სერია ჩატარდა მადნურ ბრიკეტებზე სადაც კაზმში გამოყენებული იყო აგრეთვე დაბალფორსფორიანი წილა, ხოლო მეორე სერიაში დნობები ჩატარდა მადანნახშირიან ბრიკეტებზე.

ბრიკეტების დამზადებას და მათ მექანიკური სიმტკიცეზე გამოცდას ვახდენდით ლაბორატორიულ პირობებში შერჩეული მეთოდიკის შესაბამისად. სულ დამზადებული იქნა 45ტ მადნური და 110 ტ მადანნახშირიანი ბრიკეტები.

საცდელი დნობები ჩატარებული იქნა 1000 კვა ტრანსფორმატორის სიმძლავრის დია ტიპის, გამტარ ქვედიან, ერთფაზა რკალურ, მადანაღმდგენელ ღუმელში. კაზმის შედგენილობა და შერჩეული ელექტრული რეჟიმი უზრუნველყოფდა ელექტროდის ღრმა ჩაჯდომას, დნონის პროცესების ნორმალურ გამოსვლას და კაზმის თანაბარ სვლას ღუმელში.

სილიკომანგანუმის შესადარებელი ნახევრადსამრეწველო დნობების ძირითადი შედეგები მოცემულია ცხრილში 2.

მიღებული შედეგები გვიჩვენებს, რომ მაგნურ ბრიკეტებზე სილიკომანგანუმის დნობიას, კონცენტრატის ხარისხის გაუარესებას მივყართ მანგანუმის ამოკრეფის 4-6%-ით შემცირებასთან, დაბალფორსფორიანი წილის დოზირების 1,5-2,0-ჯერ გაზრდასთან და ელექტროენერგიის ხარჯის 20%-ით მატებასთან.

მადანნახშირიან ბრიკეტებზე ჩატარებულმა დნობებმა გვიჩვენა, რომ საწყის კონცენტრატებში ფარდობის $\% \text{SiO}_2 / \% \text{Mn}$ გაზრდით (0,34 დან 0,62-მდე) მანგანუმის ამოკრეფაზე მცირდება უმნიშვნელოდ (79,02-დან 78,20 %-მდე), მაშინ როდესაც სილიციუმის ამოკრეფა 47,86- დან 51,78%-მდე იზრდება, რაც მანგანუმისათვის 5-8%-ით და სილიციუმისათვის 6-9% მაღალია მადნურ ბრიკეტებზე მიღებული დნობის შედეგებზე.

დაბალფოსფორიანი წილის, კოქსწვრილას და ნაწილობრივ კვარციტის მაგივრად, სილიკომანგანუმის გამოსადნობ კაზმში მესამე ხარისხის კონცნტრატზე ($35\% \text{Mn}$; $21,9\% \text{SiO}_2$) დამზადებული მადანნახშირიანი ბრიკეტების გამოყენება, უზრუნველყოფს ელექტროდუმელის წარმადობის 28%-ით გაზრდას, მანგანუმის და სილიციუმის ამოკრეფის 8-10% გაზრდას შესაბამისად ელექტროენერგიის ხარჯი მცირდება 6%-ით, წილის საერთო გამოსავალი 20-25% მცირდება. მცირდება აგრეთვე შენადნის თვითდირებულება 5-7%-ით.

მადნური და მადანნახშირიან ბრიკეტებზე ჩატარებული სილიკომანგანუმის დნობების შედარებიდან ჩანს, რომ დნობის ერთიდაიგივე შედეგები მიიღწევა და შედარებით დაბალხარისხოვანი მადანნახშირიანი ბრიკეტების გამოყენებით.

თავი. 4. სილიკომანგანუმის დნობის ტექნოლოგიის სამრეწველო ათვისება კაზმში ბრიკეტების და ტუტე ლითონების ალუმინიუმის (ტუფის) გამოყენებით.

სილიკომანგანუმის დნობის პროცესზე ტუტე ლითონების ოქსიდების გავლენის ექსპერიმენტული შეფასებისთვის ჩატარებული იქნა ნახევრადსამრეწველო და სამრეწველო დნობები კაზმში კვარციტის ნაცვლად ტუტეს ($67\% \text{ SiO}_2, \text{Na}_2\text{O}+\text{K}_2\text{O}$) გამოყენებით.

საცდელი ნახევრადსამრეწველო დნობები (ცხრილი 2, ვარიანტ 4), რომლის შესაძარებელ ვარიანტად აღებული იყო $39,1\% \text{Mn}$ კონცენტრატზე ჩატარებული დნობის შედეგები (ვარიანტ 2), ხასიათდებოდა დუმელის თანაბარი სვლით, ელექტროდის დრმა ჩაჯდომით და დნობის პროდუქტების დუმელიდან უფრო ინტენსიური გამოსვლით, გარდა ამისა, ტუფის გამოყენება უზრუნველყოფს წილის ტხევადდენადობის გაზრდას, რაც ხელს უწყობს ლითონის წვრილი ნაწილაკების დალექვის პროცესს. ყოველივე ამის შედეგად, ჩვეულებრივ ტექნოლოგიასთან შედარებით (დნობა კვარციტის გამოყენებით) მნიშვნელოვნად უმჯობესდება დნობის ყველა

**ცხრილი 2. სილიკომანგანუმის დნობის ძირითადი მახასიათებლები კაზმიში
მაღნური და მადანნახშირიანი ბრიკეტების გამოყენებით.**

მაჩვენებლები	დნობა მაღნურ ბრიკეტებში				დნობა მადანნახშირიანი ბრიკეტებში			
	ვარიანტები							
	1	2	3	4	1	2	3	4
ღუმელის წარმადობა ტ(ბაზ)/დღე-დამეში	2.280	2.112	1.920	2.232	2.736	2.568	2.472	2.640
მანგანუმის კონცენტრატი (44%Mn, 14.8%SiO ₂)	1727	-	-	-	1872	-	-	-
მანგანუმის კონცენტრატი (39%Mn, 17.8%SiO ₂)	-	2044	-	1947	-	2127	-	2092
მანგანუმის კონცენტრატი (35%Mn, 21.9%SiO ₂)	-	-	2146	-	-	-	2358	-
მდიდარი წილა (35%Mn)	386	374	566	409	-	-	-	-
კვარციტი	439	311	129	-	437	271	139	-
კოქსიზრილა	560	567	579	569	-	-	-	-
ნახშირი	-	-	-	-	802	827	829	830
ტუფი	-	-	--	444	-	--	-	392
ელ-ენერგიის ხარჯი კვტ.სთ/ტ (ბაზ)	4800	5280	5760	5200	4500	5040	5400	5000
ლითონის ქიმიური შედგენილობა	Mn	75.12	76.43	75.81	75.54	75.81	75.96	74.05
	Si	17.86	17.78	17.56	18.48	18.79	18.73	19.17
	P	0.30	0.35	0.35	0.35	0.24	0.27	0.30
წილაში მანგანუმის შემცველობა %	14.96	15.34	15.55	14.0	12.15	12.85	12.65	11.82
წილის ფუძიანობა (CaO+MgO)/SiO ₂	0.52	0.55	0.64	0.62	0.40	0.46	0.51	0.56
წილის ჯერადობა	0.95	1.05	1.15	1.1	0.8	0.85	0.88	0.9
მანგანუმის გადასვლა ლითონში	Mn	74.0	71.49	70.0	72.81	79.02	78.51	78.20
	Si	41.82	41.99	42.19	43.89	47.86	50.75	51.78
	P	76.11	76.11	73.29	70.61	56.06	56.22	58.06
მანგანუმის გადასვლა წილაში %	14.0	15.07	16.53	14.87	10.25	11.31	11.77	11.32

ცხრილი. 3. სილიკონგანუმის გამოდნობის ტექნოპო-ეკონომიკური
მაჩვენებლები 22.5 მგვა ღუმელი

მაჩვენებლები	ტექნოლოგია			
	მოქმედი ტექნოლო გია	შემუშავებული		
		1	2	
დნობია ხანგძლიობა (დღედამე)	30	30	20	
ღუმელის წარმადობა ტ/დღედამე	70.2	72.8	73.5	
საკაზმე მასალების ხელისუ ხარჯი კგ/ტ (ბაზ)	მადნური ბრიკეტი (39.5%Mn)	926	891	883
	მანგანუმის აგლომერატი (47.8%Mn)	884	850	843
	მდიდარი წილა (35%Mn)	505	485	481
	კვარციტი	356	180	-
	ტუფი	-	241	433
	კოქსიტი	465	453	460
ელ-ენერგიის ხელისუ ხარჯი კვტ/ტ (ბაზ)	4110	4050	4000	
ლითონის ქიმიური შემადგენლობა	Mn	75.9	75.45	76.10
	Si	17.3	18.12	17.74
	P	0.35	0.34	0.35
წილის ქიმიური შედგენილობა	Mn	14.92	13.6	13.0
	SiO ₂	46.45	44.15	43.24
	CaO	20.03	22.5	21.0
	Al ₂ O ₃	4.76	6.87	9.20
	MgO	1.3	1.45	1.56
	Na ₂ O+K ₂ O	-	2.5	4.3
წილის ფუძიანობა (CaO+MgO)/SiO ₂	0.46	0.54	0.52	
მანგანუმის გადასვლა ლითონში	Mn	68.95	71.26	72.51
	Si	30.01	43.17	45.11
	P	78.84	76.35	75.69

ტექნიკო-ეკონომიკური მაჩვენებლები, რაც წარმატებით დამტკიცდა ამავე შენადნს 22,5 მგა სიმძავრის სამრეწველო ღუმელებში გამოდნობით.

საკაზმე მასალებად გამოყენებული იყო, III ხარისხის (39%Mn) მანგანუმის კონცენტრატზე დამზადებული მადნური ბრიკეტები, აგლომერატი (47,8 %Mn), საშუალონახშირბადიანი ფერომანგანუმის წიდა (35%Mn), კვარციტი, კოქსწვრილა და ტუფის ღორღი. საცდელი დნობები ჩატარებული იქნა ორ ვარიანტად. დნობების პირველ ვარიატში კვარციტი ნაწილობრივ იქნა შეცვლილი ტუფით (ფარდობით 1:1), ხოლო მეორე ვარიანტში კვარციტი მთლიანად იქნა შეცვლილი სილიციუმის ეკვივალენტური რაოდენობის ტუფით.

სილიკომანგანუმის შესადარებელი სამრეწველო დნობების ძირითადი ტექნიკო-ეკონომიკური მაჩვენებლები საქარხნო და შემუშავებული ტექნოლოგიების მიხედვით მოცემულია ცხრიში 3.

ჩატარებული სამრეწველო დნობების შედეგების შედარებიდან ჩანს, რომ ჩვეულებრივ (საქარხნო) ტექნოლოგიასთან შედარებით ღუმელის წარმადობა გაიზარდა 5% -ით, ელექტროენერგიის ხვედრითი ხარჯი შემცირდა 3%-ით, მანგანუმის და სილიციუმის ამოკრება გაიზარდა 2,5% და 5% შესაბამისად.

დასკვნა

1. გაანალიზებულია მანგანუმის მაღნების მოპოვების, გამდიდრების, დნობისათვის კაზმის მომზადების და მანგანუმიანი ელექტროფეროშენადნობების სამრეწველო წარმოების თანამედროვე მდგომარეობა და განისაზღვრა მეტალურგიული გადამუშავების ყველა ეტაპზე მანგანუმის დანაკარგების შემცირების ძირითადი მიმართულებები.
2. გამდიდრების ტექნოლოგიური მაჩვენებლების ცვლილების გამოკვლევამ, კონცენტრატებში SiO_2 შემცველობაზე დამოკიდებულებით (ფარდობის $\% \text{SiO}_2 / \text{Mn}$ 0.2-1.6 ზღვრების ცვლილება) გვიჩვენა, რომ თუ მანგანუმის შემცველობა კონცენტრატში თანდათანობით იზრდება (20-დან 48% Mn-მდე), მანგანუმის ამოკრეფა მკეთრად ეცემა (100-დან 45%-მდე) და კონცენტრატში ყოველი პროცენტი მანგანუმის გაზრდას შეესაბამება მანგანუმის 2%-იანი დანაკარგი, რაც უმთავრესად განპირობებულია მაღნერი ფაზის უფრო სრულად და ლრმა გახსნის აუცილებლობის გამო, რაც თავისთავად იწვევს შლამების რაოდენობის გაზრდას და უფრო მდიდარი კუდების წარმოქმნას.
3. ჭიათურის საბადოს, გამდიდრების სხვადასხვა სტადიაზე აღებული, ოქსიდური მაღნების ნიმუშების პეტროგრაფიულმა გამოკვლევამ გვიჩვენა, რომ გრავიტაციული გამდიდრების პროცესში სილიციუმშემცველი ნაერთების ფორმები არ იცვლებიან. გამდიდრების პროდუქტები ძირითადად წარმოდგენილია თავისუფალი პვარცით, იშვიათად გვხვდება კარბონატული მაღნის ნაწილაკები და ძალიან მცირე რაოდენობითაა შპატი და სლუდები.
4. თერმოგრაფიული გამოკვლევებით (1000°C -მდე) დადგინდა, რომ კონცენტრატებში კაჟმიწის რაოდენობის გაზრდა არავითარ გავლენას არ ახდენს პიროლუზიტის, მანგანიტის, კურნაკიტის და ფსილომელანის თერმული დისოციაციის ენდოთერმული ეფექტების ტემპერატურულ ცვლილებებზე. შესაბამისად, კონცენტრატებში SiO_2 -ს 2-3-კერადაც გაზრდის პირობებში,

აღნიშნული ტემპერატურების ფარგლებში, არ ხდება რომელიდაც ახალი ფაზების და მინერალების წარმოქმნა. კაზმში ნახშირის არსებობისას, მანგანუმის ოქსიდების დისოციაციის ტემპერატურები ინაცვლებენ უფრო დაბალი ტემპერატურებისაგან, ხოლო ენდოთერმული ეფექტის სიდიდე მით მეტია, რაც მეტია კონცენტრატში მანგანუმი და ნაკლებია კაჟმიწა.

5. შემუშავდა და განისაზღვრა მექანიკურად მტკიცე ($P_{გაჭყლევ} = 8-12\text{GPa}$) და თერმულად მდგრადი მადნური და მადანნახშირიან ბრიკეტების მიღების რაციონალური პარამეტრები. დადგენილია, რომ ბრიკეტირების ოპტიმალური პარამეტრებია: კაზმის სინესტე 3.5-6.0%, შემკვრელის (სულფიტური ბარდა) რაოდენობა 8-10 და 7-8%, გამოშრობის ტემპერატურა 130-140 და დაწესების მინიმალური წნევა 19.6 მპა.
6. კონცენტრატებში SiO_2 -ის გაზრდით მატულობს ბრიკეტების ხვედრითი ელექტროწინაღობა და მცირდება გარბილების საწყისი ტემპერატურა. ბრიკეტებში ნახშირის არსებობა მკვეთრად ზრდის გარბილების საწყის ტემპერატურას და ავიწროებს გარბილების ტემპერატურულ ინტერვალს. მადნური ბრიკეტებისათვის გარბილების საწყისი ტემპერატურაა $750-850^{\circ}\text{C}$, გარბილების ტემპერატურული ინტერვალი $50-100-120^{\circ}\text{C}$, ხოლო მადანნახშირიანი ბრიკეტებისათვის შესაბამისად $1250-1400^{\circ}\text{C}$ და $60-80^{\circ}\text{C}$.
7. დადგენილია, რომ კაზმში მანგანუმის კონცენტრატის ოქსიდების მექანიკური განცელებება კვარციტების სილიციუმთან (მადანნახშირიანი ბრიკეტები) წარმოადგენს ეფექტურ საშუალებას, რათა შევამციროთ წილების წარმოქმნის სიჩქარე და უფრო ინტენსიური გავხადოთ მანგანუმის აღდგენა. ნახშირბადით გაჯერებული მადალმანგანუმიანი ნალღობის წარმოქმნა, თავის მხრივ, იწვევს სილიციუმის აღდგენის ინტენსიფიკაციას.
8. ლაბორატორიული და ნახევრადსამრეწველო დნობების შედეგებზე დაყრდნობით დადგენილია, რომ მადნური ბრიკეტების დნობის პირობებში გამოყენებულ კონცენტრატებში SiO_2 -ის შემცველობის გაზრდა იწვევს ძირითადი ტექნიკო-ეკონომიკური მაჩვენებლების შემცირებას. სილიკომანგანუმის მიღების

შემუშავებული ტექნოლოგია, კაზმში მადანნახშირიანი ბრიკეტების გამოყენებით (35%Mn, 21.9% SiO₂) უზრუნველყოფს ელექტროდუმელის წარმადობის გაზრდას 28%-ით, მანგანუმის ამოკრეფას ლითონში 8%-ით, სილიციუმის კო- 10%, ელექტროენერგიის ხარჯი მცირდება 6%-ით, ხოლო შენადნის თვითდირებულება კი-8%-ით. წილის საერთო გამოსავალი მცირდება 20-25%.

9. სამრეწველო მასშტაბით შემუშავებულ და დანერგილ იქნა სასაქონლო სილიკომანგანუმის გამოდნობა კაზმში ტუფის გამოყენებით. დადგენილია, რომ კაზმში კვარციტის შეცვლა ტუფის (კაზმში ტუტე ლითონების ალუმოსილიკატების შეყვანა) განაპირობებს მანგანუმის და სილიციუმის უფრო ღრმად აღდგენის სიჩქარის გაზრდას. ამავედროს დუმელის წარმადობა იზრდება 5%-ით, ელექტროენერგიის ხვედრითი ხარჯი მცირდება 3%-ით. მანგანუმის ამოკრეფა შენადნში გაიზარდა 2.5%-ით, სილიციუმისა კი 5%-ით. სილიკომანგანუმის თვითდირებულება შემცირდა 40 აშშ დოლარით.

დირსეტაციის მირითადი შედეგები გამოქვეყნებულია შემდეგ შრომებში

1. ზ. სიმონგულაშვილი, პ. მაისურაძე, მ. ცირდავა, ს. ნებიერიძე,
ი. მაისურაძე. კოლოგიურად საშიში მანგანუმშემცველი
ნარჩენების უტილიზაცია ფეროშენადნობთა წარმოების
სანედლეულო ბაზის გაფართოების მიზნით. საერთაშორისო
სამეცნიერო-ტექნიკური კონფერენცია, თბილისი, 2010, გვ. 116-119.
2. ზ. სიმონგულაშვილი, მ. ცირდავა, ი. მაისურაძე ს. ნებიერიძე, პ.
მაისურაძე. დაბალფოსფორიანი წილის გამოდნობა საშალო
სიმძლავრის მაღანალმდგენელ ელექტროდუმელში
მანგანუმშემცველი ნარცენების გამოყენებით. “ენერგია”
სამეცნიერო-ტექნიკური ჟურნალი, თბილისი, 4(60)/2011. გვ. 93-96.
3. ზ. სიმონგულაშვილი, ი. მაისურაძე ს. ნებიერიძე, პ. მაისურაძე.
ნახშირბადშემცველი ნარჩენების და წილის ფუძიანობის გავლენა
სილიკომანგანუმის გამოსადნობ კაზმის ელექტროწინაღობაზე.
“აკაკი წერეთელის სახელმწიფო უნივერსიტეტი”, შრომების
კრებული, ქუთაისი, 2012, გვ. 74-78.
4. ზ. სიმონგულაშვილი, ს. ნებიერიძე. მ. მიქელაძე, ჭ. გოცირიძე.
მანგანუმის და სილიციუმის ერთობლივი აღდგენის
თერმოდინამიკა და კინეტიკა. “საქართველოს ქიმიური ჟურნალი”,
თბილისი №2, 2013, გვ. 70-74.
5. ზ. სიმონგულაშვილი, ს. ნებიერიძე. მადანთერმული ღუმელების
გაანგარიშება. “ენერგია” №4(68), თბილისი, 2014, გვ. 42-48.
6. ზ. სიმონგულაშვილი, ს. ნებიერიძე. ტუტე ლითონის ოქსიდების
გავლენა მანგანუმის და სილიციუმის ერთოულად აღდგენის
პროცესებზე. ”კერამიკა”, თბილისი, №1(31), 2014, გვ. 3-6.

Abstract

The paper deals with the very important issue of manganese ferroalloys electrometallurgy, which is of low quality manganese ores and concentrates from standard silica-making. In terms of permanent and growing deficits of high quality manganese ore, specific and experimentally determined issues dedicated to the increase of manganese and silicon useful use raised in this paper are very important. It is estimated that at time of the use of low-quality ores, the useful use of manganese and silicon therefore, does not exceed 70 and 40%. In addition, the paper discusses rational schemes of the preliminary preparation for melting blend.

The basic manganese containing component of silicon-manganese melting blend is manganese ore or concentrate. Alloy is made by continuous slag process based on simultaneous recovery of manganese and silicon oxide by coke carbon.

For making silicon-manganese in the blend for use of low-quality ores, the paper sets out a range of tasks which are satisfactorily resolved:

— On the base of analyzing numerous literary data published it has been estimated the number of manganese loss in the process of mining, beneficiation and melting of manganese. The paper also offers basic directions for reducing this loss.

— There are discussed main types of ores are studied and schemes of beneficiation and mineralogical composition.

— There are considered characteristics of carbon as the universal restorer and relatively inexpensive and not deficient coals for adoption of silico manganese are selected there.

— There are analyzed modern methods of deaeration, their positive and negative sides there. In case of fine-granular low-quality ores there was selected the most rational method there.

— There are studied characteristics of briquetting materials and there have been elaborated optimal parameters of briquetting there. There have been studied metallurgical characteristics of coal briquettes there.

- There is estimated the optimum composition of the lower limit, which allows us to adopt preferred brands of alloy without the sharp deterioration of technical-economical indices.

The paper made the correct conclusion that the right and effective way of using of oxide concentrate of low-quality manganese is briquetting them together with their restorer.

Elaborated technology for the use of low-quality oxide ores and concentrates by briquetting them together with their restorer allows us to enhance the raw material base of manganese production, to use not deficient and inexpensive restorers and to maintain technical-economic indices achieved during silicon manganese melting.