

საგრანტო პროექტი № 12

“ჭიათურის მანგანუმის მადნებიდან კალციუმის
მაღალოქსიდშემცველი ნატეხოვანი კონცენტრატების მიღებისა და
მათგან სილიკომანგანუმის გამოდნობის ტექნოლოგიების
დამუშავება”

შემაჯამებელი ანგარიში

პროექტის ხელმძღვანელი:

6. წერეთელი

2014

სარჩევი

შესავალი	3
1. ჭიათურის მანგანუმის დარიბი მაღნების შესახებ ლიტერატურული მონაცემების მოძიება და ანალიზი-	4
2. ჭიათურის ცენტრალური გამამდიდრებელი ფაბრიკა 2 -ის ნედლეულიდან კალციუმის მაღალოქსიდშემცველი ნატეხოვანი კონცენტრატების მიღების ტექნოლოგიური პარამეტრების დადგენა	8
3. კალციუმის მაღალოქსიდშემცველი მანგანუმის ნაჭროვანი კონცენტრატის მეტალურგიული თვისებების გამოკვლევა- - -16	
3.1. საცდელი კონცენტრატის ქიმიური, გრანულომეტრიული, ფაზური შედგენილობა და აირგანვლადობა	16
3.2 საცდელი კონცენტრატის ელექტროჭინადობისა და გარბილების ტემპერატურის გამოკვლევა	-20
3.3 საცდელი კონცენტრატის თბოფიზიკური თვისებების გამოკვლევა	- 25
3.4. საცდელი კონცენტრატიდან სილიკომანგანუმის გამოდნობის ტექნოლოგიის დამუშავება	-26
დასკვნები	30
გამოყენებული ლიტერატურა	32

შესავალი

საქართველოს ეკონომიკისა და მდგრადი განვითარების
სამინისტროს მონაცემებით, 2013 წელს საქართველოს საექსპერტო
პროდუქციაში მანგანუმიან ფეროშენადნობებს მე-2 ადგილი უჭირავს
(7.9%)

ფეროშენადნობების წარმოებას ჩვენს ქვეყანაში ჰიათურის
საბადო განაპირობებს, რომლის აუზშიც 200 მლნ. ტონამდე
მანგანუმის მადანია დარჩენილი. იმის გამო, რომ საბადოს ნახევარზე
მეტი კარბონატული მაღნებითაა წარმოდგენილი, იგი დარიბ მადანთა
ჯგუფს მიეკუთვნება. მდიდარი ოქსიდური მადნის მარაგი მხოლოდ
25%-ს შეადგენს და მოპოვების ძირითად ობიექტებს წარმოადგენს,
თუკი 1934 წელს მანგანუმის საშუალო შემცველობა მადანში 43.5%-ს
შეადგენდა, ეს მაჩვენებლი 1960 წელს 26.65-მდე შემცირდა, ხოლო
2013 წელს 22 %-ს აღარ აღემატება

იმის გამო, რომ ჰიათურის მადნების გამდიდრებისას დაბალია
ტექნოლოგიური მაჩვენებლები (კონცენტრატის გამოსავალი \leq 25%,
ხოლო Mn-ის ამოკრეფა \leq 60%), გამდიდრების პროცესში დიდი
რაოდენობით გამოუყენებელი ნარჩენები წარმოიქმნება (Mn 12-18%),
რომლებიც გროვდება ჰიათურის მიმდებარე ტერიტორიაზე და დიდ
ეკოლოგიურ ზიანს აყენებს ამ რეგიონს.

ამჟამად ჰიათურის სამთო-გამამდიდრებელი კომპინატი
წელიწადში საშუალოდ 150 000 ტონა კონცენტრატს აწარმოებს (Mn
37%), რომლის ძირითადი მომხმარებელი ზესტაფონის
ფეროშენადნობთა ქარხანაა (ზ.ფ.ქ.), სადაც წლიურად 200-220 ათასი
ტონა სილიკომანგანუმი დნება.

ჭიათურის კონცენტრატების დეფიციტს ზოქ ჯერ კიდევ 1986 წლიდან განიცდის და ამ დანაკლისს საზღვარგარეთიდან შემოტანილი მადნებით ფარავს. იმის გათვალისწინებით, რომ “ჭიათურმანგანუმის” პირობებში მადნების სელექციური მოპოვება არ ხდება, გამამდიდრებელ ფაბრიკებს მადანი შერეული სახით მიეწოდება, რაც ართულებს მადალი ხარისხის კონცენტრატების მიღების შესაძლებლობას.

ჭიათურის მადნების რაციონალური გამოყენების, საბადოს ექსპლუატაციის გახანგრძლივების, საწარმოო ნარჩენების შემცირებისა და გარემოს ეკოლოგიური გაჯანსაღების მიზნით, უმჯობესია “ჭიათურმანგანუმის” გამამდიდრებელ ფაბრიკებში უპირატესობა სპეციალური შემადგენლობის მქონე კონცენტრატებისა და პროდუქტების წარმოებას მიენიჭოს, რომლებიც მიზნობრივად იქნებიან გამოყენებული შესაბამისი ფეროშენადნობების გამოსაღნობად. აღნიშნულიდან გამომდინარე, სამუშაოს მიზანს წარმოადგენს, ჭიათურის შერეული მადნებიდან ნაჭროვანი კონცენტრატების მიღებას ტექნოლოგიის დამუშავება და მისი მეტალურგიული თვისებების შესწავლა.

1. ჭიათურის მანგანუმის ღარიბი მადნების შესახებ ლიტერატურული

მონაცემების მოძიება და ანალიზი

საქართველოში 14 მანგანუმის საბადოა გამოვლენილი, რომელთა შორის სამრეწველო მნიშვნელობის მხოლოდ ჭიათურის საბადოა, რომლის აუზშიც შესაბამისად მსოფლიოსა და დამოუკიდებელ სახელმწიფოთა თანამეგობრობის ქვეყნებში არსებული მანგანუმის მადნების მარაგის 1,8 და 9,5%-ია თავმოყრილი [1-2]. (ცხრილი 1)

საქართველოს მადნების რესურსები

საბადოებისა და პერსპექტიული ფართობების დასახელება	მარაგი მლნ. ტ.	პროგნოზული რესურსი მლნ. ტ.	სულ მარაგი და პროგნოზუ- ლი რესურსი მლნ. ტ.	განლაგების ადმინისტრა- ციული რაიონი
I. საბადოები:				
ჭიათურის	212,7	32,0	244,7	ჭიათურა
ჩხარი-აჯამეთის	5,0	30,0	35,0	თერჯოლა
ყვირილის დეპრესია	27,0	40,0	67,0	ზესტაფონი
II. პერსპექტიული ფართობები:				
თეთრიწყაროს	—	25,0	25,0	თეთრიწყარო
წყალტუბო- მარტვილი	—	20,0	20,0	წყალტუბო- მარტვილი
აჭარა-თრიალეთის ზონა	—	35,0	35,0	
აჭარა-თრიალეთის ზონა	—	80,0	80,0	
სულ პერსპექტიულ ფართობზე	244,7	262,0	506,7	
მთლიანი მარაგი				

ჭიათურის საბადოს ექსპლუატაცია საუკუნეზე მეტია გრძელდება და 250 მილიონ ტონაზე მეტი მადანია მოპოვებული. იმის გამო, რომ ამ ხნის განმავლობაში ძირითადად ოქსიდურ მადნებს ამუშავებდნენ, საგრძნობლად შემცირდა მანგანუმის შემცველობა მადანში, კერძოდ, თუ კი 1934 წელს მანგანუმის საშუალო შემცველობა მადანში 43,5% იყო, ეს მაჩვენებელი 1960 წელს 26,6%-მდე, ხოლო 2013 წელს 18%-მდე შემცირდა . 1990 წლის მონაცემებით, ჭიათურის საბადოს მარაგი კვლავაც სოლიდურია და 212,7 მილიონ ტონას შედგენს.

სპეციალისტების მიერ ჭიათურის საბადოს მადნების გეოლოგიური წარმოშობისა და ამ მადნების მინერალოგიური შედგენილობის შესწავლით [3-10] დადგენილ იქნა, რომ ჭიათურის საბადოს მადნები ოქსიდურ, კარბონატულ, შერეულ და დაუანგულ მადანთა ჯგუფებს განეკუთვნება. აღნიშნულ საბადოში ოქსიდურ მადნებს მხოლოდ 25% უჭირავს, დაუანგულს 15%, შერეულს 13%, ხოლო მადნების 47%, მხოლოდ დარიბი კარბონატული მადნებითაა წარმოდგენილი [11].

ოქსიდური მადნები მთელ საბადოშია განაწილებული და მოპოვების ძირითად ობიექტს წარმოადგენს. ოქსიდური მადნები პიროლუზიტის, მანგანიტისა და ფსილომელანის მინერალებისგან შედგება; არამადნური ნაწილი ქვიშამიწითაა წარმოდგენილი, რომელიც ძირითადად ოპალს, კვარცის ნატეხებსა და მინდვრის შპატს შეიცავს.

ოქსიდური მადნების საერთო მარაგის 11% მაღალი ხარისხის პეროქსიდური მადნებია, რომელშიც მანგანუმი პიროლუზიტის მინერალების (მცირე რაოდენობის ფსილომელანთან ერთად) სახით გვხვდება. I და II ხარისხის ოქსიდური მადნის კონცენტრატებში მანგანუმი უმეტეს წილად მანგანიტითა (I ხ. 50,2-69,0%; II ხ. 48,2-60,3%)

და პიროლუზიტური მინერალებითაა წარმოდგენილი (I ხ. 50,2-58,4%; II ხ. 45,5-49,1%), ზოგიერთ შემთხვევაში ეს კონცენტრატები თითქმის თანაბარი რაოდენობით შეიცავს აღნიშნულ მინერალებს (მანგანიტს 27-37%-ს; პიროლუზიტს 30-38%-ს) [2]. დაუანგული მაღნები, რომლებიც ძირითადად მანგანუმის დიოქსიდის, პიდრატ-ვერნადიტის, მანგანოკალციტის, რკინის ჰიდროჟანგისა და ოპალისაგან შედგება, კარბონატული მაღნების ინტენსიური დაუანგვის პროდუქტს წარმოადგენს.

დარიბი მაღნების უმეტესი წილი კარბონატულია და მანგანუმი ძირითადად მანგანოკალციტისა და კალციუმიანი როდოქროზიტის სახით არის წარმოდგენილი. არამაღნური ნაწილი კი კალციტს, ფოსფორიტს, გლაუკონიტს, ბარიტს, თაბაშირს, პირიტსა და ოპალს შეიცავს. ოქსიდური მაღნებისგან განსხვავებით, კარბონატული მაღნები ნაჭროვნებით, მაღალი სიმტკიცით, ცვეთამედეგობითა და მაღალტემპერატურული მდგრადობით გამოირჩევა. მისი სიმკვრივე 1,8-2,3 გ/მ³ ინტერვალში იცვლება. მანგანუმის შემცველობა კარბონატულ მაღნებში არაერთგვაროვანია და მოპოვების ადგილის მიხედვით საკმაოდ დიდ დიაპაზონში მერყეობს (10-36%) [2].

სტაბილური მუშაობის პერიოდში „ჭიათურმანგანუმში“ წარმოებული კონცენტრატების საერთო რაოდენობამ 1005,8 ათას ტონას მიაღწია (1981 წ.), რომლის 47,2%-ს 1 ხ-ის (474,4 ათასი ტ.), 18,1%-ს II ხ-ის (182,1 ათასი ტ.) და 13,2%-ს II ხ-ის ოქსიდური კონცენტრატები შეადგენდა [2]. კარბონატული კონცენტრატების ხვედრითი წილი ამ პერიოდისათვის 18,9%-ს არ აღემატებოდა. 1986 წლის მონაცემებით „ჭიათურმანგანუმის“ პროდუქციაში 25,4%-ით იმატა კარბონატული კონცენტრატების რაოდენობამ და 237,8 ათას ტონას მიაღწია, რაც მთლიანი პროდუქციის 24,9%-ს შეადგენდა.

სანაცვლოდ I და II ხის თქმიდური კონცენტრატების რაოდენობა შესაბამისად 344,5 და 171,8 ათას ტონამდე შემცირდა [2].

საბჭოთა კავშირის დაშლამ და საბაზრო ეკონომიკაზე გადასვლამ უმძიმეს პირობებში ჩააყენა „ჭიათურმანგანუმი“. 2000 წელს აღნიშნულმა საწარმომ მხოლოდ 25,3 ათასი ტონა I და II ხის კონცენტრატი აწარმოა. თუმცა სამი წლის შემდეგ მდგომარეობა საგრძნობლად გაუმჯობესდა და მაღალი ხარისხის კონცენტრატების რაოდენობამ 2003 წელს 93,6 ათას ტონას მიაღწია. ამჟამინდელი მონაცემებით „ჭიათურმანგანუმი“ ყოველ წლიურად 200-250 ათას ტონა კონცენტრატს აწარმოებს (Mn 35-38%).

ჭიათურის მადნების რაციონალური გამოყენების, საბადოს აქსპლუატაციის გახანგრძლივების, საწარმოო ნარჩენების შემცირებისა და გარემოს ეკოლოგიური გაჯანსაღების მიზნით მიზანშეწონილად მიგვაჩნია ჭიათურის გამამდიდრებელ ფაბრიკებში არსებული ტექნოლოგიისაგან განსხვავებით აწარმოონ სპეციალური შედგენილობის მქონე კონცენტრატები, რომლიდანაც გამოდნობილი იქნება შესაბამისი ფეროშენადნობი.

2. ჭიათურის ცენტრალური გამამდიდრებელი ფაბრიკა 2 –ის ნედლეულიდან კალციუმის მაღალოქსიდშემცველი ნატეხოვანი კონცენტრატების მიღების ტექნოლოგიური პარამეტრების დადგენა

რამდენადაც სამუშაოს მიზანს კალციუმის მაღალოქსიდშემცველი კონცენტრატის მიღება წარმოადგენდა კვლევის ობიექტად ავირჩიეთ ითხვისის მაღაროს მაღანი, რომელიც

კარბონატული ტიპის ნედლეულს წარმოადგენს. ქსპერიმენტი ორ ეტაპად განხორციელდა, პერძოდ, შესწავლილ იქნა ცოფ-2 ფაბრიკის ნედლეულიდან და “სპეცროლუქტიდან” ნატეხოვანი კონცენტრატის მიღების შესაძლებლობა გრავიტაციული გამდიდრების გზით.

დადგენილია, რომ შერეულ მაღნებში კარბონატული მინერალები ძირითადად შენაზარდების სახითაა წარმოდგენილი, ხოლო ოქსიდური მინერალების ჩანართების ზომა ხშირ შემთხვევაში 10 მმ-ს შეადგენს. იმის გამო, რომ მათი ხვედრითი წონები ერთმანეთთან არის მიახლოებული +10 მმ ზომის მქონე პროდუქტის გამოყოფა და ცალკე გამდიდრება ტექნოლოგიური თვალსაზრისით იქნება გამართლებული, რადგანაც ოქსიდური მინერალები გაცილებით რბილია კარბონატულთან შედარებით და ადვილად იმსხვრევა, შედეგად – 10 მმ ფრაქციის მქონე პროდუქტში უმეტეს წილად თავს მოიყრის ოქსიდური მინერალები რომელთა ხვედრითი წონები მნიშვნელოვნად იქნება განსხვავებული ფუჭე ქანის ანალოგიური მაჩვენებლისგან. აღნიშნული ხელს შეუწყობს გრავიტაციული გაყოფის პროცესს და გააუმჯობესებს გამდიდრების ტექნოლოგიურ მაჩვენებლებს.

ფაზური და მინერალოგიური შედგენილობიდან გამომდინარე +10 მმ ზომის მქონე პროდუქტში ჭარბად იქნება კარბონატული მინერალების რაოდენობა (მანგანკალციტი, კალციტი), რაც ამ პროდუქტის ცალკე გამდიდრების კალციუმის მაღალოქსიდშემცველი კონცენტრატის მიღების საშუალებას მოგვცემს. ამასთან, გაცხრილვის შედეგად +10 მმ ზომის მქონე პროდუქტში დარჩენილი ოქსიდური მინერალები თავის მხრივ კონცეტრატის გამოსავლისა და მანგანუმის ამოკრეფვის გაზრდასა და ფოსფორის მოდულის შემცირებას უზრუნველყოფს.

გამდიდრების მაჩვენებლები მოცემულია 2-5 ცხრილებში.
შედარების მიზნით ანალოგიური გამოკვლევა ცოფ-2 ფაბრიკაში
არსებული ტექნოლოგიური სქემითაც განხორციელდა (ცხრილი 6).

მიღებული ექსპერიმენტული კვლევებიდან გამომდინარე
ითხვისის მაღაროს მადნიდან სავსებით შესაძლებელია მიღებულ
იქნეს -20+10 მმ ფრაქციის მქონე კონცენტრატები (Mn -25-33%; CaO -8-
11%), რომელთა გამოსავალიც 10-25 % -ს შეადგენს, ხოლო მათში
მანგანუმის ამოკრეფა 40%-ს აღწევს.

ცხრილი 2

ითხვისის მაღაროს ნედლეულის გრავიტაციული გამდიდრების შედეგები ცოფ-2-ის სქემით

ოპერაციის დასახელება	პროდუქტი	გამოსავალი%		შემცველობა% Mn
		ოპერაციიდან	ნედლეულიდა ნ	
დამსხვრება 20-0 მმ-ე და მორეცხვა	მორეცხილი მადანი შლამი სულ ნედლეული	- - -	73.9 26.1 100	14.79 13.15 14.45
მორეცხილი მასალის კლასიფიკაცია	20 – 10 მმ 10 – 0 მმ	55.9 44.1	41.3 32.6	16.70 25.0
	სულ	100	73.9	20.4
მორეცხილი მასალის დალექვა პულსატორზე 20-10 მმ ფრაქცია	I ფენა II ფენა III ფენა IV ფენა კონცენტრატი I-II ფენა	8.4 19.8 37.6 34.2 28.2	3.5 8.2 15.5 14.1 11.7	35.39 32.70 10.25 9.85 33.5
	სულ	100	41.3	16.70
მორეცხილი მასალის დალექვა პულსატორზე 10-0 მმ ფრაქცია	I ფენა II ფენა III ფენა IV ფენა	19.41 12.6 23.0 45.0	6.3 4.1 7.5 14.7	48.87 32.87 29.97 10.16
	სულ	100	32.6	25.0
ჯამური მაჩვენებლები	კონცენტრატი შუალედური პროდუქტი შლამი	- - -	29.60 44.30 26.1	35.8 10.1 13.15
	სულ	100	18.5	

ცხრილი 3

ითხვისის მაღაროს ნედლეულის გრავიტაციული გამდიდრების ტექნოლოგიური პარამეტრები

ოპერაციი ს დასახელებ ბი	პროდუქტი	გამოსავალი %		შემცველობა %							SiO ₂ /Mn	Fe/Mn	
		ოპერაცი ა	ნედლეულ %	Mn	SiO ₂	CaO	CaO/SiO ₂	P/Mn	Fe	P	გ.დ.		
დამსხვრევა 20-0 მმ-ე და მორჟცხვა	მორჟცხილი მასალა შლამი სულ ნედლეული	- - -	79.9 20.1 100	19.4 10.6 17.6	36.2 42.5 37.5	8.3 5.6 7.8	0.23 0.13 0.21	0.0067 0.0123 0.0074	2.3 1.6 2.2	0.13 0.13 0.13	17.8 11.0 16.4	1.87 4.01 2.13	0.12 0.15 0.12
მორჟცხილ ი მასალის პლასიფიკა ცია	20 – 10 მმ 10 – 0 მმ	50.4 49.6	40.2 39.7	17.4 21.4	38.2 34.1	8.6 8.0	0.23 0.23	0.0069 0.0065	2.2 2.4	0.12 0.14	19.0 16.6	2.19 1.59	0.13 0.11
	სულ	100	79.9	19.4	36.2	8.3	0.23	0.0067	2.3	0.13	17.8	1.87	0.12
მორჟცხილ ი მასალის დალექცა 20-10 მმ ფრაქცია	I ფენა II ფენა III ფენა IV ფენა კონცენტრატი I-II ფენა შუალედ.პროდ.III- IV ფენა	9.4 16.4 14.8 59.4 25.8 74.2	3.8 6.6 5.9 23.9 10.4 29.8	31.8 20.8 17.1 14.2 24.8 14.8	17.4 27.5 38.8 44.3 23.8 43.2	11.6 11.6 11.9 6.5 11.6 7.6	0.67 0.42 0.31 0.15 0.49 0.18	0.0047 0.0063 0.0076 0.0077 0.0056 0.0077	2.4 2.4 1.6 2.4 2.4 2.2	0.15 0.13 0.13 0.11 0.14 0.114	20.7 22.2 19.2 17.8 21.6 18.1	0.55 1.32 2.27 3.12 0.96 2.92	0.08 0.12 0.09 0.17 0.10 0.15
	სულ	100	40.2	17.4	38.2	8.6	0.23	0.0069	2.3	0.12	19.0	2.19	0.13
მორჟცხილ ი მასალის დალექცა 10-0 მმ ფრაქცია	I ფენა II ფენა III ფენა IV ფენა	12.7 10.9 18.7 57.7	5.0 4.3 7.4 23.0	50.5 35.4 24.5 11.5	8.8 13.0 19.5 48.2	2.0 4.7 6.5 10.4	0.23 0.36 0.33 0.22	0.0036 0.0048 0.0049 0.0113	2.0 2.6 2.2 2.5	0.18 0.17 0.12 0.13	15.6 16.3 18.7 16.3	0.17 0.37 0.79 4.19	0.04 0.07 0.09 0.22
	სულ	100	39.7	21.4	34.1	8.0	0.23	0.0065	2.4	0.14	16.6	1.59	0.11
ჯამური მაჩვენებლე ბი	კონცენტრატი შუალედური პროდუქტი შლამი	- - -	20.5 59.4 20.1	34.5 14.2 10.6	15.1 43.4 42.5	6.0 9.1 5.6	0.39 0.21 0.13	0.0043 0.0085 0.0123	2.3 2.4 1.9	0.15 0.12 0.13	17.8 17.8 11.0	0.44 3.06 4.01	0.07 0.17 0.18
	სულ	-	100	17.6	37.5	7.8	0.21	0.0074	2.2	0.13	16.4	2.13	0.12

ცხრილი 4

ითხვისის მაღაროს ნედლეულის გრავიტაციული გამდიდრების ტექნოლოგიური პარამეტრები

ოპერაციის დასახელება	პროდუქტი	გამოსავალი	ამოკრეფა %				
			%	Mn	SiO ₂	CaO	Fe
დამსხვრევა 20-0 მმ-ე და მორეცხვა	მორეცხვილი მადანი	79.9	88.0	77.1	85.0	83.0	79.9
	შლამი	20.1	12.0	22.9	15.0	17.0	20.1
	სულ ნედლეული	100	100	100	100	100	100
მორეცხილი მასალის კლასიფიკაცია	20 – 10 მმ	40.2	39.7	40.9	44.3	40.0	37.1
	10 – 0 მმ	39.7	48.3	36.2	40.7	43.0	42.8
	სულ	79.9	88	77.1	85.0	83.0	79.9
მორეცხილი მასალის დალექვა პულსატორზე 20-10 მმ ფრაქცია	I ფენა	3.8	6.9	1.8	5.6	4.2	4.4
	II ფენა	6.6	7.8	4.8	9.8	7.3	6.6
	III ფენა	5.9	5.7	6.1	9.0	4.3	5.9
	IV ფენა	23.9	19.3	28.2	19.9	26.2	20.2
	კონცენტრატი I-II ფენა	10.4	14.6	6.6	15.3	12.0	11.0
	შუალედ.პროდ.III-IV ფენა	29.8	25.1	34.3	29.0	30.0	26.1
	სულ	40.2	39.7	40.9	44.3	40.0	37.1
მორეცხილი მასალის დალექვა პულსატორზე 10-0 მმ ფრაქცია	I ფენა	5.0	14.3	1.2	1.2	4.5	6.9
	II ფენა	4.3	9.3	1.5	2.6	5.1	5.6
	III ფენა	7.4	10.3	3.8	6.2	7.4	6.8
	IV ფენა	23.0	15.0	29.7	30.7	26.0	23.5
	სულ	39.7	48.3	36.2	40.7	43.0	42.8
ჯამური მაჩვენებლები	კონცენტრატი	20.5	40.1	8.3	15.7	21.0	24.0
	შუალედური პროდუქტი	59.4	47.9	68.8	69.3	64.0	55.9
	შლამი	20.1	12.0	22.9	15.0	15.0	20.1
	სულ	100	100	100	100	100	100

ცხრილი 5

”სპეციალუქტის“ გრავიტაციული გამდიდრების ტექნოლოგიური პარამეტრები

ოპერაციის დასახელება	პროდუქტი	გამოსავალი%		შემცველობა% Mn	ამოკრეფა % Mn
		ოპერაციიდან	ნედლეულიდა ნ		
დამსხვევა 20-0 მმ-ე და მორეცხვა	მორეცხილი მადანი შლამი სულ ნედლეული	-	94.4	15.7	95.0
	20 – 10 მმ	-	5.6	14.3	5.0
	10 – 0 მმ	-	100	15.6	100
მორეცხილი მასალის კლასიფიკაცია	I	75.6	71.4	15.2	69.5
	II	24.4	23.0	17.3	25.5
მორეცხილი მასალის დალექვა პულსატორზე 20-10 მმ ფრაქცია	სულ	100	94.4	15.7	95
	I ფენა	12.6	9.0	28.7	16.6
	II ფენა	23.8	17.0	21.4	23.3
	III ფენა	23.3	16.6	14.3	15.2
	IV ფენა	40.3	28.8	7.8	14.4
	კონცენტრატი I-II ფენა	36.4	26.0	24.0	40.0
მორეცხილი მასალის დალექვა პულსატორზე 10-0 მმ ფრაქცია	სულ	100	71.4	15.2	69.5
	I ფენა	9.9	2.3	33.1	4.9
	II ფენა	18.8	4.3	29.2	8.1
	III ფენა	23.8	5.5	18.5	6.5
	IV ფენა	47.5	10.9	8.7	6.0
ჯამური მაჩვენებლები	სულ	100	23.9	17.3	25.5
	კონცენტრატი	-	32.60	25.3	52.9
	შუალედური პროდუქტი	-	61.80	10.6	42.0
	შლამი	-	5.60	14.3	5.1
	სულ		100	15.6	100

ცხრილი 6

**ითხვისის მაღაროს ნედლეულის გრავიტაციული გამდიდრების ტექნოლოგიური პარამეტრები
არსებული ტექნოლოგია**

ოპერაციის დასახელება	პროდუქტი	გამოსავალი%		შემცველობა% Mn	ამოკრეფა% Mn
		ოპერაციიდან	ნედლეულიდან		
დამსხვევა 20-0 მმ-ე და მორეცხვა	მორეცხილი მადანი შლამი სულ ნედლეული	- - -	75.8 24.2 100	20.2 15.4 19.0	80.5 19.5 100
მორეცხილი მასალის დალექვა პულსატორზე 20-0 მმ ფრაქცია	I ფენა II ფენა III ფენა IV ფენა	14.3 18.2 17.8 49.7	10.8 13.8 13.5 37.7	46.2 27.8 19.1 10.34	26.3 20.2 13.6 20.4
	სულ	100	75.8	20.2	80.5
ჯამური მაჩვენებლები	კონცენტრატი შუალედური პროდუქტი შლამი		24.6 51.2 24.2	35.9 12.6 15.4	46.5 33.9 19.6
	სულ		100	19.0	100

3. კალციუმის მაღალოქსიდშემცველი მანგანუმის ნაჭროვანი კონცენტრატის მეტალურგიული თვისებების გამოკვლევა.

მანგანუმის ახალი კონცენტრატის მეტალურგიული თვისებების გამოსაკვლევად, შესწავლილი იქნა მისი ქიმიური, მინერალოგიური, გრანულომეტრიული და ფაზური შედგენილობა, კონცენტრატის ელექტროტინადობის ტემპერატურული ინტერვალი. განსაზღვრული იქნა ახალი მეტალურგიული ნედლეულის თბოფიზიკური თვისებები (ენთალპია, სითბოტევადობა, სითბოგამტარებლობის კოეფიციენტი).

შედარების მიზნით, ანალოგიური კვლევები აგრეთვე ჭიათურის მე-3 ხარისხის ოქსიდური მადნის კონცენტრატის გამოყენებითაც ჩატარდა. შაცდელი კონცენტრატიდან სასაქონლო სილიკომანგანუმის გამოდნობის ექსპერიმენტი “ტამანის” ტიპის ელექტროდუმელში განხორციელდა.

3.1. საცდელი კონცენტრატის ქიმიური, გრანულომეტრიული, ფაზური შედგენილობა და აირგანვლადობა

საცდელი კონცენტრატის ქიმიური, გრანულომეტრიული და ფაზური შედგენილობა 3.1, 3.2. და 3.3 ცხრილშია მოცემული, ხოლო მინერალოგიური შედგენილობა 3.1. სურათზეა ნაჩვენები.

ცხრილი 3.1.

საცდელი კონცენტრატის ქიმიური შედგენილობა, %

Mn	SiO ₂	CaO	Fe	P	გ.დ
25-35	20-35	5-12	1-2	0.16-0.19	18-23

ცხრილი 3.2

საცდელი კონცენტრატის გრანულომეტრიული შედგენილობა, %

ფრაქცია, მმ			
-20+18	-18+15	-15+13	-13+10
32-34	29-35	24-30	5-11

ცხრილი 3.3.

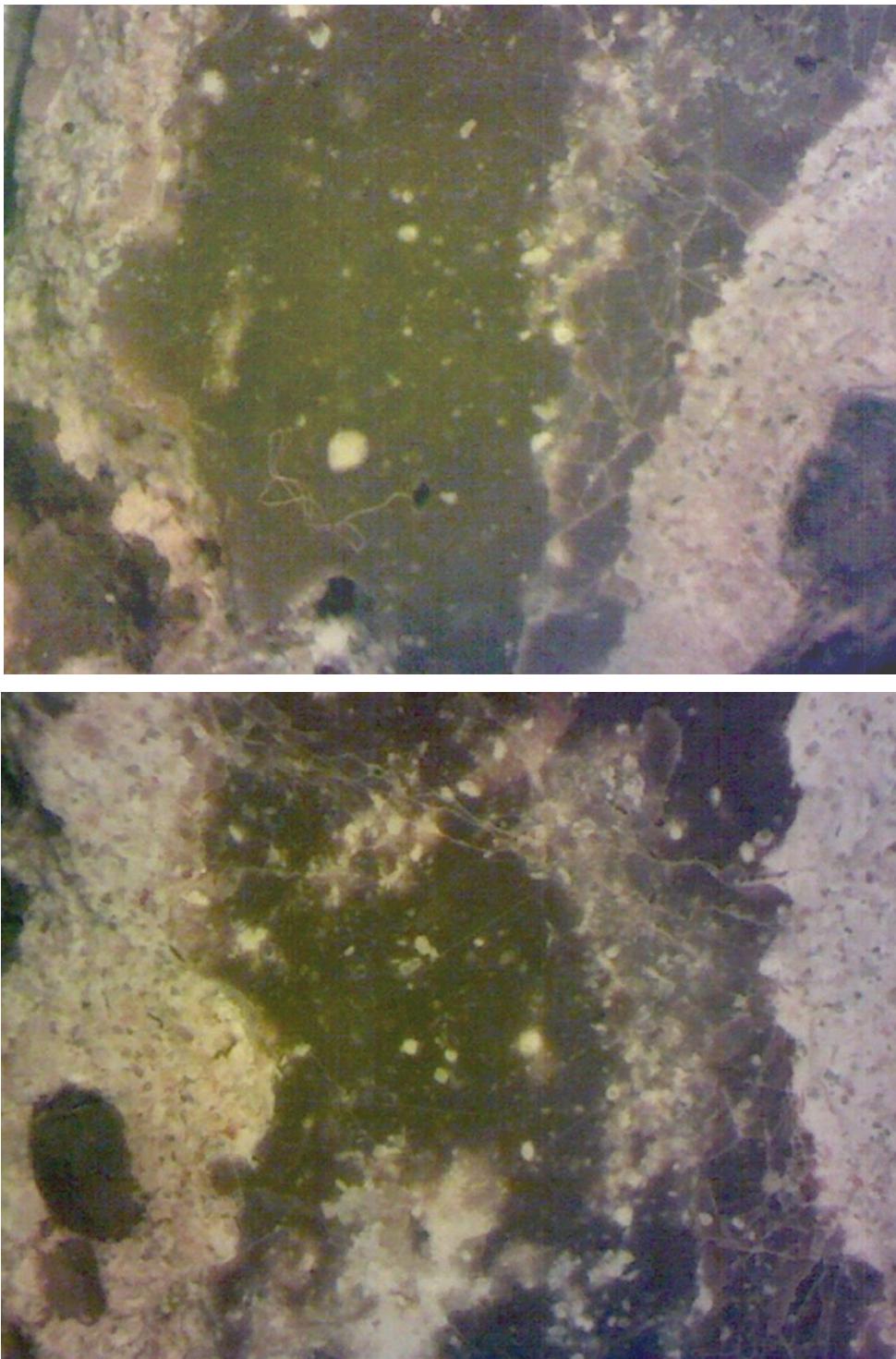
საცდელი კონცენტრატის ფაზური შედგენილობა, %

Mn-ის საერთო რაოდენობა	Mn კარბონატების სახით	Mn ოქსიდების სახით
25-35	55-70	30-45

3.3. ცხრილის მონაცემებიდან გამომდინარე, საკვლევი მასალა ძირითადად კარბონატული ტიპის ნედლეულს განეკუთვნება, რაზეც აღნიშნული მასალის გამოწვის დანაკარგის მაღალი მნიშვნელობაც მიუთითებს (ცხრ.3.1). Mn-ის ამ ახალი კონცენტრატის კარბონატული ბუნება მინერალოგიური გამოკვლევითაც დადასტურდა (სურ. 3.1)

კერძოდ, კარბონატული მდგენელი, რომელიც დიდი რაოდენობით შეიცავს ნატებოვან მასალას, მიკროსფეროლიტური აღნაგობისაა; სპეციალურატეტი კარბონატები ძირითადად წარმოდგენილია მანგანიკალციტის სახით, რომელშიც ალაგ-ალაგ მოთავსებულია ბზარების მქონე კალციუმიანი ფსილომელანი-რანსეიტი. ნიმუშში აღინიშნება ოოლიტური წარმონაქმნის დაჭიმულობა, რომლის ზონებიც მანგანიკალციტით და ქალცედონითა წარმოდგენილი. არამაღნური ნაწილი

უმეტესწილად კვარციტს, ჰალცედონსა და ოპალს შეიცავს.
ნიმუში იშვიათადაა პირიტის მცირე რაოდენობაც.



სურ.3.1. საცდელი კონცენტრატის მინერალოგიური შედგენილობა

კაზმის აირგანვლადობა პიდრავლიკურ თვისებათა ჯგუფს განეკუთვნება და იგი დიდ გავლენას ახდენს ღუმელში მიმდინარე ფიზიკო-ქიმიურ პროცესებზე. ნაჭროვანი საკაზმე მასალების გამოყენება ზრდის წამყვანი ელემენტის ამოკრეფასა და შესაბამისად მიღებული ლითონის რაოდენობას. გარდა ამისა, ღუმელი ამოფრქვევის გარეშე მუშაობს და მისი ელექტრული რეჟიმიც სტაბილურია.

საცდელი პროდუქტის აირგანვლადობის განსაზღვრა კლასიკური მეთოდით განხორციელდა [12], კერძოდ ანგარიშისას გამოყენებული იქნა დამოკიდებულება

$$K = \frac{QL}{FtP}, \text{ სადაც } K \quad \text{აირგანვლადობის რიცხვია;}$$

$$Q \quad \text{ნიმუშში} \quad \text{გამავალი} \quad \text{ჰაერის} \\ \text{რაოდენობა, } \text{მ}^3;$$

$$L \quad \text{ნიმუშის } \text{სიმაღლეა, } \text{მ};$$

$$T \quad \text{ნიმუშში } Q \text{ } \text{მ}^3 \text{ ჰაერის } \text{გავლის} \\ \text{დრო, } \text{წთ;}$$

$$P \quad \text{წნევა, } \text{რომლითაც} \text{ ჰაერი } \text{გადის} \\ \text{ნიმუშში.}$$

ექსპერიმენტის შედეგებიდან გამომდინარე, საცდელი კონცენტრატის აირგანვლადობა საკმაოდ მაღალია და იგი 405-583 ერთეულ დიაპაზონში მერყეობს.

3.2 საცდელი კონცენტრატის ელექტროწინაღობისა და გარბილების ტემპერატურის გამოკვლევა

ფეროშენადნობების გამოსადნობი კაზმის მადნური ნაწილის ელექტროწინაღობა და მისი გარბილების პროცესის ტემპერატურაზე დამოკიდებულების ხასიათი, მნიშვნელოვან გავლენას ახდენს მთლიანი კაზმის თვისებებზე. მანგანუმიანი ფეროშენადნიბების გამოდნობისას, ღუმელის ელექტრორეჟიმი მნიშვნელოვნად არის დამოკიდებული კაზმის ელექტროწინაღობისა და გარბილების პროცესზე, რის გამოც აღნიშნული ფიზიკური თვისებები, ქიმიურ შედგენილობასთან ერთად, ახალი ნედლეულის ძირითად მეტალურგიული თვისებების განმსაზღვრელ ფაქტორად უნდა ჩაითვალოს. აზმის ელექტროწინაღობისა და გარბილების დაწყების ტემპერატურის მაღალი მაჩვენებლები უზრუნველყოფს დნობის პროცესში კაზმში ელექტროდების ღრმა ჩაჯდომას, რის შედეგადაც მნიშვნელოვნად მცირდება ზედა პორიზონტებზე დენის გადადინება კაზმის გავლით ელექტროდებს შორის და საშუალებას იძლევა გაზრდილი იქნას სასარგებლო ძაბვა და შესაბამისად, საღუმელე დანადგარის სასარგებლო სიმძლავრე ელეტროენერგიის დანაკარის გაზრდის გარეშე. ელექტროდუმელში დნობისას, მიმდინარეობს რთული ფიზიკო-ქიმიური გარდაქმნები, რომელთა შორის საკაზმე მასალების გარბილება განსაკუთრებულ ყურადღებას იმსახურებს. საკერძედან ქვემოთ კაზმის მოძრაობისას, იზრდება მისი ტემპერატურა. შესაბამის ტემპერატურულ ზონაში მოხვედრისას, იწყება კაზმის მადნური ნაწილის გარბილება, წარმოიქმნება შემცხვარი კონგლომერატი და როგორც შედეგი, ხდება დნობის აეროდინამიკური პირობების გაუარესება.

აღნიშნულ ზონაში მცირდება აღდგენითი პროცესების სიჩქარე და ნელდება კაზმის სვლის სიჩქარეც. კაზმის გარბილების ტემპერატურულ ზონაში, აირგანვლადობის შემცირების გამო, ხდება გახურებული აირების აღმავალი ნაკადის დაგროვება და ცალკეული ხვრელების საშუალებით მაღალი ტემპერატურითა და სიჩქარით, მათი გადინება დუმელიდან. მაღალტემპერატურამდე გახურებული აირები თავის მხრივ ხელს უწყობენ წილის ნაადრევ წარმოქმნას.

აღნიშნულიდან გამომდინარე, ახალი სახის ნედლეულის მეტალურგიული თვისებების შესწავლისას აუცილებელია გამოკვლეული იქნას მისი ელექტროწინაღობა და გარბილების ტემპერატურული ინტერვალი. ლიტერატურული მონაცემებიდან გამომდინარე, მრავალი კვლევითი სამუშაოებია ჩატარებული ამ მიმართულებით [13-18].

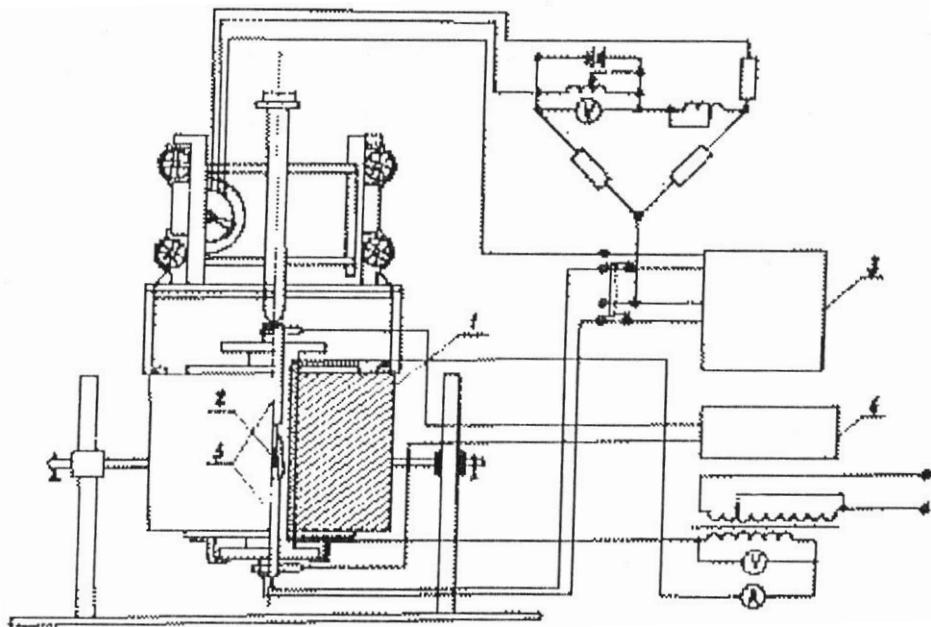
ჭიათურის მანგანუმის მადნის გამდიდრებისას მიღებული საცდელი კონცენტრატის ელექტროწინაღობისა და გარბილების ტემპერატურის შესწავლა განხორციელდა კონტაქტური მეთოდით სტუ-ს “ელექტრომეტალურგიის სასწავლო-სამეცნიერო ცენტრში” არსებულ დანადგარზე (სურ 3.2). ანათვლების აღება ხდებოდა ყოველი 100°C ტემპერატურული ინტერვალით ოთახის ტემპერატურიდან ნიმუშის გარბილების ტემპერატურის დასრულებამდე. კუთრი ელექტროწინაღობა გამოითვალა შემდეგი დამოკიდებულებით:

$$\rho = \frac{RS}{h}, \text{ სადაც } \rho \text{ კუთრი ელექტროწინაღობაა, მმი.მ;}$$

$$R \text{ ნიმუშის ელექტრო წინაღობა, მმ;}$$

$$S \text{ ნიმუშის განიკვეთის ფართი, } \text{მ}^2;$$

$$h \text{ ნიმუშის სიმაღლე, მ.}$$



სურ. 3.2 ელექტროწინაღობისა და გარბილების ტემპერატურის
განმსაზღვრელი დანაღვარის სქემა

1. ჩამანის ღიმელი; 2. გამოსაკვლევი მასალა; 3. თვითხამწერი;

კონცენტრატების ქიმიური შედეგენილობა 3.4 ცხრილშია
მოცემული.

ცხრილი 3.4.

მანგანუმის კონცენტრატების ქიმიური შედეგენილობა, %

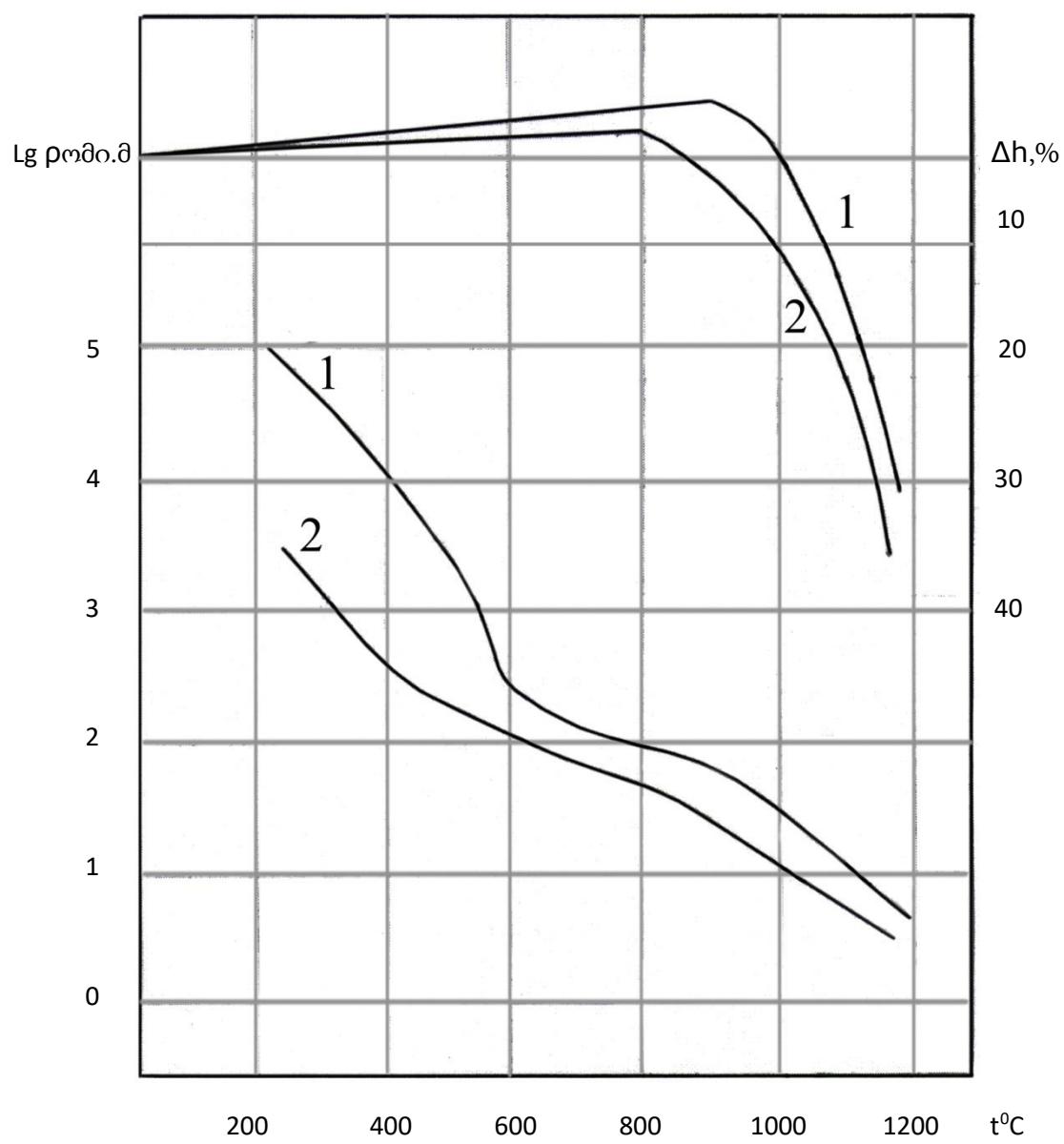
დასახელება	Mn	SiO ₂	CaO	Fe	P	ბ.დ
საცდელი კონცენტრატი	25.5	32.6	7.9	1.3	0.16	19.4
გე-3 ხ. ოქსდ.კონცენტრატი	37.1	19.8	4.1	1.5	0.18	15.6

ექსპერიმენტის შედეგებიდან გამომდინარე, განხილულ
ტემპერატურულ ინტერვალში, საცდელი კონცენტრატი მაღალი
კუთრი ელექტროწინაღობით გამოირჩევა, კერძოდ 250°C -ზე მისი

კუთრი წინადობა 1.5 ჯერ აღემატება მე-3 ხარისხის ოქსიდური კონცენტრატის ანალოგიურ მაჩვენებელს (სურ. 3.3.). ტემპერატურის შემდგომი მატებით აღნიშნული თანაფარდობა მცირდება და 1150°C -ზე ეს სიდიდე 1.2 აღარ აღემატება.

გარბილების ტემპერატურის განსაზღვრით დადგინდა, რომ საცდელი კომპენტრატი ხასიათდება გარბილების დაწყების უფრო მაღალი ტემპერატურული ინტერვალის მცირე სიდიდით (100°C), ვიდრე მანგანუმის მე-3 ხარისხის ოქსიდური კონცენტრატი (შესაბამისად 850 და 250°C).

შედეგებიდან გამომდინარე, საცდელი კონცენტრატის გამოყენება სილიკონგანუმის კაზმში უნდა გააუმჯობესოს დუმელის ელექტრონული მახასიათებლები.



სურ. 3.3. კონცენტრატების ელ.წინაღობისა და გარბილების დამოკიდებულება ტემპერატურაზე

- 1.საცდელი კონცენტრატი,
2. მე-3 ხარისხის ოქსიდური კონცენტრატი.

3.3 საცდელი კონცენტრატის თბოფიზიკური თვისებების გამოკვლევა

ცნობილია, ფეროშენადნობთა წარმოებისას საკაზმე მასალების თბოფიზიკური სიდიდეები (თბომომხმარებლობა, სითბოტევადობა, სითბოგამტარებლობა) უშუალოდ განსაზღვრავს დახარჯული ელექტროენერგიის რაოდენობას. ამიტომაც აღნიშნულ საკითხთან დაკავშირებული გამოკვლევები ყოველთვის იწვევდა სპეციალისტთა დიდ ინტერესს [19-30].

საცდელი კონცენტრატის თბოფიზიკური თვისებების დადგენა “OTCM” ტიპის დანადგარზე განხორციელდა. აღნიშნული დანადგარი იმითად ღირებული, რომ იგი მცირე თბოგამტარებლობის მოქნე მყარი და ფხვიერი მასალების თბოფიზიკური თვისებების განსაზღვრის საშუალებას იძლევა [27-28]. ხელსაწყო ითვალისწინებს სითბოს ბალანსის კომპლექსური არასტაციონალური მეთოდის გამოყენებას, რომელიც ერთჯერადი ცდით უზრუნველყოფს თბოფიზიკური სიდიდეების ტემპერატურული ფუნქციის განსაზღვრას. გარე პირობების გავლენისა და დაგროვილი ცდომილების გამორიცხვის მიზნით ხელსაწყო ემორჩილება ტარიორებას.

როგორც გამოკვლევებმა აჩვენა, საცდელი კონცენტრატის მინერალოგიური შედგენილობიდან გამომდინარე, სითბოტევადობა პიკს $600-800^{\circ}\text{C}$ ტემპერატურაზე აღწევს ($0.96\text{კგ/კგ}\cdot\text{გრ.}$). ამავე ტემპერატურულ ინტერვალში სითბოგამტარებლობის კოეფიციენტი $089-1.13\text{გრ/მ.გრ}$ დიაპაზონში მერყეობს, ხოლო თბომომხმარებლობის ნაზრდი 1.5-ჯერ აღემატება $800-1100^{\circ}\text{C}$ ტემპერატურულ ინტერვალში თბომომხმარებლობის ანალოგიურ მაჩვენებელს (ცხრ 3.5).

ექსპერიმენტული მონაცემებიდან გამომდინარე,
ელექტროდუმელებში მანგანუმის ამ ახალი ნედლეულის
გამოყენებამ სილიკომანგანუმის კაზმში არ უნდა გამოიწვიოს
ელექტროენერგიის გადახარჯვა.

ცხრილი 3.5.

საცდელი კონცენტრატის თბოფიზიკური მახასიათებლები

ტემპერატურა $^{\circ}\text{C}$	თბომომხმარებლობა კგ/კგ	სითბოტევადობა კგ/კგ·გრ	სითბოგამტარებლობის კოეფიციენტი ვტ/მ.გრ
100	85	0,85	0,89
200	165	0,82	0,71
300	232	0,77	0,79
400	360	0,90	0,84
500	475	0,95	0,86
600	578	0,96	0,89
700	650	0,93	0,98
800	765	0,96	1,10
900	873	0,97	1,83
1000	1010	1,01	1,84
1100	1218	1,11	1,90

3.4. საცდელი კონცენტრატიდან სილიკომანგანუმის გამოდნობის ტექნოლოგიის დამუშავება

სილიკომანგანუმი ერთ-ერთი ყველაზე გავრცელებული და
საჭირო შენადნობია ფოლადის წარმოებისთვის. საბაზრო
ეკონომიკის პირობებიდან გამომდინარე, ზესტაფონის

ფეროშენადნობთა ქარხანა ამჟამად მხოლოდ სილიკომანგანუმს აწარმოებს (საშუალოდ 200 ათას ტონას წელიწადში). ზ.ფ.ქ-ში სილიკომანგანუმის გამოდნობის ტექნოლოგია კაზმში მანგანუმის მაღალი ხარისხის კონცენტრატის გამოყენებას ემყარება. ჭიათურის კონცენტრატის არასაკმარისი რაოდენობის გამო, ქარხანაში საზღვარგარეთის ძვირადღირებული მაღნები შემოაქვთ. კონცენტრატების დეფიციტის შევსების ერთ-ერთ საშუალებას საცდელი კონცენტრატის გამოყენებაც წარმოადგენს. ამ მიზნით ლაბორატორიულ დუმელში განსაზღვრული იქნა საცდელი კონცენტრატიდან სილიკომანგანუმის გამოდნობის ტექნოლოგიური პარამეტრები. საკაზმე მასალების ქიმიური შედგენილობა, კაზმის შედგენილობა და გამოდნობის ტექნოლოგიური მაჩვენებლები 3.6-3.8. ცხრილებშია ნაჩვენები.

ცხრილი 3.6.

საკაზმე მასალების ქიმიური შედგენილობა, %

დასახელება	Mn	SiO ₂	CaO	Fe	P
სპეციალური	25.0	33.3	8.1	1.4	0.14
Mn -ის მესამე ხარისხის კონცენტრატი	37.1	19.8	4.1	1.8	0.17
კვარციტი	-	95.6	-	-	-
კოქსწვრილი (ნაცარა)	-	48.4	-	-	0.14

ცხრილი 3.7.

კაზმის შედგენილობა, %

დასახელება	მაჩვენებელი
სპეციალურატი	35.9
Mn -ის მესამე სარისხის კონცენტრატი	48.6
კვარციტი	2.8
კოქსწვრილა (ნაცარა)	12.7

ცხრილი 3.8.

სილიკომანგანუმის გამოდნობის ტექნოლოგიური მაჩვენებლები

დასახელება	საცდელი ვარიანტი
ლითონის ქიმიური შედგენილობა, %	
Mn	74.6
Si	18.8
C	1.8
Fe	4.5
ρ	0.35
Mn-ის შემცველობა წილაში	12.3
მოკრეფვა ლითონში, %	
Mn	78.2
Si	45.6
ρ	75.0
საკაზმე მასალების ხარჯი 1ტ. ლითონზეპგ	
სპეციალურატი	1269
Mn -ის მესამე სარისხის კონცენტრატი	1717
კვარციტი	99
კოქსწვრილა	449

დნობის შედეგებიდან გამომდინარე ახალი კონცენტრაცის
გამოყენება სილიკომანგანუმის გამოსადნობად მისაღები და
ეფექტურია.

დასკნები

1. ჭიათურის საბადოს რაციონალური გამოყენების, მისი ექსპლუატაციის გახანგრძლივების და გარემოს ეკოლოგიური გაჯამსაღების მიზნით, დამუშავებულია ჭიათურის ცენტრალური გამამდიდრებელი ფაბრიკა-2-ის ნედლეულიდან კალციუმის მაღალოქსიდშემცველი ნაჭროვანი კონცენტრატის მიღების ტექნოლოგია. ნაჩვენებია, რომ ითხვისის მაღაროს ნედლეულის გრავიტაციული გამდიდრებით მიღებული ნაჭროვანი კონცენტრატის გამოსავლმა 10-25 % შეიძლება შეადგინოს, ხოლო მანგანუმის ამიკრეფამ 40%-ს მიაღწიოს.
2. განხილული იქნა საცდელი კონცენტრატის მეტალურგიული თვისებები, მისი ქიმიური, მინერალოგიური და ფაზური შედგენილობა. დადგენილ იქნა, რომ საცდელი მასალა ოქსიდურ-კარბონატული ტიპის ნედლეულს განეკუთვნება და კარბონატულ მდგენელში მანგანუმი ძირითადად მანგანოკალციტის სახითაა წარმოდგენილი. ფაზური ანალიზიდან გამომდინარე ნაჩვენებია, რომ მანგანუმის საერთო რაოდენობის 30-45% ოქსიდურ მინერალებშია თავმოყრილი.
3. დადგენილი იქნა, რომ საცდელი კონცენტრატის კუთრი ელ.წინადობის ლოგარითმი $200\text{-}1200^{\circ}\text{C}$ ტემპერატურულ ინტერვალში, 5-0.6 ომი.მ ზღვრებში იცვლება, ხოლო მისი გარბილების ტემპერატურული შუალედი 100°C -ს შეადგენს. თბოფიზიკური სიდიდეებიდან გამომდინარე, საცდელი კონცენტრატის თბომომხმარებლობა 800°C -ზე 765 კკ/კგ-ს აღწევს, ხოლო 1100°C -ზე მისი სითბოტევადობა და სითბოგამტარებლობის კოეფიციენტი შესაბამისად 1.11 კკ/კგ·გრ და 1.90 კტ/მ.გრ-ს შეადგენს.

4. დნობის ექსპერიმენტიდან გამომდინარე ნაჩვენებია, რომ საცდელი კონცენტრატის გამოყენებით შესაძლებელია სტანდარტული სასაქონლო სილიკომანგანუმის მიღება ($P \leq 0.35\%$), რომლის დროსაც მანგანუმის ამოკრეფა 78.2 % იქნება, ხოლო სილიციუმის გადასვლა ლითონში 45,6 მიაღწევს.

გამოყენებული ლიტერატურა

1. Природные ресурсы Грузии и проблемы рационального использования // Тб. „Мецниереба“. 1991 г. Стр. 680.
2. Мазмишвили С. М. Развитие теорий, разработка и освоение технологий рационального использования Чиатурских руд при выплавке марганцевых ферросплавов / диссертация на соискание ученой степени доктора технических наук. // Тб. 1996 г. Стр. 426.
3. Бетехтин А.Г. Чиатурское марганцевое месторождение и его промышленная характеристика. //Тр.ЦНИГРИ, 1936. вып 60, 46с.
4. Бетехтин А.Г. ,Авалиани Г.А. Чиатурское месторождение марганца./М.,Недра, 1964г.
5. Дзоценидзе Г.С. О генезисе Чиатурского месторождения марганца./Литология и полезные ископаемые.//1965, №1, с.3-17
6. Гамкрелидзе П.Д. Строение и развитие западной части южного склона Большого кавказа и Грузинской глыбы.//Геотектоника, 1969г. №4, с. 72-84
7. Ахвледиани Ш.В., Таисиц П.Б. Анализ товарной продукции обогатительных фабрик Чиатурского бассейна.//Сб. «Марганец» Тб. 1973г. №3 (36), с. 57-71.
8. Загю Т.Н. Обзор железа и марганцеворудной базы республик закавказья./Вкн: Переработка железных и марганцевых руд закавказья.//Тб. «Мецниереба». 1975г. с.15-20
9. Фомин Я.И. Методы глубокого обогащения и дефосфораций марганцевых руд Никопольского и Чиатурского бассейнов. /Вкн.Физико-химические основы металлургии марганца. //М. «Наука», 1977г. 76с.
- 10.Авалиани Г.А. «Марганцевые месторождения Грузии» /Изд. «Наука», М., 1982г.
а. 170с.
- 11.Природные ресурсы Грузии и проблемы рационального использования //Тб. «Мецниереба» 1991г. 680с.
- 12.А.В. Курдюмов, А.М. Михайлов и др. Лабораторные работы по технологий литейного производство 1970г. Стр. 22

13. Кекелидзе М. А., Николаишвили Г. У./ Электропроводность марганцевых окислов. // Сообщения АН ГССР, Тб. 1970 г. Т. 57. № 2. Стр. 393-397
14. Мазмишвили С. М., Симонголов З. А. / Металлургические свойства брикетов, изготовленных на основе марганцевых концентратов с различным содержанием кремнезема. // В сб.: „Марганец“. Тб. № 1 (73). 1981 г.
15. Мазмишвили С. М., Церетели Н. И., Суламанидзе В. К. / Электросопротивление и размягчение концентратов, полученных из Чиатурских марганцевых концентратов. // В сб.: „Марганец“. Тб. № 4 (94). 1984 г. Стр. 22-26.
16. Мазмишвили С. М., Церетели Н. И. / Электросопротивление и размягчение Чиатурского марганцевого карбонатного концентрата. // Тезисы док-ов XXII н/т конф. профессорско-преподавательского состава ВТУЗ-ов закавказья. Тб. 1985 г. Стр. 58-59.
17. საქულონახშირბადიანი ფერმანგანუმის კაზმის ელ. წინაღობისა დაგარბილების ტემპერატურის შესწავლა მანგანუმის საცდელი კონცენტრატების გამოყენებისას. / ნ. წერეთელი, ა. წილოსანი, ქ. წერეთელი. // სტუ-ის ჟრომები. 1993 წ. № 1 (394). გვ. 28-36.
18. Исследование и определение температурной зависимости электросопротивления и размягчения брикетов ОГКК и шихт углеродистого ферромарганца. / Мазмишвили С. М., Церетели К. Н., Церетели Н. И. // Марганец. Реф. сб. Тб. ГрузНИИНТИ. 1987 г. № 2 (110), Стр. 18-21.
19. Хомасуридзе Ш. Н., Сигуа Т.И., Николаишвили Г. У. / Теплофизические свойства и электросопротивление шихты с/у

- ферромарганца. // В сб.: Теория и практика иеталлургии марганца. Наука. 1980 г. Стр. 8-14.
20. Кондратьев Т. В. / Испытание на теплопроводность по методу регулярного режима. // Гостехиздат. М. 1954 г. Стр. 273.
21. Ликов А. В. / Теория теплопроводности // Высшая школа. М. 1967 г. Стр. 480.
22. Рафалович И. М., Денисова И. А. / Определение теплофизических свойств металлургических материалов. // Металлургия. М. 1971 г. Стр.159.
23. Smith C. S., Metals techn. 1939. Vb. № 6. Р. 1.
24. Кучер А. Г., Ильченко К. Д. / Исследование теплофизических свойств марганцевых материалов и шихт для выплавки марганцевых ферросплавов // Изд. „Металлургия и коксохимия“. Киев. „Техника“. 1971 г. Вып. 26. Стр. 31-34.
25. Исследование влияния добавок уноса пыли на теплофизические свойства шихтовых материалов ферросплавного производства. / Ильченко К. Д., Мазмишвили С. М., Мчедлидзе Т. Я. и др. // Днепропетровск. УкрНИИНТИ. 1988 г. № 644. Стр. 33.
26. მანგანუმის სპეციალურატისა და მის ფუძეებითი ს/ს ფერომანგანუმის კაბის თბოფიზიკური თვისებების შესწავლა. / ნ. წერეთელი, ს. მაზმიშვილი, ქ. წერეთელი. // სტუდენტური. 1995 წ. № 3 (405). გვ. 96-105.
27. Ильченко К. Д., Розенгарт Ю. И. / Определение теплофизических свойств на основе баланса тепла. // В сб.: „Металлургия и коксохимия“. Киев. „Техника“. 1971 г. Вып. 26. Стр. 31-34.
28. Ильченко К. Д., Розенгарт Ю. И. / Установка для исследования теплофизических свойств дисперсных материалов. // Тезисы докладов IV всесоюзной конференции „Механика сыпучих материалов“. Одесса. 1980 г. Стр. 279.

29. ნახშირბადიანი ფერომანგანუმის სპეციალურატიანი
კაზმის ზოგიერთი მეტალურგიული თვისებების გამოკვლევა.
/ ს. მაზმიშვილი, დ. ნანობაშვილი, ქ. წერეთელი, ნ.
წერეთელი. // სტუ-ის ჟრომები. № 2 (452). გვ. 112-115. 2004 წ.
30. Теплофизические свойства новых шихтовых материалов и шихт для
выплавки ферромарганца. / Ильченко К. Д., Морозенко В. П.,
Мазмишвили С. М., Церетели Н. И. / Известия ВУЗов. Черная
металлургия. 1989 г. № 8. Стр. 31-33.