

ბ0%ნ-06-06-06-06 სამო-გელობრივი

ჭიათურის მაგარენის საგადოებას საგადოებას მიღებული ახალი კონცენტრატის მატალიური გამოკვლევა

ნუგზარ წერეთელი, სტუ-ს პროფესორი;
ქუთავან წერეთელი, სტუ-ს ასოც. პროფესორი;
მაია მშვილდაძე, სტუ-ს პროფესორი

რეზიუმე

საქართველოს საექსპორტო პროდუქციაში, მანგანუმიან ფერომენადნობებს მე-2 ადგილი უჭირავს (9.0%). მანგანუმიანი ფერომენადნობების ძირითად მნარმოებელს ჩვენს ქვეყანაში ზესტაფონის ფერო-მენადნობთა ქარხანა წარმოადგენს, სადაც წლიურად 200 ათას ტონამდე სილიკომანგანუმი დნება. ჭიათურის მაღალი ხარისხის კონცენტრატების დეფიციტს, ქარხანა საზღვარგარეთიდან შემოტანილი ძვირადლირებული მადნებით ფარავს.

არსებული დეფიციტის შევსებისა და ჭიათურის საბადოს რაციონალური გამოყენების მიზნით, დამუშავებულია ტექნოლოგია, რომელიც ჭიათურის შერეული მადნებიდან ნაჭროვანი კონცენტრატების მიღების საშუალებას იძლევა. შესწავლილია მანგანუმის ამ ახალი ნედლეულის მთელი რიგი მეტალურგიული თვისებები, კერძოდ, მინერალოგიური, გრანულომეტრიული და ფაზური შედგენილობა, აირგანვლადობა, კონცენტრატის ელექტრონინალობის ტემპერატურასთან დამოკიდებულება და გარბილების ტემპერატურული ინტერვალი. განსაზღვრული იქნა ახალი მეტალურგიული ნედლეულის თბოფიზიკური თვისებები (ენთალპია, სითბოტევადობა, სითბოგამტარებლობის კოეფიციენტი).

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

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

საცდელი კონცენტრატის ქიმიური, გრანულომეტრიული, ფაზური შედგენილობა და აირგანვლადობა

საცდელი კონცენტრატის ქიმიური, გრანულომეტრიული და ფაზური შედგენილობა 1, 2, და 3 ცხრილშია მოცემული, ხოლო მინერალოგიური შედგენილობა. სურ. 1-ზეა ნაჩვენები.

ცხრილი 1.

საცდელი კონცენტრატის ქიმიური შედგენილობა, %

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

ცხრილი 2

საცდელი კონცენტრატის გრანულომეტრიული შედგენილობა, %

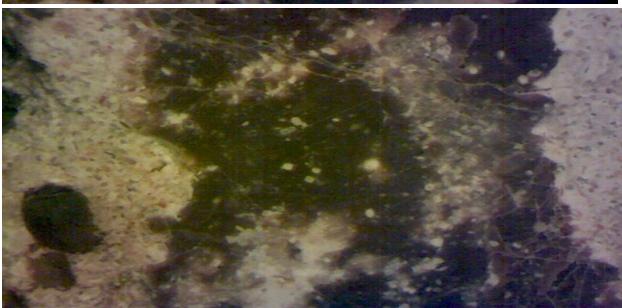
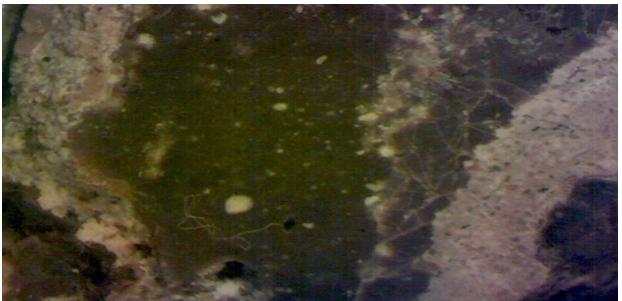
ფრაქცია, მმ			
-20+18	-18+15	-15+13	-13+10
32-34	29-35	24-30	5-11

ცხრილი 3.

საცდელი კონცენტრატის ფაზური შედგენილობა, %

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

მე-3 ცხრილის მონაცემებიდან გამომდინარე, საკვლევ მასალაში ძირითადად სჭარბობს კარბონატული ტიპის მდგენელები, რასაც აღნიშნული მასალის გამოწვის დანაკარგის მაღალი მნიშვნელობა (ცხრ.1) და მისი მინერალოგიური გამოკვლევაც ადასტურებს (სურ.1); კერძოდ, კარბონატული მდგენელი, რომელიც დიდი რაოდენობით შეიცავს ნატეხვან მასალას, მიკროსფეროლიტური აღნაგობისაა; მანგანუმის ამ ახალ ნედლეულში კარბონატები ძირითადად წარმოდგენილია მანგანოკალციტის სახით, რომელშიც ალაგ-ალაგ მოთავსებულია ბზარების მქონე კალციუმიანი ფსილომელანი-რანსეიტი. ნიმუშში აღინიშნება ოოლიტური წარმონაქმნის დაჭიმულობა, რომლის ზონებიც მანგანოკალციტით და ქალცედონითაა წარმოდგენილი. არამაღნური ნაწილი უმეტესწილად კვარციტს, ჰალცედონსა და ოპალს შეიცავს. ნიმუშში იშვიათადაა პირიტის მცირე რაოდენობაც



სურ.1 საცდელი კონცენტრატის მინერალოგიური შედგენილობა

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

საცდელი პროცესების აირგანვლადობის განსაზღვრა კლასიკური მეთოდით განხორციელდა [2], კერძოდ ანგარიშისას გამოყენებული იქნა დამოკიდე-

ბულება

$$K = \frac{QL}{FtP}$$

სადაც K აირგანვლადობის რიცხვია; Q ნიმუში გამავალი ჰაერის რაოდენობა, სმ3; L ნიმუშის სიმაღლე, სმ; T ნიმუში Q სმ3 ჰაერის გავლის დრო, წთ; P წნევა, რომლითაც ჰაერი გადის ნიმუშში. ექსპერიმენტის შედეგებიდან გამომდინარე, საცდელი კონცენტრატის აირგანვლადობა საკმაოდ მაღალია და იგი 405-583 ერთეულ დიაპაზონში მერყეობს.

საცდელი კონცენტრატის ელექტრონინალობისა და გარბილების ტემპერატურის გამოკვლევა

ფეროშენადნობების გამოსადნობი კაზმის მაღნური ნაწილის ელექტრონინალობა და მისი გარბილების პროცესის ტემპერატურაზე დამოკიდებულების სასიათი, მნიშვნელოვან გავლენას ახდენს მთლიანი კაზმის თვისებებზე. მანგანუმიანი ფეროშენადნიბების გამოდნობისას, ღუმელის ელექტრონებული კაზმის ელექტრონინალობისა და გარბილების პროცესზე, როს გამოც აღნიშნული ფიზიკური მახასიათებლები, ქიმიურ შედგენილობასთან ერთად, ახალი ნედლეულის ძირითად მეტალურგიული თვისებების განმსაზღვრელ ფაქტორად უნდა ჩაითვალოს. კაზმის ელექტრონინალობისა და გარბილების დაწყების ტემპერატურის მაღალი მაჩვენებლები უზრუნველყოფს დნობის პროცესში კაზმში ელექტროდების ღრმა ჩაჯდომას, შედეგად მნიშვნელოვნად მცირდება ზედა ჰორიზონტებზე დენის გადადინება ელექტროდებს შორის და შესაძლებელია სასარგებლო ძაბვისა და შესაბამისად, საღუმელე დანადგარის სასარგებლო სიმძლავრის გაზრდა მცირე ელეტროენერგიის დანაკარგით. ელექტროლუმელში დნობისას, მიმდინარეობს რთული ფიზიკო-ქიმიური გარდაქმნები, რომელთა შორის საკაზმე მასალების გარბილება განსაკუთრებულ ყურადღებას იმსახურებს. კაზმის მოძრაობისას საკერძედან ქვემოთ, იზრდება მისი ტემპერატურა. ტემპერატურულ ზონაში მოხვედრისას, იწყება კაზმის მაღნური ნაწილის გარბილება, წარმოქმნება შემცხვარი კონგლომერატი და როგორც შედეგი, ხდება დნობის აეროდინამიკური პირობების გაუარესება.

აღნიშნულ ზონაში მცირდება აღდგენითი პროცესების სიჩქარე და ნედლება 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 ღუმელიდან. მაღალტემპერატურამდე გახურებული აირები თავის მხრივ ხელს უწყობს წილის ნაადრევ წარმოქმნას.

ზემო აღნიშნულიდან გამომდინარე, ახალი სახის ნედლეულის მეტალურგიული თვისებების შესწავლისას, აუცილებელია გამოკვლეული იქნას მისი ელექტრონინალობა და გარბილების ტემპერატურული ინტერვალი. ამ მიმართულებით სპეციალისტთა მიერ მრავალი კვლევითი სამუშაოებია ჩატარებული [3-8].

ჭიათურის მანგანუმის მადნის გამდიდრებისას მიღებული საცდელი კონცენტრატის ელეტრონინალობისა და გარბილების ტემპერატურული ინტერვალის შესწავლა განხორციელდა კონტაქტური მეთოდით სტუ-ს „ელექტრონმეტალურგიის სასწავლო-სამეცნიერო ცენტრში“ არსებულ დანადგარზე. ანათვლების აღება ხდებოდა ყოველი 100°C ტემპერატურული ინტერვალით ოთახის ტემპერატურიდან ნიმუშის გარბილების ტემპერატურის დასრულებამდე. კუთრი ელეტრონინალობა გამოითვალა შემდეგი დამოკიდებულებით:

$$\rho = \frac{RS}{h},$$

ρ , სადაც კუთრი ელექტროზინალობაა, ომი;

R ნიმუშის ელექტრო წინაღობა, ომი;

S ნიმუშის განიკვეთის ფართი, m^2 ;

h ნიმუშის სიმაღლე, მ.

კონცენტრატების ქიმიური შედგენილობა ცხრ. 4-შია მოცემული.

ცხრილი 4.

მანგანუმის კონცენტრატების ქიმიური შედეგენილობა, %

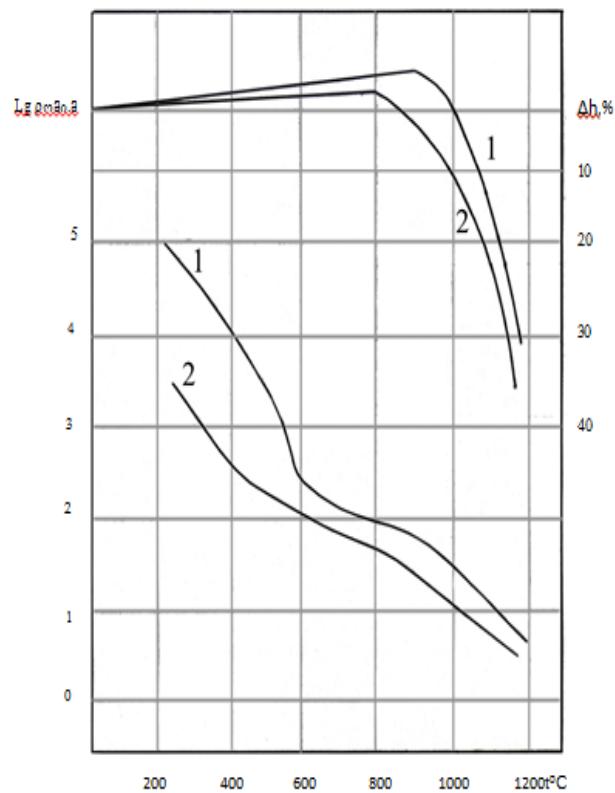
დასახელება	Mn	SiO ₂	CaO	Fe	P	გ.დ
საცდელი კონცენტრატი	25.5	32.6	7.9	1.3	0.16	19.4
მე-3 ხ. ოქსდ. კონცენტრატი	37.1	19.8	4.1	1.5	0.18	15.6

ექსპერიმენტის შედეგებიდან გამომდინარე, განხილულ ტემპერატურულ ინტერვალში, საცდელი კონცენტრატი მაღალი კუთრი ელექტრონინალობით გამოიჩინა, კერძოდ 250°C -ზე მისი კუთრი ნინალობა 1.5 ჯერ აღემატება მე-3 ხარისხის ოქსიდური კონცენტრატის ანალოგიურ მაჩვნებელს (სურ. 2). ტემპერატურის შემდგომი მატებით აღნიშნული თანაფარდობა მცირდება და 1150°C -ზე ეს სიდიდე 1.2 აღარ აღემატება.

გარბილების ტემპერატურის განსაზღვრით დადგინდა, რომ საცდელი კონცენტრატი ხასიადება გარბილების დაწყების უფრო მაღალი ტემპერატურით (1000°C) და გარბილების ტემპერატურული ინტერვალის მცირე სიდიდით (100°C). ვიდრე მანგანუმის მე-3 ხარისხის ოქსიდური კონცენტრატი (შესაბამისად 850 და 250°C).

შედეგებიდან გამომდინარე, საცდელი კონცენტრატის გამოყენებამ სილიკომანგანუმის კაზმში უნდა გააუმჯობესოს ღუმელის ელექტრონული მახა-

სიათებლები.



სურ. 3. კონცენტრატების ელექტრონინალობისა და გარბილების დამოკიდებულება ტემპერატურაზე

1. საცდელი კონცენტრატი;

2. მე-3 ხარისხის ოქსიდური კონცენტრატი.

საცდელი კონცენტრატის თბოფიზიკური თვისებების გამოკვლევა

ცნობილია, რომ ფეროშენადნობთა ნარმოებისას საკაზმე მასალების თბოფიზიკური სიდიდეები (თბომომხმარებლობა, სითბოტევადლობა, სითბოგამტარებლობა) უშუალოდ განსაზღვრავს დახარჯული ელექტრონერგიის რაოდენობას. ამიტმაც აღნიშნულ საკითხთან დაკავშირებული გამოკვლევები ყოველთვის იწვევდა სპეციალისტთა დიდ ინტერესს [9-20].

როგორც გამოკვლევებმა აჩვენა, საცდელი კონცენტრატის მინერალოგიური შედეგენილობიდან გამომდინარე, სითბოტევადლობა პიკს $600-800^{\circ}\text{C}$ ტემპერატურაზე აღწევს (0.96კჟ/კგ·გრ.). ამავე ტემპერატურულ ინტერვალში სითბოგამტარებლობის კოეფიციენტი $089-1.1\text{ვტ/მ.გრ}$ დაბაზონში მერყეობს, ხოლო თბომომხმარებლობის ნაზრდი 1.5 -ჯერ აღემატება $800-1100^{\circ}\text{C}$ ტემპერატურულ ინტერვალში თბომომხმარებლობის ანალოგიურ მაჩვნებელს (ცხრ. 5).

ცხრილი 5.

საცდელი კონცენტრატის თბოფიზიკური მახასიათებლები

ტემპერატურა °C	თბომომხმარებლობა კგ/ჰა	სითბოტევადობა კგ/ჰა/ტრ	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

საცდელი კონცენტრატის თბოფიზიკური მახასიათებლებიდან გამომდინარე, ელექტროლუმელში მანგანუმის ამ ახალი ნედლეულის გამოყენება არ გამოიწვევს ელექტროლუმელში გადახარჯვას.

საცდელი კონცენტრატიდან სილიკომანგანუმის გამოდნობის ტექნოლოგიის დამუშავება

სილიკომანგანუმი ერთ-ერთი ყველაზე გავრცელებული და საჭირო ფერომენადნობია ფოლადის ნარმოებისთვის. საბაზრო ეკონომიკის პირობებიდან გამომდინარე, ზესტაფონის ფერომენადნობთა ქარხანა ამჟამად მხოლოდ სილიკომანგანუმს აწარმოებს (საშუალოდ 200 ათას ტონას წელიწადში). ზ.ფ.ქ.-ში სილიკომანგანუმის გამოდნობის ტექნოლოგია კაზში მანგანუმის მაღალი ხარისხის კონცენტრატის გამოყენებას ეყარება. ჭიათურის კონცენტრატის არასაკმარისი რაოდენობის გამო, ქარხანაში საზღვარგარეთის ძვირადლირებული მაღნები შემოაქვთ. ადგილობრივი ნედლეულით კონცენტრატების დეფიციტის შევსების მიზნით, ლაბორატორიულ პირობებში განსაზღვრული იქნა საცდელი კონცენტრატის გამოყენების ეფექტიანობა სილიკომანგანუმის გამოდნობის პროცესში. საკაზმე მასალების ქიმიური შემცველობა, კაზმის შედგენილობა და გამოდნობის ტექნოლოგიური მაჩვენებლები ცხრ. 6-8-შია ნაჩვენები.

ცხრილი 6

საკაზმე მასალების ქიმიური შედგენილობა, %

დასახელება	Mn	SiO ₂	CaO	Fe	P
სპეციალური კონცენტრატი	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	-	-	-
კოქსწვრილა (ნაცარი)	-	48.4	-	-	0.14

ცხრილი 7

კაზმის შედგენილობა, %

დასახელება	მაჩვენებელი
სპეციალური კონცენტრატი	35.9
Mn -ის მესამე ხარისხის კონცენტრატი	48.6
კვარციტი	2.8
კოქსწვრილა	12.7

ცხრილი 8

სილიკომანგანუმის გამოდნობის ტექნოლოგიური მაჩვენებლები

დასახელება	საცდელი გარიანტი
ლითონის ქიმიური შედგენილობა, %	
Mn	74.6
Si	18.8
C	1.8
Fe	4.5
ρ	0.35
Mn-ის შემცველება წიდაში	12.3
ამოქრეფვა ლითონში, %	
Mn	78.2
Si	45.6
ρ	75.0
საკაზმე მასალების ხარჯი 1ტ. ლითონზე	
საცდელი კონცენტრატი	1269
Mn -ის მესამე ხარისხის კონცენტრატი	1717
კვარციტი	99
კოქსწვრილა	449

დნობის შედეგებიდან გამომდინარე, ახალი კონცენტრატის გამოყენება სილიკომანგანუმის კაზმის მისალები და ეფექტურია.

გამოყენებული ლიტერატურა

1. 6. .ნერეთელი, „საქატენტის“ დადებითი გადაწყვეტილება განაცხადზე № 12852/01 2012 „მანგანუმის ოქსიდურ-კარბონატული მადნის გამდიდრების ხერხი“.
 2. А.В. Курдюмов, А.М. Михайлов и др. Лабораторные работы по технологий литейного производства 1970г. Стр. 22
 3. Кекелидзе М. А., Николаишвили Г. У./ Электропроводность марганцевых окислов. // Сообщения АН ГССР, Тб. 1970 г. Т. 57. № 2. Стр. 393-397
 4. Мазмишвили С. М., Симонгулов З. А. / Металлургические свойства брикетов, изготовленных на основе марганцевых концентратов с различным содержанием кремнезема. // В сб.: „Марганец“. Тб. № 1 (73). 1981 г.
 5. 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.
 6. Мазмишвили С. М., Церетели Н. И. / Электросопротивление и размягчение Чиатурского марганцевого карбонатного концентрата. // Тезисы док-ов XXII н/т конф. професорско-преподавательского состава ВТУЗ-ов закавказья. Тб. 1985 г. Стр. 58-59.
 7. საშუალონახშირბადიანი ფერომანგანუმის კაზ-ზმის ელ. წინაღობისა დაგარბილების ტემპერატურის შესწავლა მანგანუმის საცდელი კონცენტრატების გამოყენებისას. / 6. ნერეთელი, ა. ნილოსანი, ქ. ნერეთელი. // სტუ-ის შრომები. № 2 (452). გვ. 112-115. 2004 წ.
 8. 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. ГрузНИИТИ. 1987 г. № 2 (110), Стр. 18-21.
 9. Хомасуридзе Ш. Н., Сигуа Т. И., Николаишвили Г. У./Теплофизические свойства и электросопротивление шихты с/у ферромарганца. // В сб.: Теория и практика и металлургии марганца. Наука. 1980 г. Стр. 8-14.
 10. Кондратьев Т. В. / Испытание на теплопроводность по методу регулярного режима. // Гостехиздат. М. 1954 г. Стр. 273.
 11. Ликов А. В. / Теория теплопроводности // Высшая школа. М. 1967 г. Стр. 480.
 12. Рафалович И. М., Денисова И. А. / Определение теплофизических свойств металлургических материалов. // Металлургия. М. 1971 г. Стр. 159.
 13. Smith C. S., Metals techn. 1939. Vb. # 6. P. 1.
 14. 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.
15. Исследование влияния добавок уноса пыли на теплофизические свойства шихтовых материалов ферросплавного производства. / Ильченко К. Д., Мазмишвили С. М., Мchedlidze T. Я. и др. // Днепропетровск. УкрНИИТИ. 1988 г. № 644. Стр. 33.
 16. მანგანუმის სპეციალურატისა და მის ფუძეები დამზადებული ს/ს ფერომანგანუმის კაზმის თბოფიზიკური თვისებების შესწავლა. / 6. ნერეთელი, ს. მაზმიშვილი, ქ. ნერეთელი. // სტუ-ის შრომები. 1995 წ. № 3 (405). გვ. 96-105.
 17. 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.
 18. 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.
 19. ნახმირბადიანი ფერომანგანუმის სპეციალურატისა ნაზმის ზოგიერთი მეტალურგული თვისებების გამოკვლევა. / ს. მაზმიშვილი, დ. ნანბაშვილი, ქ. ნერეთელი, 6. ნერეთელი. // სტუ-ის შრომები. № 2 (452). გვ. 112-115. 2004 წ.
 20. Теплофизические свойства новых шихтовых материалов и шихт для выплавки ферромарганца. / Ильченко К. Д., Морозенко В. П., Мазмишвили С. М., Церетели Н. И. / Известия ВУЗ-ов. Черная мкталлургия. 1989 г. № 8. Стр. 31-33.