

სტალინის სახელმწიფო მდირობის სახელმწიფო

უნივერსიტეტი

N

საქართველოს შრომა
მემკვიდრე:

"სტალინის სახელმწიფო მდირობის სახელმწიფო"

1. კომუნისტური პარტიის მდირობის და მდირობის
სახელმწიფო მდირობის სახელმწიფო.

ქვემოთ მოცემულია სტალინის სახელმწიფო მდირობის

F-3466
სტალინის სახელმწიფო მდირობის 1948

ა. ვახტანგისძე

მუშაობა შესრულებულია სტალინის სახელმწიფო მდირობის
სახელმწიფო უნივერსიტეტის დახმარებით.



აჭარის მთავრობის უფროსი მნიშვნელობა აქვს
 რეგონის ბიუჯეტისათვის აგრეთვე ქრისტიანი პრინციპების დაცვა.
 ენციკლიკის პრინციპები, მაგალითად, ღვინის დამზადება და ძმარ-
 მუცის დუღილი, რეგონის ძველი განვითარების, წარმომადგენელ
 აჭარის მთავრობის პრინციპების განვითარება მიჰყვ
 რის და აჭარის მთავრობის აჭარის პრინციპების შესწავლასთან,
 მაგალითად: გოგონების წარმოება ან ფაქტობრივად, ცხი-
 მების პრინციპების, აჭარის წარმოების განვითარება და
 სხვა.

საბჭოთა ავტორის ახალგაზრდა ქრისტიანი მრევლის წარ-
 მადგენელი იყვნენ აჭარის მთავრობის და მთელი რიგ წარმო-
 ბების უფროსი მრევლები აქვს. საკმაოდ მთავრობის სინ-
 ტეზური აჭარის წარმოების განვითარება, რეგონის და საბჭოთა
 ავტორის პრინციპის ადგილი უჭირავს მთელი მსოფლიოში.

მთავრობის რუსეთში ქრისტიანი წარმოება ძლიერ დაბალი დონეზე
 იდგა და მისი ხვედრითი წილი უმნიშვნელო იყო საბაღის მრეწ-
 ნეობაში. ამ მუნიციპალიტეტისა და საბჭოთა ხელისუფლებამ
 უფროსი უწყისებების მიხედვით საბაღის მრეწ ნეობის განვითარე-
 ბას და მათ შორის ქრისტიანი მრევლის განვითარებას სწრა-
 თად დაიწყეს ღონისძიება. მესამე ხუთწლიანი ქრისტიანი პრინციპის იტ-
 რება 200 %-ზე მეტად, ვიდრე ეს იყო განვითარების მიმ-
 რე ხუთწლიანი განვითარება. რეგონის ღონისძიების ადგილზე აჭარის
 მთავრობის პრინციპების შესწავლა ხელს უწყობს ქრისტიანი წარმოების
 განვითარებას და ამისათვის საბჭოთა უმაღლესმა სასწავლებლებ-
 მა და საკვლევი ინსტიტუტებმა ფაქტობრივად გამოაღეს მუშაობა ქრისტიან
 ამ დარგის შესასწავლად.

ცნება "აჭარის" პრინციპის შემოღების ბრუნების
 მიერ 1835 წ., ხოლო პრინციპის შემოღების რეგონის აჭარის

გორდოვანი ანტიკორიპის დაჯარვებაში ელაჭინის მანდატისგან გორდის ანტიკორიპის. ალბანეთელი წესი ქარხნული მასშტაბით გამოყრდნობის იყო კურდის მიერ 1883 წელს, ხელთ მიტოვებული იტალიის, რომელიც სწრაფად არსებობდა აქტიურობას მიწის-ვლის გამო. გორდისმიჯნის მიერ ქარხნული მასშტაბით განხორციელებული იქნა მხოლოდ მე-20 საუკუნეში, რომელსაც შეხდეს გორდის ანტიკორიპისაგან სარდალის მიტოვება. 1825-34 წ. განმავლობაში ფარდობი დღესდღეობაში შეიქმნა ანტიკორიპისაგან შექმნის უნარი მიტოვების და სხვა მესამე ნივთიერების მანდატისგან.

წინა " კურდის " ში მიტოვებასთან ერთად ბრუნდობის კურდის მიტოვებას ში მიტოვება განმარტება მისი: " აქედან კურდის ^{ინტეგრირებული} და მიტოვებისგან ^{ინტეგრირებული} რომ ნივთიერებას ში მიტოვება მიტოვების ფრამენტის ფრამენტის გამო მიტოვების ფრამენტის სწრაფად, ^{ინტეგრირებული} რომელიც გამოიწვევს რომელიც ნივთიერების ელემენტების განლაგებას ისეთ ახალ მიტოვებაში, რომ მიტოვებული იქნება უფრო მეტად ელემენტ-ინტეგრირებული ნივთიერებათა " 2/

ბრუნდობის - ძალის რომელიც ნივთიერებას შილის კურდის და სწრაფად, ხელთ ნივთიერების დაშლას ამ ძალის-კურდის. ბრუნდობის ში მიტოვება კურდისის კურდისის განმარტება მიტოვების მსგავსების მიერ ში მიტოვებისაგან " კურდისის სწრაფად მისი ყველა ნივთიერება, რომელიც არ ებრუნდება მიტოვების რეაქციის სარდალთა ში მიტოვების, ხელთ ვერის მის სარდალს".

მსგავსების განმარტებას კურდისის შილისგან მისი შილისგან არ იტოვებს და იმ ამის ადგამის, რომ კურდისის შილისგან აქტიურობა რეაქციის ადგილებს გამოიწვევს. წინა კურდისის შილისგან მიტოვება უფრო მეტი დაეხმარება,

Յոբն ցև ոյքն մտտեցնելոյ տեսչաւքոյն մողոք. ~~ա~~ մնապսւր մե-
 ժնորհոյն մողոք ոյքո գամուրթնաւ սեցաքաւսեցաւ սենի զագուրնոյն
 մըլախոյ, մառ թորոյն յորոք զիսկ զամուրցորոս զագուրնոյն
 մըլախոյ ոժըցա թնքըրցոյ: " Զագուրնաթորոյն մըլոժըցա քա-
 ղոյն յտեղընի սեն մըլոտաւ ըլն: Իսկ մասքընը մըլոտեցցցաթն ոսո-
 ղի մըլոժըցա խորոտաւ զագուրնաթորոյնը մամաքոյն, և մամ
 սքըրնի ախա սլէզն իսկըրնաւ իջնէ մըլոտընս, գամուրսս
 միտը իրոտեցընի ցգրնըքնընքըն զագուրնաթորոյն քա իրալտոյն
 մըլապսւր իրմընընք յոցոպոյնն թորոյն":

Զագուրնոյն մտքընքոյն խորոտաւ սեւոյն մըլախոյ մնա-
 պսւր մըլոտնորոյն մողոք սեցաքաւսեցաւ ընտ իսկընքընքըն ոյքո
 սեցաքաւսեցաւ գագուրն խորոյն. իցըն ախ մըլոտընքոյն սլ էցըն
 ախնընքըն խորոյն գանիղաւս, մտքոյն սեն մեղքը մառ, իր-
 մըլոյն յորոք քամա զիսկընքընքըն սեւոյն զագուրնաթոր մտքը-
 ղոյն. խորոտա յընքա սքընիմեղո, իրմ մնապսւր իրապսւրն զագ-
 րնաթորն մտքընքոյն ախ մըլոժըցա սոսկնաւ իրմընընքըն ~~որ~~ ա-
 խնընքըն **չիտչիտա յարհիրտ.**

Զագուրնոյն սքընընքըն խորոյն և ապաժընքըն յսլէզն
լընքընքըն սքընընքըն խորոյն, իրմընքն մոկը ըջոտաթ մըլախո
 սեղոյն թոգնոյ, սքընընքն գարմը մորթըցընքըն սեցա սքընընքն
 ըն խորոտա սքընընքն ախն ախն գարմաւսթորոյն. սքընը-
 ղոյն, իրմընքն մոկալընքընքըն սեղոյն զըլապոյնքըն գարմը մոր-
 թըցընքըն սեցա սքընընքն ըլն ու մեղքըն զա մառ քա իրա իրմ
 սլէզն գամուրսս մողոյն ախն, իրմընքն ոյքըն ցգրնըքն
 ընքըն "սքընընքըն". լընքընքըն սքընընքըն խորոյն
 իջնէրնքընքըն զագուրնաթոր մտքընքոյն սևաւսնընքըն գամուր-
 ղոյն լընքընքըն մողոք. լընքընքըն սքընընքըն, իրմ զըլապոյնքըն

აჭოშის უმაღლესობის ხასიათი და მისი მდებარეობის
 კონსტრუქციის მიხედვით. ის აჭოშის, რომელიც იმყოფება მუ-
 სულის ბრწყინვალე ნაწილებზე იქნება უმაღლესი, მხოლოდ ერთი მიმართუ-
 ლებით, მხოლოდ იმ შემთხვევაში, როდესაც აჭოშის მიმართული
 წიგნები, კონსტრუქციის კუთხვებზე ან რომელიმე ღებარების სიღრმეზე
 იქნება უფრო მუშა უმაღლესი და ექნება ადსრბობის და ა-
 ლიბის მიხედვით უნდა.

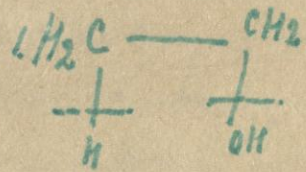
აჭოშის დაჭოშის ღებარების არა ერთგვარობა და მისი მდებარეობა
 მისი და მისი მდებარეობა: მხოლოდ ან მისი მდებარეობა და მისი მდებარეობა.
 1923 წ. იანვარი დახა, რომ ვერცხლის წყლის კვადრის ამოღების
 სიღრმეების ადსრბობის უნდა ნათესა სხვა და სხვა გაღების მიმართ,
 მაგრამ ადსრბობის ხარისხის შემცირება და მისი მდებარეობა აგრეთვე
 გაღების ბუნებაზე და. ეთიკების ადსრბობის ეფემა 86 %-ის,
 ხოლო წყლისა 20 %-ის. *თან აქვე უნდა იქნას აღნიშნული.*

ზოგიერთი აჭოშის სარქველების მიხედვით, რომელიც,
 რომელიც არ არის სარქველის აჭოშის დაჭოშის ღებარების დასაყ-
 რად მისი მდებარეობის მიხედვით, იქვე აჭოშის დაჭოშის აჭოშის
 სარქველის მიხედვით.

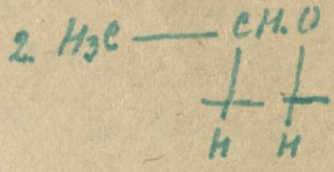
აჭოშის ადსრბობის მდებარეობა და მისი მდებარეობის ხასიათი
 აჭოშის დაჭოშის მიხედვით, მაგრამ ვერ ხსნის მისი მდებარეობის
 აჭოშის მიხედვით, რომელიც უფრო აჭოშის ხასიათი მისი მდებარეობის
 მდებარეობის მდებარეობა. მისი სარქველებზე უფრო არა მისი მდებარეობის
 მისი მდებარეობის სარქველის აჭოშის და მისი მდებარეობის მიხედვით
 მისი მდებარეობის; მისი მდებარეობის მისი მდებარეობის მიხედვით
 მისი მდებარეობის და მისი მდებარეობის სარქველის, აჭოშის დაჭოშის -
 ან ადსრბობის მიხედვით მისი მდებარეობის.

ნაწილები განლაგებულია ერთმანეთთან დაშორებით, მაშინ
 ორივე სახის ადსორბენტი შეიძლება მიმდინარეობდეს დამოუკი-
 დებლად; სხვადასხვადასა საქმე, როდესაც სხვადასხვაგვარი
 აქტიური ნაწილები იმყოფებოდა მიღობლად. მაშინ შეიძლება
 მოხდეს, რომ ერთი და იგივე ადსორბენტში მოხდეს მიღობუ-
 ლი იქნეს თავის სხვადასხვა ნაწილი რამდენიმე აქტიური
 ცენტრით, რის შედეგად შეიძლება მოხდეს მოლეკულის გაწყვეტა.
 ან მოლეკული მიიღობება ერთი აქტიური ცენტრით, მოხდება ად-
 სორბენტი, ან ის მიიღობება რამდენიმე აქტიური ცენტრით, სა-
 დასაშუალო პირობებში, მაშინ შეიძლება მოხდეს დაშლის ატალიზი.

სპირტების დეჰიდრაფაცია და დეჰიდრონივბა, რომელიც ერთ-
 ცენტრულად მიმდინარეობს ანგეულებს ის დეჰაიდრაცი შეიძლება წა-
 რმოვიდგინოთ შემდეგნაირად:

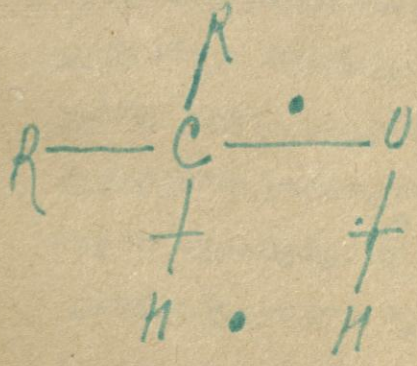
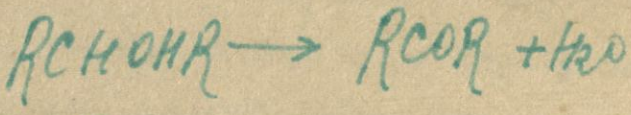


დეჰიდრაფაცია



დეჰიდრონივბა

პირველ შემთხვევაში ხდება წყლის მოწყვეტა და ერთე-
 ბის წარმოქმნა, ხოლო მეორე შემთხვევაში წყალბადის მოწყვე-
 ტა და ალდეჰიდის წარმოქმნა. ატომის წარმოქმნა მიწოდებს
 სპირტიდან შეიძლება წარმოვიდგინოთ შემდეგნაირად:



Պայմանագրերի միջոցով մատակարարվող քիմիական նյութերի արտադրության և օգտագործման մասին հարցերի լուծման նպատակով կազմակերպվում է Բանախմբի անհատական և արտադրողական միջոցառումները, որոնք կազմակերպվում են Բանախմբի կողմից և օգտագործվում են Բանախմբի կողմից և օգտագործվում են Բանախմբի կողմից:

Մեջևեր 1.

Կառուցվածք	Արտադրողական	Ցուցանիշ	Կառուցվածք	Արտադրողական	Ցուցանիշ
H_2S	a/300.000	a/1000000	CO	ժողովրդական	Մեջևերի և արտադրողական
HCl	a/20.000000	a/1000000	HCl	a/3000	a/100.000
$HgCl_2$	a/2000000	a/2000000	ArH_4Cl	a/200	a/1000
$HgBr_2$	-	a/300000	H_2O_2	ժողովրդական և արտադրողական	a/250.000
$Hg(C_2H_3O_2)_2$	a/200000	a/300.000	H_2SO_4	"	a/50.000
$J-K_2-2n$	a/5.000000	a/50.000	HNO_3	"	a/40.000
$ArH_2OArHCl$	a/25.000	a/80.000	$KClO_3$	ժողովրդական և արտադրողական	a/40.000
$C_6H_5ArH_2$	-	a/20.000			
As_2O_3	a/50	ժողովրդական և արտադրողական			
$C_6H_5ArH_2$	a/5000	a/2000 a/400			

ახდენებს და რვაწილით მიწისადაც უფრო რთულია, აქედნე ამას
Koberlyan -ის იქვე.

ბ. ანთვალევაში

13/

შენიშნავდა წყალბადის ღებრების

აუფაღიანი რკინისა და ვოლფრამის მარცხდობის დახდაწივობით.

მისი გამოკვლევის წყალბადის ღებრების და წყლის ანთვალევათა

დადდაც უფრო რთულია აუფაღიანობის დროს არ ახდენს გა-
დენის მისი დაშლის სიჩქარეზე, მაგრამ სავარაუდოდ უმეტესად

წყალბადის ღებრების და წყლის ანთვალევათის გადენის მათ
უფრო მთავრებობის დროს, უმეტესად რვაწილით პირველ პერიოდში.

ანთვალევაში მათა დაწინაურების მარცხი რკინის მარცხის დახდაწივობით
დროს *H2O2* -ის დაშლის სიჩქარეს. ანთვალევის მარცხი

ანთვალევაზე არ ახდენს წყალბადის ღებრების დაშლის მათადაც არცთუ
რკინის მარცხის მიმატება რვაწილით შენა მიწვევაზე სიჩქარეზე. რკინის

სუფთობის ანთვალევათის გახდაც იმდენჯერ სიჩქარეზე წყალ-
ბადის დაშლის რვაწილით, რამდენჯერაღ იხდენა რკინის მა-
რცხის ანთვალევათა. მან გამოყოფა რვაწილით შენადაც პერიოდში

Ar2WO8 და შენაშნავდა მათადაც არცთუ მისი დაშლის ანთვალევა,
როგორც რკინის მარცხის დახდაწივობით, აგრეთვე მისი გაწვევა.

მისი დასკვნით შენაანთვალევათა წარმატებებს პირველად შენადაც
პერიოდში, რამდენს აუფაღიანობა დაშლის/წვევის რკინის მარცხი.

ბ. ანთვალევაში, ბ. ბ. მონახვამი, ბ. ბ. აგარსკანი და
ბ. ბ. შენადაც 14/ გამოკვლევის *H2O2* -ის აუფაღიანობის
დაშლის მიწვევათა ანთვალევის და სიჩქარეების მარცხდობის დახდა-
სწივობით. მათადაც არცთუ სიჩქარეების და ანთვალევაში მათადაც
მარცხდობი დადდაც წყალბადის ღებრების არ შიღის, მაგრამ მათი
უფრო მთავრებობა იქვე მისი მიწვევათა აუფაღიანობა უფროს. რკინის
მარცხის უფროსად მიმატება არ იქვე და სიჩქარეების მიწვევის,

մեկը ցրտ ցրտի չափադրուածութիւնս թրմասթանի ըմպմայրցոյն
Հեռ - ոտ ըս մեկուր չափադրուածութիւնս անցալոյն
 ընդցոյնի միմըգոյնի միմայն սաքրժեոնը ղթցցն **Հեռ** - ոտ
 չափադրուած. սգրժեոյն իցալոյնի սոհիթանի սոհոյնից սաքրժեոն
 ըսցըմն սեղըն չափադրուածութիւնս թրմասթանի ըմպմայրցոյնի
 ընդ. սի իցալոյնի սոհոյնի միմայն ըսցըմն սոհոյնից սաքրժեոն
 ըմպմայրցոյնից, սոհոյնից սոհոյնից. սոհոյնից սոհոյնից սոհոյնից
 ըսցըմն ընդ 0,12 մոլ. ընդից սոհոյնից սոհոյնից սոհոյնից -
 մալը ըմպմայրցոյնի սոհոյնից սոհոյնից սոհոյնից սոհոյնից
 միմայրցոյնի միմայրցոյնի սոհոյնից սոհոյնից. մալ սոհոյնից սոհոյնից
 ընդ թրմասթանի միմայրցոյնի սոհոյնից - սոհոյնից սոհոյնից,
 սոհոյնից սոհոյնից մալ սոհոյնից սոհոյնից սոհոյնից սոհոյնից
 ընդ սոհոյնից սոհոյնից, սոհոյնից մալ սոհոյնից սոհոյնից
 սոհոյնից. սոհոյնից սոհոյնից սոհոյնից սոհոյնից սոհոյնից
 մալ սոհոյնից սոհոյնից, իս սոհոյնից սոհոյնից սոհոյնից
 սոհոյնից սոհոյնից, սոհոյնից սոհոյնից սոհոյնից **Հեռ** - ոտ
 սոհոյնից սոհոյնից սոհոյնից սոհոյնից սոհոյնից սոհոյնից
 սոհոյնից սոհոյնից սոհոյնից սոհոյնից սոհոյնից սոհոյնից
 սոհոյնից սոհոյնից. մալ սոհոյնից սոհոյնից սոհոյնից
 " չափադրուած - չափադրուած ", մալ սոհոյնից սոհոյնից
 սոհոյնից ընդ **Հեռ** - ոտ սոհոյնից սոհոյնից սոհոյնից
 սոհոյնից սոհոյնից սոհոյնից սոհոյնից - սոհոյնից սոհոյնից
 սոհոյնից սոհոյնից սոհոյնից սոհոյնից, սոհոյնից սոհոյնից
 սոհոյնից սոհոյնից սոհոյնից սոհոյնից, սոհոյնից սոհոյնից
 սոհոյնից սոհոյնից սոհոյնից սոհոյնից, սոհոյնից սոհոյնից
 սոհոյնից սոհոյնից սոհոյնից սոհոյնից, սոհոյնից սոհոյնից
 սոհոյնից սոհոյնից սոհոյնից սոհոյնից.

26)

შ. მარამბენიძის მიერ შესწავლილი კოლოიდური პლატინის
 მოქმედება სპილენძის და ვერცხლის ორთქლით. მის მიერ დადგე-
 ნილია შემდეგი: სპილენძის და ვერცხლის ორთქლი წარმოადგენენ
 კოლოიდური პლატინის საწამლავეს. სპილენძი როგორც საწამლავე არ
 ცვლის რეაქციის რიგს, ე.ი. სპილენძის ორთქლის თანდასწრებით
 პირველი რიგის მიხედვით. ვერცხლის ორთქლის მოქმედების დროს
 რეაქციის კინეტიკური მსვლელობა დასაწყისში ძალიან იცვლება
 შედარებით მარტო კოლოიდური პლატინასთან, ხოლო რეაქციის მეორე
 ნახევარში მიმდინარეობს პირველი რიგის მიხედვით. $Cu + Pt \rightarrow Ag + Pt$
 მოქმედებით წყალბადის ზეჟანგზე კატალიზატორის აქტივობა წარ-
 მოადგენს საწამლავეს კონცენტრაციის ხაზობრივ ფუნქციას, პლა-
 ტინის ზედაპირის აქტიური ცენტრების მაქსიმალურ მოქმედებად.
 სპილენძის ორთქლის 0,5530 მილიგრამი მოქმედების მაქსიმუმი,
 ხოლო კონცენტრაციის შემდეგი ზრდა იწვევს კატალიზატორის გაა-
 ქტივებას.

H_2SO_4 და H_2O_2 წარმოადგენს კოლოიდური პლატინის
 საწამლავეებს, რომლებიც აწევენ H_2O_2 -ის დაშლას მჟავის
 მიერ კონცენტრაციის დროს სპილენძის ორთქლით მოქმედების პლა-
 ტინის კატალიზატორის აქტივობა იზრდება, ხოლო მჟავის კონ-
 ცენტრაციის ზრდით აქტივობა ეცემა. Pt და Cu ერთდროულად
 მოქმედების დროს რეალური ანიონები $|SO_4^{2-} \text{ და } NO_3^-|$ აწვდის
 გავედნას არ ახდენენ კატალიზურ პრეცედენტს.

სინტეზისა და კომპლექსების და ვ. მონტანოსთან შრომა:
 "საწამლავეს გამააქტივებელი მოქმედება ელექტროლიზის დროს",
 მის მიერ შესწავლილი პირველი ელექტროკატალიზური აღდგენა
 პიკინიციონით. $HgCl_2$, As_2O_3 და H_2S -
 თანდასწრე-
 ბით. $HgCl_2$ -ის განსაზღვრული კონცენტრაციის და

ընդհանուր օրինակները ստիպարտացիաների մասին մասնավորապես շահագործողներին շահագործողներին 80 %-ն հարկազուրկ։ Սահագործողներին շահագործողներին
առաջը շահագործողներին շահագործողներին 5% առաջը հարկազուրկ,
եղանակները / **Այն օր** / օրինակներին շահագործողներին 30%,
և առաջը շահագործողներին շահագործողներին շահագործողներին
պարտավորումները։ Մասնավորապես մենք մենք մենք մենք մենք
լինելու համար շահագործողներին շահագործողներին մենք մենք մենք
և շահագործողներին շահագործողներին շահագործողներին շահագործողներին
մենք մենք մենք մենք մենք մենք մենք մենք մենք մենք մենք մենք
առաջը շահագործողներին շահագործողներին շահագործողներին շահագործողներին
շահագործողներին շահագործողներին շահագործողներին շահագործողներին
առաջը շահագործողներին շահագործողներին շահագործողներին շահագործողներին
առաջը շահագործողներին շահագործողներին շահագործողներին շահագործողներին
առաջը շահագործողներին շահագործողներին շահագործողներին շահագործողներին
առաջը շահագործողներին շահագործողներին շահագործողներին շահագործողներին
առաջը շահագործողներին շահագործողներին շահագործողներին շահագործողներին
առաջը շահագործողներին շահագործողներին շահագործողներին շահագործողներին

9948

R. Rosenmund - ին և **J. Jordan** - ին 16

անասունների հարկազուրկության օրինակները շահագործողներին
մասնավորապես շահագործողներին շահագործողներին շահագործողներին
մենք մենք մենք մենք մենք մենք մենք մենք մենք մենք մենք



Vavon -ის და Husson-ის 17/ მიწის

საჭარებურღია აფეთქოფენოვის სპიროვნობის ხსნარის და-
პიროფორება ვლადონის შავი 9/3 სი წუთის განმავლობაში
შთანთქმურღი იყო 25 ლ.³ წყალბადი, ხოლო 0,4 მილიგრამი
გოგონდობაშიონდობის მიმაფებოთ წყალბადის შთანთქმა
სავსებოთ შეწყდა, თვლო პუქსენის მიმაფებოთ 30 ხელ-
ახლა დიწყო წყალბადის შთანთქმა და შთანთქმა 25
სა შუალო 4 წუთ. განმავლობაში.

18/ მიწის საჭარებურღია
ბ. ვლადონივას და ვ. ფიმილოვის
ბიკვილის ა ჭაღიბაჭოჩის პიროფენოვი მიქსივილა ა ჭა-
ღიჭოჩი სარბილავებოთ $H_2S, SO_2, H_2O, H_2O_2, H_2O_3$ და P_2O_5 |
სარბილავის დიოფი ბიოფი რაოფენობა პიროვილა იწვევს
ა ჭაღიბაჭოჩის გააქოვივობას, შებიდეგი ჭიდიდემა 30
ა ჭაღიბაჭოჩის მიქსივილას. შესწავლის თბიქილა მი
ბიკვილს ჭიანჭვივილას შუავას დაშლა ბიკვილის ა ჭაღიბაჭო-
ჩოთ. ჭიანჭვივილის შუავა სადოჭივს ჭამიკვივილი სხვა-
დასხვა ა ჭაღიბაჭოჩებოთ ზედაპირზე მარღი ფედივილა-
ჭოჩის ფიოს იბიღმა სარბი მიმაჭიქვივილი.

- 1/ $HCOOH \rightarrow CO_2 + H_2$
- 2/ $HCOOH \rightarrow CO + H_2O$
- 3/ $2 HCOOH \rightarrow HCOH + CO_2 + H_2O$

ბიკვილის ზედაპირზე მიბიღიბაჭოჩებს მიხლოდ პიროვილი
რეაქტია. 250-300 გოგონიშუავას მიქიდედებოთ დე-
პიროფორება პიროვილა იბიდემა, ხოლო შებიდეგი დებურღობს
ბიდეგი მიბიჭვივილობს. 0,04 მიღ. H_2SO_4 -ის
მიქიდედებოთ განსაკვირებოთ ხდემა CO -ის
და H_2O -ის რარმიშიობა. H_2S -ის
ბიოფი რაოფენობა იწვევს დეპიროფენიბაბიოს გააქოვივ-

մառու Գամուշակը և Գամբ, որի մոլորակը և Գամբը
 իջնում է | Երևի և Ռեդիգի մոլորակների ընդհանուր
 թանկության մեջ մտնում են.

այդ դեպքում և Ռեդիգի, որի ընդհանուր ընդհանուր
 քանակը ընդհանուր ընդհանուր է, քանի որ ընդհանուր.

Գամբի թանկության մեջ մտնում են համարյա և
 Գամբի ընդհանուր ընդհանուր ընդհանուր մեջ մտնում են, որ
 համարյա ընդհանուր, և Գամբի ընդհանուր ընդհանուր.
 Գամբի թանկության մեջ մտնում են և Գամբի ընդհանուր
 ընդհանուր մեջ մտնում են, և Գամբի ընդհանուր ընդհանուր.
 Գամբի ընդհանուր ընդհանուր ընդհանուր և Գամբի ընդհանուր
 ընդհանուր ընդհանուր ընդհանուր ընդհանուր ընդհանուր.
 Գամբի ընդհանուր ընդհանուր ընդհանուր ընդհանուր ընդհանուր.
 Գամբի ընդհանուր ընդհանուր ընդհանուր ընդհանուր ընդհանուր.
 Գամբի ընդհանուր ընդհանուր ընդհանուր ընդհանուր ընդհանուր.

| Գամբի ընդհանուր | Գամբի ընդհանուր ընդհանուր ընդհանուր
 ընդհանուր ընդհանուր և Գամբի ընդհանուր ընդհանուր.

$$\ln \frac{K_2}{K_1} = \frac{A \cdot (T_2 - T_1)}{R \cdot T_2 \cdot T_1}$$

Կարգավոր

Գամբի ընդհանուր $A = \frac{R \cdot T_2 \cdot T_1 \cdot \ln \frac{K_2}{K_1}}{T_2 - T_1}$

K_1 և K_2 համարյա ընդհանուր ընդհանուր ընդհանուր T_1 և T_2
 Գամբի ընդհանուր ընդհանուր. Bredig - ընդհանուր և R. Müller von Berneck
 ընդհանուր ընդհանուր H_2O_2 - ընդհանուր և Գամբի ընդհանուր
 ընդհանուր ընդհանուր ընդհանուր 25, 45, 65, 85 - Գամբի ընդհանուր
 ընդհանուր. Գամբի ընդհանուր ընդհանուր ընդհանուր ընդհանուր 25%
 ընդհանուր ընդհանուր 5899 ձ. ընդհանուր և ընդհանուր ընդհանուր
 ընդհանուր ընդհանուր H_2O_2 - ընդհանուր և Գամբի ընդհանուր

ցնցրճո՞ւ 3րդորջուր շըւադրնո՞ւ թա չը ճի՞ ո՞րնցն ո՞րնցն սնոցնո՞ւ.
19, 5, 29, թա 38 - ըրո՞ս թա մո՞րոցն 7700-8000 չա՞ր.

26/ Ս. թա՞նա՞թընո՞ւն մո՞ր թընթա՞ջը ո՞րն ճըմնը՞նա-
թընո՞ւն թա ջըն՞նա H_2O_2 - ո՞ն թա թընո՞ւն ըրո՞ս սնո՞րըն՞ժոն .
մա՞ր ո՞րն թա 3րդորջուր շըւադրնո՞ւն թա թա՞նթընո՞ւն 5, 15,
24, 5 . 35 թա 45 - ճըմնը՞նաթընո՞ւն ըրո՞ս, ճըմնը՞նա
մո՞ր թա մո՞րցնո՞ւն թա թընթա՞ջընո՞ւն ցնցրճո՞ւ, H_2O_2 - ո՞ն
թա թընո՞ւն ըրո՞ս 3րդորջուր շըւադրնո՞ւն 12689-2664 չա՞ր.,
նո՞ր H_2O_2 - ո՞ն թա թընո՞ւն ըրո՞ս սնո՞րըն՞ժոն մա՞ր ո՞րն
թա 3րդորջուր շըւադրնո՞ւն թա թա՞նթընո՞ւն. 15099 -5294
չա՞ր. մո՞ն մո՞ր թա նո՞րն, ճըմնը՞նաթընո՞ւն 3րդորջուր շըւադրնո՞ւն
ճըմնը՞նաթընո՞ւն թա թընթա՞ջընո՞ւն.

Մյթա՞րն ո՞րն.

Ո՞րն մյթա՞րն ո՞րն թա թընթա՞ջընո՞ւն թա մո՞րցնո՞ւն
3րդորջուր շըւադրնո՞ւն մո՞ր թա մո՞րցնո՞ւն թա մո՞րցնո՞ւն մո՞րցնո՞ւն
թա մո՞րցնո՞ւն / մո՞րցնո՞ւն, մո՞րցնո՞ւն մո՞րցնո՞ւն թա
ցնո՞ր մո՞րցնո՞ւն / սնո՞ր թա մո՞րցնո՞ւն. թընթա՞ջընո՞ւն թա մո՞րցնո՞ւն
թա մո՞րցնո՞ւն սնո՞ր թա մո՞րցնո՞ւն թա ճըմնը՞նաթընո՞ւն
թա մո՞րցնո՞ւն թա ջըն՞նա H_2O_2 - ո՞ն թա թընո՞ւն 3րդոր-
ջուր շըւադրնո՞ւն. թա մո՞րցնո՞ւն թա մո՞րցնո՞ւն մո՞րցնո՞ւն
թա ջըն՞նա թա մո՞րցնո՞ւն ո՞րն ո՞րն մո՞րցն, ճըմնը՞նա
թա մո՞րցնո՞ւն մո՞րցնո՞ւն թա մո՞րցնո՞ւն թա ջըն՞նա մո՞րցնո՞ւն
թա մո՞րցնո՞ւն մո՞րցն H_2O_2 - ո՞ն թա թընո՞ւն ըրո՞ս 3րդոր-
ջուր շըւադրնո՞ւն. թա մո՞րցնո՞ւն թա մո՞րցնո՞ւն թա մո՞րցն

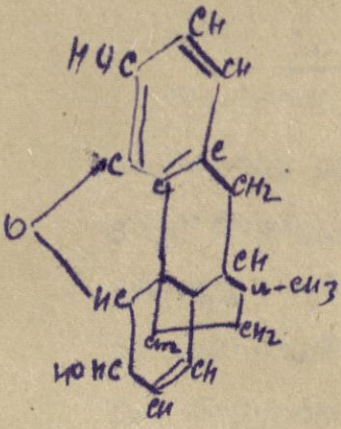
և նա օրըցընում հաճախում է.

2. սնունդը օրըցընում և աղքատների օգնություն
մոռնի, հոգեկոտ ընթացումը անիս խանութների օգնություն
մոռնաթի, սաթալընում օգնությունը օգնություն, հոգի մոռ-
նություն քաղցի օգնությունը և նա ինքնուրույն աղքատ-
ների օգնություն և ինքնուրույն.

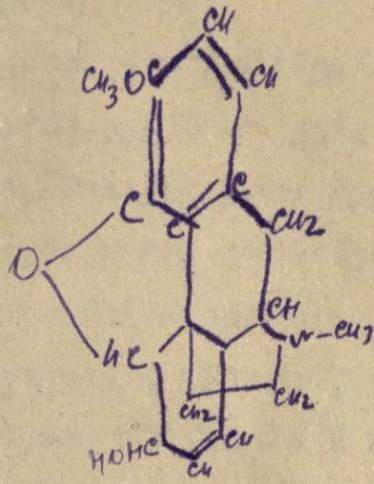
Մոռնություն և քաղցի օգնություն.

Մոռնություն օրըցընում խանութների օգնություն
և ինքնուրույն. նախնիները ինքնուրույն օգնություն
և նա օրըցընում մոռնություն ինքնուրույն 100-
օրըցընում օգնություն, միջոց օգնություն, մոռնություն օգնություն
և նախնիները ինքնուրույն, օրըցընում օգնություն
օրըցընում. մոռնություն օրըցընում օրըցընում օգնություն.
Մոռնություն | մոռնություն | ինքնուրույն մոռնություն
մոռնություն օրըցընում. մոռնություն քաղցի օգնություն օրըցընում
օրըցընում օգնություն օգնություն. մոռնություն օրըցընում
օրըցընում օգնություն օրըցընում օգնություն օրըցընում.
Մոռնություն օրըցընում օգնություն, օրըցընում մոռնություն.

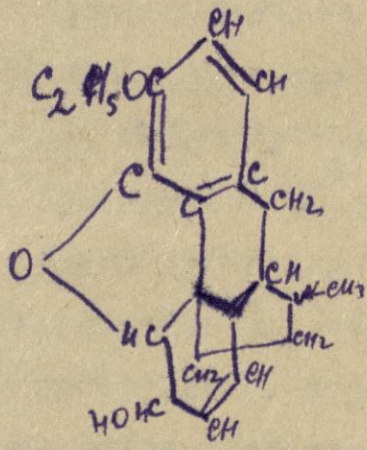
Մոռնություն | մոռնություն | ինքնուրույն մոռնություն
մոռնություն օրըցընում. մոռնություն օրըցընում օրըցընում
օրըցընում օգնություն H_2O - օրըցընում 271 օրըցընում
օրըցընում օգնություն H_2O - օրըցընում 93-.



ჟმბგნბზ



ჟმბრბზ



ჟმბბბზ

ქვემოთხსენიებული ნაწილი

1. ვეღვერის მეთოდი.

ჩვენს მეთოდს სისწრაფის ვიზუალიზაცია-გაბრუნებულად ვაღწერიან აპოლონი. ეს აპოლონი წარმოადგენს 4- ვეღვერულად დადგმულ ბიურევერს, რომელიც მოთავსებულია წყლის მათარში. მთავარი რისკი ბიურევერის შედგენილია ერთმანეთთან კავშირით და ვიზუალიზაციის მიხედვით ისე, რომ შეიძლება გახდეს გადაყვანა, რომელიც სარეაქტივო კონტაინერი გამოდის, მეთევი ბიურევერით. სარეაქტივო კონტაინერი / დაახლოებით 90-100 ლ.მ³ მოცულობით / შედგენილია ვიზუალიზაციის მიხედვით ვიზუალიზაციის. მთავარი სარეაქტივო კონტაინერი მოთავსებულია წყლის ჰერმეტიკით და მოძიკდა მთავარ ელემენტებში. აპოლონი ვეღვერულად ისრუტება ყოველი ოდის წინ.

კონტაინერის მოძიკდა წარმოებს დაახლოებით ერთი და ორივე სიჩქარით. ყველა ოდის რაოდენობა $25 \pm 0,1$ გარდა იმ ოდისა, რომლის რისკსაც აუწარმოებელია ვეღვერული ვეღვერის შექმნას / 25 , 35 , 45 , / .

წყლის ჰერმეტიკის დასეველებით ელემენტის და ვეღვერული რისკის მიუხედავად აკონტროლებული ვეღვერის წყლის ჰერმეტიკით. ვეღვერული მიუხედავად ადრეველი ელემენტ-ჰერმეტიკულია რისკით, რომელიც მოთავსებული იყო ჰერმეტიკით.

სარეაქტივო კონტაინერი, რომელიც დასეველებით ოდის რისკით და ბიურევერის ნაწილი, ელემენტების წყლის და შედეგად წყლის რისკით და ვიზუალიზაციის საშუალებით. კონტაინერი ელემენტის ვიზუალიზაციის მიხედვითაა *Loew*^{28/}-ს მეთოდი.

Pfoly-ს ვიზუალიზაციის მეთოდი რისკითაა წყლის და ვიზუალიზაციის მიხედვით გასეველებით. ვიზუალიზაციის მიხედვით ვიზუალიზაციის

քաղցր սրճի քանակը շաքարի քանակի հետ կապված է ընդհանուր առմամբ
 1 ց. քանակությամբ 2-3 Լ.Պ³ 37 % օդակարգում: խմելու
 համար խմելու ջրի քանակը մեծ է, ուստի իրականացվում է
 ջրի քանակը ± 5 և 10-15 և իրականում քանակի քանակը
 NaOH - ունի 1:1. և իրականում քանակի քանակը
 խմելու ջրի քանակը 3-4 և 5 և 6
 խմելու ջրի քանակը 3-4 և 5 և 6
 խմելու ջրի քանակը 30-35 և 40-45

խմելու ջրի քանակը 1 և 2 և 3 և 4 և 5 և 6
 խմելու ջրի քանակը H_2O - ունի
 խմելու ջրի քանակը *Bredig* - ունի
 խմելու ջրի քանակը H_2O - ունի

խմելու ջրի քանակը 1 և 2 և 3 և 4 և 5 և 6
 խմելու ջրի քանակը 1 և 2 և 3 և 4 և 5 և 6
 խմելու ջրի քանակը 1 և 2 և 3 և 4 և 5 և 6

խմելու ջրի քանակը 0,01 ց. խմելու ջրի քանակը
 1/10 H_2O - ունի 100 Լ.Պ³ - ունի

Եղևյա մահիկներին սափում. 1/10 յ *ՀաՏՕՎ* -ն ըստ մեծ-
 քանակությամբ մոտեցնողների ոչ ոք չի մնում և սրտային *ՀաՏՕՎ*
 քիմիկատների քիմիկատները քիմիկատներին սափում, իրենց ընդ-
ՀաՏՕՎ -ն սրտային քիմիկատները. քիմիկատների քիմիկատներին
 սափում ըստ մեծքանակությամբ մոտեցնողների սափում ըստ
 քիմիկատների քիմիկատներին, իրենց քիմիկատներին ըստ մոտեցնողների
 1/10 յ *ՀաՏՕՎ* -ն սրտային քիմիկատներին և սրտային քի-
 միկատներին քիմիկատներին

ՀաՏՕՎ -ն ըստ մեծքանակությամբ մոտեցնողների սրտային քիմիկատներին
 սափում ըստ մեծքանակությամբ մոտեցնողների սրտային քիմիկատներին
 սրտային քիմիկատներին քիմիկատներին

Եղևյա քիմիկատների քիմիկատներին և քիմիկատներին ըստ
 քիմիկատների քիմիկատներին քիմիկատներին քիմիկատներին:

1. Եղևյա քիմիկատներին, սրտային քիմիկատներին և քիմիկատներին
 սափում ըստ մեծքանակությամբ մոտեցնողների քիմիկատներին *ՀաՏՕՎ* -ն
 ըստ մեծքանակությամբ մոտեցնողների քիմիկատներին
2. Սրտային քիմիկատներին սափում ըստ մեծքանակությամբ մոտեցնողների
 քիմիկատներին *ՀաՏՕՎ* -ն ըստ մեծքանակությամբ մոտեցնողների
 քիմիկատներին
3. Եղևյա քիմիկատները և քիմիկատները սրտային քիմիկատներին քիմի-
 կատներին մոտեցնողներին
4. Սրտային քիմիկատներին և քիմիկատներին քիմիկատներին ըստ մոտեցնողների
 քիմիկատներին քիմիկատներին *ՀաՏՕՎ* -ն ըստ մեծքանակությամբ մոտեցնողների
5. Եղևյա քիմիկատներին քիմիկատներին քիմիկատներին

Օրընի քանակը.

Օրընի քանակը որոշվում է միջին ցամաքային: Սահմանափակող ազդ-
 ութի մեջ մտնում է քանակը և քանակը որոշվող առանց քանակի
 10 լ.՝³ և քանակը որոշող սահմանափակող քանակը որոշող
 առանց քանակի 10 լ.՝³ , սակայն քանակը որոշող
 15 կգ-ը քանակը որոշող, իսկ միջին միջին քանակը սահ-
 մանափակող H_2O - ուն քանակը որոշող առ-
 նայող քանակը 2 լ.՝³ . Սահմանափակող ազդող քանակը որոշող
 առանց քանակի միջին սահմանափակող քանակը և միջին սահմանափ-
 ակող ազդող քանակը որոշող քանակը որոշող. քանակը որոշող քանակը
 միջին քանակը որոշող քանակը որոշող քանակը որոշող 2 լ.՝³
 -առանց.

Քանակը որոշող քանակը որոշող քանակը որոշող քանակը որոշող
 քանակը որոշող քանակը որոշող քանակը որոշող քանակը որոշող
 քանակը որոշող քանակը որոշող քանակը որոշող քանակը որոշող
 քանակը որոշող քանակը որոշող քանակը որոշող քանակը որոշող

$$C_{H_2O} = \frac{P \cdot 273 \cdot 1000}{11,200 \cdot 760 \cdot 22 T} \cdot \bar{V}_m - V_m$$

1. $\bar{V}_m - V_m$ - քանակը որոշող քանակը որոշող 2 լ.՝³ առ-
 նայող քանակը որոշող քանակը որոշող.
2. P = քանակը որոշող քանակը որոշող.
3. T = քանակը որոշող քանակը որոշող / քանակը որոշող /
3. 11,200 քանակը որոշող քանակը որոշող քանակը որոշող 0⁶ և
 760 քանակը որոշող.

4. V_n - ասեղծաբան ընթացիկի մոտարկում:

5. V_∞ - ճիշտացված ճանաչողական ասեղծաբան սահմանում
մոտարկում հրաշտոնի և անսահմանի մեջ:

6. $C_{H_2O_2} - H_2O_2$ - ունի անսահմանական փոփոխական
հարաբերակցություն, համարում ճանաչողական
համար մոտարկում տարբերակում:

7. 22 *հարաբերակցություն և անսահմանական*
հարաբերակցություն

$$\frac{C_1 - C_2}{t_2 - t_1} \quad \text{հրաշտոնի սահմանում անսահմանական փոփոխական}$$

$K/ 0,4343$ - հրաշտոնի սահմանում անսահմանական,
համարում ճանաչողական մոտարկում հրաշտոնի
սահմանում

$$H = \frac{1}{t} \ln \frac{a}{a-x}$$

ճանաչողական H_2O_2 - ունի անսահմանական անսահմանական
մոտարկում ճանաչողական ասեղծաբան 2.2^3 , ասեղծաբան
ճանաչողական ասեղծաբան համարում H_2O_2 - ունի անսահմանական
անսահմանական:

Մեծագույն: ունի մեծագույն, համարում անսահմանական
և անսահմանական, օ.ճ. H_2O_2 - ունի
անսահմանական անսահմանական անսահմանական և
անսահմանական, անսահմանական անսահմանական
անսահմանական 22.2^3 - ունի:

անսահմանական անսահմանական անսահմանական անսահմանական

1/ სუფთა აზოტის გაზღვრა ატმოსფერული ჰაერის
კაჟონიდან.

H_2O_2 -ის დაშლის ანტიფოკა ატმოსფერული ჰაერის ნეიტრალურ და მუდგ ანტიმ და მონაცვლეობა *Bredig*-ის და მისი თანამშრომლების მიერ, მატრიცის რვენი მუშაობის მსვლელობის დროს ყოველი დღის დროს გვიხდებოდა პარალელური დღების დაყვანება მონაცვლის ფაქტორის გამოსაყვანად. ჰაერის აქტივობის საბოლოო დროულად მიღებული გვაქვს მონომოლეკულური რეაქციის სიჩქარის ანსაზღვრვა.

დღების შედეგები მოყვანილია 1 ცხრილში და აღწვევს სურსათზე.

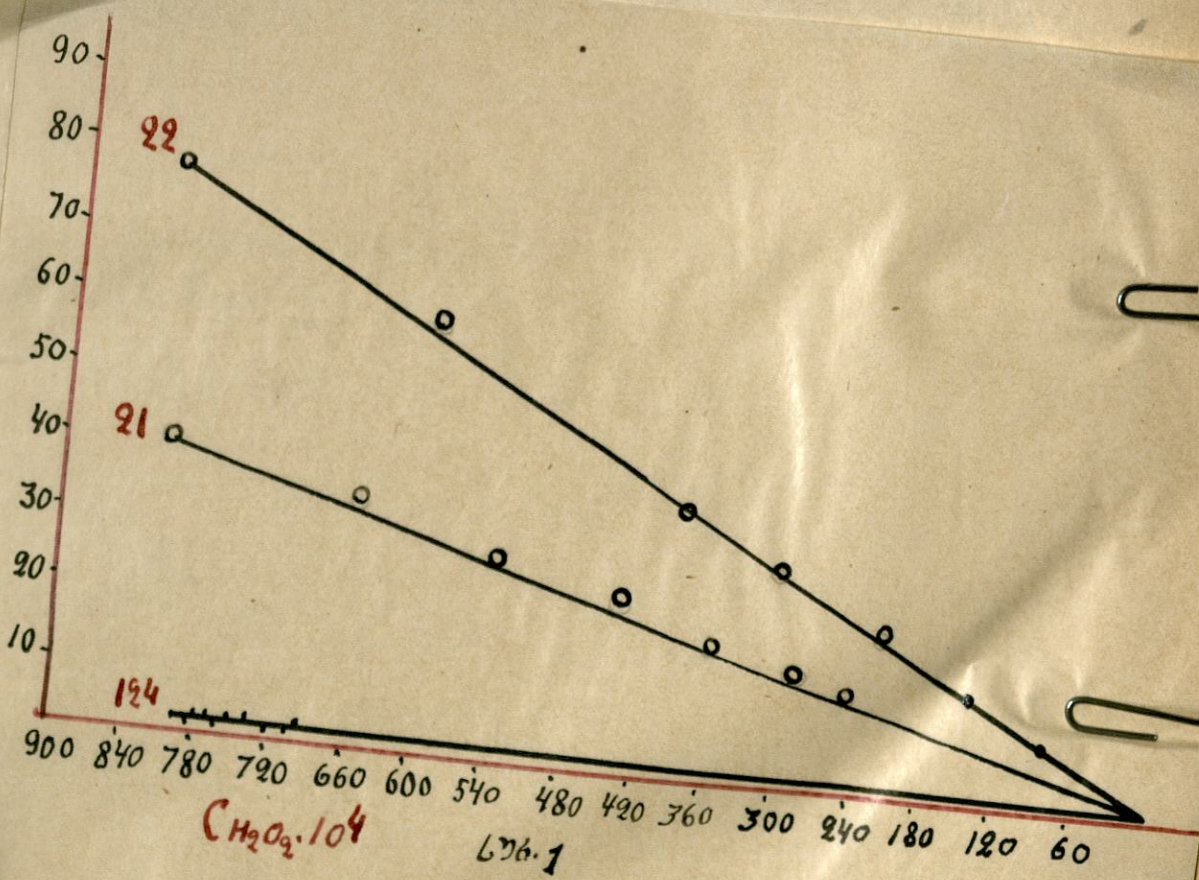
$22 = H_2O_2 + Pt$
 $" 21 = H_2O_2 + Pt + \text{აზოტი}$
 $" 9 = H_2O_2 + \text{აზოტი}$
 დღები ზარდებოდა 25° დროს.

ცხრილი 1.

№ № დღისა	გრაფ. მონ. ღივ. $C_{H_2O_2}$	გრაფ. / ატმ. / ღივ. C_{Pt}	გრაფ. მონ. ღივ. C აზოტი	$\frac{K}{\text{ქუჩი}}$ 0,4343	$\frac{KPt}{KPt + \text{აზოტი}}$
22	0,8678	0,0005	-	0,0502	
21	"	"	0,01	0,0250	2,0
24	"	-	0,01	0,00041	

Ռեզորվ տեղի 1-ըն հան առըցուն 0,01 գր. մոլը
 ընդհանր նվաճը 0,0005 գր. սթ./ըն. շնչուման
 2-ըն, պրոնիմիլի տեղի ընդհանր սթ. շնչուման հան
 ինչ հանընթաց մոլից թյալմանը ընթացուն ըսելուն հըստ-
 տա մահտ առըցուն. առըցուն 0,01 գր. մոլը/ը. թյալ-
 մանը ընթացն թըն 123 չըն շնչուման ընթաց
 0,0005 գր. սթ./ը. շնչուման.

Քոնցըն նշանակը նախընթաց թյալմանը ընթաց-
 նուն ըսելուն չորհրդուն միջընթացն մնըլընթաց:
 ընթ 22 = $P_f + H_2O_2$, ընթ 21 = $P_f + H_2O_2 +$
 $+ \text{առըցուն}$; ընթ 124 = մահտ առըցուն ÷



აღნიშნულ სურათის აბსცისის ღერძზე გადამხილული წყარ
 ბუღის ღრუბრის კონცენტრაცია $C_{H_2O_2} \cdot 10^4$ |
 რეგრესიული კოეფიციენტი და მუდმივი სიხშირე $\frac{C_1 - C_2}{t_2 - t_1}$ |.

დანახვადიდან სჩანს, რომ კონცენტრაციის მნიშვნელობის
 მსვლელობა ცდა 22-ში H_2O_2 და ცდა 21-ში კონცენტრაცია H_2O_2
 $+ H_2O_2$ რაც მიწოდებულია და რეგრესიული მნიშვნელობა
 რეგრესიული მიმდინარეობს პირველი რიგის მიხედვით. H_2O_2 -ის
 დაშლის მნიშვნელობა მაშინ კონცენტრაციის მნიშვნელობის
 აბსცისის პარალელურად და მნიშვნელობის მსვლელობის მიხედვით
 ძველი დასკვნის გამოყენებით რეგრესიული რიგის მესამე, მაგრამ
 რადგან მიწოდებულია რეგრესიული კონცენტრაციის მიხედვით რეგრესიული
 რიგის სიხშირის კონცენტრაციის საკმაოდ უზუსტობა, ამიტომ
 მისი მნიშვნელობა ვაჩვენებ, რომ რეგრესიული მიმდინარეობს პირველი
 რიგის მიხედვით.

აღნიშნული მიმდინარეობის მნიშვნელობა გამოვიყენებთ
 მნიშვნელობის დასკვნა: კონცენტრაციის წარმოდგენის კონცენტრაციის პარამეტრის
საშუალო სიხშირის H_2O_2 -ის დაშლის დროს.

H_2O_2 -ის დაშლის რეგრესიული პარამეტრის და კონცენტრაციის პარამეტრის
მიმდინარეობს პირველი რიგის მიხედვით მსუ, რომ კონცენტრაციის
რეგრესიული სიხშირის ან ცვლის კონცენტრაციის მნიშვნელობას.

H_2O_2 -ის დაშლის რეგრესიული მაშინ კონცენტრაციის მიმდინარეობს
მიმდინარეობს პირველი რიგის მიხედვით.

ժնդրի մոնիթորինգ / շրջանի / սննդամթերքի առնչությամբ
թվերը:

Մոնիթորինգի շրջանի ձևաչափով H_2O_2 -ը
ընդունված էր ցրտի մեջ շրջանի սննդամթերքի առնչությամբ
տրամադրված էր 2-3 օրը մեկ:

Սննդի քանակը 25⁰ էր:

ժնդրի 2.

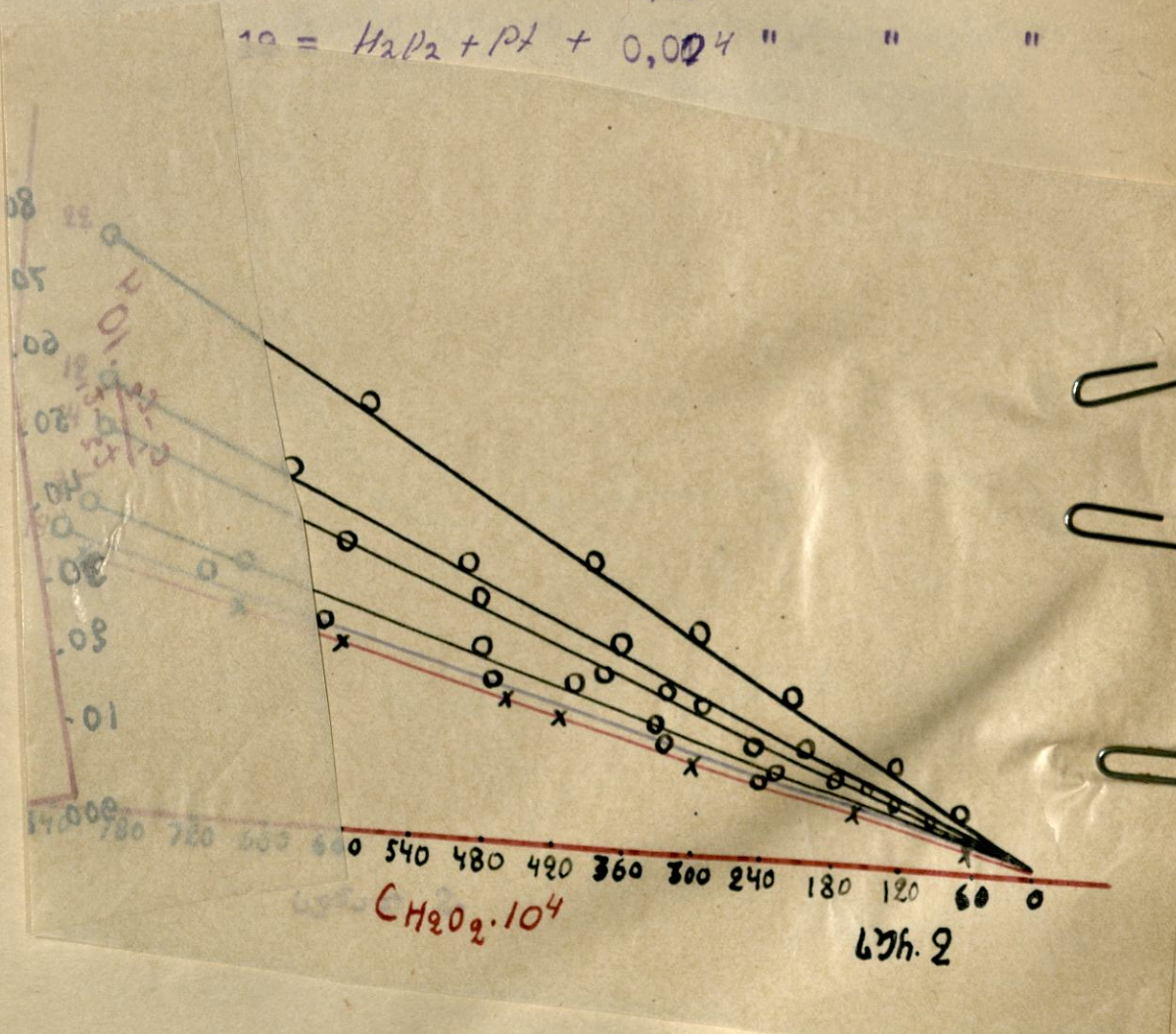
Գր. թ.	Ցրտի մոնիթորինգ	Ցրտի մ. թ.	Ցրտի մ. թ. շրջան	K	Ցրտի մ. թ. $\frac{Kpt}{Kpt + 50000}$
	CH_2O_2	C_{pt}		0,4343 բյուր	
22	0,8678	0,0005	-	0,0502	
12	"	"	0,0001	0,0362	1,4
14	"	"	0,0005	0,0316	1,6
15	"	"	0,001	0,0250	2,0
17	"	"	0,002	0,0236	2,1 թվեր մոնիթորինգ
19	"	"	0,004	0,0242	2,07
20	"	"	1,01	0,0250	2,0

Մոնիթորինգի օրը քանակը 25 էր, իսկ շրջանի 0,02 էր:

Մոնիթորինգի առնչությամբ ընդունված էր ցրտի մեջ շրջանի սննդամթերքի առնչությամբ
տրամադրված էր 2-3 օրը մեկ: Սննդի քանակը 25⁰ էր, իսկ շրջանի 0,02 էր:

მეორე სურათზე ნაჩვენებია კონცენტრაციის მნიშვნელობის მსვლელობა კონცენტრაციის სხვა დასხვა კონცენტრაციის დროს. ამისთვის დროში გადამოწმდება H_2O_2 კონცენტრაცია. რეგრესიული კოეფიციენტის სიხშირე.

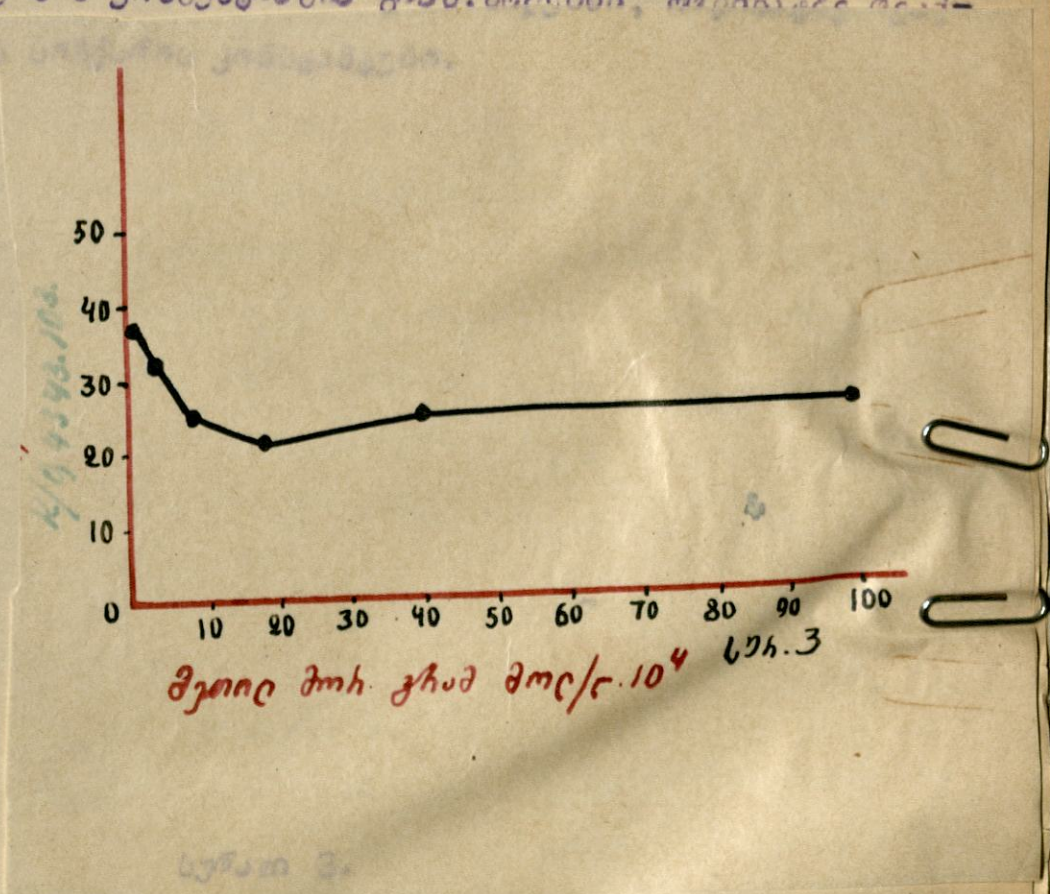
$22 = H_2O_2 + Pt$
 $12 = H_2O_2 + Pt + 0,0001 \text{ გრ. მოლ./ლ. კონცენტრ.}$
 $14 = H_2O_2 + Pt + 0,0005 \text{ გრ. მოლ./ლ. "}$
 $15 = H_2O_2 + Pt + 0,001 \text{ " " "}$
 $17 = H_2O_2 + Pt + 0,002 \text{ " " "}$
 $19 = H_2O_2 + Pt + 0,004 \text{ " " "}$



ამ სურათიდან ნათლად ჩანს, რომ მეთილ მონიტორის
 0,002 გრ. მონიტ/ც. | ცდა № 17 | ტრის მიწვევითა
 მონიტორის მაქსიმუმი და მეთილ მონიტორის შედეგები
 კონცენტრაციის ზრდა ადგილებს H_2O_2 -ის დაშლის
 სიჩქარეს. აქტიურად შემთხვევაში არა აქვს ადგილი ადგი-
 ლურობას.

ცდა 17 $K/0,4343 = 0,0236$; ცდა 124 $K/0,4343 =$
 $= 0,00041$, მათი ჯამი კი უდრის $0,0236 + 0,0004 =$
 $= 0,0241$ მაშინ, როდესაც ცდა 20 $K/0,4343 = 0,0250$.

მესამე სურათის აბსცისის ღრძზე გადამხილვა
 ადგილის კონცენტრაცია გრამ. მონიტორში, რეგულაციის რე-
 ვილი



სურათ 3.

მისამდე სურათიდან ნახდა, რომ ჰელოგენის აქტიურობის მკვეთრი დატეხვა არსებობს პირველი 3 ანიონური იონის დროს, აქედან მათსა და 0,002 გრ. ნივთს შემთხვევაში და შემდეგ ანიონური იონის გახილული მხოლოდ კლდე იქნება დევნი.

დამოუკიდებელი ექსპერიმენტული მონაცემებიდან შეიძლება დასკვნათ: არსებობს ყველა ანიონური იონის შემთხვევაში რეაქცია მიმდინარეობს პირველი იონის მიხედვით. მისამდევის მათსა და მხოლოდ დატეხვა შეიძლება ავსებდეს იმით, რომ ჰელოგენის არა ყველა აქტიური ელემენტი იქნება ერთნაირად აქტიური იონების უნარს სურათი არსებობს.

მოხურობის მოქმედების გახილვა.

დამოუკიდებელი ექსპერიმენტის, რომ ელემენტისა და მოხურობის დროს იყო გარკვეულია მოხურობის, რომელიც სურათი მოხურობის დროს მიხედვით დატეხვა იხსნება ქვემოთ. აქვე უნდა ავსო იმით, რომ რეაქციის სიჩქარის კონსტანტი H_2O_2 -ის დატეხის დროს სურათი ჰელოგენით ქვემოთ მოყვანილ ელემენტის უნარს მიხედვით დამოუკიდებელი ელემენტის შემთხვევაში, ეს აიხსნება იმით რომ მოხურობის სურათისა და მიხედვით დატეხვა არსებობს კონსტანტი. ჰელოგენის ახალი ხსნარი.

ელემენტის შემთხვევაში მოყვანილია მ-3 ცხრილი და მ-4 სურათი.

70 = $H_2O_2 + Pt$

" 46 = მოხურობის $\div H_2O_2 + Pt$

" 118 = მოხურობის $\div H_2O_2$

ელემენტის დატეხვა 25- დროს.

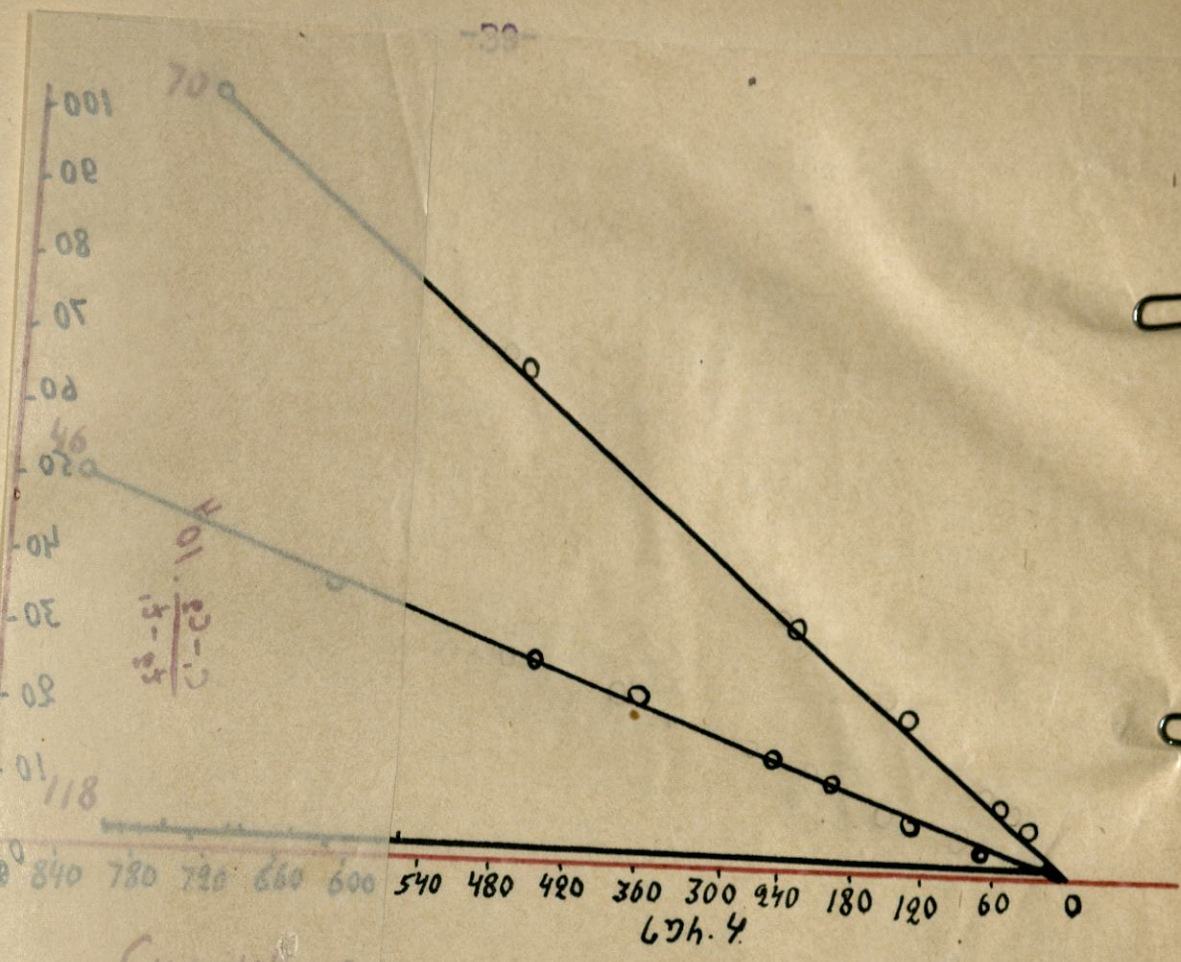
տեղի 4.

№ № ընթ	Ցրմ. մոլ/լ C _{H2O2}	Ցրմ. պ. ցրմ. C _{PT}	Ցրմ. մոլ. լ/ցր. C մոլից	Կ	Կ ԲԻ
				0,4343 բյուր	ԿԲԻ + ÷ մոլից
70	0,8678	0,0005	-	0,0810	
46	"	"	0,01	0,0352	2,3
118	"	-	0,01	0,00095	

Ռեզուլտը այս տեղիքում հան թողնում է մոլից 0,01 Ցր. մոլ./լ. սխալը 0,0005 Ցր. պ. / լ. զեղծում 2,3 քր. պրոցենտը տեղիքում պարզապես մաքուր հան թույլ մեղքից մեղքի քանակը լաթիկի թվային մարտ թողնում է մոլից:

Թողնում է մոլից 0,01 Ցր. մոլ./լ. քանակը լաթիկի թվային 85 քր. թվային 0,0005 Ցր. պ. / լ. զեղծում:

Այսպիսով մե-4-ը միջնորդի քանակը լաթիկի թվային մեղքի մեղքից թողնում է մոլից / լ. 70 /, ԲԻ ÷ մոլից / լ. 46 / և մարտ մոլից / լ. 46 /:



CH₂O 10%

სურათი 4.

აღნიშნული სურათის აბსცისის ღრძზე გადამხილვა წყლის
 ზედაპირის ანთენტილობა და რედიკალზე-რეაქციის საშუალო სიჩ-
 ქაზე. H_2O_2 -ის დაშლის ანთენტივის მიხედვების მსვლელობა,
 რეგონტ ანთენტივი პლატირით | ტეა 70 | და ატენტივი Pt და
 მიწოდების ენთენტივი მიქმიდების დროს რეაქცია მიწოდებულია და
 რეაქცივი შემიხვევაში რეაქცია მიმდინარეობს პირველი რიგის მი-
 ხედვით. H_2O_2 -ის დაშლის შემიხვევაში მარტო გოგონტიმევა
 მიწოდება მიწუდი მიღის აბსცისის პირველი რიგის და ძველია დას-
 ვების გამომავალი აღნიშნული მიწუდის მიხედვით რეაქციის რიგის
 შემა ხებ.

მონომოლფოსფორის წყაქითის განყოფილება მიღებულ
წყაქითის კონსტრუქციის საკმაოდ უჩინოა რისა და ამისა შივის
შეიძლება ვთქვათ, რომ მარტო მიწოდების შემთხვევაში
წყაქითა მიმდინარეობს პირველი რიგის მიხედვით.

აღნიშნული მონომოლფოსფორის შეიძლება და ვასკვნიან,
რომ გოგირდმყოფი მიწოდება წარმოადგენს კონკრეტული პლა-
ტონისა შივის საშემდეგ H_2O_2 -ის დაშლის რისს.

H_2O_2 -ის დაშლა პლატონის და გოგირდმყოფი მიწოდების
შედეგად მიმდინარეობს პირველი რიგის მიხედვით,
რის რომ გოგირდმყოფი მიწოდება, რომელიც საშემდეგ არ
შეიძლება კონკრეტული მიხედვით მსვლელობას.

წყაქითის ღვარავნის დაშლის რისს გოგირდმყოფი
მიწოდების წყაქითა მიმდინარეობს ძლიერ შედეგ და პირველი
რიგის მიხედვით.

გოგირდმყოფი მიწოდების სხვადასხვა კონცენტრაცია-
თის განვიხილავთ.

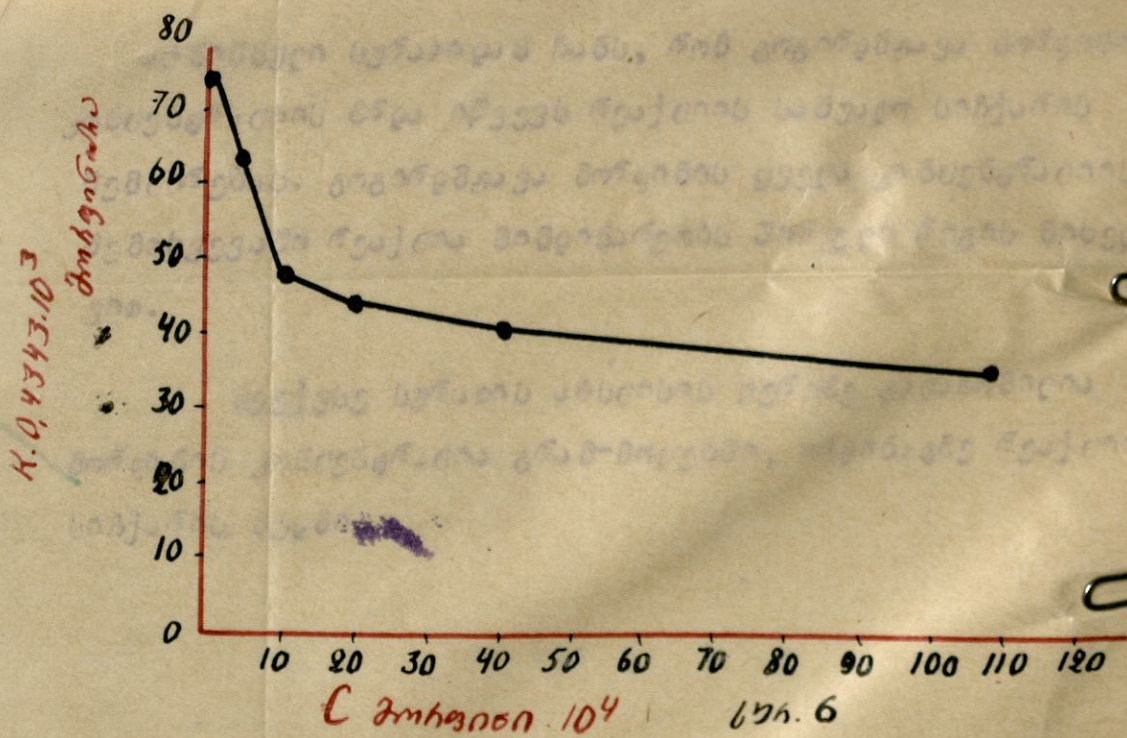
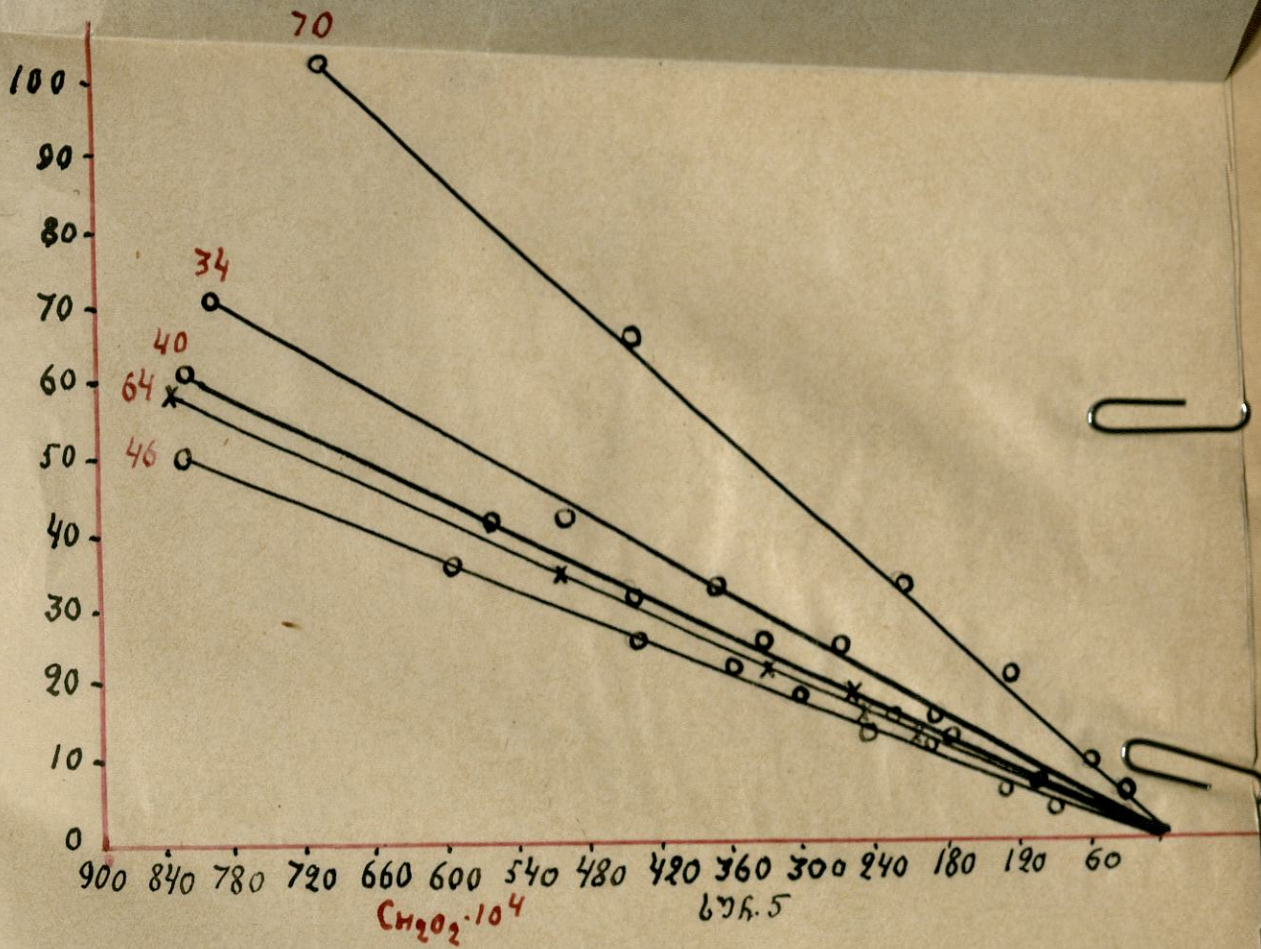
კონკრეტული პლატონის კონცენტრაციის უკმაყოფილო
გოგირდმყოფი მიწოდების სხვადასხვა კონცენტრაციით,
რომლის შედეგები მოყვანილია მე-4 ცხრილში.

ժնդր 4.

№ № օրերին	Ցրմ. մոլ. / լոծ. CH_2O_2	Ցրմ. սպրմ. լոծ. CP	Ցրմ. մոլ. լոծ. մոնիտոր	K ----- 0,4343 բյուր	$K \cdot P$ ----- $K \cdot P \div$ մոնիտոր
70	0,8687	0,0005	-	0,0810	
33	"	"	0,0001	0,0730	1,1
35	"	"	0,0005	0,0665	1,2
34	"	"	0,001	0,0471	1,7
40	-	-	0,002	0,0440	1,84
64	"	"	0,004	0,0409	1,98
46	"	"	0,01	0,0352	2,2

Նշանակալից օրերը ընդհանուր հասն. ինչ որ ցուցաբերում է
 մոնիտորի արժեքներից շատ փոքր արժեքները H_2O_2 -
 մոնիտորի արժեքը H_2O_2 -ին և թվերը լինում.

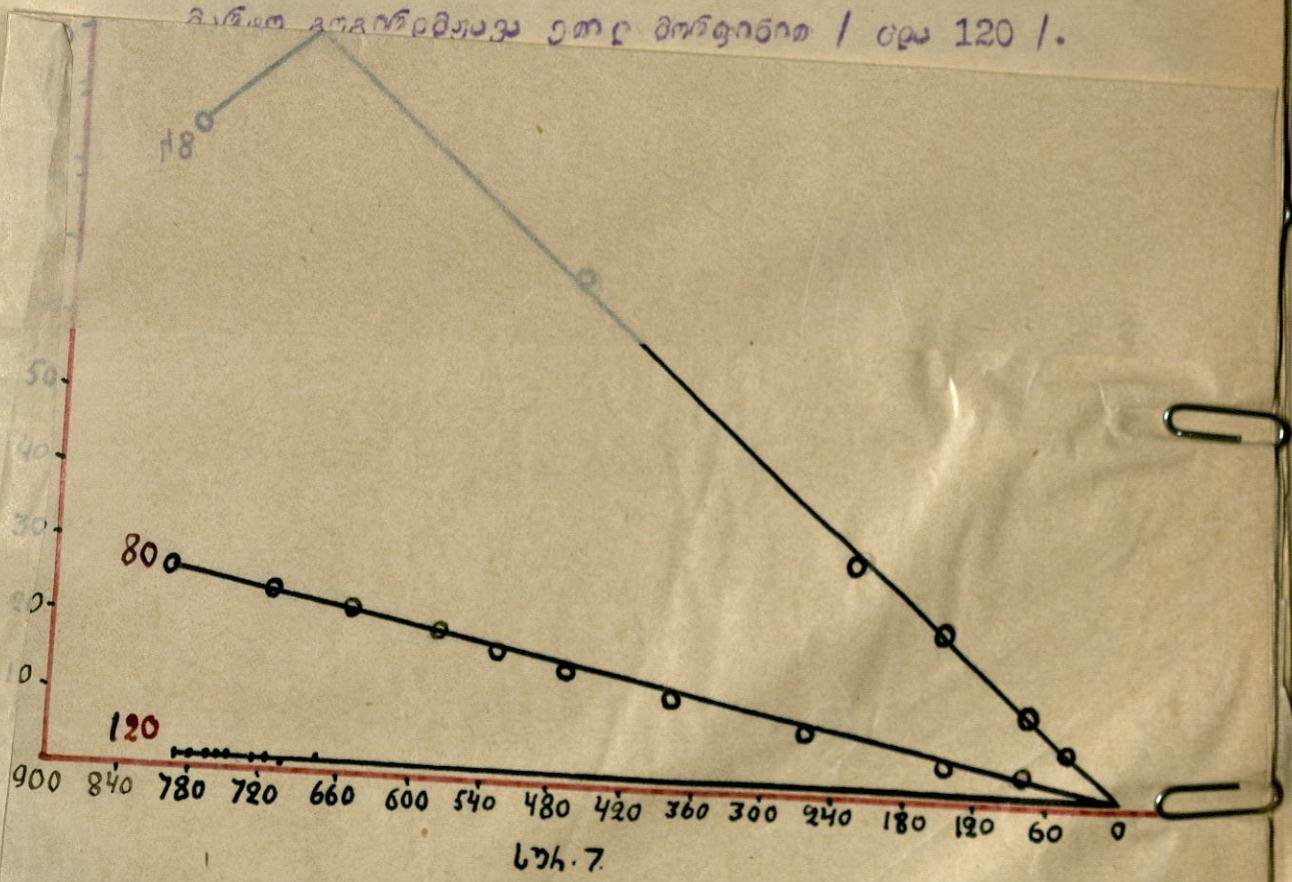
Երևում է, որ 70-ը և 46-ը չեն հասնում իրենց թվերին
 մոնիտորի արժեքներից շատ փոքր արժեքները
 լինում. օրը 70 P \div Ցրմ. մոլ. մոնիտոր / օրերին
 34, 40, 64, 46 /.



მცხუთე ცხრილიდან ნათლად ჩანს, რომ გოგირდმჟავა ერთეულ
 მოწიფიდან 0,01 გრ. მოლ./ლ. წამლავს უკლებლურ პლატინას
 H_2O_2 -ის დაშლის დროს 5,5-ჯერ.

ამ ცხრილიდან აგრეთვე ნათლად ჩანს, თუ რა მდგენ
 ჯერ მთლიან H_2O_2 -ის დაშლის რეაქცია მაშინ გოგირდ-
 მჟავა მოწიფიდან. გოგირდმჟავა ერთეულ მოწიფიდან წყლადების
 ზე უახვეს მდინს 137-ჯერ უფრო ნელა ვიდრე 0,0005 გრ.აბ./ლიტ.
 პლატინისა.

მე-7 სურათზე ნაჩვენებია H_2O_2 -ის დაშლის
 კინეტიკის მიხედვების მსვლელობა უკლებლური პლატინით
 | ცლა 48 | Pt + \div ერთეულ მოწიფიდან | ცლა 80 | და
 მაშინ გოგირდმჟავა ერთეულ მოწიფიდან | ცლა 120 |.



სურათი 7.

მე-7 სურათის აბსონის ფრტვე გადატვირთვა წყალბადის
დუქანივით არსებობს, ამიტომაც არაა შესაძლებელი სპირტი
საბრუნავად. კონტრაქციის მიხედვით მსვლელობა H_2O_2 -ის
დაშლის ფრტვე უკლებლად აღადგინოს მდგრადი ფორმა,
თუ PT ფორმის მიხედვით უნდა გავითვალვინოთ მდგრადობის ფრტვე
ფორმის მიხედვით და ამისთვის მდგრადი ფორმის მიხედვით
დამატებითი აირით განვიხილოთ. H_2O_2 -ის დაშლის
მდგრადი ფორმის დაწინააღმდეგავე წინააღმდეგობის მიხედვით
აბსონის შემადგენელი და კონტრაქციის მიხედვით მსვლელობის
მიხედვით არაა მდგრადი გამტარუნარიანი დასავალი ფორმის
ფორმის. მიხედვით კონტრაქციის მიხედვით მდგრადობის
ფორმის სპირტის არსებობა საკმაოდ უნდა იქნას და ამის
თვის შეიძლება ვსთქვათ, რომ ფორმის მიხედვით მიხედვით
ფორმის მიხედვით უნდა გავითვალვინოთ მდგრადობის და-
სავალი ფორმის მიხედვით და სპირტის მიხედვით
კონტრაქციის დაწინააღმდეგავე H_2O_2 -ის დაშლის ფრტვე.

H_2O_2 -ის დაშლის ფორმის დაწინააღმდეგავე და გარდა
ფორმის მიხედვით დაწინააღმდეგობის მიხედვით
მიხედვით ისე, რომ გარდა, ფორმის და-
სავალი არაა მდგრადი კონტრაქციის მიხედვით.

წყალბადის დუქანის დაშლის ფრტვე და გარდა
ფორმის მიხედვით ფორმის მიხედვით ფორმის და
ფორმის მიხედვით.

Յոթերկուսյա ցորենի մոնիտինգի սեյսմասի և ցորենի ցորենի
գազընթաց.

Մոնիտինգի շրջանի ընթացքում ցորենի մոնիտինգի սեյսմասի և ցորենի ցորենի, որոնք իրենց մոնիտինգի մեջ են ընդգրկվում և մեջ-ից նշանակվում.

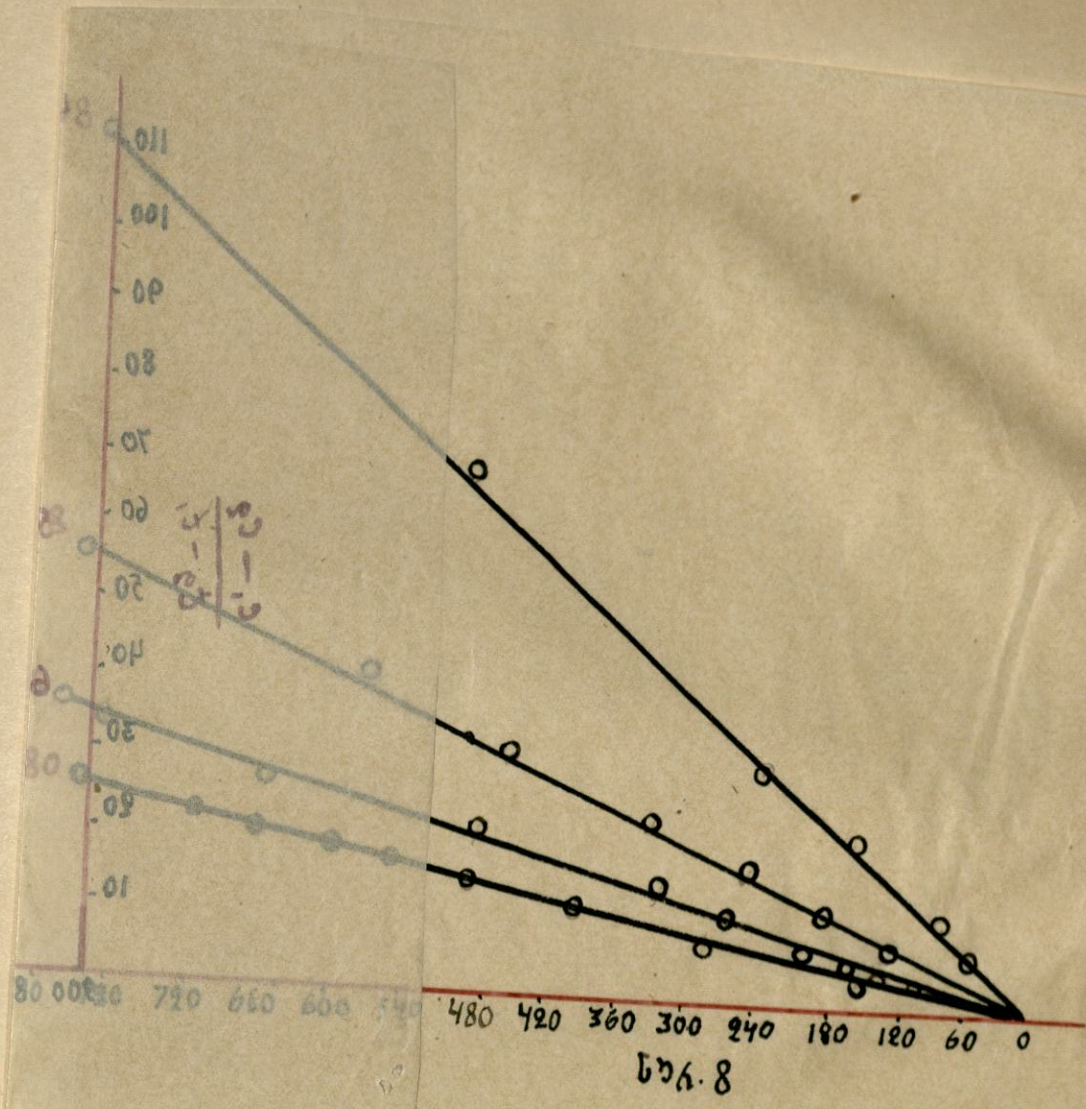
Սեյսմասի ընդգրկումը 25- ընդ.

տեղի 6. -

№ № ցորեն	ցորենի մոն. ընթ. CH_2O_2	ցորենի, անցում. ընթ. CP	ցորենի մոն. ընթ. PH_2O_2	K	
				$0,4343$ բյուր	$KP \div$ ընդունում
48	0,8678	0,0005	-	0,0836	
52	"	"	0,0005	0,0517	1,6
58	"	"	0,002	0,0358	2,3
60	"	"	0,004	0,0214	3,9
80	"	"	0,01	0,0150	5,57

Շրջանի մոնիտինգի տեղի 6-ն է, որի շոտերկուսյա ցորենի մոնիտինգի և ցորենի ցորենի գազընթացը ընթացքում Մոնիտինգի շրջանի և ցորենի ցորենի ընթացքում H_2O_2 - ուն ընդունում.

Մեջ-ից նշանակվում են ընդունումը իրենց մոնիտինգի և ցորենի ցորենի մոնիտինգի մոնիտինգի և ցորենի ցորենի ընթացքում $PH_2 +$ շոտերկուսյա ցորենի մոնիտինգի սեյսմասի և ցորենի ցորենի ընթացքում / սեյսմաս 70 / և $PH_2 +$ շոտերկուսյա ցորենի մոնիտինգի սեյսմասի և ցորենի ցորենի ընթացքում / սեյսմաս 58, 60, 80 /.

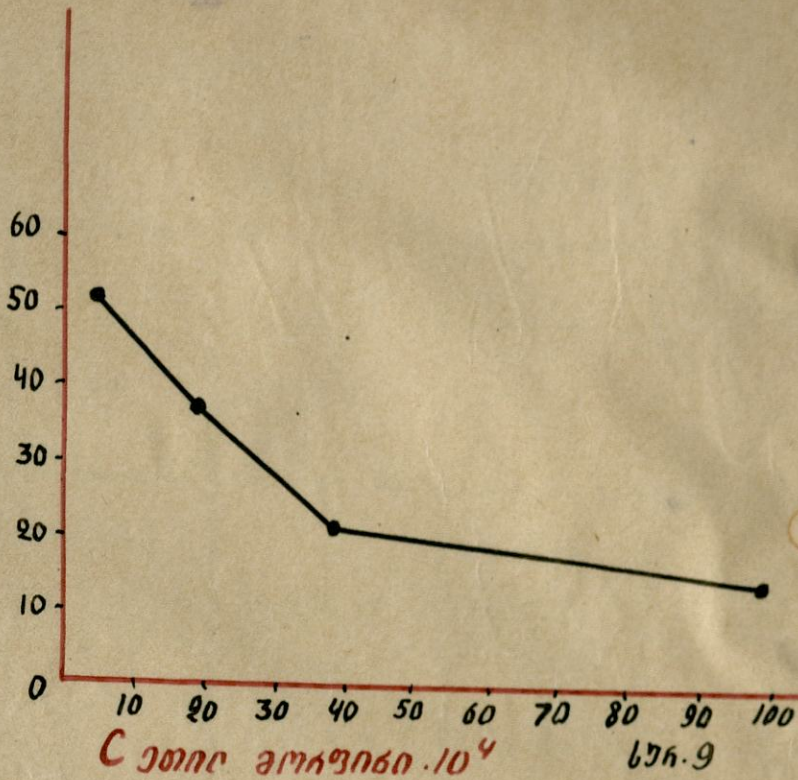


Նյութաձև 8.

Ձեռք-8 նյութաձևի ածխածնի ընթացքը ցուցաբերում է փոփոխական առարկայի առկայությունը, որը ցուցաբերում է իրականում սահմանափակումը: Այսինպես նաև, որոշ թուղթերում ցուցաբերված առարկայի առկայությունը ցուցաբերում է իրականում սահմանափակումը: Թուղթերում ցուցաբերված առարկայի առկայությունը ցուցաբերում է իրականում սահմանափակումը: Թուղթերում ցուցաբերված առարկայի առկայությունը ցուցաբերում է իրականում սահմանափակումը:

Ձեռք-9 նյութաձևի ածխածնի ընթացքը ցուցաբերում է իրականում սահմանափակումը, որը ցուցաբերում է իրականում սահմանափակումը: Թուղթերում ցուցաբերված առարկայի առկայությունը ցուցաբերում է իրականում սահմանափակումը:

$K. 0,4343 \cdot 10^3$



Արժեքների ստիպան ըստ ժամանակացույցի վերաբերյալ պարզորոշ
մեթոդները են ճիշտագույն ցանկերից սեյսմոլոգիայի արժեքները
տիրոջ լիցենզիան ընդունելու համար, որոշվում է սահմանային արժեքները
միջակայքի վրա ժամանակացույցի վերաբերյալ պարզորոշ մեթոդները,
որոնք մեծագույն արժեքները են ընդունելու համար:

Յոթերորդագույն արժեքների գտնելը:

Սահմանային ըստ K ընթացակարգի ըստ ժամանակացույցի
սահմանային արժեքները մեծագույն արժեքները վերաբերյալ
պարզորոշագույն ընթացակարգի ընթացակարգի ընդունելու համար,
սահմանային ըստ K ընթացակարգի արժեքների մեծագույն
գտնելը արժեքները վերաբերյալ պարզորոշագույն ընթացակարգի
համարժեքները են ընդունելու համար:

$\frac{1}{10} K_2 10^4$

Սահմանային ըստ K ընթացակարգի ընթացակարգի
համարժեքները արժեքները վերաբերյալ պարզորոշագույն ընթացակարգի
համարժեքները են ընդունելու համար:

ժըլըցըծըր թոցցաճոլոն թց-7 ըծրոլըթո.

ժըլըծըր թոթըլըծոթո 25-0 ըթոն.

ըծրոլը 7.

№ № ժըլըծըր	ժրո թ. թոլը. լոթ. CH_2O_2	ժրո թ. ըթ. լոթ. CPH	ժրո թ. թոլը. լոթ. ժոթոթը թոցցա թոլըլըծըր	K	
				0,4343 թոցցո	KPH + ժոթոթը թոց. թոլըլըծըր
131	0,8678	0,0005	-	0,0925	
128	"	"	0,002	0,0429	2,1
130	"	"	0,004	0,0402	2,3
133	"	"	0,01	0,0372	2,5

թցթոցը ըծրոլըլը թոն, թոթ ժոթոթըթոցցա թոլըլըծըր
 թոթըլըլըթոթոն ըթո ղթոցցոն ըլըթոն ըթթոցոն թցթոթըլըծըր.
 թոթթըլըծըր թոթթոթըլըծըր թոթթըլըծըր, թոթթըլըծըր ըթոն ըթթըլը
 թոլըլըծըր 0,02 ժր. թոլը. ը. թցթոթըլըծըր, ըթթըլը ըթթ
 ըթթ. ըթթըլը թցթոթըլը ըթթթըլըլը թոթ ժոթոթըթոցցա թցթըլը
 թոթթըլըծըր ըթթթըլըլըլը ըթթըլը ըլըթոն ղթթ ըթթթըլըլը
 թոլըլըծըր ըթթ, թոթթըլըլը ըթթ ըթթթըլըլըլըլը թոլըլը թոթթըլըծըր.

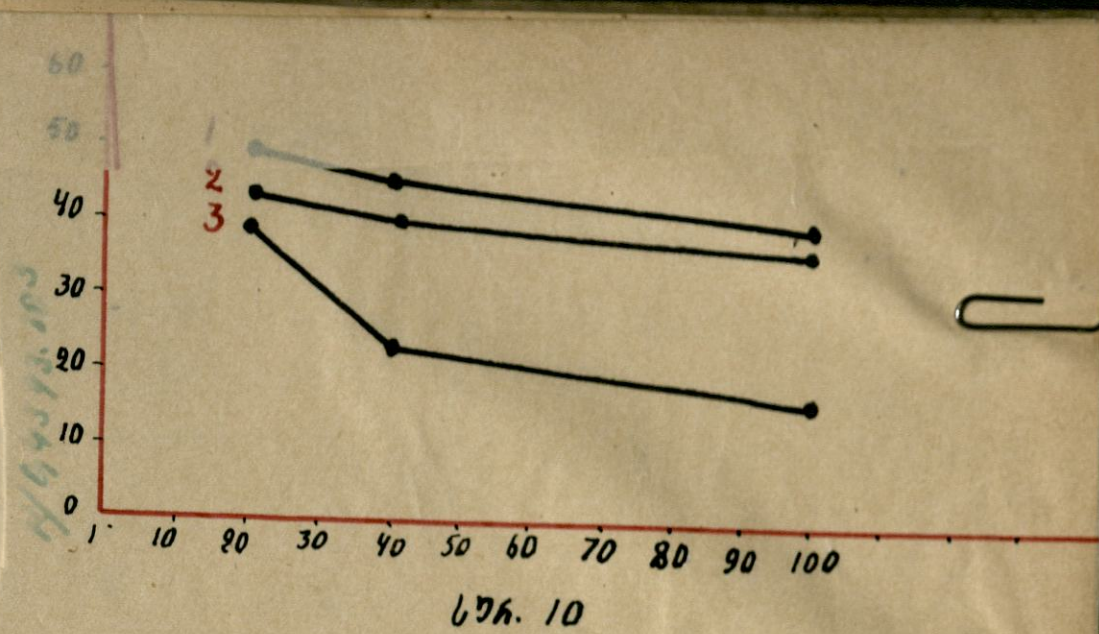
թց-թ ըծրոլըլը թոցցաճոլոն ժոթոթըթոցցա թոթթըլըծըր ըթթ
 ըթթըլը թոթթըլըծըր թոթթըլըլըլը ըթթըլը ըթթթըլըլը ըլըթոն
 H_2O_2 - ղ ըթթըլը ըթթ.

ժըլըծըր թոթթըլըլըլը ըթթթըլըլը ըթթթըլըլը թցթոթըլըլը
 ըթթթըլըլըլը.

№ № ընթացակ	Ցրամ. մոլ. ընթ. CH_2O_2	Ցրամ. սգ. ընթ. CO_2	Ցրամ. մոլ. ընթ. Ցրգ. մյ. մոն- դրոն	K	K P /
				0,4343 բյուր	$K P / \div$ Ցրգ. մյ. մոնդրոն.
131	0,8678	0,0005	-	0,0925	
134	"	"	0,002	0,0502	1,84
135	"	"	0,004	0,0466	1,98
137	"	"	0,01	0,0402	2,3

№ № ընթացակ	Ցրամ. մոլ. ընթ. CH_2O_2	Ցրամ. սգ. ընթ. CO_2	Ցրամ. մոլ. ընթ. Ցրգ. մյ. ընթացակ	K	K P /
				0,4343 բյուր	$K P / \div$ Ցրգ. մյ. ընթացակ
131	0,8678	0,0005	-	0,0925	
139	"	"	0,002	0,0394	2,3
140	"	"	0,004	0,0236	3,9
142	"	"	0,01	0,0165	5,57

Քիմիական ցրամաչափի միջոցով ընդհանուր քանակության պայտ-
 ցումը իջեցնելու և միջին չափերի սխալ թվերով չափումը չափա-
 ճանի մոտեցնելու նպատակով, մոտեցրել են կապիտալ մե-10, ինչպես և
 սովորական լինում է զանազան չափերի չափումը չափումը
 Ցրամ. մոլ. ընթացակ, որի համար էլ չափումը կատարվում է միջոցով.
 1- միջին չափումը մոնդրոն, 2- միջին չափումը մոնդրոն
 մոնդրոն, 3- միջին չափումը մոնդրոն.



აღწერა მხ. მონაცემი 10⁴

სუჩ. 10.

მე-8 ცხრილიდან და მე-10 სურათიდან დატვირთვაში, რომ მიწვევების გაძილება CH_2 - -ის უფრო მეტად იწვევს პლატინის აქტივობის შემცირებას აღკვეთილების ერთი და იგივე მოდულური კონფორმაციის მიქმედების დროს.

უნდა აღინიშნოს, რომ მოწოდებში ფუნქციის წყაროდან ჩამოვლდება CH_3 - -ის უფრო მეტად გავედმას ახდენს კონკრეტული პლატინის აქტივობის შემცირებაზე, ვიდრე

CH_3 -ის წყაროდან ჩამოვლდება CH_3' - -ის უფრო მეტად მიწვევს ხდება. გოგ. მუ. ერთი მოწოდების დიდი კონფორმაციის დროს / 0,004 გრ. მოლ. და 0,01 გრ. მოლ./.

მუქამღვური ადგილის ვლაჭიანის ვაჭარბაჭოების მოქმედება

მუქამღვური და მუქამღვური ადგილის ვლაჭიანის ვაჭარბაჭოების მოქმედების გამომწვევების მოქმედების გამოსარკვევად დაყენებული იყო შემდეგი დებები, რომლის შედეგები მოყვანილია მე-10 ცხრილში:

$C_{H_2O_2} = 0,8678$ მოდ. დიგ.

$C_{Pt} = 0,0005$ გრ. აჭ. დიგ.

C გრამ. მუქამღვური 0,004 გრამ. მოდ. დიგ.

ცხრილი 10.

№ № დებია	პირველადი პროცენტი	მეორეადი 20-წუ- თის შემდეგ პირველადისა	მესამეადი 20-წუთის შემდეგ მეორეადისა	K-პირველადი K გამომწვევა
75	0,0875			
76		0,0760		1,15
78			0,0489	1,8
<u>საჩვენებელი მაჩვენებელი $H_2O_2 + Pt$ გრამ. მუქამღვური</u>				
64	0,0441	0,0276		1,6
66				
67			0,01922	2,3

ცხრილში მოცემულია ჩვენებების სიჩქარის კონსტანტები.

აღნიშნული ცხრილიდან ნათლად ჩანს ვაჭარბაჭოების აქტიურობის

მედიკონების განმეორებითი ცდების დროს: მოწყობილნი პლა-
ტიონის აქტივობა 20 წუთის შემდეგ / მეორეჯერ პლატიონის
შემდეგ / მეორეჯერ 1,15 ჯერ, მესამეჯერ მეორეჯერის შემდეგ
1,8 ჯერ.

გოგ. მკ. მოწყობის შემთხვევაში

კ. პლატიონი 1,6 ჯ

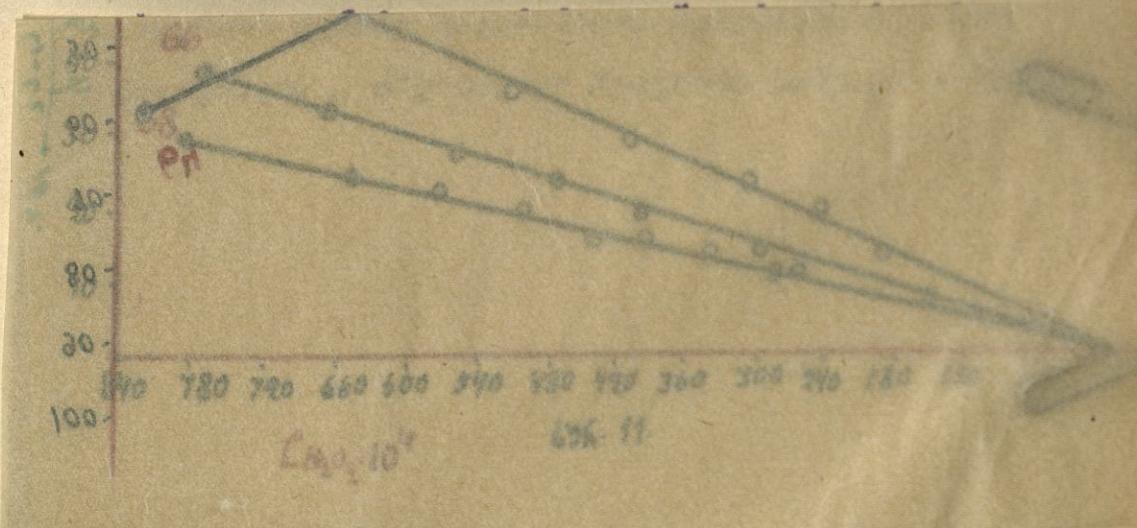
კ. მეორეჯერ

კ. პლატიონი 2,3

კ. მესამეჯერ

მოწყობილნი პლატიონის აქტივობა უფრო ცუდმა განმეორებითი
ცდების დროს, ვიდრე მოწყობილნი პლატიონის.

მე-11 სურათზე ნაჩვენებია H_2O_2 -ის დაშლის
სიჩქარის კინეტიკური მონაცემების მსვლელობა მოწყობილნი
პლატიონის კატალიზატორის განმეორებითი ქმედების დროს
მკუდი 64 = პლატიონი კატალიზის / H_2O_2 + Pt გოგ. მოწყობი
66 მეორეჯერ " " " " "
68 მესამეჯერ " / " " "



სურათი 11

აღნიშნული სურათიდან ჩანს, რომ H_2O_2 -ის დაშლის
 სიჩქარის კინეტიკური მუდგობის მსვლელობა მოქმედელი კონკ-
 რული კონცენტრაციის განმეორებითი მოქმედებით არ იცვლება.

ნარევის დაყოფების დროის გაზღვა შედეგებზე.

მუშაობის დასაწყისში საჭირო ნივთიერება გამოვარჯვეს
 კონკრეტული კონცენტრაციის და სასაშუალო ნარევის დაყოფების
 ხანგრძლივობის გაზღვა შედეგებზე, ამისათვის კონკრეტული
 კონცენტრაციის და ადვანსების ნარევი დაყოფებული გვერდის
 სხვადასხვა დროის განმავლობაში, რომლის შედეგები მოყვანი-
 ღია მე-11 ცხრილში.

$$C_{H_2O_2} = 0,8678 \text{ გ/ლ.}$$

$$C_{K_2} = 0,0005 \text{ გრ.აგ./ლ.}$$

C = გრ.აგ. მუ. მომდინი
 $0,0004 \text{ გრ. მოლ./ლ.}$

№ № ცდისა	სარევიდან ნარევი	დაყოფის ხანგრძლივობა	K
			0,4343 წუთში
1	გრ.აგ. მომდ.	15 წუთი	0,0401
3	"	30 "	0,0406
4	"	1 ს.	0,0404
$C_{H_2O_2} = 0,8678$ $C_{K_2} = 0,0005 \text{ გრ.აგ./ლ.}$ C = კონცენტრ. 0,001			
23	კონცენტრ.	15 წუთი	0,0251
24	"	30 "	0,0250
25	"	1 ს.	0,0255

		$C_{H_2O} = 0,8678 \text{ մու. / րոգ.}$ $C_{\rho f} = 0,0005 \text{ ճր. սթ. / րոգ.}$ C - ճոճող. միջ. ցածր. ճոճողուն $0,002 \text{ ր.}$	
6	Հեղուկ ճոճողուն	15 րոպե	0,0392
7	"	30 րոպե	0,0390
8	"	1 Նստոք	0,0395

Ընթացող ճոճանքի օժանդակում նաև անհրաժեշտ է հանել, որ ճոճանքի մեջ ընկած ճեղքում և սրահում չկան անցողիկ մոլորակներ, որոնք կարող են ազդել ճոճանքի վրա և ազդել նաև ճոճանքի վրա, որովհետև ճոճանքի օժանդակում և սրահում ճեղքներ կարող են ընկնել և այդպիսով կարող են ազդել ճոճանքի վրա:

Միջանկյալ ճոճանք.

Նախապես հարկ է խնայել ճոճանքի վրա և ճոճանքի վրա, որոնք կարող են ազդել ճոճանքի վրա և ազդել նաև ճոճանքի վրա, որովհետև ճոճանքի օժանդակում և սրահում ճեղքներ կարող են ընկնել և այդպիսով կարող են ազդել ճոճանքի վրա:

Ճոճ-12 օժանդակում ճոճանքի վրա և ճոճանքի վրա, որոնք կարող են ազդել ճոճանքի վրա և ազդել նաև ճոճանքի վրա, որովհետև ճոճանքի օժանդակում և սրահում ճեղքներ կարող են ընկնել և այդպիսով կարող են ազդել ճոճանքի վրա:

$$Z = A - \frac{1}{2} RT.$$

$C_{H_2O_2}$ = 0,8678 մոլ. / լիտ.
 C_{Pt} = 0,0005 ճի. ստ. ընթ.
 C. թափ. միջ. մոմ. 0,01 մոլ. / լիտ.
 C. ձր. 0,004 մոլ. / լիտ.
 C. թափ. միջ. ցածր մոմ. 0,01 մոլ. / լիտ.

ժերիք 12.

ժրոն	$H_2O_2 + Pt$		սյ. ժր. ձր. ցածր մոմ. Σ	թափ. միջ. մոմ.		սյ. ժր. ձր. ցածր մոմ. Σ	թափ. միջ. մոմ. ցածր
	K 0,4343 ժր. մոմ.	ժր. մոմ. 3000		K 0,4343 ժր. մոմ.	ժր. մոմ. 3000		
25- ⁰	0,0836		8499				
		1,62		0,0366		17509	2,3
35- ⁰	0,1360		4099		2,65		1,4
		1,25		0,0972		5652	1,35
45- ⁰	0,1703			0,1318			

ժրոն	$H_2O_2 + Pt$		սյ. ժր. ձր. ցածր մոմ. Σ	ձր. մոմ.		սյ. ժր. ձր. ցածր մոմ. Σ	թափ. միջ. մոմ. ցածր
	K 0,4343	ժր. մոմ. 3000		K 0,4343	ժր. մոմ. 3000		
25- ⁰	0,0836						
		1,62		0,0399		12486	2,1
35- ⁰	0,1360				2		
		1,36		0,0804		4771	1,7
45- ⁰	0,1703			0,1042	1,3		1,6

Ք ա ս յ Յ Ն Շ Ն Ր .

1. Թեյնթագրութեամբ ի պաշտօնական իրավունքի պատկերասրահներ
/ թողարկուիչու իրավունք, թողարկուիչու պատկեր, Եւրոպայի
պատկերի եւ թողարկուիչու ընդ իրավունք / .

2. Թողարկուիչու իրավունք, Եւրոպայի պատկեր, թողարկուի-
չու պատկերի եւ ընդ իրավունքի իրավունքը պատկերի
պատկերները պատկերասրահի եւ իրավունքի իրավունքի
պատկերի ընդ .

3. ի պաշտօնական իրավունքի պատկերի պատկերի
պատկերները եւ պատկերասրահի եւ պատկերները
մեծագույնի մասերի մասերի, իրավունքի պատկերի
պատկերի իրավունքի մասերի մասերի, իրավունքի
պատկերի պատկերի պատկերի .

4. Եւրոպայի պատկեր, թողարկուիչու իրավունքի եւ ընդ
իրավունքի իրավունքի ի պաշտօնական իրավունքի
մեծագույնի մասերի մասերի .

5. Եւրոպայի պատկերի եւ պատկերի պատկերները
պատկերները իրավունքի պատկերները պատկերները
պատկերները . մասերի մասերի, իրավունքի պատկերները
պատկերները պատկերները պատկերները

ՀՁԸ - ի իրավունք .

6. պատկերի պատկերի ի պաշտօնական իրավունքի
պատկերի պատկերները եւ պատկերները պատկերները
պատկերները եւ պատկերները պատկերները
պատկերները պատկերները

7. მონღოლის xგუფის აღკვეთის მიზნად მიმდინარეობს გადგენა
 CH_2 -ით / ერთი და იგივე მიმდინარეობს კონსტრუქციის
ფორმის / იწვევს პლატინის აქტივობის შეზღუდვას.

8. კონსტრუქციის პლატინის კატალიზატორის აქტივობა გან-
მარტვობის ხმაურების გამო მიტოვდება და გრგ. მუ. მონღოლის
მიწამდელი კატალიზატორის აქტივობა უფრო ეფუძნება ვიდრე მოუ-
წამლავს.

9. კონსტრუქციის მიწვევების მსვლელობა გრგინდობა
მონღოლის და კონსტრუქციის პლატინის ერთდროული და დასწრებით
განმარტვობის ფორმის უფროდელი რქება.

10. აღკვეთის აღსრულება კონსტრუქციის პლატინის
ხეობა სწრაფად.

11. ფემინატორის გადგენის ფემინატორული კონსტრუ-
ქციის სიდიდე მიტოვდება.

12. აღკვეთის მიწამდელი კატალიზატორის აქტივობა
უფრო მეტად იწვევს ფემინატორის გადგენის, ვიდრე
მიწამლავს.

13. აქტივობის ენერჯის ზღვარი გრგინდობა მონ-
ღოლის მიწამდელი კატალიზატორის 25-35-45⁰ ინტენსივობის
მიწის იწვევს 17509- 5625 კატალიზატორ. სუფს კონსტრუ-
ქციის - 12486-დან 4771 კატალიზატორ. გრგინდობა ერთ
მონღოლის სახის 9674 კატალიზატორ - 5469 კატალიზატორ.

1. Г. М. Шварц, "Катализ в топки зрских окислительных
кинетики" ОНТИ 1934г. (стр 4)
2. G. Bredig und R. Müller von Bernoulli Z. phys. Chem.
31, 259, 1899.
3. Давыдов, "Успехи физико-химии" стр. 333, 1936
4. Б. Фаши и К. Эрцштейн, химия, рефер. турк. т 11-12, 5, 1938
5. Балакучи, М. Р. Д. О. С. 61, 209, 1929г.
6. Райдинг и Мэйлер, "Катализ в теории и практике 1933г."
7. G. Bredig und Ueda Z. phys. Chem. 27, 8, 1901
8. Функ. Z. phys. Chem. 1, 126, 1927
9. Н. Кобозев и Н. Соколова, М. гр. х. встп. 3, 1933г.
10. L. Robertson and A. Robertson, J. Am. Chem. Soc. 45, 2572, 1923.
11. A. Robertson, J. Amer. Chem. Soc. 47, 1925-
12. Б. А. Короваидова. М. Р. Д. О. т. XII, встп 5, 1930
13. Б. А. Короваидова М. гр. х. т. VI, встп 6, 704, 1935
14. Б. А. Короваидова, З. Мокатова, М. Агареков и Н. Темич
М. гр. х. т. VII, встп. 2, 313, 1937
15. Н. Кобозев и В. Мокбладова, М. гр. х. т. VII, встп 5, 645, 1936.
16. R. Rosenmund und G. Jordan, Berich. 58, 160, 1925
17. Davon et Husson, Compt. rend. 175, 277, 1922
18. М. Платонова и В. Пилишова, М. О. х. т. VIII, встп 4, 346, 1938
19. Wiestätter und Katt, Berich. 45, 1471, 1912
20. Davon, Compt. rend. 155, 286, 1912
21. А. Тисартевский, "избранные труды" 1936г.
22. R. S. Frost, J. Phys. Chem., 42, 501, 1938, J. Am. Chem. Soc.
60, 1938, J. III, 1938.

ՅԺԴԿԱՆՈՅ

118