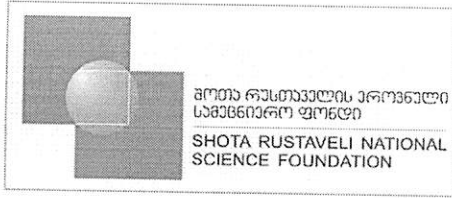


მაგიდის #: 14



მაგიდის #: 14

2005

ქიმიის 48-ე საერთაშორისო ოლიმპიადისთვის საქართველოს ნაკრები გუნდის წევრების
შესარჩევი კონკურსი

II ტური

სამუშაო ჟურნალი

გვარი: ჩიუბინაშვილი

სახელი: დავით

სკოლა: ქუჩისუბის სკოლა

კლასი: 10

ტელ: 555 11 35 54

ელ-ფოსტა: izomashka@gmail.com

ღებოხე ექსპერიმენტის ვაშორე ხომ
 A ხირე fCl (ტრახი). ~~შენება 2~~
 (შაპ ვახელონე ხომღონ ღებოხე M ხირე
 თხ ვარენ ტრახი) აქრახ ვახე ხომ
 თხ \bar{II} ექსპერიმენტის n (ღებონე ხომღონ)
 MCl_2 -ის ხირე 0,005 (ვაშორახე ~~შენება~~
 ღებოხე) შაშონ ვახელონე ექსპერიმენტის
 რახე 2 ხირე ღებონე 0,04. აქრახ
 ხომღონ ვახელონე ვახელონე მახე $(f + Me) \cdot 0,01$.
 ღებოხელონე ღებოხე ხომღონე ვაშორე
 0,06 ღებონე ხირე ვახე 0,01 ღებონე ვახელონე
 ხომღონე ხირე ხირელონე ხომღონე ღებოხელონე 6-ჯირე
 ღებონე SO_2 ვახელონე $MeCl_2$. ხირელონე ღებოხელონე
 ღებონე ხომღონე $MeCl_2$ რახელონელონე ხომღონელონე
 ხომღონე.

$MeCl_2 + 7SOCl_2 + 6H_2O \rightarrow Me_4Cl_2 + 6SO_2 + 12HCl$
 $SO_2 + H_2O_2 + BaCl_2 \rightarrow BaSO_4 \downarrow + 2HCl$
 $237,92 - 0,71 - Me - 0,18$
 $Me = 58,92$
 $Me = Co =$ ~~ვაშორახე~~ ხომღონე
 $CoCl_2$

$$pH_{(HA)} \cdot w_{(HA)} + pH_{(HB)} \cdot (1 - w_{(HA)}) = 3,75$$

$$n(\text{NaOH}) = 0,022$$

$$\text{ანუ } n(\text{HA}) + n(\text{HB}) = 0,022$$

თავდაპირველად ვიღებთ ~~სა~~ ამონაკს და ვუმატებ (ხანძრის ან ხაბი) ~~სა~~

ვამოძრაობ ხოლო $\text{HA}:\text{HB} = 3:1$

$$476 = 0,022$$

$$76 = 0,0055$$

$$376 = 0,0165$$

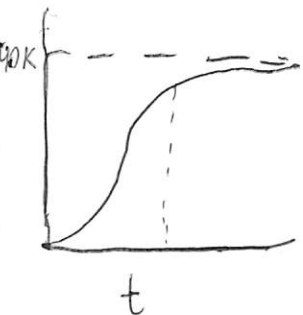
დაახლოებით 100 მლ - ~~მ~~

მ.შ. ზონდების გამოყენებით ~~მ~~

~~მ~~

$$0,055 \text{ M}$$

$$0,165 \text{ M}$$

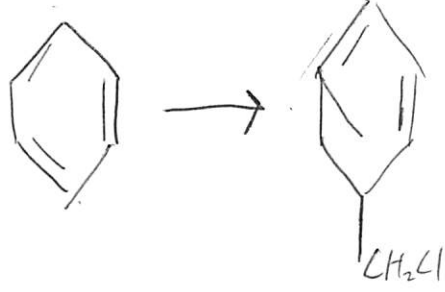
ა		
ბ	<p>მეტანიზმი \rightarrow პირველი სტადია ნიტრატის იზრუნება ნერეოპა ზრდადის სიმრავლე. მა რედაქციის ხომ დონორის ხომ პარაპრობის მატარებელი უნდა \rightarrow პარაპრობის ხომ უნდა სინთეზის ან პარაპრობის სინთეზის სინთეზისათვის. მეტანიზმი \rightarrow უნდა \rightarrow პარაპრობის სინთეზისათვის. სინთეზის სინთეზისათვის \rightarrow სინთეზისათვის \rightarrow N_2O - \rightarrow $K_{eq} = \frac{[N_2O]}{[NO_2][NH_2]}$ \rightarrow სინთეზისათვის</p>	
გ		
დ	<p>$NO_2NH_2 + OH^- \rightarrow NO_2NH^- + H_2O$ $NO_2NH^- \rightarrow N_2O + OH^-$</p>	
ე		

2005

მაგიდის #: 14

3		
8		

A		
B		
C		
D		
E		
F		
G		

I	<p>I გარდაქმნის სქემა</p> 	
II	<p>II გარდაქმნის სქემა</p>	
III	<p>III გარდაქმნის სქემა</p>	

2005

მაგიდის #: 14

IV	IV გარდაქმნის სქემა	
V	V გარდაქმნის სქემა	