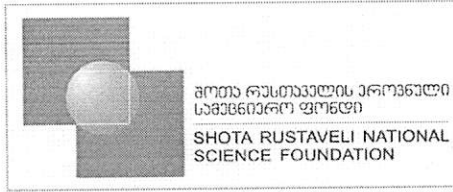


მაგიდის #: 8



მაგიდის #: 8

2009

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

II ტური

სამუშაო ჟურნალი

გვარი: აბრეჯა

სახელი: ლევია

სკოლა: ლიცეუმი „პროსპექტი“

კლასი: X

ტელ: 57749 21 31

ელ-ფოსტა: lpochkhua@hotmail.com

2009

1) ჯონი ექსპერიმენტს ბოლომდე წყვეტს
 $AgCl$ $2AgCl = \frac{0,287}{143,5} = 0,002$ მოლი ე.წ.
 შესაბამისად უნდა იყოს $MCl_2 \cdot 2H_2O$

2) I ექსპერიმენტს ბოლომდე წყვეტს
 0,06 მოლი $SOCl_2$ სხვა შესაბამის-ად. II ექსპერიმენტს
 0,06 მოლი $SOCl_2$

3) 2,3792 გ შესაბამის-ად $SOCl_2$ ბოლო 0,06 მოლი
 $SOCl_2$, ხოლო 2,3792 შესაბამის-ად
 $SOCl_2$ ბოლო 0,002-10 = 0,02 მოლი $AgNO_3$ -
 ე.წ. უნდა დავამატოთ ხომავდამდე შესაბამის-ად
 ხომავდამდე $SOCl_2$ ბოლო 0,04 მოლი $AgNO_3$ -ად
 ან 0,06 მოლი $SOCl_2$ -ად.
 ჯერ უნდა დავამატოთ Co ბოლო
 შესაბამის-ად $CoCl_2 \cdot 6H_2O$

$$CoCl_2 \cdot 6H_2O + 3SOCl_2 \rightarrow CoCl_2 + 3SO_2 \uparrow + 6H_2O \uparrow + 3Cl_2 \uparrow$$

$$CoCl_2 + 2AgNO_3 \rightarrow Co(NO_3)_2 + 2AgCl \downarrow$$

--	--	--

2009

ამოცანა 3.

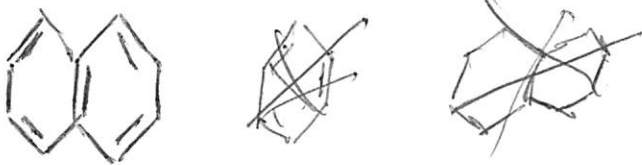


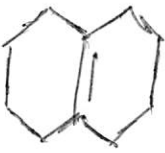


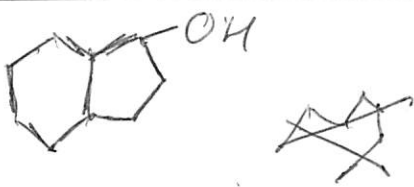
5 ქულა

ა		
ბ	<p>დაახლოებით შენიშეთ გიგან</p> <p>$\text{NH}_3 + \text{NO}_2 \rightleftharpoons \text{NH}_2\text{NO} + \text{H}_2\text{O}$</p>	
გ		
დ	<p>NO_2 NH_3 სხვადასხვა წყალში მოხსნის შემთხვევაში წყალში უნდა წარმოიქმნას H_3O^+ ან NO_2NH^-, ხოლო პირველ შემთხვევაში OH^- ან OH^- წარმოიქმნება მოხსნის შემთხვევაში მოხსნის შემთხვევაში წარმოიქმნება NH_2NO და H_2O.</p>	
ე		

2009

მაგიდის #: 8

3		
8		

A		
B		
C		
D		
E		
F		
G		



2009

ამოცანა 5.

6 ქულა

I	I გარდაქმნის სქემა	
II	II გარდაქმნის სქემა	
III	III გარდაქმნის სქემა	

2009

მაგიდის #: 8

IV	IV გარდაქმნის სქემა	
V	V გარდაქმნის სქემა	