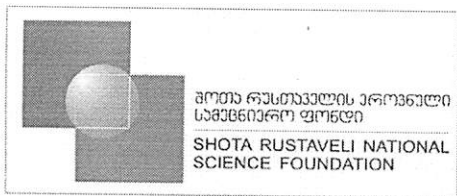


1005

მაგიდის #: 8



მაგიდის #: 8

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

I ტური

სამუშაო ფურნალი

გვარი: ჩუბინაშვილი

სახელი: სპიტი

სკოლა: ქეზიხუროს სპორტის სახელმწიფო სკოლა

კლასი: 10

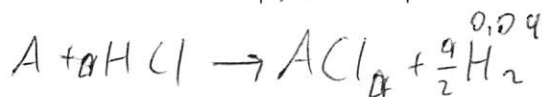
ტელ: 555 11 5554

ელ-ფოსტა: izomashka@gmail.com

16 აპრილი, 2016

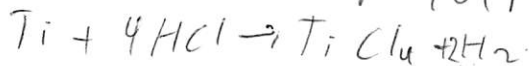
ნახვი - A, h_3

0,96 0,56

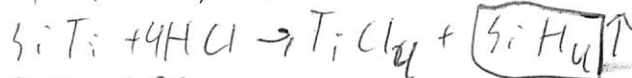
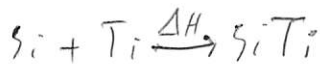


დავუდგინო A-ს ვერცხვობა 2,26

მოცულობითი მასისა (0,96) და
 მოცულობითი მასის (h(A) = $\frac{0,08}{4}$) A-ს მასობრივ
 შემადგენელ მასებს (12, 24, 36, 48) აქვინ
 უტოლობა მხოლოდ 48 (Ti)



დავუდგინო შემადგენელ მასებს უტოლობა



0,448 0,896



რამ 1n

დაბრუნება 0,104

შედეგად 9,61-5n

ა	<p>თუ $[Mg(OH)_2] > K_{sp}[Mg(OH)_2]$ მაშინ წარჩინდება პრეციპიტაცია. $MgCl_2 + 2NaOH \rightarrow 2NaCl + Mg(OH)_2$ $5 \cdot 10^{-2} > 7,1 \cdot 10^{-12}$ ამიტომ წარჩინდება წარჩინება</p>	
ბ		
ბ	<p>i. $pH = -\lg K_a = -(1,6 - 5) = 5 - 1,6 = 3,4$</p> <hr/> <p>ii.</p>	

iii.

iv.

$$v. V = 350 \text{ ml}$$

$$c(\text{NaOH}) = \frac{500 \text{ ml} \cdot 0,1 \text{ M}}{350 \text{ ml}} = 14 \cdot 10^{-3} \text{ M}$$

$$p(\text{OH}) = -\lg 14 \cdot 10^{-3} = 3 - 1,14 = 1,86$$

$$pH = 14 - 1,86 = 12,14$$

ა	<p>A-ს ბიჯი არის 2 ნივთიერება A-ს შემადგენელი ნივთიერება B-ს ბიჯი არის 1 $K = 1 + 2 = 3$</p>	
ბ	<p>i. $Si^{+4} + O^{+2} + O^{+2} + C^0 + C^0 \rightarrow Si^0 + C^{+2} + C^{+2} + O^{+2} + O^{+2}$ $C^0 \rightarrow C^{+2} \Delta H = -110,5 \rightarrow Si^{+4} + 2 \cdot 110,5 + \Delta H_0 = Si^0$ $\Delta H_{SiO_2} = -\Delta H - 221 = -910$</p> <p>ii. $\Delta S = 5,7 + 197,6 - 5,7 - 41,8 = 155,8 \frac{J}{K}$</p> <p>iii. $250 = 298 K$ $\frac{\Delta G}{\Delta S} = 298 = \frac{\Delta G}{155,8} \rightarrow \Delta G = 46428$</p> <p>iv. $\Delta H_0 = 6898900 J$ $T_K = \frac{\Delta H_0}{\Delta S_0} = 4428 K = 4155^\circ C$</p>	
გ		
დ	<p>$2C_2H_4 + 6O_2 \rightarrow 4CO_2 + 4H_2O \Delta H = -2646$ $2C_2H_6 \rightarrow C_2H_4 + H_2 \Delta H = +274$ $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O \Delta H = -484$ აქამდე ვიღაც ვიყავით $2C_2H_6 + 7O_2 \rightarrow 4CO_2 + 6H_2O$ $\Delta H = -2856$</p>	

1005

მაგიდის #: 8

ამოცანა 4.

5 ქულა

A		
B		
C		
D		
E		
F		
G		
H		
	პროპანმჟავა ანჰიდრიდის სტრუქტურული ფორმულა	

1005

მაგიდის #: P

ამოცანა 5.

6 კულა

5.1.		
5.2.	ა) ბ) გ)	
5.3.		
5.4.	ა) ბ)	

1005

მაგიდის #: 8

5.5.	ა) ბ) გ) დ)	
------	----------------------------------	--