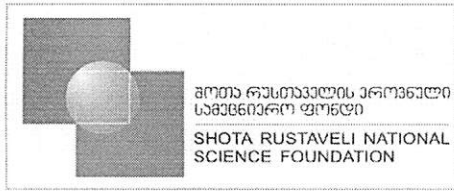


1155

მაგიდის #: 7



მაგიდის #: 7

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

I ტური

სამუშაო ჟურნალი

გვარი: ჭიჭინაძე

სახელი: გიორგი

სკოლა: ქ. ხუბარძე №2 შ.ს. სკოლა

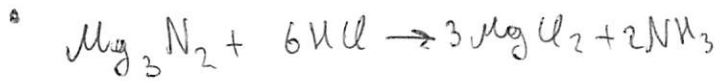
კლასი: მე-12

ტელ: 545 - 506 - 306

ელ-ფოსტა: lshachipashvili@gmail.com

16 აპრილი, 2016

• Mg & N . $\nu(N_2) = \frac{0,896}{22,4} = 0,04$ მოლ
 ქონ ნივთიერება შუამო ხომ არის მარჯვნივ, ინფორმაცია
 ხელს უწყობს ვინაიდან ვინაიდან ვინაიდან
 მხოლოდ Mg & N ხდება აქტიური მხარე და
 სხვათა ხელს უწყობს.



• $P_1 V_1 = P_2 V_2$



შეიხვეწი აქტიური მხარე P_1 იცვლება

~~$P_1 = 1,448$~~ $P_1 = 1,448$ $P_2 = 1,448$

$\nu(NH_3) = 0,02$ მოლ. $V_2 = \frac{1,448}{22,4} = 0,0645 \cdot 22,4 =$

$= 0,664$ ს. ხდება მხოლოდ $\frac{1,448}{0,664} \approx 2,18$ მოლ

შეიხვეწი $2,18$ -ს რა.

ამოცანა 2.

5 ქულა

ა	$\text{MgCl}_2 + 2\text{NaOH} \rightarrow \text{Mg(OH)}_2 + 2\text{NaCl} \quad 1:2$ <p>გამოყოფა</p>	
ბ	$[\text{Ag}(\text{NH}_3)^+] = \frac{0.01}{2} \cdot \frac{2.09 \cdot 10^3}{2.09 \cdot 10^3 + 1.62 \cdot 10^7} =$ $= 0.000000644 = 6.44 \cdot 10^{-7}$	
ბ	<p>i. 1.</p> <p>ii. 3</p>	

1155

მაგდის #: 7

	iii. 6	
	iv. 7.	
	v. 14.	

ა	$V = k [A]^2 \cdot [B]$ $k = \frac{V}{[A]^2 \cdot [B]} = \frac{0.0204}{[0.573]^2 [0.252]} = 0.24695872905 \text{ წმ}^{-1}$	
ბ	<p>i. $\Delta H_f^\circ (S; O_2) = 689900 + 2(110500) = 910900 \text{ ჯ.}$ Solution 910900 ჯ.</p> <p>ii. $H^\circ (O) \cdot 2 + S^\circ (S) - 2S^\circ (O) - S^\circ (S) = 347.7 \text{ ჯ.}$ $\frac{347.7 \text{ ჯ.}}{25 + 273} = \frac{347.7}{298} \approx 1.167$ Solution 1.167.</p> <p>iii. $347.7 - 273 = 74.7^\circ \text{C}$ Solution 74.7°C.</p>	
გ		
დ	$\Delta H^\circ = 2(1393 \text{ ჯ.} - 2 \cdot 242 \text{ ჯ.}) + 6 \cdot 242 \text{ ჯ.} = 3130 \text{ ჯ.}$ Solution 3130 ჯ.	

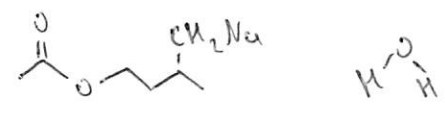
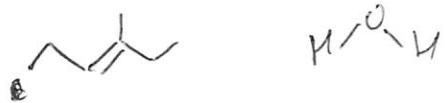
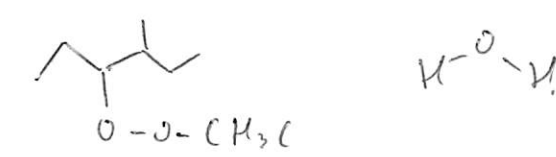
ამოცანა 4.

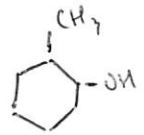
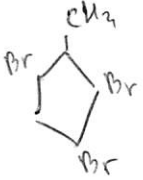

5 ქულა

A	$\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{H}-\text{C}-\text{C}\equiv\text{C}-\text{H} \\ \\ \text{H} \end{array}$	
B	$\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{H}-\text{C}-\text{C}=\text{C}-\text{H} \\ \quad \\ \text{H} \quad \text{H} \end{array}$	
C	$\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{H}-\text{C}-\text{C}=\text{C}-\text{H} \\ \quad \quad \\ \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \end{array}$	
D	$\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \\ \quad \quad \\ \text{H}-\text{C}-\text{C}-\text{C}-\text{OH} \\ \quad \quad \\ \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \end{array}$	
E	O_2	
F	$\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\ \quad \\ \text{H}-\text{C}-\text{C}-\text{C}=\text{O} \\ \quad \quad \\ \text{H} \quad \text{H} \quad \text{OH} \end{array}$	
G		
H		
	<p>პროპანმჟავა ანჰიდრიდის სტრუქტურული ფორმულა</p> $\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\ \quad \\ \text{H}-\text{C}-\text{C}=\text{O} \\ \\ \text{H} \end{array}$	

ამოცანა 5.

6 კულა

5.1.	 <p> <chem>CC(=O)OCC[CH2]Na</chem> <chem>O</chem> </p>	
5.2.	<p>ა)</p> <p>ბ)</p> <p>ბ)</p>	
5.3.		
5.4.	<p>ა)</p>  <p> <chem>CC(C)=CC</chem> <chem>O</chem> </p> <p>ბ)</p>  <p> <chem>CC(C)(O)CC</chem> <chem>O</chem> </p>	

<p>5.5.</p>	<p>ა) </p> <p>ბ) </p> <p>გ) </p>	
-------------	---	--