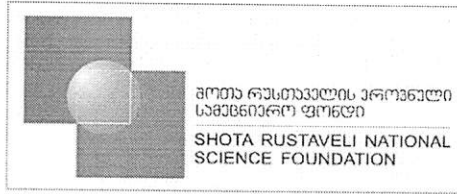


1015

მაგიდის #: 2



მაგიდის #: 2

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

I ტური

სამუშაო ჟურნალი

გვარი: კიმიასაშვილი

სახელი: დავით

სკოლა: სადა-ოცეკემ "პრობლე"

კლასი: X

ტელ: 593-64-65-85

ელ-ფოსტა: alimbural@gmail.com

16 აპრილი, 2016

• მახრბაუვასთან შუა ხუთკუთხედი ზედა H_2 -ს ვაზი.
 $2Me + 2HCl \rightarrow 2MeCl_x + H_2 \uparrow$ ზედა ვაზი x .
 თუ $x=2$, მაშინ $0,896$ სხუ $0,04$ ზოი H_2
 მოვსუემ $0,04$ ზოი Me -ს. $m(Me) = 1,52 - 0,56 = 0,96$
 $M(Me) = \frac{0,96}{0,04} = 24$ გ/ზოი — Mg — $m(Mg) = 0,96$
 • ზესამე ექსპერიმენტ ვაზი ვაზი ვაზი ვაზი ვაზი
 ნივთიერება არაა, ხედავს Δ მდებარეობს ნახშირბადის
 ნახშირს, მდებარეობს Δ ნახშირბადს ვაზი
 თ ზედა არაა Si .
 $Si + H_2O + NaOH \rightarrow Na_2SiO_3 + 2H_2 \uparrow$
 $n(Si) = 0,02$ ზოი $m(Si) = 0,56$ გ.

• $2Mg + Si \rightarrow Mg_2Si$
 $Mg_2Si + 4HCl \rightarrow 2MgCl_2 + SiH_4 \uparrow$
 $SiH_4 + 2O_2 \rightarrow SiO_2 + 2H_2O$
 ზესამე ექსპერიმენტ ზედა ვაზი $MgCl_2, SiO_2, H_2O$

• $0,048$ SiH_4 არა $0,02$ ზოი, ხოლო
 ზედა $0,04$ ზოი O_2 -თან. $V(O_2) = 0,896$ ზ.
 ზედა ვაზი ვაზი $V(O_2) = 1 - 0,896 = 0,104$ ზ.
 ნახშირბადს ვაზი ვაზი იმდენად ხედავს ვაზი
 $\frac{V(SiH_4)}{V(O_2 \text{ ვაზი})} = \frac{P_{SiH_4}}{P_{O_2}} = 9,6$ - ვაზი.

ა		
ბ		
ბ	i. ii.	

1015

მაგდის #: 2

	<p>iii.</p> <p>iv.</p> <p>v.</p>	
--	----------------------------------	--

ამოცანა 3.

5 ქულა

ა	$V_{AB} = K \cdot C_A \cdot C_B$ $K = \frac{V_{AB}}{C_A C_B}$ $K \approx 0,14$	
ბ	<p>i.</p> <p>ii.</p> <p>iii.</p> <p>iv.</p>	
გ		
დ		

ამოცანა 4.

5 ქულა

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

ამოცანა 5.

6 კულა

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

1015

მაგდის #: 2

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