

Ch 290

მარტის #: 6

ამონაწილი 1.

2 ქულა

	483 კვ/მოც	
--	------------	--

<p>ა)</p>	<p>პროცენტუაში გახსნება Al და Zn. დაიჩვენო  <math>0,17g</math> იონ <math>m(Si) + m(Cu)</math>  <math>2Al + 6HCl \rightarrow 2AlCl_3 + 3H_2 \uparrow (1)</math>  <math>Zn + 2HCl \rightarrow ZnCl_2 + H_2 \uparrow (2)</math>  <math>n(H_2) = \frac{0,1843}{22,4} = 0,038</math>  <math>n_1(H_2) = n(Al) \cdot 1,5</math>  <math>m(Al) = x \quad m(Zn) = 0,83 - x \quad n(Al) = \frac{x}{27}</math>  <math>n(Zn) = \frac{0,83 - x}{65}</math>  <math>n_2(H_2) = \frac{1,5x}{27} = \frac{x}{18} \quad n_2(H_2) = \frac{0,83 - x}{65}</math>  <math>\frac{x}{18} + \frac{0,83 - x}{65} = 0,038 \Rightarrow x \approx 0,6</math>  <math>m(Al) = 0,6g \quad m(Zn) = 0,83 - 0,6 = 0,23g.</math></p>
<p>ბ)</p>	<p><math>0,5g</math> შენადროში მსხვილ ფაბრიკებოლი იქნება.  <math>m(Al) = 0,3g, m(Zn) = 0,115g, m(Si) + m(Cu) = 0,085g</math>  <math>n(Al) = \frac{0,3}{27} = 0,0111</math> მოლი <math>n(Zn) = \frac{0,115}{65} \approx 0,0028</math>  <math>n(H_2) = \frac{0,517}{22,4} = 0,023</math>. მუცეში დაიჭურვებოდა:  <math>2Al + 2NaOH + 6H_2O \rightarrow 2Na[Al(OH)_4] + 3H_2 \uparrow (1)</math>  <math>Zn + 2NaOH + 2H_2O \rightarrow Na_2[Zn(OH)_4] + H_2 \uparrow (2)</math>  <math>Si + 2NaOH + H_2O \rightarrow Na_2SiO_3 + 2H_2 \uparrow (3)</math>  <math>n_1(H_2) = 1,5 \cdot n(Al) = 1,5 \cdot 0,011 = 0,028</math> მოლი  <math>n_2(H_2) = n(Zn) = 0,0028</math> მოლი  <math>n_3(H_2) = 0,023 - (0,028 + 0,0028) = 0,001</math>  <math>n(Si) = 0,0005 \quad m(Si) = 0,0325 \quad m(Cu) = 0,0525</math></p>

<p>ბ)</p>	<p>ვ.თ. სწიყის შემადგენელი ნივთიერება:</p> <p><math>m(H) = 0,6 \text{ გ}</math>    <math>m(Zn) = 0,23 \text{ გ}</math></p> <p><math>m(Si) = 0,0325 \cdot 2 = 0,065 \text{ გ}</math></p> <p><math>m(Cu) = 0,071 \cdot 2 = 0,142 \text{ გ}</math></p> <p>შესაბამისად მათგან ნივთიერება უნდა:</p> <p><math>w(H) = 60\%</math></p> <p><math>w(Zn) = 23\%</math></p> <p><math>w(Si) = 2,8\%</math></p> <p><math>w(Cu) = 14,2\%</math></p>	
-----------	--	--

CH 290

მაგიდის #: 6

აშოვნა 3.

5 ქულა

ა)	$\text{CH}_3\text{COOH} + 3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$ $n(\text{O}_2) = \frac{RT}{PV} = \frac{0,082 \cdot (273 + 40)}{104,1 \cdot 10} = 0,02$	
ბ)		
გ)		

Ch 290

მდგომარეობის #: 6

ბ)		
ვ)		



ლ 290

მაზიდის #: 6

ამოცანა 4.

6 კულა

ა)		
ბ)	უკაცურობოღ	
გ)	კაღა ღირთოთ.	
დ)	1) $100 - 40 = 60$ აწ 2) $80 - 40 = 40$ აწ 3) $-20$ აწ	
ე)		

Ch 290

მაზილის #: 6

ამონაწილი 5.

8 კულა

ა)		
ბ)		
გ)	3.	
დ)	6.	