

CH 286

მავიდი #: 102

ამოცანა 1.

2 ქულა

--	--	--

<p>ա)</p>	<p> <math>2Al + 6HCl \rightarrow 2AlCl_3 + 3H_2 \uparrow</math>    <math>Cu</math> և <math>Si</math> ծղ  <math>Zn + 2HCl \rightarrow ZnCl_2 + H_2 \uparrow</math>    յո ռոմ ժոքոքոք                  սյոքոք շոքոքոք երոմ <math>m(Cu) + m(Si) = 0,173</math>                  երոմ <math>m(Al) + m(Zn) = 1 - 0,17 = 0,83</math> շո                  1 շոքոք յո շոքոքոքոք շոքոքոքոքոք շոքոքոք <math>0,843</math> շո <math>H_2</math>                  2 շոքոք յոքոքոք շոքոքոքոք <math>67,2</math> շո <math>H_2</math>   երոմ 1 շոքոք յոքոքոք շոքոք                  1 շոքոք ————— <math>x</math>    <math>x = 33,6</math>   շոքոք <math>22,4</math> շո <math>H_2</math>  <del><math>A_r(Zn) = 65</math></del> <math>A_r(Al) = 27</math>    շոքոք շոքոքոքոք շոքոք                  երոմ <math>Zn</math> և <math>Al</math> երոքոք <math>Al</math> երոքոք <math>\left\{ \begin{aligned} 27x + 65y &amp;= 0,83 \\ 33,6x + 22,4y &amp;= 0,843 \end{aligned} \right.</math>  <math>27x + 65y = 0,83</math>    <math>\left\{ \begin{aligned} 27x + 65y &amp;= 0,83 \\ y &amp;= 0,037634 - 1,5x \end{aligned} \right.</math>  <math>1,5x + y = 0,037634</math>    <math>\left\{ \begin{aligned} 70,5x &amp;= 1,6162 \\ y &amp;= 0,037634 - 1,5x \end{aligned} \right.</math>    <math>\left\{ \begin{aligned} x &amp;= 0,0229 \\ y &amp;= 0,00325 \end{aligned} \right.</math>  <math>27x - 97,5x + 2,4462 = 0,83</math>    <math>\left\{ \begin{aligned} x &amp;= 0,0229 \\ y &amp;= 0,00325 \end{aligned} \right.</math>  <math>y = 0,037634 - 1,5x</math>  <math>m(Zn) = 0,21</math> շո    <math>m(Al) = 0,619</math> շո    <math>\omega(Al) = \frac{0,619}{1} \cdot 100 = 61,9\%</math>  <math>\omega(Zn) = \frac{0,21}{1} \cdot 100 = 21,1\%</math> </p>	
<p>բ)</p>	<p> <math>2Al + 2NaOH + 6H_2O \rightarrow 2Na[Al(OH)_4] + 3H_2 \uparrow</math>    <math>Cu</math> և <math>Si</math>  <math>Zn + 2NaOH + 2H_2O \rightarrow Na_2[Zn(OH)_4] + H_2 \uparrow</math>    յոքոքոք  <math>Si + 2NaOH + H_2O \rightarrow Na_2SiO_3 + 2H_2 \uparrow</math>    երոքոք  <math>0,5</math> շոքոք-<math>6</math> շոքոք շոքոքոք <math>0,517</math> շո <math>H_2</math>    շոքոք <math>Zn</math> և <math>Al</math> երոք                  շոքոքոք շոքոքոքոք <math>0,843</math> շո <math>H_2</math>    <math>Si</math> շոքոքոք  <math>0,517 - 0,4215 = 0,0955</math>    <math>28</math> շո <math>Si</math> շոքոքոքոք <math>2 - 22,4</math> շո  <math>x = 0,0596875</math>    <math>x</math> շո <math>Si</math> շոքոքոք ոքոք <math>0,0955</math> շո  <math>0,5</math> շոքոքոք <math>0,0596875</math> շո <math>Si</math>  <math>18</math> ————— <math>x</math>    <math>x = 0,1194</math>    <math>\omega(Si) = \frac{0,1194}{1} \cdot 100 = 11,94\%</math> <math>Si</math>  <math>\omega(Cu) = \frac{0,17 - 0,1194}{1} \cdot 100 = 5,06\%</math> <math>Cu</math> </p>	

CH 286

ՅԱՅՑՈՒՆ #: Nº9

ձ)	<p>Յոնյուն: Si-ն շնչին Երբ 11,99%</p> <p>Cu-ն շնչին Երբ 5,08%</p> <p>Al-ն շնչին Երբ 61,9% ք</p> <p>Հոր 11 շնչին Երբ 21,1%</p>	
----	-------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------	--

CH 286

მავიძის #: 109

ამოცანა 3.

5 ქულა

ა)	$\text{CH}_3\text{COOH} + 2\text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$	
ბ)		
გ)		

CH 286

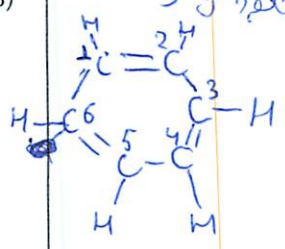
მდებარეობის #: ნაგ

გ)		
დ)		

ამოცანა 4.

6 ქულა

ა)	$N_2 + 3H_2 \rightleftharpoons 2NH_3$ <p> <math>E_{\text{პროდუქტების}} &lt; E_{\text{რეაქტანტების}}</math>              რეაქციისთვის         </p>	
ბ)		
გ)		
დ)	<p>             უბრალოდ პირველი რეაქტივების 40%              რეაქტივის 40% რატი 3/4 M = 100-40 = 60%         </p>	
ე)		

<p>ა)</p>	 <p>ქვეპირდაწინა 1≡4 2≡5 3≡6  <sup>13</sup>C 3 მხ სპექტრზე მოვსება          2 <del>მხ</del> სპექტრ</p>	
<p>ბ)</p>		
<p>გ)</p>	<p>საი სპექტრზე მოვსება</p>	
<p>დ)</p>	<p>გინსტრუქტორი 15 ნიშნულია          უნდა იქნას მოვსება სპექტრზე</p>	