

CH 228

მეზიდის #: 7

სამონაშა 1.

2 კულა

	$-2.388 + 436 + 136 = -177.$	
--	------------------------------	--

<p>ა)</p>	<p> $2Al + 6HCl \rightarrow 2AlCl_3 + 3H_2 \uparrow$ $Zn + 2HCl \rightarrow ZnCl_2 + H_2 \uparrow$ $mAl + mZn = 1 - 0,17 = 0,83 \text{ გ.}$ $mAl = x \text{ გ.} \quad \nu = \frac{x}{27} = 0,037037 \times \text{მგ.}$ $mZn = 0,83 - x \quad \nu = \frac{0,83 - x}{65} = 0,01277 - 0,015385x$ $I \text{ ჰატიანი } \nu H_2 = \frac{0,037037x \cdot 3}{2} = 0,05556x \text{ მგ.}$ $II \text{ ჰატიანი } \nu H_2 = \frac{2}{2} \cdot 0,01277 - 0,015385x \text{ მგ.}$ $\text{სურ } \nu \text{ გამოყვ. ნაბიჯი} = \frac{0,843}{22,4} = 0,037634 \text{ მგ.}$ $0,05556x + 0,01277 - 0,015385x = 0,037634$ $x = 0,618 \text{ გ.} \quad mAl = 0,618 \text{ გ.} \quad mZn = 0,83 - 0,618 \text{ გ.} = 0,212 \text{ გ.}$ $2Al + 2NaOH + 10H_2O \rightarrow 2Na[Al(OH)_4(H_2O)_2] + 3H_2 \uparrow$ $Zn + 2NaOH + 2H_2O \rightarrow Na_2[Zn(OH)_4] + H_2 \uparrow$ $Si + 2NaOH + H_2O \rightarrow Na_2SiO_3 + 2H_2 \uparrow$ სავსებით ნივთი გამოდის განივით და ჰატიანი Al-ის და </p>	
<p>ბ)</p>	<p> მის მიხედვით გამოყოფილი H_2-ის, ახლოვე Zn-ისა და მის მიხედვით გამოყოფილი H_2-ის მიხედვით ნაბიჯი იგივეა, Al-ის და Zn-ის მიხედვით გამოყოფილი H_2-ის გამოყვ. ნაბიჯი $\frac{843}{2} = 421,5 \text{ მგ.}$ ანუ Si-ის გამოყოფილი H_2-ის $517 - 421,5 = 95,5 \text{ მგ. } H_2$. $\nu H_2 = 0,042634 \text{ მგ.}$ $\nu Si = 0,002132 \text{ მგ.} \quad mSi = 0,0597 \text{ გ.}$ თავდასხვით ν გამოდის ν და ν გამოდის ν მიხედვით, ანუ $0,1194 \text{ გ. Si.}$ გამოდის ν და ν გამოდის ν მიხედვით $mCu = 1 - (mAl + mZn + mSi) = 0,0507 \text{ გ.}$ $W(\%)Al = \frac{0,618}{1} = 61,8\%$ $W(\%)Zn = 21,1\%$ $W(\%)Si = 11,94\%$ $W(\%)Cu = 5,07\%$ </p>	

CH 228

მარცხენი #: 7

ბ)		
----	--	--



CH 228

მავიძის #: 7

სამუშაო 3.

5 ქულა

<p>ა)</p>	<p> $\text{CH}_3\text{COOH} + 2\text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ $PV = \nu R t \rightarrow \nu_{\text{O}_2} = \frac{PV}{Rt} = \frac{104,1 \cdot 10}{0,08314 \cdot 313} \approx 40 \text{ მოლ}$ \downarrow მოლ CH_3COOH-ის ნებისმიერი რაოდენობა $2(393,5 + 2 \cdot 18) - 484,2 = 786,4 \text{ ჯგ/მოლ რაოდ.}$ \downarrow მოლ რაოდენობა $\rightarrow 786,4 \text{ ჯგ/მოლ}$ \times მოლ $\rightarrow 2357 \text{ გ.}$ </p>	
<p>ბ)</p>	<p> $x = 0,3$ $\nu \text{CH}_3\text{COOH} = 0,3 \text{ მოლ. } m = 18 \text{ გ.}$ $m_{\text{O}_2} = 2 \cdot 0,3 \cdot 32 + 40 \cdot 32 = 1299,2$ $m_{\text{საზღვ.}} = 1299,2 + 18 = 1317,2$ $W(\%) \text{CH}_3\text{COOH} = \frac{18}{1317,2} = 1,367\%$ $W(\%) \text{O}_2 = \frac{1299,2}{1317,2} = 98,633\%$ </p>	
<p>გ)</p>		

CH 228

მასობის #: 7

ა)		
ბ)		



CH 228

მაგიდის #: 7

ამოცანა 4.

6 ქულა

ა)	$A + B \xrightarrow{E} C + D$	
ბ)	<p>კატალიზური ჰატი</p>	
გ)	<p>კატალიზატორის დამატებით აქვს აჩქარება.</p>	
დ)	<p>1) 100 2) 80. 3) 20.</p>	
ე)	<p>ჰაზარდობა A და B, შთაქმნი შიგვითა F, შიგვითობა C და D, ხოლო კატალიზატორი - E</p>	

ა)	$19 \equiv 23.$ $22 \equiv 20 \equiv 18.$ $9 \equiv 7 \equiv 11.$ $10 \equiv 8 \equiv 6$ 2 სივრცე.	
ბ)	$24 \equiv 25.$ $31 \equiv 30.$ $12 \equiv 13$ $5 \equiv 4.$ 1 სივრცე.	
გ)	10 მუცლის ჯგუფი. $33, 34, 35, 40, 41, 29, 28, 27, 16, 1.$	
დ)	8 განსხვავებული მნიშვნელობა. $13C$ ვინაიდან სრულყოფილი იქნება 10 სივრცე.	