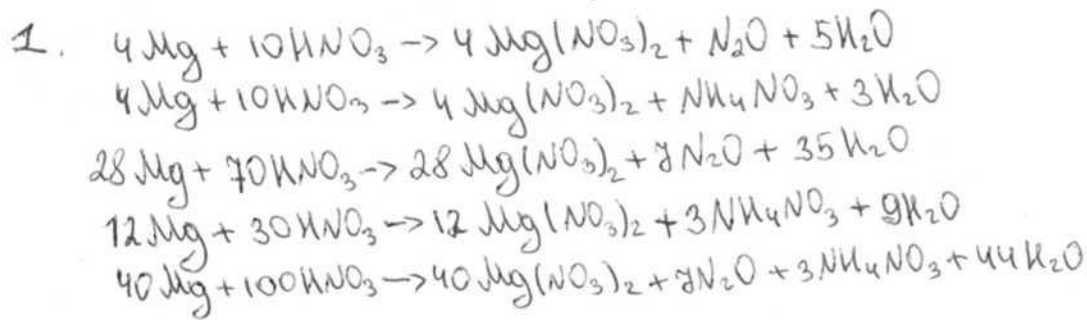


Кышкарканың Лауа Арыновна  
 с.п.Смайыл Чырач МЖОУ б.ш. №1 11 класс.



55

2. Дано:

$m(\text{SO}_3) = 32$   
 $m(\text{H}_2\text{SO}_4) = 98,22$   
 $m(\text{осырма}) = 102$   
 $v(\text{HNO}_3) = ?$

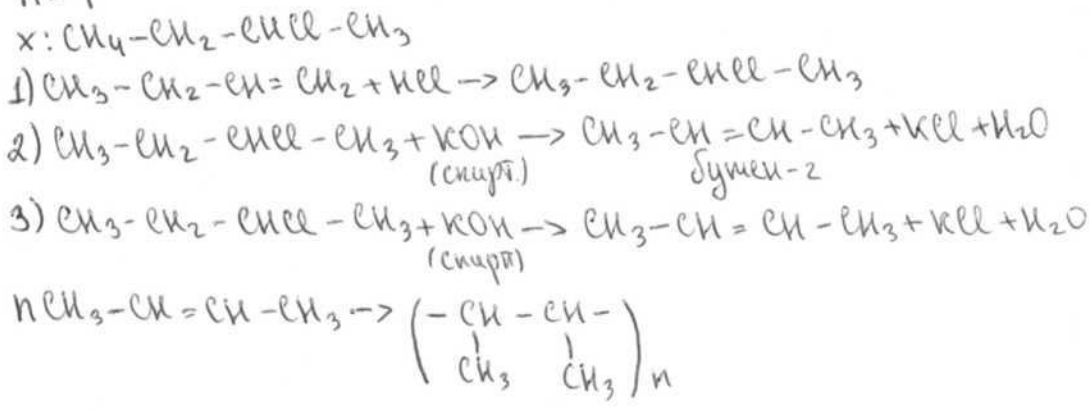
Темме:

$\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4$   
 $n(\text{SO}_3) = \frac{32}{80} = 0,0375 \text{ моль}$   
 $m(\text{H}_2\text{SO}_4) = n \cdot M = 0,0375 \cdot 98 = 3,6752$   
 $m_{\text{осырма}}(\text{H}_2\text{SO}_4) = 7,00 + 3,675 = 10,6752$   
 $m(\text{HNO}_3) = 1,413 \cdot v \cdot 0,72$

45

$\frac{w(\text{H}_2\text{SO}_4)}{w(\text{HNO}_3)} = 2$        $\frac{w(\text{H}_2\text{SO}_4)}{w(\text{HNO}_3)} = \frac{10,675}{1,413 \cdot v \cdot 0,72} = 5,4 \text{ мд}$

3.  $n = 4$



5(8)

4. Дано:

$m = 37,82$   
 $v(\text{CO}_2) = ?$

Темме:

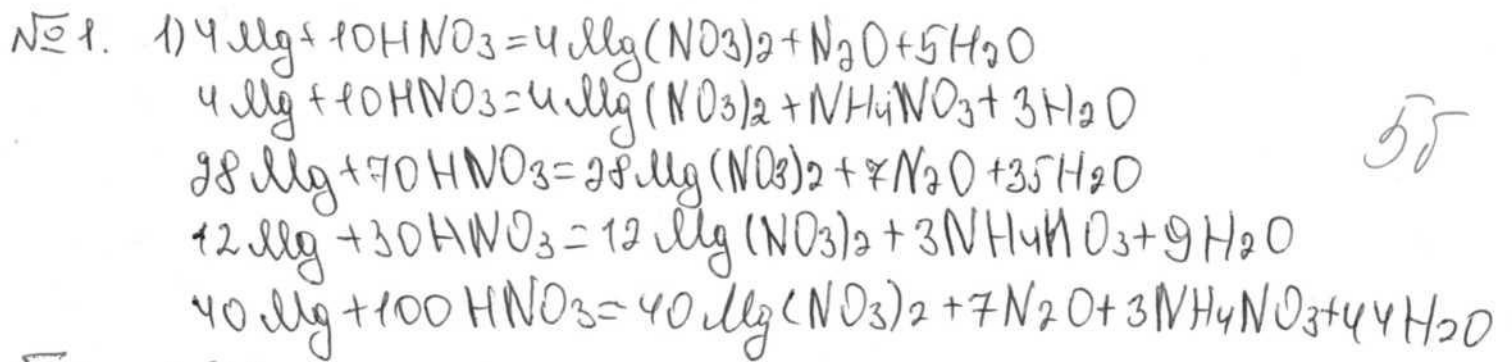
$\text{C}_6\text{H}_{12} + 9\text{O}_2 \rightarrow 6\text{CO}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$   
 $n(\text{C}_6\text{H}_{12}) = \frac{37,8}{84} = 0,45 \text{ моль}$   
 $v(\text{CO}_2) = 0,45 \cdot 9 = 22,4 = 90,72 \text{ л}$

(25)

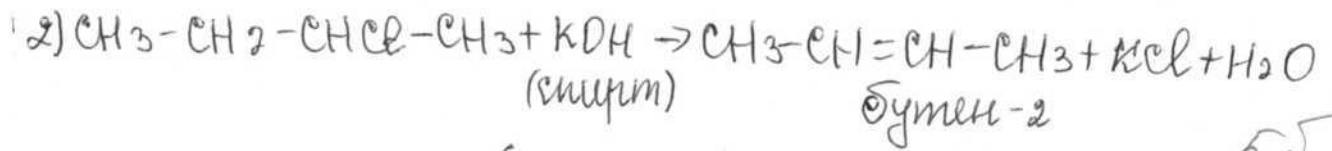
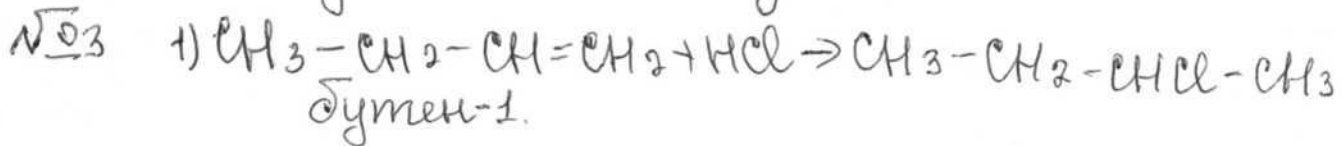
Уморо 168.

Работы пробеге: Аубопова Н. К. - Арап

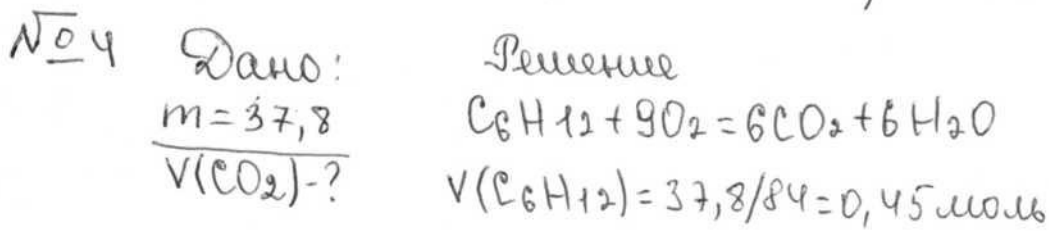
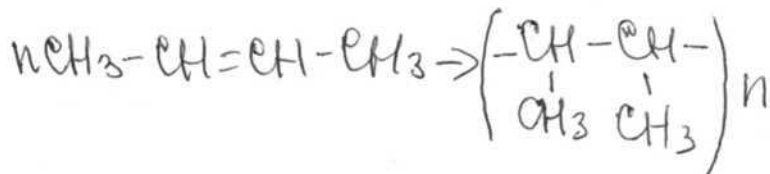
Мишкова Анна Павловна  
 с.п. Старый Черкес ИКОУ СОШ №1  
 11 класс



55



55



45

Итого: 145.

Работу проверила: Антонова А. П. - Ант

Лаборны протыравы: фотоспектр N. 2 - фінд

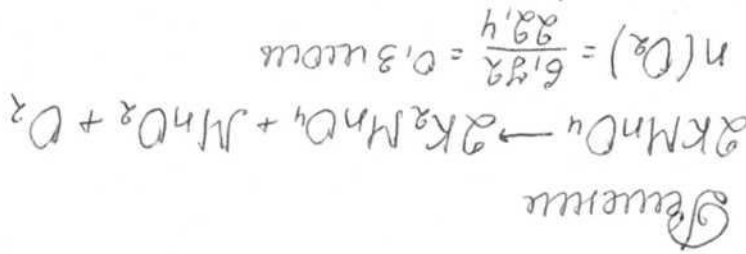
Многу 145.

Гідроксиды  
 $\text{Ba}(\text{OH})_2 + \text{CO}_2 \rightarrow \text{BaCO}_3 + \text{H}_2\text{O}$   
 $m(\text{Ba}(\text{OH})_2) = \frac{174 \cdot 5}{100} = 8,552 + 35$

2) Дана  
 $m(\text{Ba}(\text{OH})_2) = 174,2$   
 $W(\text{Ba}(\text{OH})_2) = 5\%$   
 $W(\text{CO}_2) = ?$

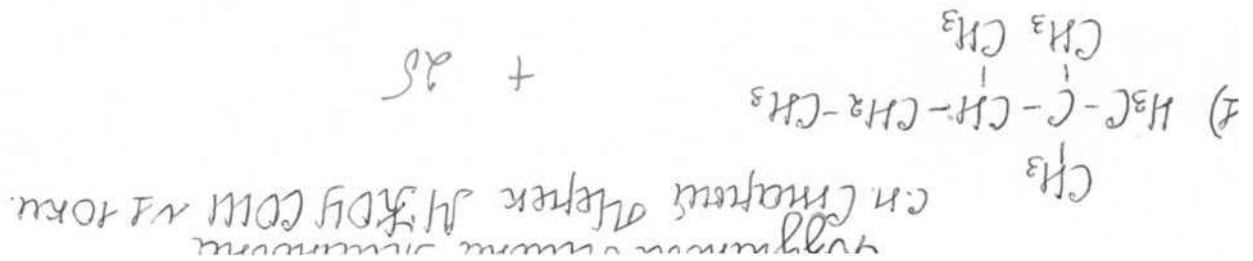
Гідроксиды  
 $n(\text{KMnO}_4) = 2 \cdot n(\text{O}_2) = 2 \cdot 0,3 = 0,6 \text{ моль}$   
 $m(\text{KMnO}_4) = 0,6 \cdot 158 = 94,8$   
 $m_{\text{веш}}(\text{KMnO}_4) = 126,4 - 94,8 = 31,6 + 45$   
 $W = \frac{31,6}{126,4} \cdot 100\% = 25\%$

3) Дана  
 $m(\text{KMnO}_4) = 126,4$   
 $n(\text{O}_2) = 6,42 \text{ моль}$   
 $W(\text{KMnO}_4) = ?$

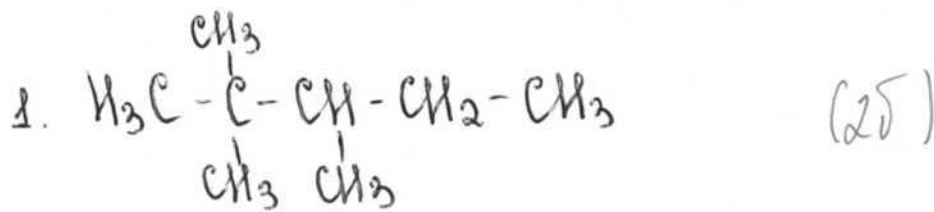


Гідроксиды  
 $n(\text{C}) : n(\text{O}) : n(\text{H}) = 0,121 : 0,162 : 0,114 = 1 : 1,2 : 1,15$   
 Дана:  $\text{CO}_2$  + 55

2) Дана  
 $W(\text{C}) = 12,1\%$   
 $W(\text{O}) = 76,2\%$   
 $W(\text{H}) = 11,7\%$   
 Проставіць сп-ву



Маремухова Анна Анзоровна.  
с.п. Старшей Шерех МКОУ СОШ №1-10 класс.

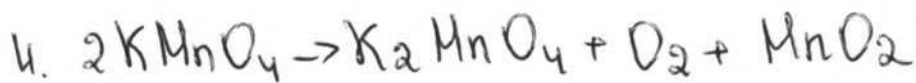


2.  $n(\text{C}) : n(\text{O}) : n(\text{Cl}) = \frac{0,121}{12} : \frac{0,162}{16} : \frac{0,717}{35,5} = 1 : 1 : 2$ .

(40)

$\text{COCl}_2$

Ответ:  $\text{COCl}_2$



$n(\text{O}_2) = 6,72 \text{ л} : 22,4 \frac{\text{л}}{\text{моль}} = 0,3 \text{ моль}$ .

$n(\text{KMnO}_4) = 0,3 \cdot 2 = 0,6 \text{ моль}$ .

(50)

$m(\text{KMnO}_4) = M_{\text{KMnO}_4} \cdot n = 158 \frac{\text{г}}{\text{моль}} \cdot 0,6 \text{ моль} = 94,8 \text{ г}$ .

$m(\text{KMnO}_4) = 126,4 \text{ г} - 94,8 \text{ г} = 31,6 \text{ г}$ .

$\omega(\text{KMnO}_4) = \frac{31,6}{126,4} \cdot 100\% = 25\%$

Ответ:  $\omega(\text{KMnO}_4) = 25\%$

Умною: 115.

Работу проверил: Анзорова И.П. - учитель

Уланов Ахуну Кыргызстан.  
с.п. Старагай Чепек ШКОЛУ СОМ Д1-9 "А" куале

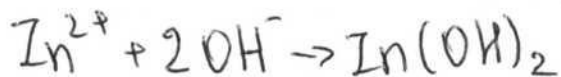
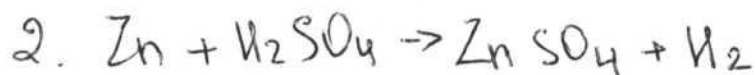
1. а) Si, Al.

б) Si, C

в) Zn, Al

г) C → Si → Zn → Al - Rb.

6(5)



4(5)



Дано:

$$n(Zn) = n(H_2) = 0,138 \text{ моль}$$

$$m(Zn) = 10 \text{ г}$$

$$m(Zn) = 0,138 \cdot 65 = 9$$

$$V(H) = 3,1 \text{ л}$$

$$m_{\text{прим}} = 10 - 9 = 1$$

$$W_{\text{прим}} = \frac{1}{10} \cdot 100\% = 10\%$$

5(5)

Умово: 15(5)

Работу проверила: Ауборова Д. К. - Аул

Учитель Шаверман Муратович.  
МКОУ СОШ №1 с.п. Старый Черек 9 кл

1) А) Si, H<sub>2</sub>

Б) Si, C

В) Zn, H<sub>2</sub>

65

2) C → Si → Zn → H<sub>2</sub> → RB

2)  $Zn + H_2SO_4 \rightarrow ZnSO_4 + H_2$

$ZnSO_4 + 2NaOH \rightarrow Zn(OH)_2 + Na_2SO_4$

$Zn^{2+} + SO_4^{2-} + 2Na^+ + 2OH^- \rightarrow Zn(OH)_2 + 2Na^+ + SO_4^{2-}$

45

$Zn^{2+} + 2OH^- \rightarrow Zn(OH)_2 \downarrow$

3) 1)  $Zn + 2HCl = ZnCl_2 + H_2$

2)  $n(Zn) = n(H_2) = 3,1 : 22,4 = 0,138 \text{ моль}$

25

Итого: 125.

Работу проверила: Антонова И.К. - *Ант*

Возможные варианты ответов  
 с.п. Институт языка МГУ им. М.В. Ломоносова

1-5 +  
 2-8 +  
 3-а +  
 4-5 +  
 5-2 +  
 6-2 +  
 7-8 +  
 8-8 -  
 9-5 +  
 10-1 -

85

Стратегия ответов:

4. Руненуи (Ru) - наречие в форме Речуи,  $p=44, n=57$ .  
 Шонетунуи (Po) - в форме Шонетуи,  $p=84, n=39$ .  
 Спонтунуи (Fr) - в форме Спонтунуи,  $p=87, n=35$ .  
 Лепунуи (Le) - в форме Лепунуи,  $p=32, n=40$ .  
 (18)

3. Кепочуобас  
 (15) Кепочуобас - наречие, наречие как Тонув  
 4. Сиу нонетунуи наречие.  
 5. Бепетунуи аеви опунгунот дунгуи и прачинетунуи.  
 Бепетунуи аеви опунгунот - бегу и аеви. + 2187  
 Хунуи аеви - пуга.

Всего: 168.

Примеры ответов: Аннотация П.А. - 1887

Сисо́ва Дари́на Альбе́ртовна  
с.п. Старый Черек лесох. совхоз  
8 класс "А"

### Тестовые задания

1-Б +	6-Д +	
2-А -	7-Б -	85
3-Д +	8-Б +	
4-Б +	9-Б +	
5-Д +	10-Д +	

### Открытые вопросы

1) Рутений (Ru) - назван в честь России  
протонов - 44, нейтронов - 57

Калоний (Po) - в честь Польши, протонов -  
нейтронов - 37

Франций (Fr) - в честь Франции, протонов  
87, нейтронов - 35

Германий (Ge) - в честь Германии, протонов -  
нейтронов - 40 + 25

4) Древесные стружки от мелких  
железных гвоздей можно разделить  
при помощи магнита. Сахар с реч-  
ными песками растворяют в воде,  
затем фильтруют, после этого вы-  
паривают воду. + 25

Итого: 125.

Работу проверила: Анодорова И.К. - Проф.