

n	Σ	s
1	11	35
2	0	$\Sigma + 3,5$
3	15	35
4	11	35
5	1	35
Σ		

10-1

$$\Sigma 27,6 + 3,5 = 30,5$$

Тетрадь

для _____

учени _____ класса _____

_____ школы _____

Задача 11-1.

1. NaCl и Na_2CO_3 — моль H_2O

KCl и K_2CO_3 — моль H_2O

Решение у-к

A) $\bar{\omega}_y = 82,98\%$

A — K_2O (окислительная) \downarrow

Б) $\bar{\omega}_y = 70,91\%$

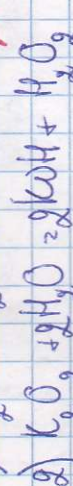
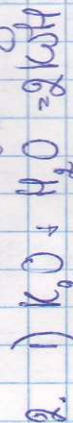
Б — K_2O_2 (восстановительная) \downarrow

В) $\bar{\omega}_y = 54,93\%$

В — KO_2 (супероксидная) \downarrow

Г) $\bar{\omega}_y = 44,83\%$

Г — KO_2 (супероксидная) \downarrow



~~8. 10. 2019~~

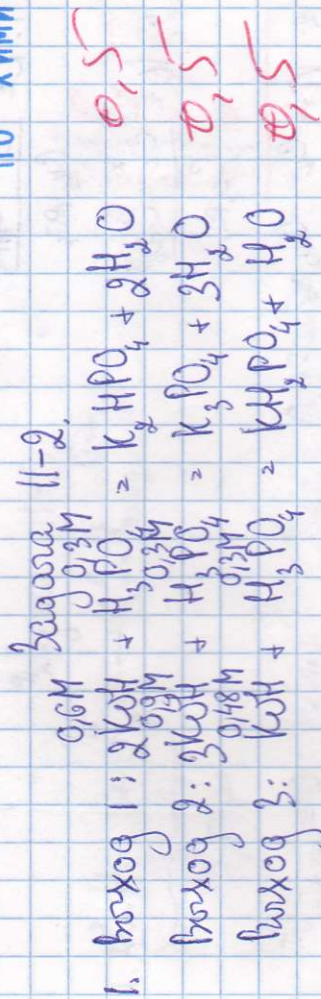
6) Defining most accurate case-by-case system

we, 6 of more of average.

Answer:

1

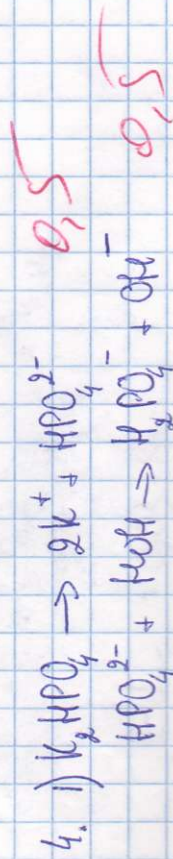
11



2. $C = \frac{V}{V}$

$C_{\text{общ}} = \frac{V_{\text{H}_3\text{PO}_4}}{3V} = \frac{C_{\text{H}_3\text{PO}_4} \cdot V}{3V} = \frac{0,3}{3} = 0,1 \text{ M}$

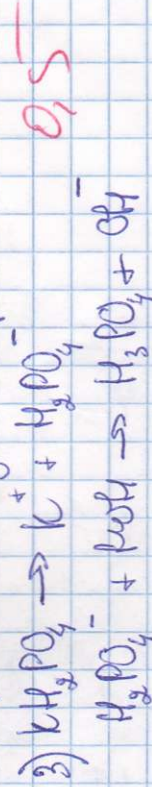
3. Ослабание, т.к. от его объема зависит продукт реакции.



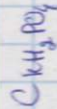
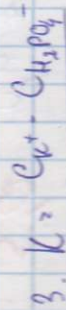
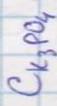
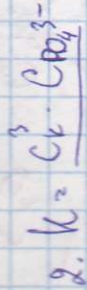
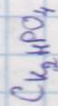
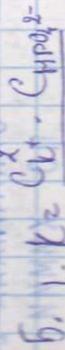
pH > 7 среда щелочная



pH > 7 среда нейтральная

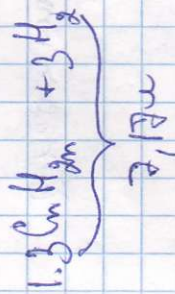


нрр > 7 стера узероркисе

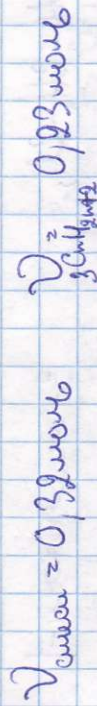


20 + 3,5

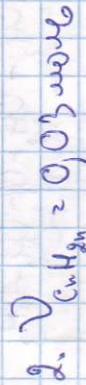
Загара 11-3
 $\rightarrow 3C_nH_{2n+2}$



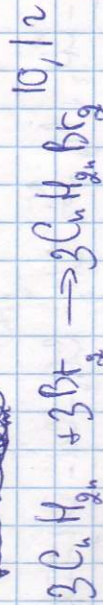
1	0
2	2
3	6 + 3,44 =
4	0



$V_{3C_nH_{2n}} = 0,09 \text{ моль}$
 $V = V \cdot V_m = 0,09 \cdot 22,4 = 2,016 \text{ л}$



~~0,03 моль~~



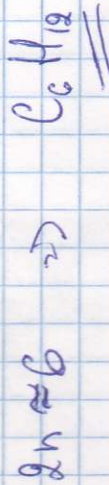
$V_{C_nH_{2n}Br_2} = \frac{10,1}{(14n + 160)} \cdot 3 = V_{C_nH_{2n}}$

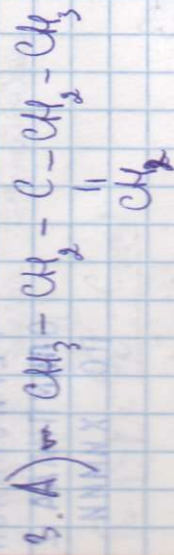
$\frac{10,1}{42n + 480} = 0,03 \cdot 14n$

$141,4n = 18,64n^2 + 201,6n$

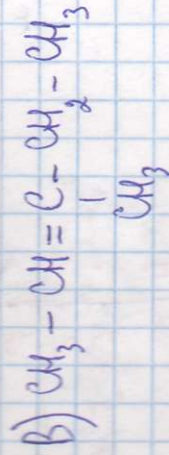
$18,64n^2 + 60,2n = 0$

$n \neq 0$

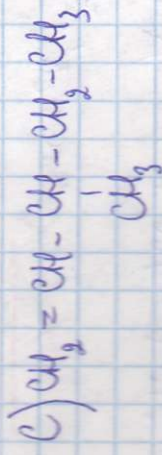




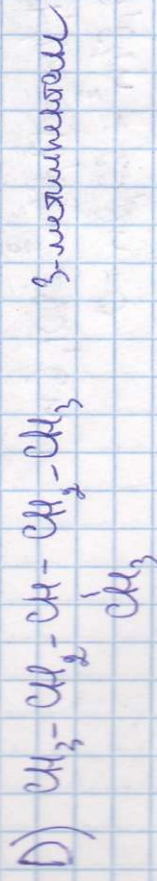
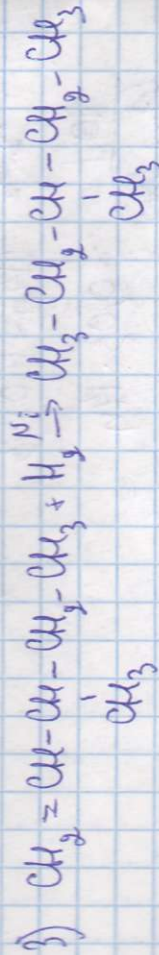
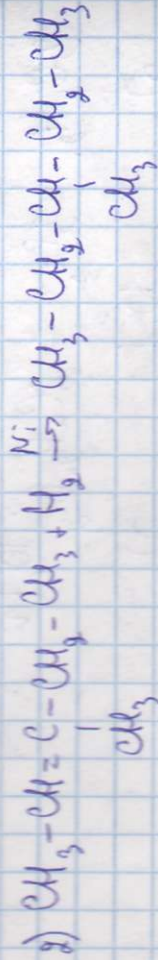
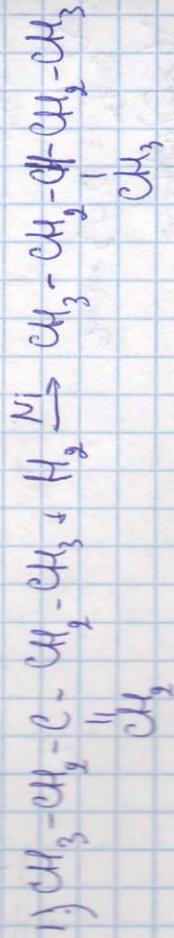
2,2-диэтилбутан



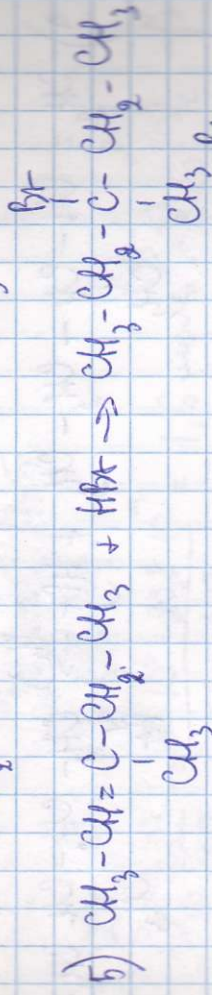
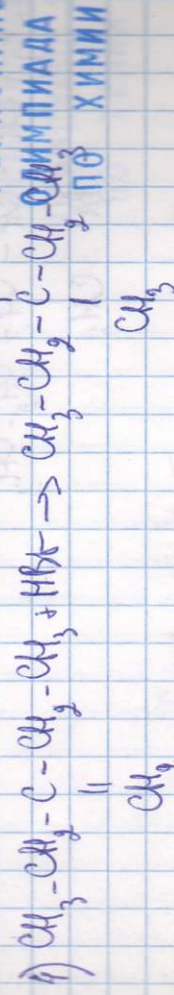
3-метилпентен-2



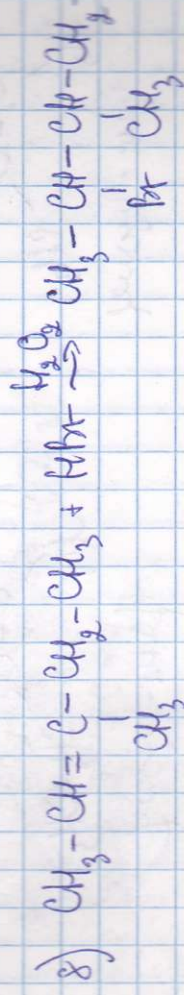
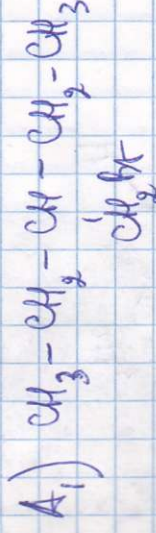
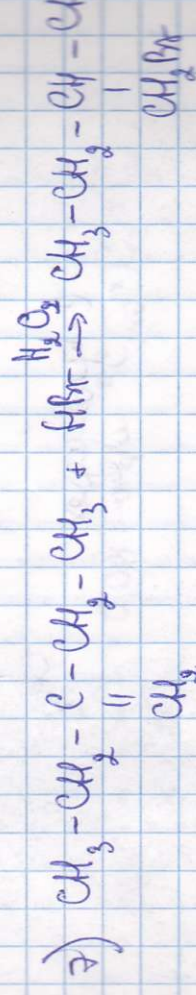
3-метилпентен-1



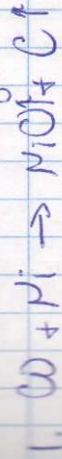
3-метилпентан



3-метил, 3-формилпентан



Задача 11-б.



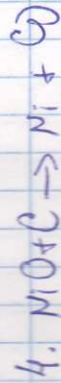
$$V_{\text{CO}} = \frac{PV}{RT} = \frac{2 \cdot 10^5 \cdot 202 \cdot 10^{-3}}{8,31 \cdot 303} = 1,6 \text{ моль} \Rightarrow V_{\text{NiO}} = V_{\text{C}}$$

$$P_{\text{NiO}} = P_{\text{C}} = \frac{pRT}{V} = 248806 \text{ Па}$$

2. $D_{\text{NiO}} = \frac{M_{\text{NiO}}}{M_{\text{CO}_2}} = \frac{87}{29} = 2,9$

3. $\rho_{\text{NiO}} = \frac{C_{\text{NiO}} \cdot C_{\text{C}}}{C_{\text{Ni}} \cdot C_{\text{O}}} = 1$

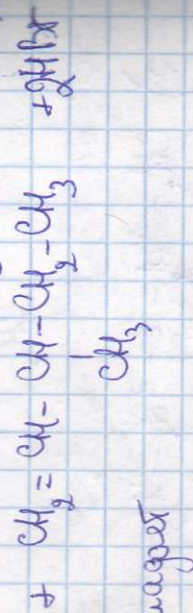
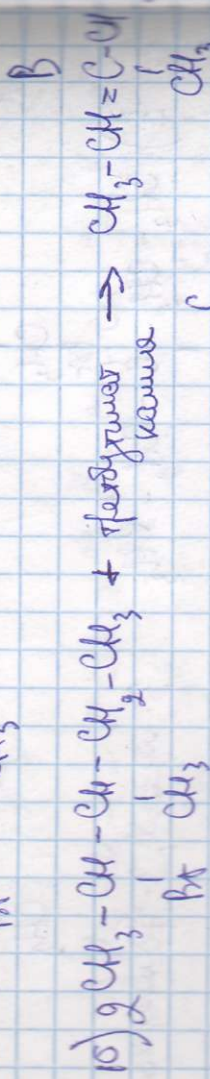
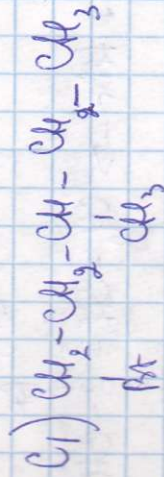
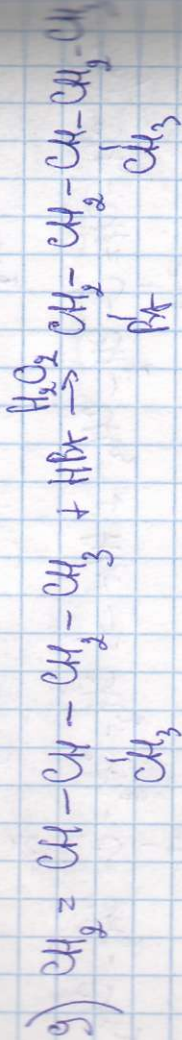
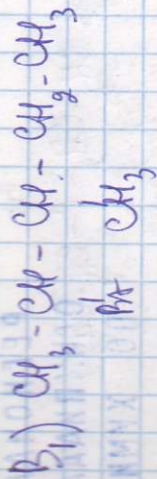
$$C_{\text{CO}} = \frac{V}{V} = \frac{1,6}{20,2} = 0,08 \text{ моль/л} \Rightarrow C_{\text{NiO}} = C_{\text{C}} = C_{\text{Ni}}$$



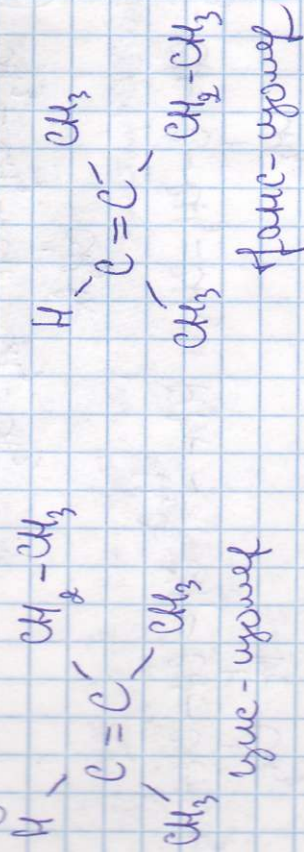
$$V_{\text{Ni}} = 0,08 \text{ моль}$$

$$m_{\text{Ni}} = V \cdot M = 0,08 \cdot 59 = 4,72 \text{ г}$$

6. Чистота 1,05%.
15



А. где В

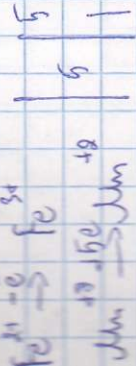


↑
cis-изомер

Работу выполнила: Аликсана Марие Димитривна
г. Березники
МБОУ СОШ №3 с УИОП
11. А класс.



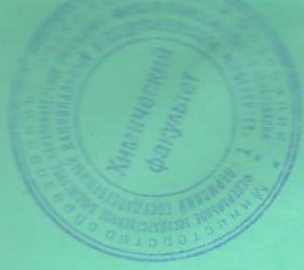
Фермановых камне-сульфидным окислением, этому он окисляет все камни, растения и животных, находящиеся в воздухе, из-за чего, несомненно, его концентрация увеличивается. Следовательно, необходимо бороться с этим увеличением ферманганатом перманганата.



~~Сбалансировать реакцию окисления~~



Работу выполнила: Аликсана Марие Димитривна
г. Березники
МБОУ СОШ №3 с УИОП
11. А класс.



Учитель: Андреева Любовь Сергеевна.

Σ 14 баллов
РРР

Тетрадь

Для _____

учени _____ класса _____

_____ школы _____

Место: 21



Меморандум 1.

Решение:

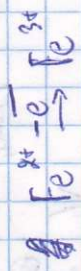
$$V_{K_2MnO_4} = 18 \text{ мм}$$

$$C_{FeSO_4} = \frac{5 C_{K_2MnO_4} \cdot V_{K_2MnO_4}}{V_{FeSO_4}} = \frac{5 \cdot 0,01 \cdot 18}{10} = 0,09 \text{ моль/л}$$

$$C_{FeSO_4} \cdot V_{FeSO_4} = C_{K_2MnO_4} \cdot V_{K_2MnO_4}$$

$$C_{K_2MnO_4} = \frac{0,09 \cdot 10}{18} = 0,05 \text{ моль/л}$$

$$m_{FeSO_4} = \frac{V_{K_2MnO_4} \cdot \rho_{FeSO_4} \cdot M_{K_2MnO_4}}{1000}$$



$$\rho_{FeSO_4} = \frac{M_{FeSO_4}}{18} = 151,9 \text{ г (н/моль/дм}^3\text{)}$$

$$m_{FeSO_4} = \frac{18 \cdot 151,9 \cdot 0,05}{1000} = 0,1367 \text{ г}$$

Ответ: $C_{K_2MnO_4} = 0,05 \text{ моль/л}$

$$m_{FeSO_4} = 0,1367 \text{ г}$$



1) H_3PO_4 - аморфное вещество. 18

Это амальгама, которая образуется в тонком слое в процессе электролиза. Поверх хлоридной пленки.

2) H_2SO_4 - серная кислота. 20

Уменьшить в 10 раз количество амальгамы можно, если использовать вместо серной кислоты $KMnO_4$, будет амальгама окислительная с Fe^{2+} до Fe^{3+} , а сам восстановитель до Mn^{2+} .

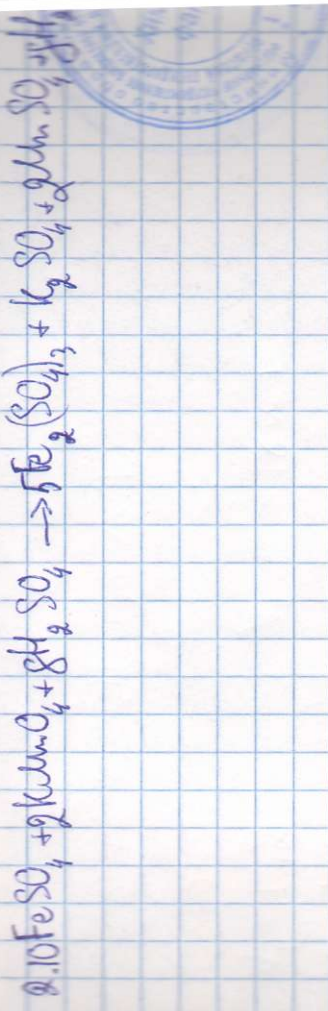
3) В процессе Fe - $KMnO_4$ восстановления до Mn^{2+} мы выделяем $2 KMnO_4 \rightarrow K_2MnO_4 + MnO_2 + O_2$.

18

20

88

10



Memperiksa 2.

Penyelesaian:

$$V_{\text{K}_2\text{MnO}_4} \approx 6,03 \text{ mmol}$$

$$C_{\text{FeSO}_4} = \frac{5 C_{\text{K}_2\text{MnO}_4} V_{\text{K}_2\text{MnO}_4} + 6 C_{\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7} V_{\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7}}{V_{\text{FeSO}_4}}$$

$$= \frac{5 \cdot 0,01 \cdot 6,03 + 6 \cdot 0,01 \cdot 10}{10} = \frac{0,3015 + 0,6}{10}$$

$$= 0,09015 \text{ mol/l}$$

$$C_{\text{FeSO}_4} \cdot V_{\text{FeSO}_4} = C_{\text{K}_2\text{MnO}_4} \cdot V_{\text{K}_2\text{MnO}_4}$$

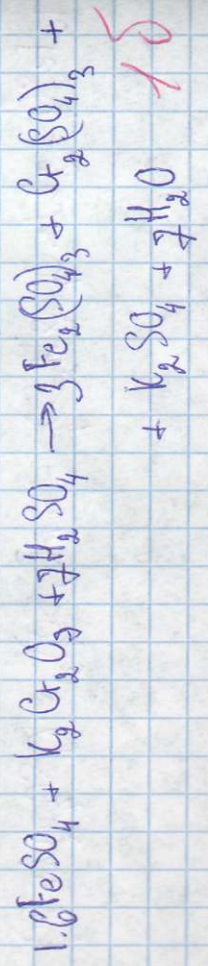
$$C_{\text{K}_2\text{MnO}_4} = \frac{0,09015 \cdot 10}{6,03} \approx 0,1495 \text{ mol/l}$$

$$m_{\text{FeSO}_4} = \frac{V_{\text{K}_2\text{MnO}_4} \cdot C_{\text{FeSO}_4} \cdot M_{\text{K}_2\text{MnO}_4}}{1000}$$

$$= \frac{6,03 \cdot 151,9 \cdot 0,1495}{1000} \approx 0,1369 \text{ g}$$

Jawab: $C_{\text{K}_2\text{MnO}_4} = 0,1495 \text{ mol/l}$

$$m_{\text{FeSO}_4} \approx 0,1369 \text{ g}$$



Dik: $V_1 = 6,1 \text{ mm}$
 $V_2 = 6,05 \text{ mm}$
 $V_3 = 5,95 \text{ mm}$
 $V_{\text{FeSO}_4} = 10 \text{ mm}$
 $C_{\text{K}_2\text{MnO}_4} = 0,01 \text{ M}$
 $C_{\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7} = 0,01 \text{ M}$
 $V_{\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7} = 10 \text{ mm}$

$C_{\text{K}_2\text{MnO}_4} = ?$
 $m_{\text{FeSO}_4} = ?$