

1 - 1650 Euro
2 - 7 Euro
3 - 45 Euro
4 - 08 Euro
5 - 11 Euro
Σ 288

10-14

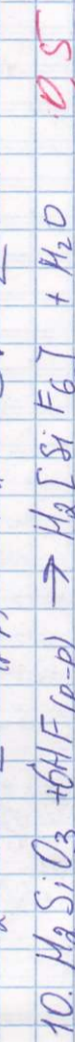
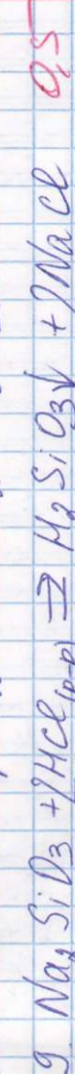
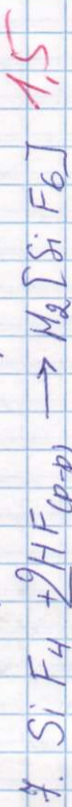
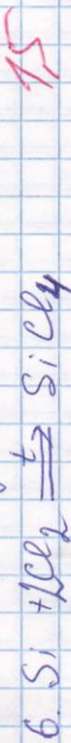
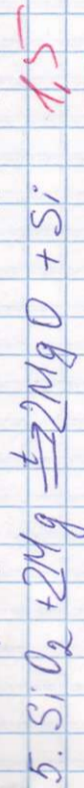
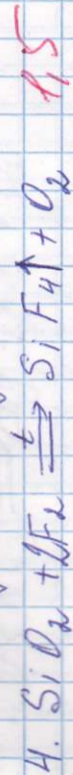
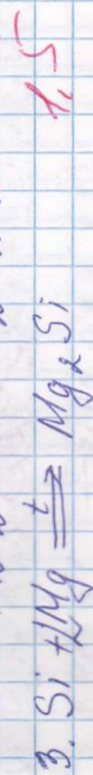
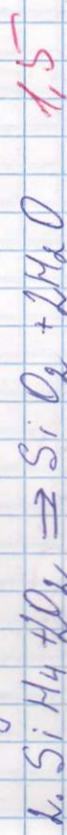
Тетрадь

для _____

учени _____ класса _____

_____ школы _____

Задача 10-1.



Раствор густ белесоват А и С.

$$\rho = \frac{m}{V} \text{ и } n = \frac{m}{M} \Rightarrow m = nM; \quad n = \frac{V}{V_m} \Rightarrow V = nV_m$$

$$\rho = \frac{nM}{nV_m} = \frac{M}{V_m}$$

$$\rho_{SiH_4} = \frac{32}{22,4} = 1,429 \text{ г/л} \quad 1,5$$

$$\rho_{SiF_4} = \frac{104}{22,4} = 4,643 \text{ г/л}$$

1,5

Вещество D - это оксид кремния (IV).
 SiO_2 Он входит в состав кварца. 0,5

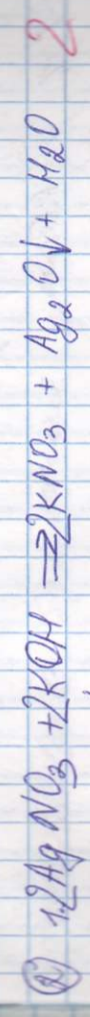
$$\Sigma 16,55$$

задача 10-2.

1) X - серебро (Ag)

X₁ - нитрат серебра (AgNO₃)

X₂ - оксид серебра (Ag₂O) 3

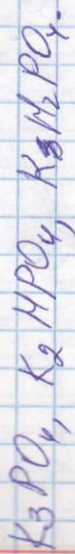


2 / 4

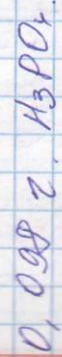
Задача 10-3.

В результате реакции между H_3PO_4 и

KOH могут образовываться 3 продукта:



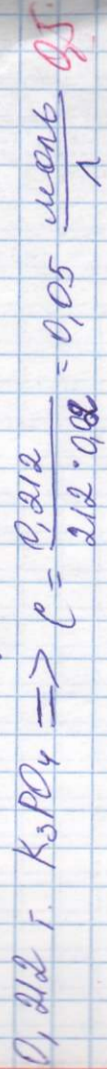
В 10 мл 0,1M р-ра H_3PO_4 содержится



Вариант N1.



2. В результате взаимодействия получаются



3. Амфотер. -



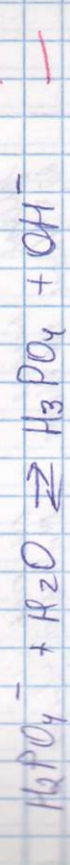
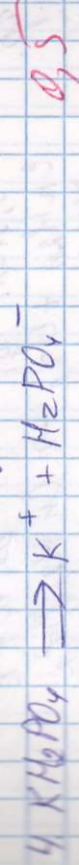
Вариант N2



2. В результате взаимодействия получаются



3. Амфотерное сульфидное соединение?



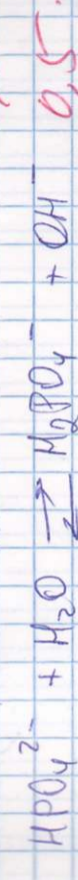
Вариант N3.



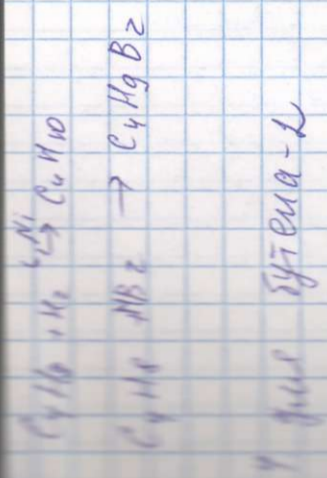
2. В результате взаимодействия образуются



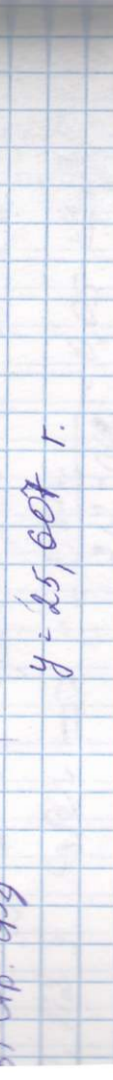
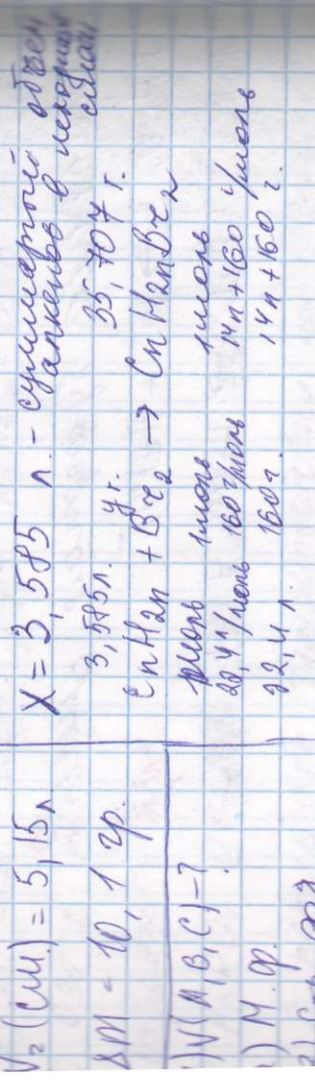
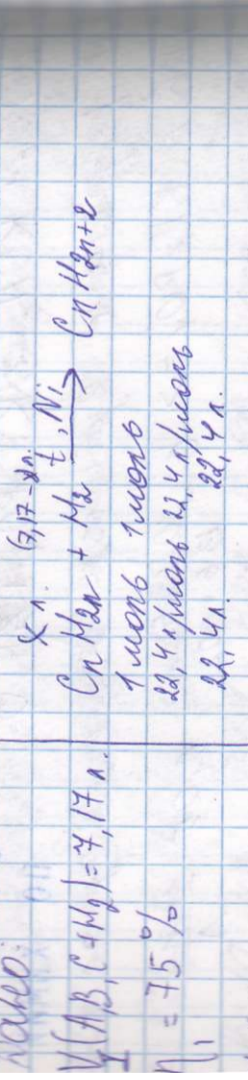
3. Амфотер. -



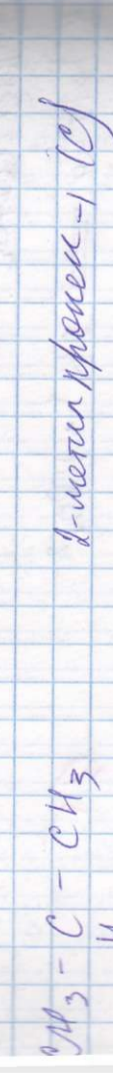
05



Задача 10-4
Решение:



$n = 4,5$, но т.к. алкены имеют в простом, то $n=4$



$V_1(A, B, C) = 7,17 \text{ л}$
 $\eta = 75\%$

$V_2(CM) = 5,15 \text{ л}$

$AM = 10,1 \text{ г}$

$V(A, B, C) = ?$

1) M. sp.
 2) C. sp. sp.

N 12

1-12
2-3
3-0

Σ 15.

Тетрадь

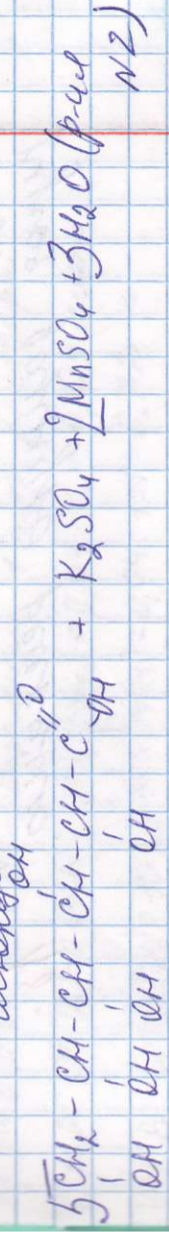
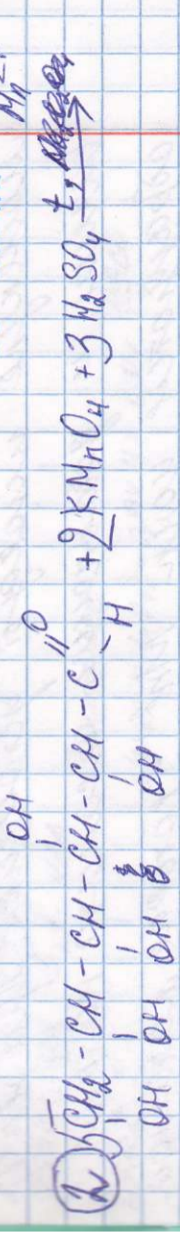
для _____
учени _____ класса _____
школы _____
Шошмаев Максим
Викторович

Шошмаев Максим Викторович N 12.
Тренировка N 1 - Na_2SO_4 +
N2 - KMnO_4 +
N3 - $\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4$ +
N4 - KMnO_4 +
N5 - (ферро-цианидов) бесцветной +
N6 - светло-розовой, устойчивой в течение 30 сек.

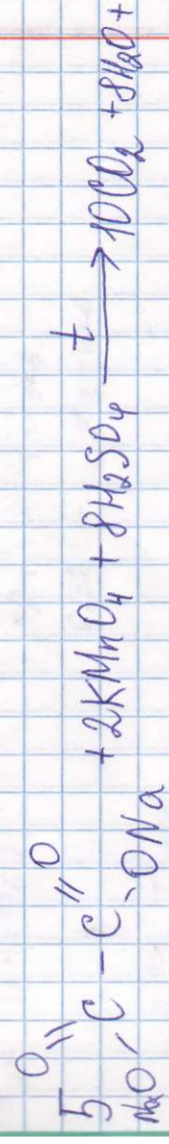
РЕГИОНАЛЬНАЯ
ОЛИМПИАДА 2015

ПО ХИМИИ

№21



инкальвак-та



4) В процесі титрування було
використовувало: 5,2 мл, 5,3 мл, 5,1
мл $KMnO_4$. Визнач середнє
значення: 5,2 мл.

Дано: $V_{р-ра KMnO_4} = 5,2$ мл.
Решение: $c_{р-ра KMnO_4} = 0,04$ моль/л

$n_{р-ра KMnO_4} = 0,04 \cdot 5,2 = 0,208$ моль

$n_{р-ра C_6H_{12}O_6} = 0,04 \cdot 10 = 0,4$ моль

$n_{р-ра C_6H_{12}O_6} = 0,04 \cdot 10 = 0,4$ моль

$n_{р-ра C_6H_{12}O_6} = 0,04 \cdot 10 = 0,4$ моль

$n_{р-ра C_6H_{12}O_6} = 0,04 \cdot 10 = 0,4$ моль

$n_{р-ра C_6H_{12}O_6} = 0,04 \cdot 10 = 0,4$ моль

$n_{р-ра C_6H_{12}O_6} = 0,04 \cdot 10 = 0,4$ моль

$n_{р-ра C_6H_{12}O_6} = 0,04 \cdot 10 = 0,4$ моль

$n_{р-ра C_6H_{12}O_6} = 0,04 \cdot 10 = 0,4$ моль

$n_{р-ра C_6H_{12}O_6} = 0,04 \cdot 10 = 0,4$ моль

$n_{р-ра C_6H_{12}O_6} = 0,04 \cdot 10 = 0,4$ моль

$n_{р-ра C_6H_{12}O_6} = 0,04 \cdot 10 = 0,4$ моль

$n_{р-ра C_6H_{12}O_6} = 0,04 \cdot 10 = 0,4$ моль

$n_{р-ра C_6H_{12}O_6} = 0,04 \cdot 10 = 0,4$ моль

$n_{р-ра C_6H_{12}O_6} = 0,04 \cdot 10 = 0,4$ моль

$n_{р-ра C_6H_{12}O_6} = 0,04 \cdot 10 = 0,4$ моль

$n_{р-ра C_6H_{12}O_6} = 0,04 \cdot 10 = 0,4$ моль

Данное титрование можно
проводить, т.к. аскорбиновая кислота
окисляется ионами Mn^{2+} . При нагревании
ионы Mn^{2+} действуют как катализаторы
реакции окисления аскорбиновой кислоты
ионами Mn^{2+} , которые катализируют
данную реакцию. 15.

Но т.к. в-р был разбавлен перед титрованием, то
то концентрация исходного в-ра равна 0,108 м.
 $n_{исх. (C_6H_{12}O_6)} = 0,208$ моль

$$\varrho(\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6) = 90$$

$$1 \text{ г-экв} = 90 \text{ г}$$

$$0,208 \text{ г-экв} = 1 \text{ г}$$

$x = 18,72 \text{ г}$ — масса шлокожа в 1 г ису
иод р-ра. Для того, стоа найти массу
шлокожа в 10 мл данноо р-ра, нужно
18,72 разделить на 100.

$$M_{\text{исх}}(\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6) = 0,1872 \text{ г}$$

$$\text{Объем: } m_{\text{исх}}(\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6) = 0,1872 \text{ г}$$