

Место для скрепки



9-1-838

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

Σ
58.

1/2/3/4/5
14/18/8/4
14

Вариант 2.

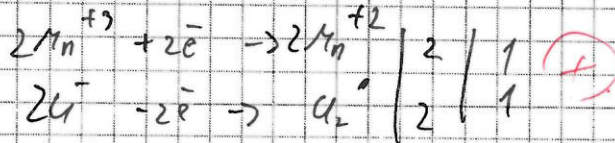
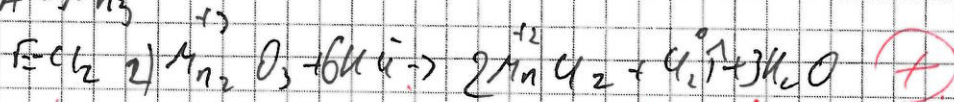
Задача 3.

B - окисл состава x_2O_n

$$M(x) = \frac{16n}{0,7038} - 16n = 18,3335n$$

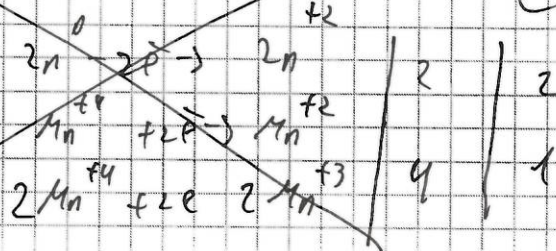
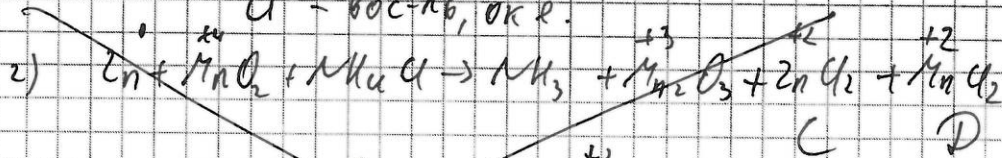
при $n=3$ $M=58$ B - Mn_2O_3

A - $MnCl_2$



Mn^{+3} - ок-л6, вос-е

Cl^- - вос-л6, ок-е.



$D(Cl_2) = \frac{pV}{\rho_{Cl_2}} = \frac{90 \cdot 59,48}{323,8354} = 2 \text{ моль} = D(Mn_2O_3)$



черновик



чистовик

(поставьте галочку в нужном поле)

Страница № 1 из 5 стр.

(нумеруются только чистовики)



ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

~~$2n + 2MnO_2 \rightarrow 2nO + Mn_2O_3$~~

1) $2n^0 + 2Mn^{+4}O_2 + 2Mn^{+3}Cl \rightarrow 2Mn^{+3} + Mn_2^{+2}O_3 + 2n^{+2}Cl_2 + K_2O$

$2n^0 - 2e^- \rightarrow 2n^{+2}$ $2n^{+4} + 2e^- \rightarrow 2Mn^{+3}$

$2n^0 - \text{вос-ль, ок-е}$
 $Mn^{+4} - \text{ок-ль, вос-т.}$

$C - 2nCl_2$
 $O - K_2O$

$m(MnCl) = 107g$

Задача 4.

1) $газ X : m(X) = 0,0625 \cdot 92 = 2^g / \text{моль} \Rightarrow X - K_2, Cl$
 $в-во X - MnCl \quad 3) 2K_2 + O_2 \rightarrow 2K_2O$

$\rho(K_2) = \frac{98 - 0,01}{298 \cdot 1,254} = 1,2262 \cdot 10^{-3}$

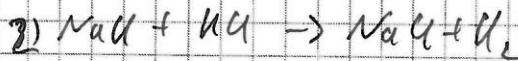
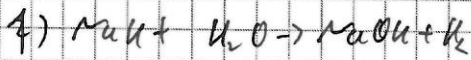
$Mn^{+4} + nK_2O \rightarrow MnO^{+2} + nK_2$
 $Mn^{+4} + nKCl \rightarrow Mn^{+2} + nK_2$

$1,2262 \cdot 10^{-3} \text{ моль}$

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

$$\begin{cases} (x+y) \cdot x = 0,0042 \\ x+y = 1,2262 \cdot 10^{-3} \end{cases} \begin{cases} x = 1,75 \cdot 10^{-4} \\ y = 1,0512 \cdot 10^{-3} \end{cases}$$

x - NaH



$$m(NaCl) = 24 \cdot (1,0512 \cdot 10^{-3}) = 0,0252 \text{ г.}$$

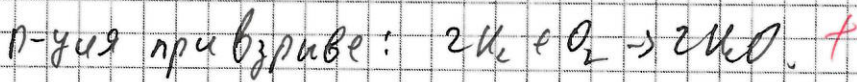
2-й шаг

Задача 2.

по массовой доле можно сказать, что $D_1 - H_2$,
газ $D - H_2$

взрывоопасна смесь H_2 и $O_2 \Rightarrow C - O_2, C - O$

$\gamma O(F) > \gamma O(O) \Rightarrow E - F$



$w(F) = 17,43\%$ и 2 фтора $M(B-Va) = 2 \cdot 18$

$$M(A) = 218 \cdot 0,2477 = 54 \quad \frac{54}{2} = 27 \text{ Al-A}$$

$$M(B) = 218 \cdot 0,1284 = 28 \quad Si - B.$$

Место для скрепки



9-1-838

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

Т.р. в-в. материал - $Al_2SiO_6K_2F_2$ (+)

р-ции: $2MgO + Al \rightarrow 2Mg + Al_2O_3$ $2K_2F \rightarrow 4K + O_2$ (+)

$K_2O + 2MgO + Si \rightarrow Mg_2SiO_4 + 2K \uparrow$ (+)

Задача 1

2) $M(X) = 12,22, \mu = 268,8 \sim 269$ г/моль

$E - x_2O_n \quad M(x) = \frac{80n - 64n}{2} = 8n$

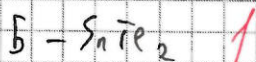
- n=1 SiO
- n=2 SiO_2
- n=3 Mo_2O_3
- n=4 TeO_2

$M(X) = \frac{2M_{Xn}}{2} = \frac{5,86(6,02 \cdot 10^{23}) \cdot (6,4 \cdot 10^{-8})^3}{4} = 240$ г/моль.

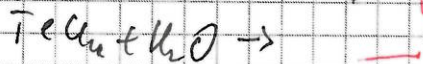
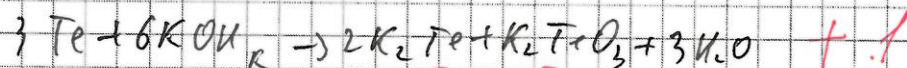
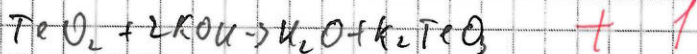
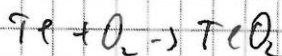
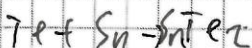
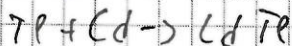
по тем. св-вам подходит: Si и Te , но Si с O_2 дает SiO_2 , а фторидов с $M \sim 269$ нет,

- X, A - Te 16. $M(O_2Te) = 240 - 127,6 = 112,4 \Rightarrow d$
- X, B - $TeSi$ 16. $B - Cd, Te$ 36.
- E - TeO 16.
- Г - K_2Te 16.

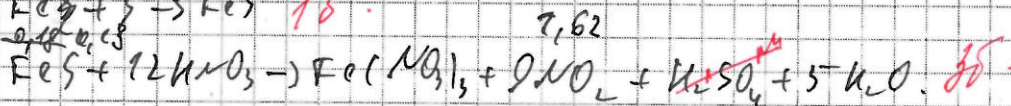
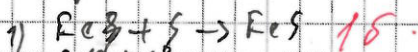
ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА



р-ции:

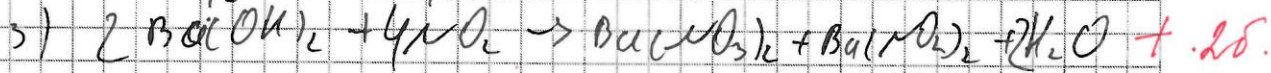


Задача 5



$$V(\text{FeS}) = \frac{m(\text{FeS})}{\rho(\text{FeS})} = \frac{1,084 \cdot 10^{-23}}{0,02 \cdot 10^{-2}} = 0,18$$
 1б.

2) $m(\text{FeS}) = m(\text{Fe}) = \frac{75,84\text{г}}{1,62}$ 2б.



$$V(\text{Ba}(\text{OH})_2) = \frac{(0,81 \cdot 171)}{0,03 \cdot 204} = 4459,423 \text{ мл.}$$
 2б.



черновик



чистовик

(поставьте галочку в нужном поле)