

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

В-2

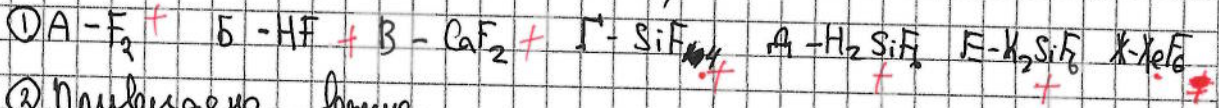
Задача 9-1

$$M(\Gamma) = 3,714 \cdot M(N_2) = 3,714 \cdot 14,0064 \cdot 2 \text{ \% масс} = 104,0418 \text{ \% масс} \quad +$$

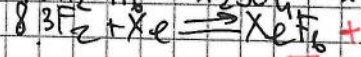
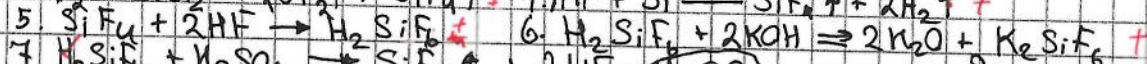
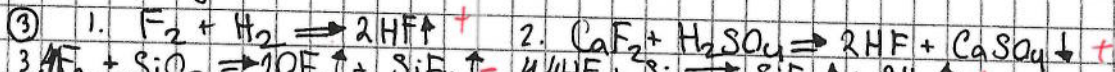
$$M(A) \cdot \text{коэф. в } \gamma = M(\Gamma) \cdot \omega(A) = 0,7308 \cdot 104,0418 \text{ \% масс} = 76,0337 \text{ \% масс}$$

Т.к. в-во А простое и реагирует с Хе - это $F_2 = \text{Б-HF}$; $\Gamma - SiF_4$

А - H_2SiF_6 ; Б - CaF_2 ; В - K_2SiF_6 ; X - XeF_6



② Приведено выше



1	2	3	4	5	Σ
16	14	2	8	0	

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

Задача 9-2

Рассчитаем, сколько атомов X находится в порции:

$\frac{1,511 \cdot 10^{24} \text{ атомов } X}{N_A} = 3,1449 \cdot 10^{22} \text{ атомов}$. посчитаем, сколько это в молях

$\frac{N}{N_A} = \frac{3,1449 \cdot 10^{22}}{6,02 \cdot 10^{23}} = 0,0523 \text{ моля}$

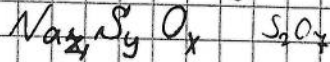
посчитаем M массу X $\frac{m}{\nu} = M \quad \frac{1,6432}{0,0523 \text{ моля}} = 31,415 \frac{\text{г}}{\text{моль}}$
это S

Что бы найти M элемента, нужно переписать число Авогадро на массу 1 атома элемента

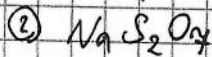
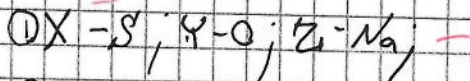
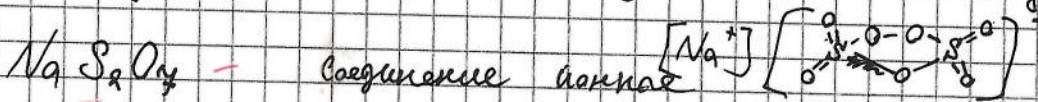
$M(X) = 2,656 \cdot 10^{23} \cdot 6,02 \cdot 10^{23} = 15,9891 \frac{\text{г}}{\text{моль}} \Rightarrow \text{это O}$

$|\text{число } e^-| - |\text{число } p^+| = 1 \Rightarrow \text{заряд катиона } +1$

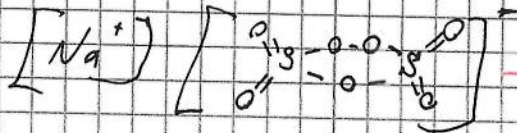
в 3 периоде (период серы) такая есть у Na.



Если у нас 2 атома серы, то у нас также в молекуле:



③



черновик



чистовик

(поставьте галочку в нужном поле)

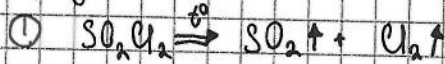
Страница № 2 из 4 стр.

(нумеруются только чистовики)



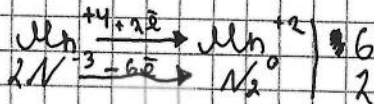
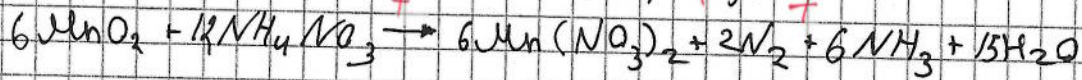
ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

Задача 9-3



Задача 9-4

① Даны вещества N_2 , $\text{Mn}(\text{NO}_3)_2$, NH_3 , H_2O



② Потому что NH_3 р-рится в воде и образует а-щелочную среду. Потому что при такой NH_4NO_3 разлагается на иерты N_2O

③ $\omega(\text{MnO}_2) = 0,3519$

④ $m(\text{Mn}(\text{NO}_3)_2) = 1,4484 \text{ г}$

Место
для
скрепки



9-1-999727

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

Задача 9-5

① $m(\text{Na}_2\text{PO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}) = 48,3471 \text{ г}$

② $m((\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Ca} \cdot \text{H}_2\text{O}) = 39,4054 \text{ г}$

③ $m_{\text{Асг}} = 30,1338 \text{ г}$ $m_{\text{Взасг}} = 2,0358 \text{ г}$

⑤ Анализы. Гидроксиапатит, фтороапатит в зубной эмали

Расчеты на черновике



черновик



чистовик

(поставьте галочку в нужном поле)

Страница № 4 из 4 стр.

(нумеруются только чистовики)