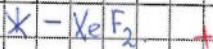
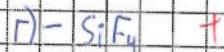
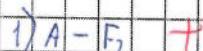


**ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА**

Вариант № 2

Задание 9-1.



$$2) \frac{M_r(\Gamma)}{M_r(N_2)} = 3,714$$

$$\frac{M_r(\Gamma)}{28} = 3,714$$

$$M_r(\Gamma) = 104 \text{ а.е.е.}$$

$$\omega(A) = \frac{Ar(A) \cdot n}{M_r(A)} \cdot 100.$$

$$Ar(A) \cdot n = 76$$

$$n \neq 1 \text{ (не подходит)}$$

$$n \neq 2 \text{ (Ar-иони 203, не подходит)}$$

$$n \neq 3 \text{ (масса Mg и Al, но они не об разуют 20308)}$$

$$n = 4 - F$$

$$M_r(XF_4) = 104 \quad Ar(X) = 104 - 76 = 28 - Si \quad B = 0 \Gamma = SiF_4$$



черновик



чистовик

(ставьте галочку в нужном поле)

Страница № 1 из 5 стр.

(нумеруются только чистовики)

1	2	3	4	5	Σ
do	do	-	5	9,5	



ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

- 3) 1: $F_2 + H_2 \rightarrow 2 HF$ +
- 2: $CaF_2 + H_2SO_4 \rightarrow 2HF + CaSO_4$ +
- 3: $2F_2 + SiO_2 \rightarrow SiF_4 + O_2$ +
- 4: $4HF + 2Si \rightarrow SiF_4 + SiH_4$ +
- 5: $2HF + SiF_4 \rightarrow H_2[SiF_6]$ +
- 6: $H_2[SiF_6] + KOH \rightarrow K_2[SiF_6] + 2H_2O$ +
- 7: $K_2[SiF_6] + H_2SO_4 \rightarrow SiF_4 + 2HF + K_2SO_4$ +
- 8: $Xe + F_2 \rightarrow XeF_2$ —

Задание 9-2

$$1) X: \frac{48}{1,511} = 32 \quad X - \textcircled{5}$$

$$Y: \frac{2,656 \cdot 10^{-23}}{1,67 \cdot 10^{-24}} = 16 \quad Y - \textcircled{0}$$

2: (Na) , находящего в основе число $p^+ = 11$, $n^o = 12$.

Таким Na -капсул, в которой число $\tilde{e} = 10$, $p^+ = 11$

Na входит в группу перводел, что соответствует условиям задания.

$$2). \frac{28,83\%}{37\% \text{ атом.}} = \frac{50,45\%}{16\% \text{ атом.}} = \frac{20,42\%}{23\% \text{ атом.}} = 0,9 : 3,15 : 0,9 = 2 : 7 : 2$$

$(Na_2S_2O_7)$ — стехиометрическая формула

	Na	Na	Структурная ф-на $Na_2S_2O_7$
3)	1	1	
	0	0	
	1	1	
	11	11	
	0	0	



черновик



чистовик

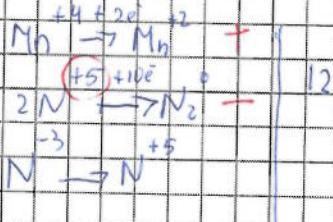
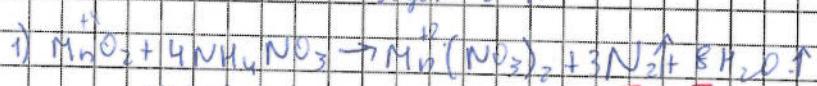
(поставьте галочку в нужном поле)

Страница № 2 из 5 стр.

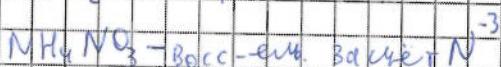
(нумеруются только чистовики)

**ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА**

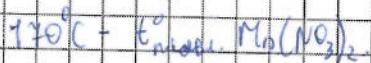
Задание 9-4.



В результате этого ученых
были получены нитрат марганца(II),
азот и вода.



2) Концентрат имеет мешающую среду, потому что в нем есть H_2O
содержащая группу OH^- , а при нагревании свыше 100°C вода делает марганец
кислым

3) $27,5\%$ —

$$4) m(\text{Mn}_2\text{O}_3) = 0,275 \cdot 2 = 0,55$$

$$\text{V}(\text{Mn}_2\text{O}_3) = \frac{0,55}{87,052} = 0,006$$

$$\text{V}(\text{Mn}(\text{NO}_3)_2) = 0,006.$$

$$m(\text{Mn}(\text{NO}_3)_2) = 0,006 \cdot 179 = 1,074 \text{ г. —}$$

Задание 9-5.

$$1) \text{V}(\text{Na}_3\text{PO}_4) \text{ в ре} = \frac{234}{164} = 0,143 \text{ моль}$$

$$\text{V}(\text{Na}_3\text{PO}_4 \cdot 12\text{H}_2\text{O}) = \text{V}(\text{Na}_3\text{PO}_4) = 0,143 \text{ моль}$$

$$m(\text{Na}_3\text{PO}_4 \cdot 12\text{H}_2\text{O}) = \text{V} = 0,143 \cdot 380 = 54,34 \text{ г. } \text{---}$$



черновик



чистовик

(поставьте галочку в нужном поле)

Страница № 3 из 5 стр.

(нумеруются только чистовики)



ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

$$2) \quad \nabla((\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Cd}) = \frac{33,2}{158} = 0,21$$

$\nabla(\text{кисл. изв.}) = \nabla(\text{соды}) = 0,21$ моль.

$$m(\text{кауст.-изв.}) = 0,21 \cdot 176 = 36,962 \quad \text{---}$$

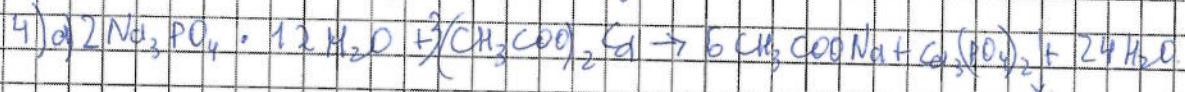
$$3) \quad m(A_1) = 123,42 : 2 = 61,72 \quad \text{---}$$

$$m_{10^\circ\text{C}}(A_1) = 52,72 \Rightarrow \text{Весной осадок } m = 9,2 \quad \text{---}$$

$$m_{июн}(E_2) = 69,62.$$

$$m_{10^\circ\text{C}}(E_2) = 69,852 \Rightarrow \text{Весной осадок } m = 7,752. \quad \text{---}$$

Водимых солей осадки не выходит



$$\nabla(\text{Na}_3\text{PO}_4 \cdot 12\text{H}_2\text{O}) = \frac{9}{380} = 0,024 \text{ моль.}$$

$$\nabla((\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Cd}) = \frac{37,4}{158} = 0,237 \text{ моль.}$$

Тогда кисл. изв. в недостатке

Считать по кисл. изв.

$$\nabla(\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2) = \frac{1}{3} \nabla(\text{кисл. изв.}) = 0,012 \text{ моль.} \quad m(\text{осадка}) = 3 \cdot 0,012 = 3,722 \quad \text{---}$$



$$\nabla(\text{Na}_3\text{PO}_4) = 94,6 : 164 = 0,58 \text{ моль}$$

$$\nabla((\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Cd} \cdot \text{H}_2\text{O}) = 175 : 176 = 0,001 \text{ моль.}$$

$$\nabla(\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2) = \frac{1}{3} \nabla((\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Cd} \cdot \text{H}_2\text{O}) = 0,0003 \text{ моль.}$$

$$m = 0,0932. \quad \text{---}$$



черновик



чистовик

(поставьте галочку в нужном поле)

Страница № 4 из 5 стр.

(нумеруются только чистовики)



ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

5).

$\text{Cd}_3(\text{PO}_4)_2$ находится в костях и зубах миокаридомицет (в том числе церес)
другие материалы этой группы находятся в крови



черновик



чистовик

(поставьте галочку в нужном поле)

Страница № 5 из 5 стр.

(нумеруются только чистовики)