

1	2	3	4	5	Σ
15	5	3,5	4	20	47,5

Место
для
скрепки



9-12-385

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

№ 1

1. А - $\text{Cr} +$
- Б - $\text{Cr}_2\text{O}_3 +$
- В - $\text{CrO}_3 +$
- Г - $\text{PbCrO}_4 +$
- Д - ~~Cr_2O_3~~ $\text{H}_2\text{CrO}_4 +$
- Е - $\text{CrO}_2\text{Cl}_2 \pm$ нет расчета 1,5
- Ж - $\text{CrCl}_2 -$
- З - $\text{CrO}(\text{O}_2)_2 \pm$ нет расчета 1,05
- И - $\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3 +$

2. 1) $2\text{H}_2\text{O} + \text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3 \xrightarrow{\text{H}_2} 2\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{SO}_2 + \text{Cr} + 2\text{O}_2 -$
- 2) $6\text{H}_2\text{SO}_4 + 4\text{CrO}(\text{O}_2)_2 \rightarrow 2\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3 + 6\text{H}_2\text{O} + 7\text{O}_2 +$
- 3) $\text{CrCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{CrO}(\text{O}_2)_2 + 3\text{H}_2\text{O} +$
 $2\text{SO}_2 + 2\text{HCl} -$
- 4) $\text{CrCl}_2 + 2\text{NaCl} + 4\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{CrO}_2\text{Cl}_2 + 2\text{NaHSO}_4 +$
 $2\text{SO}_2 + 2\text{HCl} + 2\text{H}_2\text{O} -$



черновик



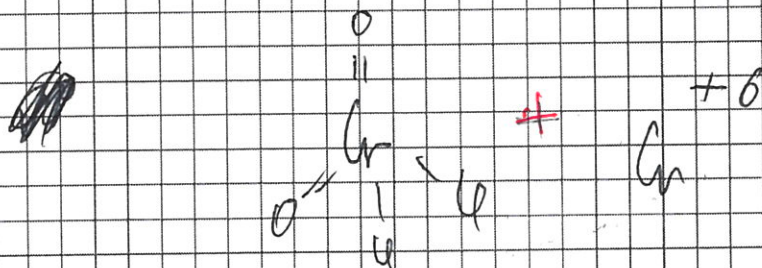
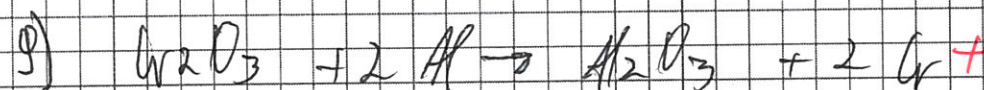
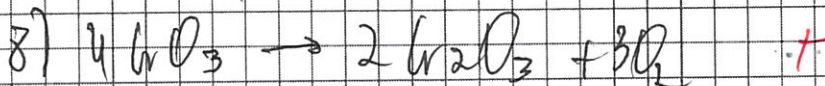
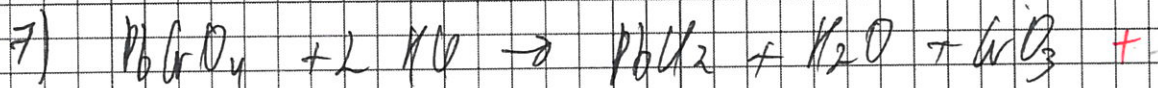
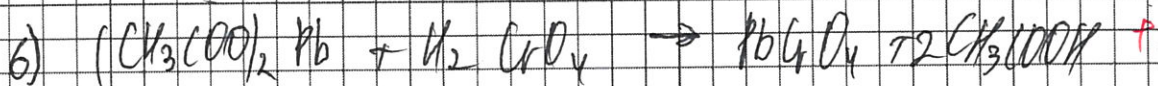
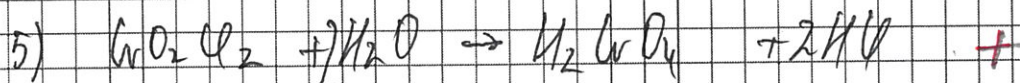
чистовик

Страница № 1 из 1 стр.

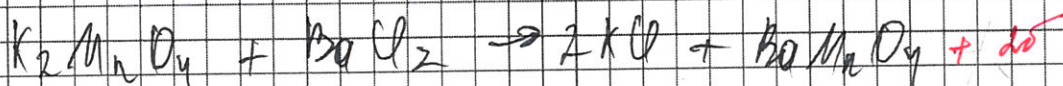
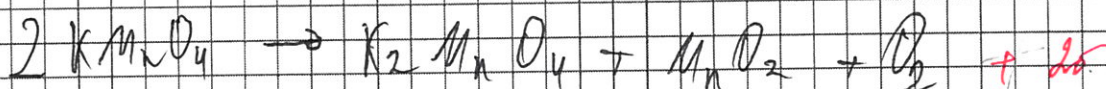
(поставьте галочку в нужном поле)

(нумеруются только чистовики)

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА



№ 2



$$m(\text{BaMnO}_4) = 0,2 \cdot M = 51,2 \text{ г} \quad +$$

$$n(\text{BaCl}_2)_{\text{расч}} = 0,088 \text{ моль} \quad + \quad \text{атомы?}$$

$$n(\text{Ba}^{2+}) = 0,088 \text{ моль} \quad \text{как определить?}$$

$$\omega(\text{Ba}^{2+}) = \frac{137 \cdot 0,088}{m_{\text{всего}}} \approx 21,87\% \quad -$$



черновик



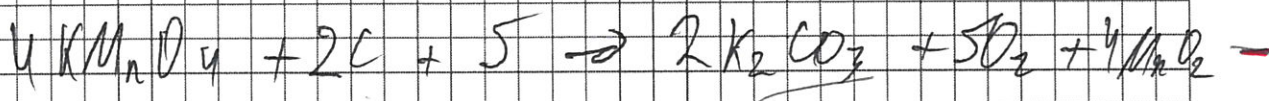
чистовик

(поставьте галочку в нужном поле)

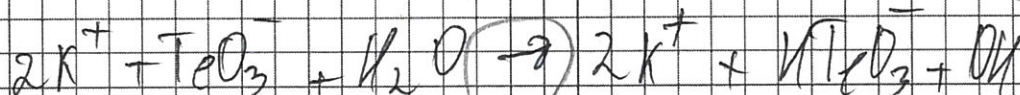
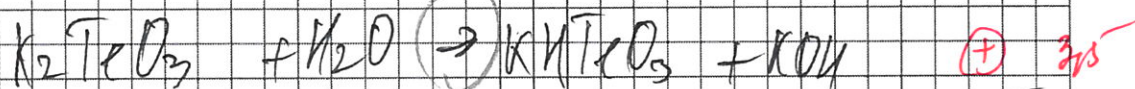
Страница № 2 из 4 стр.

(нумеруются только чистовики)

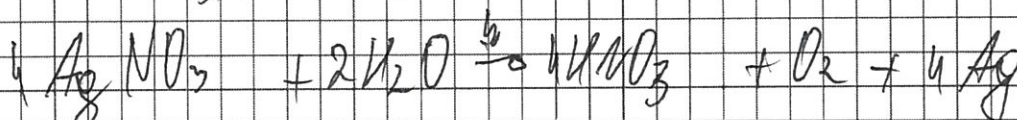
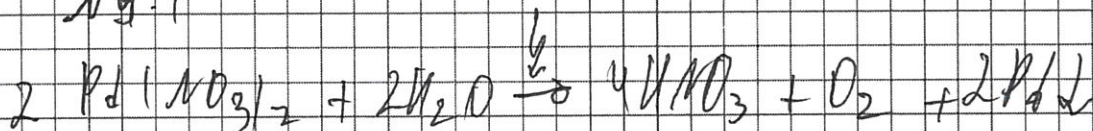
ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА



№3-3



№9.1



$$L = \frac{H}{F \cdot Z}$$

$$m = \frac{HM}{F \cdot Z}$$

Pd восстановится 1м. ± 15 .

№9.5



черновик



чистовик

(поставьте галочку в нужном поле)

Страница № 3 из 4 стр.

(нумеруются только чистовики)

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

$$1) \quad h_{(C-14)} \text{ в } \text{год} = 2,35 \cdot 10^4 / N_0 = 3,9 \cdot 10^{-17}$$

$$\frac{h_{(C-14)}}{1 \text{ месяц}} = \frac{3,9 \cdot 10^{-17}}{0,01} = 3,9 \cdot 10^{-15} \text{ моль/мес.}$$

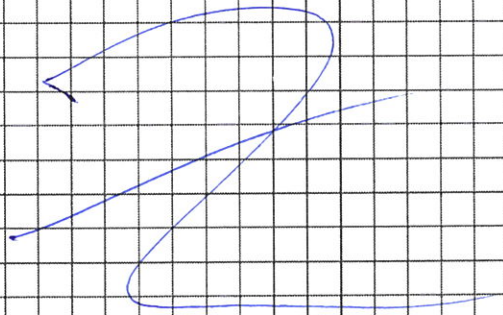
$$\frac{10^{-12}}{3,9 \cdot 10^{-15}} = 256,4 \text{ раз}$$

$$2) \quad N = N_0 \cdot 2^{\frac{T}{T_{1/2}}}$$

$$2^{\frac{T}{T_{1/2}}} = 256$$

$$\frac{T}{T_{1/2}} = \log_2 (256) = 8$$

$$T = 8 \cdot 5730 = 45840 \text{ лет.}$$




черновик



чистовик

(поставьте галочку в нужном поле)

Страница № 4 из 4 стр.

(нумеруются только чистовики)