

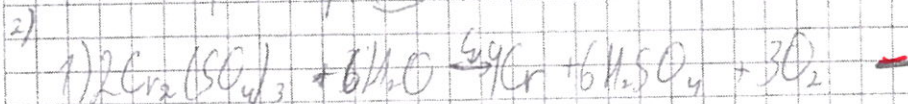


9-5-2141

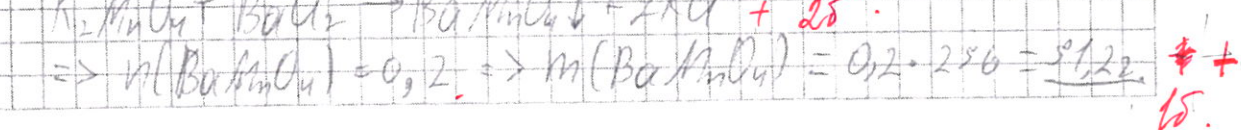
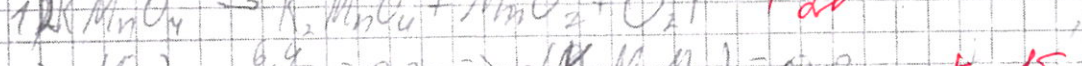
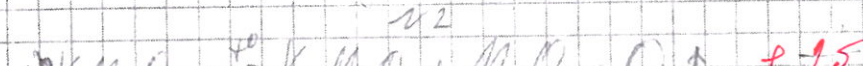
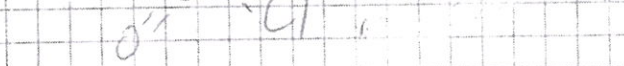
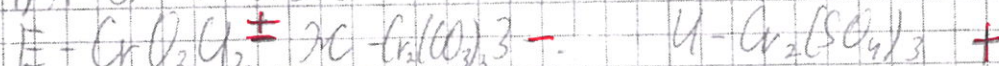
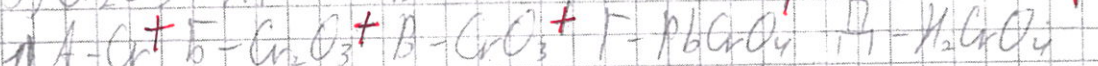
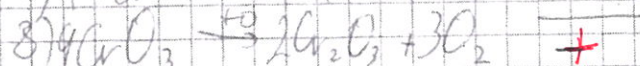
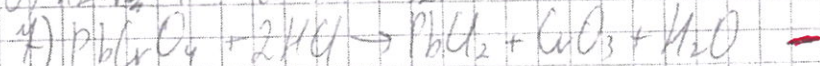
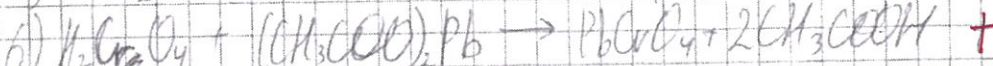
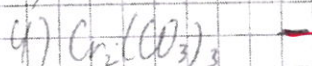
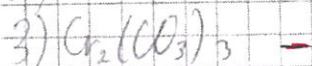
1	2	3	4	5	Σ
11	10	0	4	14	39

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

Вариант 1

Скорее всего $A - Cr +$ $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^5 4s^1$? -

2)



черновик



чистовик

(поставьте галочку в нужном поле)

Страница № 1 из 3 стр.

(нумеруются только чистовики)

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

$n(\text{BaCl}_2)_{\text{исх.}} = \left(\frac{200 \cdot 30}{100} \right) / (135 + 35,5 \cdot 2) \approx 0,29$ **15.** Вариант 1
 $n(\text{BaCl}_2)_{\text{кон.}} = 0,29 - 0,2 = 0,09$ **15.**
 $m_{\text{сп-ра}} = 45 - m(\text{O}_2) - m(\text{MnO}_2) - m(\text{BaMnO}_4) + m(\text{H}_2\text{O}) +$
 $+ m(\text{BaCl}_2)_{\text{исх.}}$ **где значения?**
 $m(\text{MnO}_2) = 0,2 \cdot (55 + 32) = 19,4$ **+ 15.**
 $m_{\text{сп-ра}} = 500$ **15.**
 $n(\text{K})_{\text{кон.}} = n(\text{KMnO}_4) + n(\text{KCl}) =$
 $n(\text{KMnO}_4)_{\text{кон.}} = \frac{45 - 63,2}{39 + 55 + 64} \approx 0,044$ **—**
 $n(\text{KCl}) = 0,4$
 $n(\text{K}^+) = 0,044 + 0,4 = 0,444$ **—**
 $n(\text{MnO}_4^-) = 0,044$
 ~~$n(\text{MnO}_4^-)$~~ $n(\text{Cl}^-) = 0,4$
 $C(\text{Ba}^{2+}) = \frac{N(\text{Ba}^{2+})}{N(\text{K}^+) + N(\text{MnO}_4^-) + N(\text{Cl}^-)} =$
 $N(\text{Ba}^{2+}) = 0,2 \cdot 6,02 \cdot 10^{23} = 1,204 \cdot 10^{23}$ **—**
 $N(\text{K}^+) = 0,4 \cdot 6,02 \cdot 10^{23} = 2,408 \cdot 10^{23}$ **—**
 $N(\text{Cl}^-) = N(\text{K}^+) = 2,408 \cdot 10^{23}$
 $N(\text{MnO}_4^-) = 0,044 \cdot 6,02 \cdot 10^{23} = 2,6488 \cdot 10^{22}$ **(—)**
 $N(\text{K}^+) = N(\text{MnO}_4^-) = 2,6488 \cdot 10^{22}$
 $C(\text{MnO}_4^-) = \frac{1,204 \cdot 10^{23}}{1,204 \cdot 10^{23} + 2,6488 \cdot 10^{22} + 2,6488 \cdot 10^{22}} \cdot 100 \approx 14,42\%$



черновик



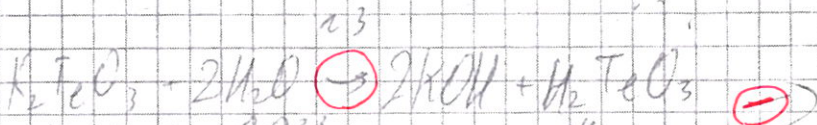
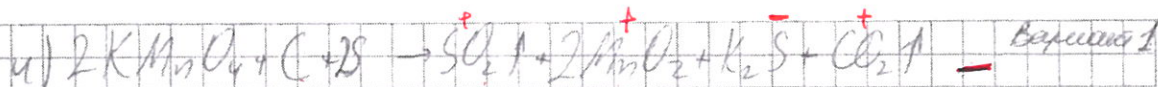
чистовик

(поставьте галочку в нужном поле)

Страница № 2 из 3 стр.

(нумеруются только чистовики)

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА



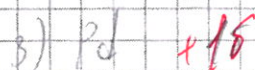
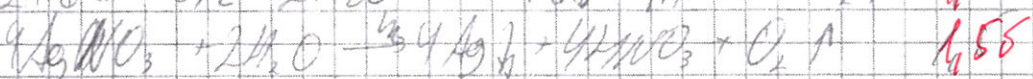
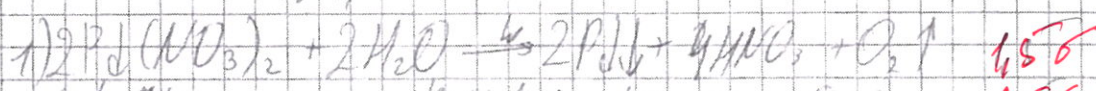
$n(\text{K}_2\text{TeO}_3) = \frac{0,033}{39 \cdot 2 + 128 + 48} \approx 1,29 \cdot 10^{-4}$

$\alpha(\text{K}^+) = \frac{N(\text{K}^+)}{N(\text{K}^+) + N(\text{TeO}_3^{2-}) + N(\text{H}^+)} \cdot 100 \approx 40\%$

$N(\text{K}^+) = 12 \cdot 1,29 \cdot 10^{-4} \cdot 6,02 \cdot 10^{23} = 1,55376 \cdot 10^{20}$

$N(\text{TeO}_3^{2-}) = 1,29 \cdot 10^{-4} \cdot 6,02 \cdot 10^{23} = 7,7658 \cdot 10^{19}$

$N(\text{H}^+) = N(\text{K}^+) = 1,55376 \cdot 10^{20}$



$\frac{2,35 \cdot 10^{-12}}{6,02 \cdot 10^{23}} \approx 3,9 \cdot 10^{-12}$

$3,9 \cdot 10^{-12} \cdot 100 = 3,9 \cdot 10^{-10}$ на 1 моль востановится

$\frac{10^{-12}}{3,9 \cdot 10^{-12}} \approx 256$ + 85 = 2596

возраст = 8430 (9) 51540 лет



черновик



чистовик

(поставьте галочку в нужном поле)

Страница № 3 из 3 стр.

(нумеруются только чистовики)