

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

Вариант 1.

№11.5

1) $A = Pt$ (платина) 20

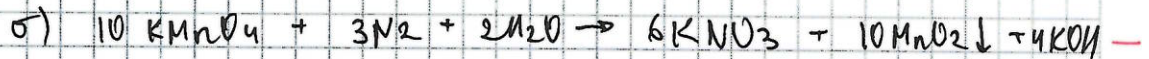
Платина покроя металлическими с ваннами из Au
золото. Король чтобы избежать окисления
электродов дорогого золота на дженевую (бассе)
платину запретил ввез. 10

2) $B = K_2PtCl_6$ 20

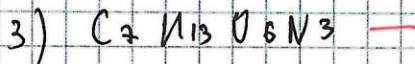


30

№11.1.



2) 235 г/мол 30



4) $D(CaCO_3) = 0,035 \text{ моль}$ $m = 3,5 \text{ г}$ —

5) 5 измерений —

3,50



черновик



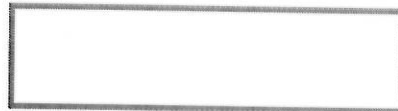
чистовик

Страница № 1 из 4 стр.

(поставьте галочку в нужном поле)

(нумеруются только чистовики)

| | | | | | |
|-----|---|----|---|---|------|
| 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | Σ |
| 3,5 | 8 | 19 | 4 | 6 | 40,5 |

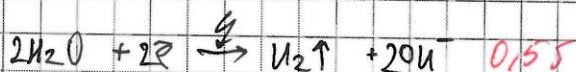


ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

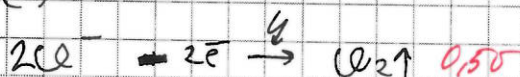
N 11.2

1) KCl , $NaCl$, $CsCl$, $RbCl$; KBr , $NaBr$, $CsBr$, $RbBr$;

2) (К):

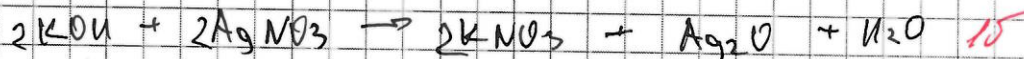


(А):



3) $2CoCl_2 + 2Co(OH)_2$ (уф.с.) $\xrightarrow{\text{кал.}}$ $CoCl_2 + Co(ClO)_2 + 2H_2O \quad 10$

4) $KOH + Na_2S \rightarrow X$



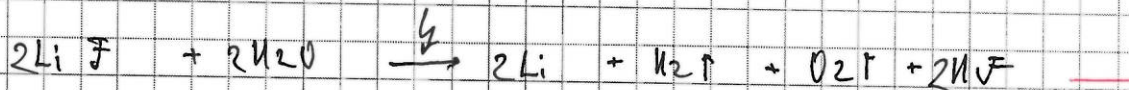
4) $Na^+ \rightarrow Li^+$

$Cl^- \rightarrow F^-$

(К):



(А):



5) $Cu + Cl_2 \rightarrow CuCl_2$ "Газ будет улететь". ---

~~10~~



черновик



чистовик

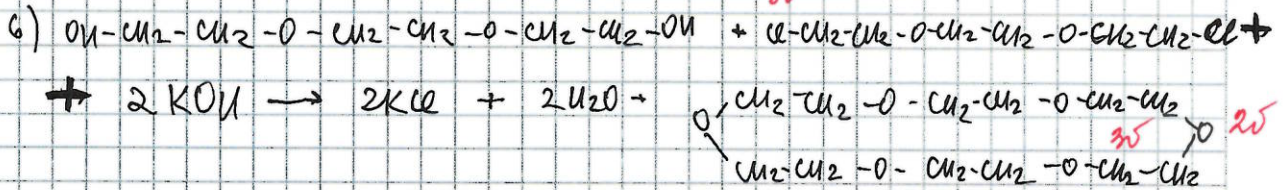
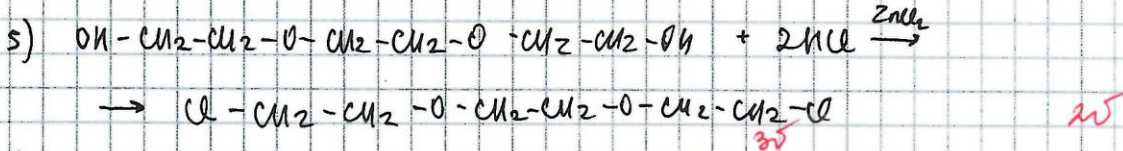
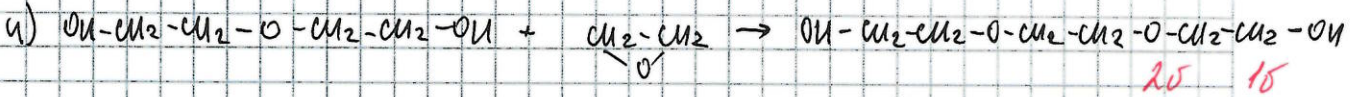
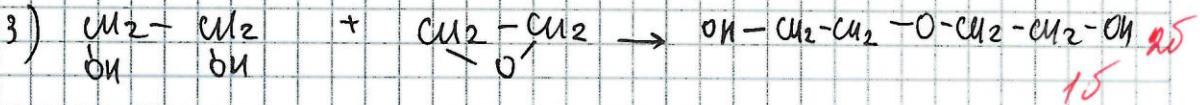
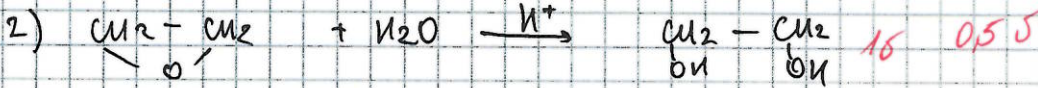
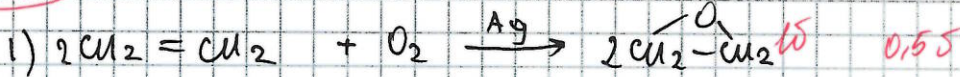
(поставьте галочку в нужном поле)

Страница № 2 из 4 стр.

(нумеруются только чистовики)

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

№ 11.3



В последней стадии можно использовать любое основание как электролит для дегидратирования.

195

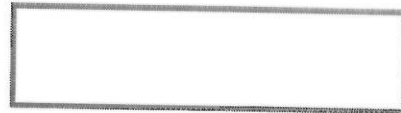
черновик

чистовик

Страница № 3 из 4 стр.

(поставьте галочку в нужном поле)

(нумеруются только чистовики)



ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

N 11.4

1) $\text{ст. диссоциации} = \frac{0,0062}{0,0738} = 8,4 \cdot 10^{-3}$

$\text{pH (р-ра к-ты)} = 3,173 \quad \left\{ \begin{array}{l} [\text{H}^+] = \text{ст. дисс.} \cdot C_{\text{к-ты}} = 6,72 \cdot 10^{-4} \\ \text{pH} = -\log [\text{H}^+] = -\log [6,72 \cdot 10^{-4}] \approx 3,173 \end{array} \right.$

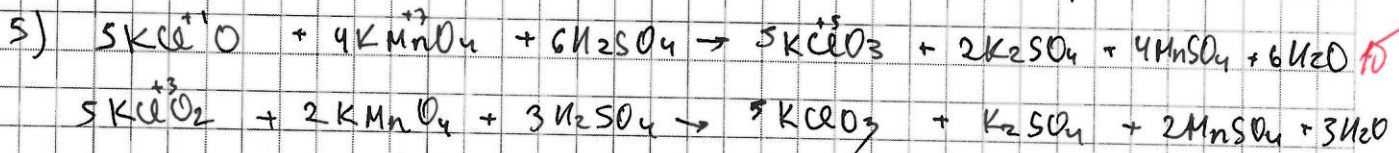
2) $K_{\text{г}} (\text{к-ты}) = \frac{[\text{H}^+] \cdot [\text{OH}^-]}{[\text{к-ты}]} = \frac{(6,72 \cdot 10^{-4})^2}{0,08} = 564,48 \cdot 10^{-8}$



$K_{\text{гидролиз}} \text{ соли} = \frac{[\text{кислота}] \cdot [\text{KOH}]}{[\text{соль}] \cdot [\text{H}_2\text{O}]} = \frac{0,08 \cdot 0,08}{0,08} = 0,08$

3) $\text{pH (р-ра соли)} = 12,097$

4) KClO^{\ominus} - хлорноватистая к-та KClO^{\ominus} - гипохлорит калия
 KClO_2 - хлористая к-та KClO^{\ominus} - хлорит калия



черновик



чистовик

(поставьте галочку в нужном поле)

Страница № 4 из 4 стр.

(нумеруются только чистовики)