

ЧИСТОБЛИК
Лист № 1

БСОН ХУММ

ЧИСТОБЛИК
Лист № 2

БСОН ХУММ

1.2. Задача

$$\begin{cases} 2x + y = 0,45 \\ 12x + 5y = 2,05 \end{cases}$$

$$x = 0,2; y = 0,05$$

$$y = 0,05 \cdot 200 = 10$$

$$20x + 12 = 0,2 \cdot 20 + 12 = 14$$

$$D_{\text{м.б.м.}} = 95,2 \text{ т}$$

2.2. Задача

$$\frac{20 + 8x}{50x + 92x} = 0,08$$

$$x = 10,5$$

$$10,5 \cdot 92 + 382 = 100x$$

$$202 = 10,5x$$

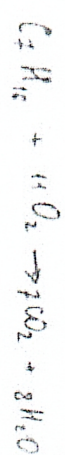
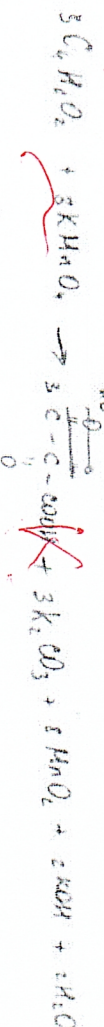
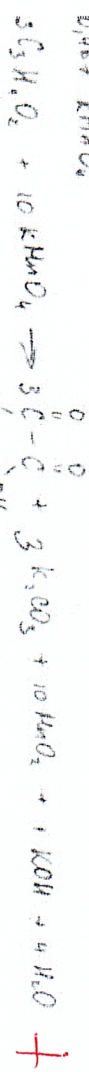
$$D_{\text{м.б.м.}} \cdot Na_2B_4O_7 \cdot 10H_2O = 10,5 \cdot 100 = 1050 \text{ т}$$

11% +

475

3.2. Задача

$$D_{\text{м.б.м.}} \cdot K_2H_2O_4$$



$$\frac{11,5}{86} \cdot \frac{8}{3} = 0,33659$$

$$\frac{11,5}{92} \cdot \frac{10}{3} = 0,53224$$

СРЕДНЕОБЩЕЕ
УМНОЖЕНИЕ

0,13581 — 0,467

$$0,13581 \cdot 3 \cdot 86 = 4,4620$$

$$4,4620 \cdot x = 38,987$$

$$11,5 \cdot 160x$$

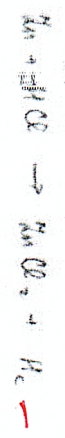
$$0,052 + \left(\frac{11,5 - 4,4620}{72} \right) =$$

$$= 0,052 \cdot 86 = 12,9$$

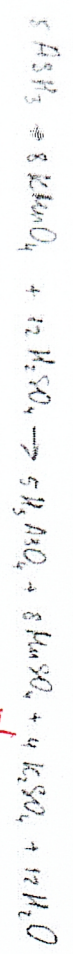
СРЕДНЕОБЩЕЕ
УМНОЖЕНИЕ

475

5.2. Задание



$$\frac{AsH_3 + H_2}{20} = 2,4335$$



$$\frac{130,1}{483} = 0,268 \quad \frac{0,268 \cdot 75 + 2 \cdot X}{(0,268 + X) \cdot 20} = 2,4335$$

$$X = 0,158$$

$$0,158 \cdot 2 = 0,316 = A$$

$$0,158 \cdot 108 = 17,064 = Ag$$

$$O_{mblum} \quad A = 0,316$$

$$Ag = 17,064$$

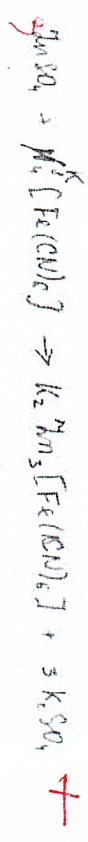
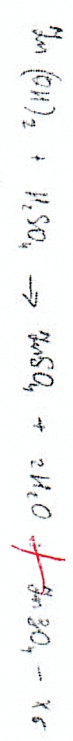
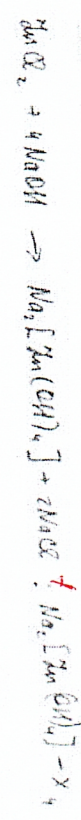
28

6.2. Задание

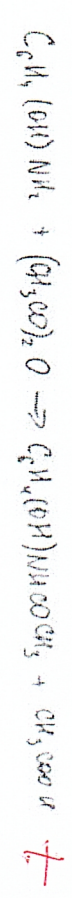
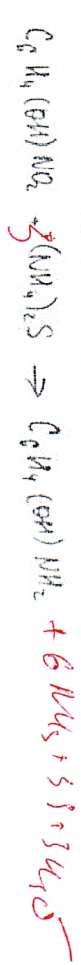
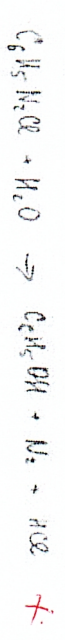
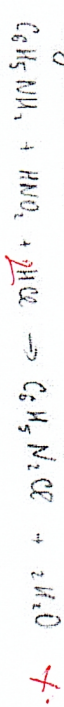
$$2MnS = X_1$$

$$2MnS + 3O_2 = 2MnO + 2SO_2 \quad ; \quad 2MnO = X_2 \quad -$$

$$2MnO + 2HCl = MnCl_2 + H_2O \quad ; \quad 2MnCl_2 = X_3 \quad +$$



Задание 7.2



СРЕДНОБОКСИЙ
УНІВЕРСИТЕТ

$$O_{mblum} : F = C_6H_5(OH)NHCOCH_3$$

(напрямую)

118/20

86

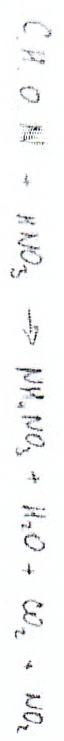
106

4.2. Зогорше:

$$\frac{MNP}{KT} = m \quad \frac{0,548 \cdot 44 \cdot 99,725}{8,90 \cdot 298} = 0,616 \text{ CO}_2$$

$$\frac{4,295 \cdot 46 \cdot 99,725}{8,904 \cdot 298} = 2,4 \text{ NO}_2$$

+ 16



$$0,052 + 0,0161 = 0,068 \text{ HNO}_3$$

$$0,032 \text{ NO}_2$$

$$0,018 \text{ H}_2O$$

$$0,0161 \text{ NH}_4NO_3$$

$$4 \cdot 0,0161 + 0,028 = 0,0934 \text{ H}$$

$$0,068 - 0,0934 = 0,0244$$

$$0,068 \cdot 5 = 0,204$$

CHON

$$0,014 \cdot 2 + 0,052 \cdot 2 + 0,028 + 0,0161 \cdot 5 = 0,2035$$

$$0,2035 - 0,204 = 0,0045$$

$$\begin{array}{l} H - 0,0244 \\ N - 0,0424 \\ O - 0,0245 \\ C - 0,014 \end{array} \quad \left| \quad \begin{array}{l} 77,422 \\ 77,422 \end{array} \right.$$

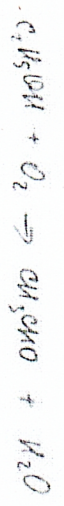
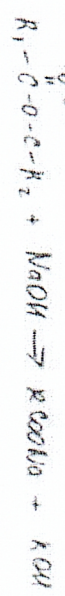
$$\begin{array}{l} C_1 \\ O_{0,5} \\ N_{1,5} \\ H_{17,43} \end{array} \quad \left| \quad \begin{array}{l} C_{10} \\ O_5 \\ N_{15} \\ H_{17,43} \end{array} \right. \quad \frac{C_{14}H_{19}N_5O_4}{-C_{20}H_{25}N_5}$$

5

СЕРГІЙОВСЬКИЙ
МІХАЙЛО

☐ ☐ ☐ ☐ ☐ ☐

2.2. Зогорше:



Дана: Співвідношення - $CH_3COONa : CH_3$

f-аміноспіввідношення - $NH_2 : CH_3COONa$

10.2. Зогорше:



$$V = 0,02$$

$$C_{Mn} = 2,25 > 0,045 (Fe^{2+})$$

$$0,045 - 0,035 = 0,0075$$



$$0,0075 \cdot 154 = 1,455$$

$$V = 0,015 > 0,0035 (K_2MnO_4)$$

5

СЕРГІЙОВСЬКИЙ
МІХАЙЛО

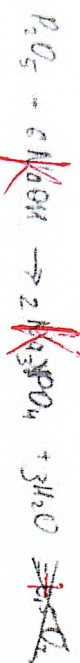
11x120

48

3.2. Задача.



45



0,2488 M⁺?

$$\frac{1,81}{102} = 0,055 \quad \frac{32x}{10 + 0,05 + 32} = 0,1203$$



$$0,5 \cdot 32 = 16 - O_2$$

$$0,3 KOH + 0,055 N_2O_5$$

$$442 - (18 + 10,95) = 418,05 + 3,81 = 425,86$$

$$0,03075 \cdot 142 = 4,3$$

$$\frac{0,3}{0,055} = 5,45$$

$$\begin{array}{r} 5,45 \\ 4 \quad 1,45 \\ \quad 0,55 - x \\ \quad 2 - 0,11 \end{array}$$

$$\frac{4,3}{425,86} \cdot 100\% = 1\%$$

$$O_{\text{изб.}}: O_2 - 16$$

5. СРЕДНОБЛИКИЙ
УМЕРЕННЫЙ

☐ ☐ ☐ ☐ ☐ ☐

5. СРЕДНОБЛИКИЙ
УМЕРЕННЫЙ

☐ ☐ ☐ ☐ ☐ ☐