

10-1.

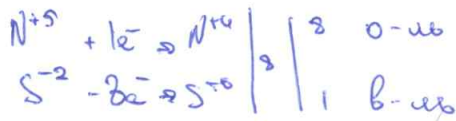
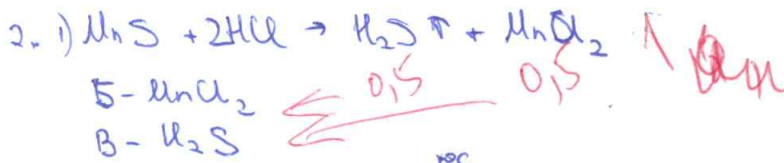
Усложнен 1

1. Т.к. выделение  $H_2S \Rightarrow$  бурное выделение с  $S_2$

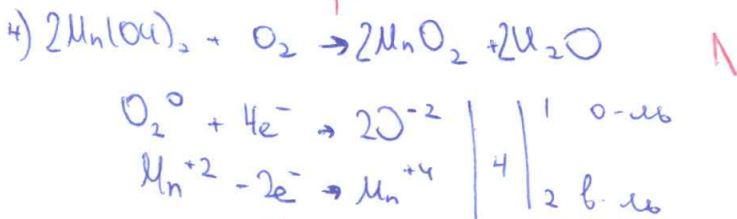
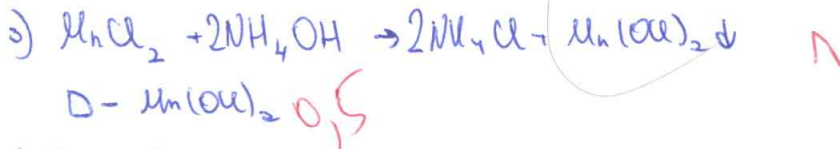
$$\omega(S) = 100\% - 63,15\% = 36,85\%$$

$$M(A) = \frac{32,066 \frac{\text{г}}{\text{моль}}}{0,3685} = 87,02 \frac{\text{г}}{\text{моль}} \Rightarrow M(M) = 87,02 - 32,066 = 54,954 \frac{\text{г}}{\text{моль}} \Rightarrow M \in Mn$$

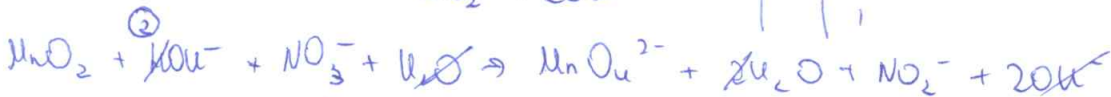
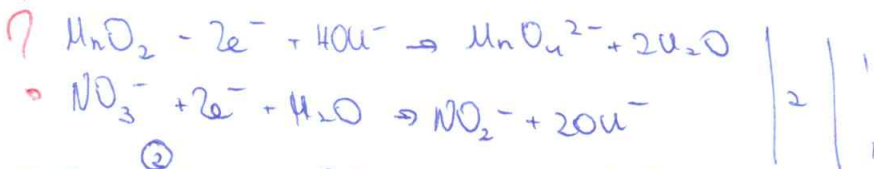
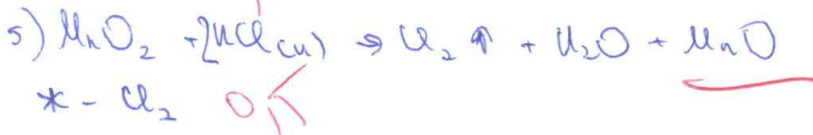
Минерал(A)- $MnS$ ; металл - Mn



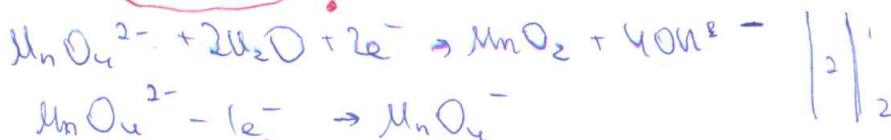
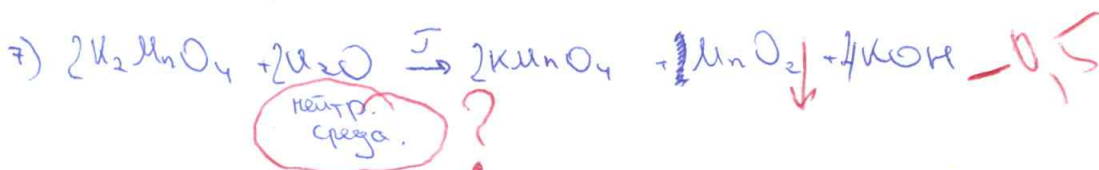
Г- $NO_2$  0,5



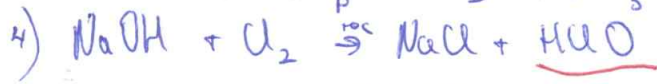
Е- $MnO_2$  0,5



З- $K_2MnO_4$  0,5



И- $KMnO_4$  0,5



10-2. Т.к элемент X имеет св-ва наиболее характерные св-ва  $\text{S}_2$   
 $\Rightarrow$  следует он стоит в группе с  $\text{S}_2$ ; это только не  $\text{O}_2$ , т.к  
 $\gamma \text{O}_2$  это сильное окислительное св-ва, чем у  $\text{S}_2$ ; значит  
 элемент X - Se. 0,5



B в-в I:  $w(\text{Se}) = 33,52\% \rightarrow \mu(\text{I}) = \frac{78,96 \frac{\text{г}}{\text{моль}}}{0,3352} \approx 235 \frac{\text{г}}{\text{моль}}$



Т.к сульфиды являются окислителями, а Se по св-вам похож на S, то  
 окислительная форма будет сильная или ( $\text{H}_2\text{SeO}_4$ ), а окислительная  
 восстановительная или ( $\text{H}_2\text{SeO}_3$ ); ~~и т.д.~~

$C = \frac{n}{V}; C = \frac{m}{\mu \cdot V}; C = \frac{p}{M}; p = \frac{m}{V}$  ~~и т.д.~~

~~и т.д.~~  $n(\text{NaOH}) = 19,7 \text{ мм} \cdot 0,07 = 1,379$ ;  $\text{C} + \frac{\text{NaOH}}{1} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$

$n(\text{C}) = n(\text{NaOH}) = 1,379 \text{ мм}$

$C(\text{C}) = 0,06895 \text{ M}$

$C(\text{C}) = \frac{1}{\mu \cdot 20}$ ;  $0,06895 = \frac{1}{\mu \cdot 20}$ ;  $\mu \cdot 20 = 14,5$  ммоль; т.к  $\mu$  ~~и т.д.~~

$\mu \cdot 20 = 14,5$

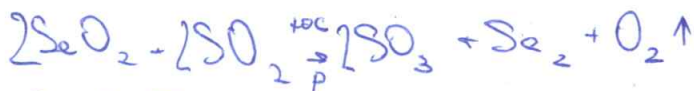
$\mu = 14,5 = \mu(\text{H}_2\text{SeO}_3) \Rightarrow \text{E} = \text{H}_2\text{SeO}_3$

$200 \text{ мм} \cdot 10 = \frac{20}{200} =$

$0,1 - \text{V}_{\text{окс}}$



Microbau 2

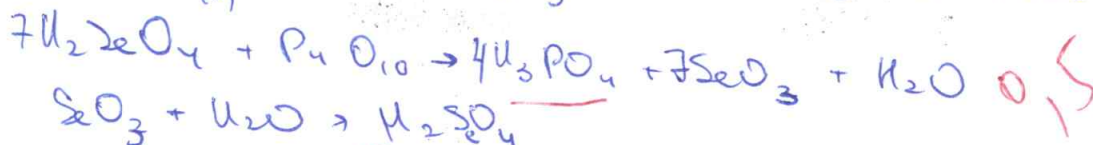
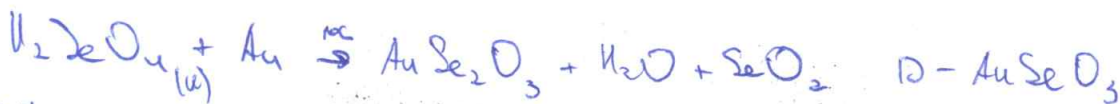


B -  $\text{SeO}_2$



C - ~~U<sub>2</sub>SeO<sub>4</sub>~~

~~U<sub>2</sub>SeO<sub>4</sub>~~



F -  $\text{SeO}_3$  O, S



E -  $\text{U}_2\text{SeO}_3$



$$M(\text{SeO}_2) = 111 \frac{\text{g}}{\text{mol}}$$

$$M(\text{SO}) = 111 - 16 = 95 \frac{\text{g}}{\text{mol}}$$

$$111 \frac{\text{g}}{\text{mol}} \cdot 0,1442 \approx 16 \frac{\text{g}}{\text{mol}} \Rightarrow 2\text{SeO}_2 \xrightarrow[\text{P}]{\text{HOC}} 2\text{SO} + \text{O}_2$$

$$M(\text{AuSe}_2\text{O}_3) = 409 \frac{\text{g}}{\text{mol}}$$

$$w(\text{Au}) \approx 49,81\%, 27\text{g}$$

$$\frac{\text{SeO}_2}{\text{SeO}_3} = \frac{1}{1,144} \quad 27\text{g}$$

A - Se

G = SO

B -  $\text{SeO}_2$

I -  $\text{Na}_2\text{SeSO}_3$

C -  $\text{U}_2\text{SeO}_4$  O, S

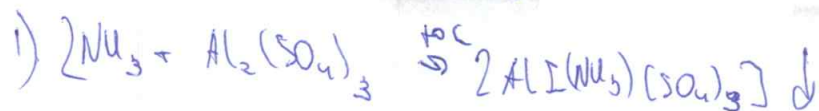
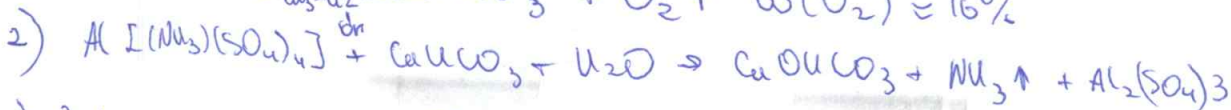
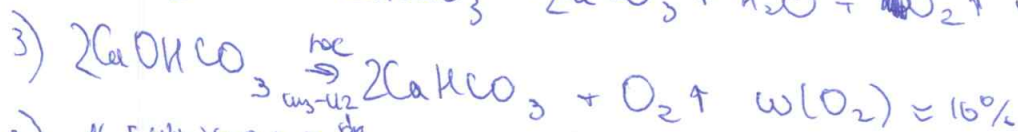
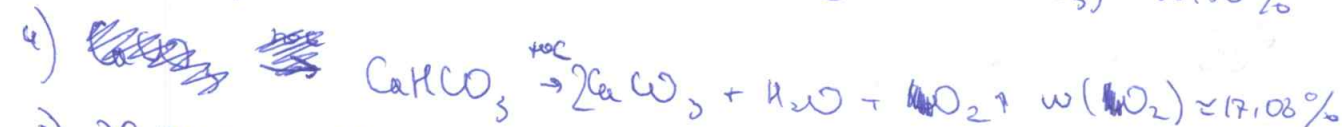
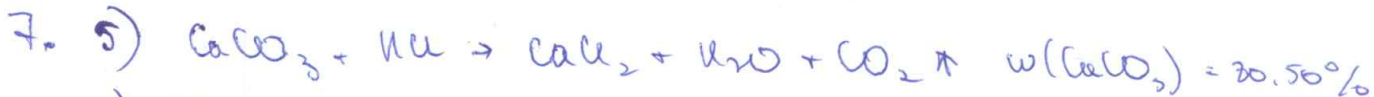
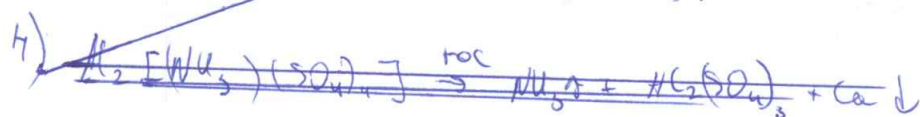
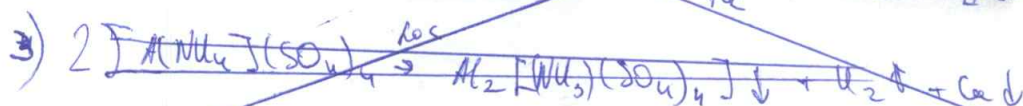
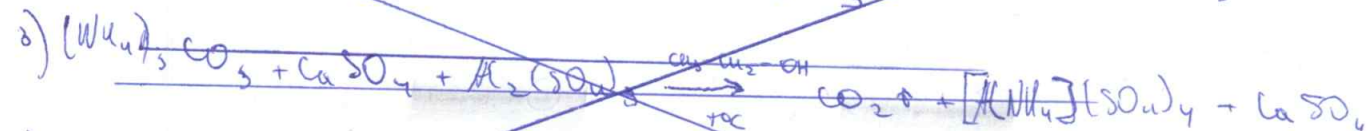
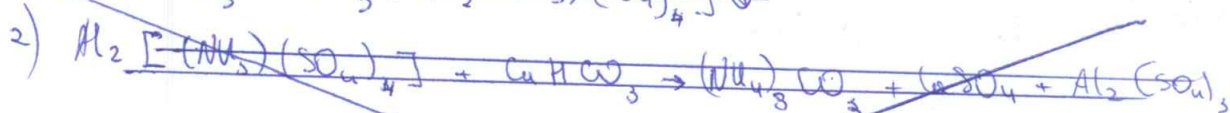
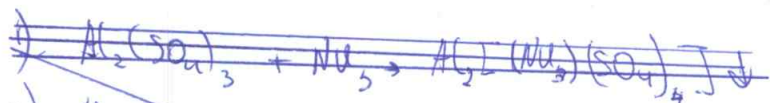
H -  $\text{Se}_2\text{O}_5 (\text{SeO}_2 \cdot \text{SeO}_3)$  O, S

D -  $\text{AuSe}_2\text{O}_3$

10-3. Т.к. используется в парке с проемом  $\Rightarrow$  он имеет вид алюминия  
 лемма, также попутно окисной менион, из-за чего  
 ускорил и коррозия  $\Rightarrow$  X - Al.  $\Rightarrow$  Y - Be

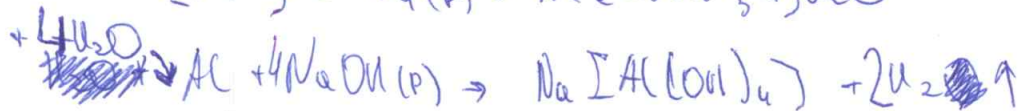
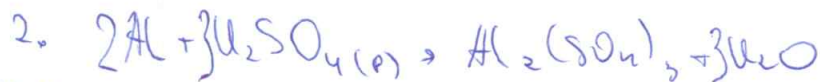


1 1



1. X - Al  
 Y - Be

Be!  
 б ф о у г е



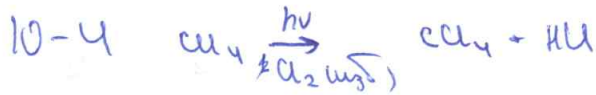
~~Al<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub> + 6H<sub>2</sub>O + 3H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>~~



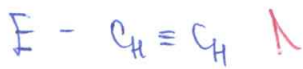
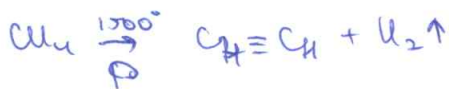
4. -

5. Алюминат

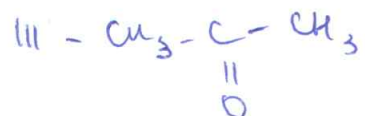
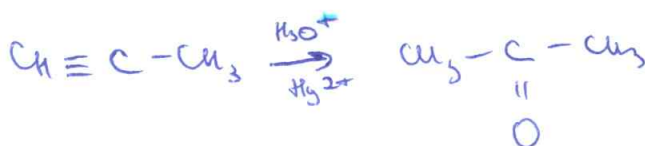
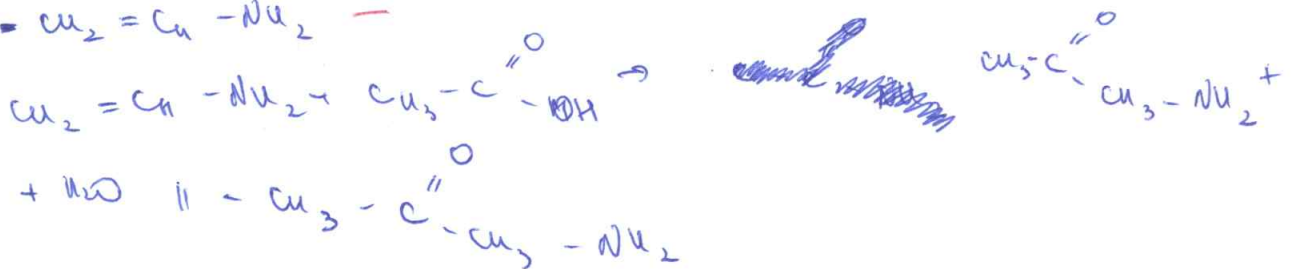
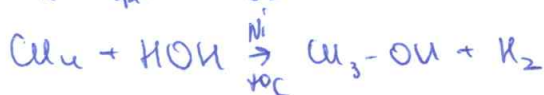


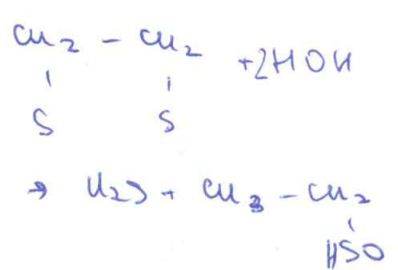
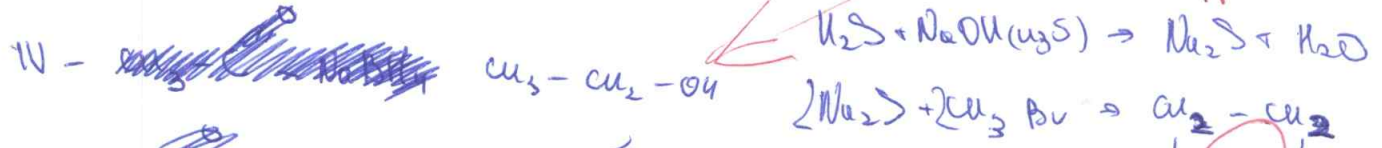
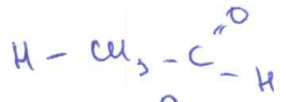
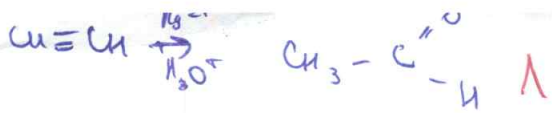


$w(\text{C}) = 0,073 \Rightarrow M(\text{I}) = \frac{12 \cdot \frac{2}{0,073}}{0,073} = 15 \cdot \frac{2}{0,073}$



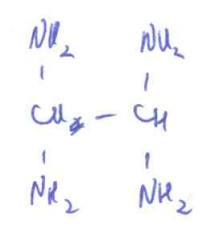
~~Сторона с CH3~~



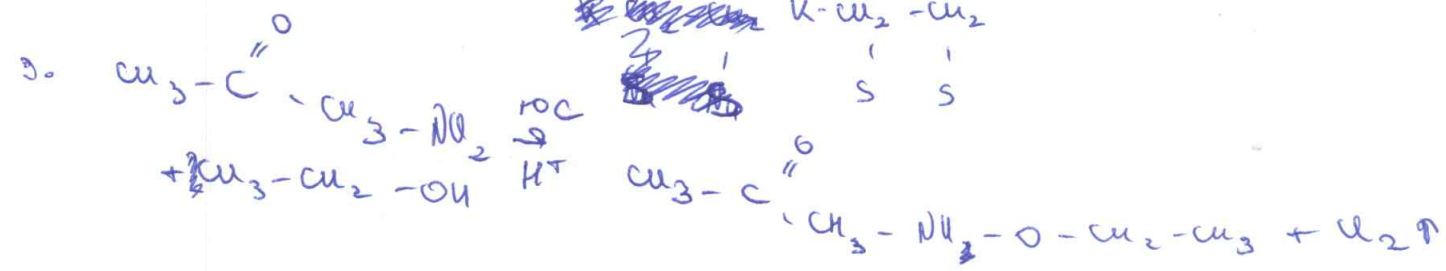
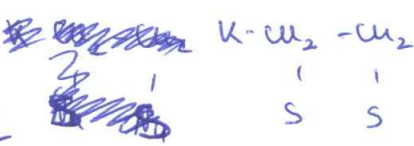


- I -  $CH_4$
- II -  $CH_3 - C(=O) - NH_2$
- III -  $CH_3 - C(=O) - CH_3$
- IV -  $CH_3 - CH_2 - OH$
- V -  $CH_2 = CH_2$
- VI -  $CH_3 - CH_2 - HSO$

- A+B -  $CH_3 - OH + H_2$
- C -  $CH_2 = CH_2$
- D<sub>1</sub> -  $CH_2 = CH_2 - NH_2$
- 2. D<sub>2</sub> -  $\begin{matrix} CH_2 - CH_2 \\ | \quad | \\ NH_2 \quad NH_2 \end{matrix}$



- E -  $CH \equiv CH$
- F -  $CNa \equiv CH$
- G -  $CH \equiv C - CH_3$
- H -  $Na_2C_2$



10-5. 1.  $P_1^* = 360 \text{ Torr}$   
 $P_2^* = 345 \text{ Torr}$

$$n_1(SO_2) = \frac{60 \text{ g}}{76 \frac{\text{g}}{\text{mole}}} = 0.8 \text{ mole} \quad \wedge$$

$$P_1 = 324 \text{ Torr}$$

$$\frac{P_1}{P_1^*} = \frac{P_2}{P_2^*} \Rightarrow \frac{324}{360} = \frac{345}{P_2^*} \Rightarrow P_2^* = 383.3 \text{ Torr}$$

$$383.3 = n \cdot 345$$

$$n = \frac{383.3}{345} \Rightarrow n = 1.1 \text{ mole}$$

$$\mu = \frac{m}{n} \quad \mu = \frac{9.60}{1.11} \approx 9 \frac{2}{10} \rightarrow \text{Be}$$

числоэлементов - 4

Ответ: Be

$$2. \quad \omega_1(L \& G) = 0.2 \quad P_1^* = 714.8$$

$$\omega_2(L \& G) = 0.2 \quad P_2^* = 1191.2$$

$$P = \sum P_i^*$$

$$a) \quad \begin{array}{l} P_1 = 142.96 \text{ Топп} \\ + P_2 = 233.2 \text{ Топп} \end{array} \quad \left. \vphantom{\begin{array}{l} P_1 \\ + P_2 \end{array}} \right\} \text{при } \omega = 0.2, \text{ достаточно иметь } f_{ul} \text{ с } \omega \text{ в}$$

б) р-ре 0,2 где тоо тоо р-р замнен в атмос.  
указанн.

~~3~~

