

Установите. Метод

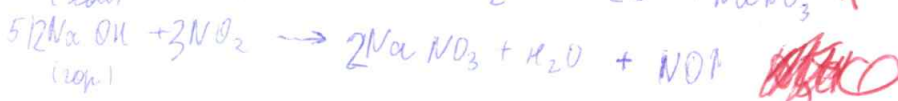
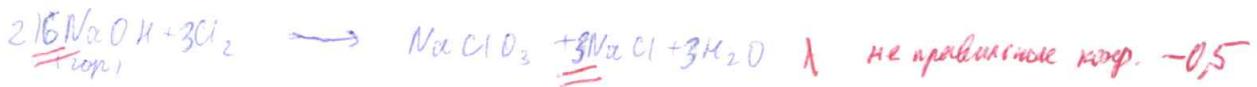
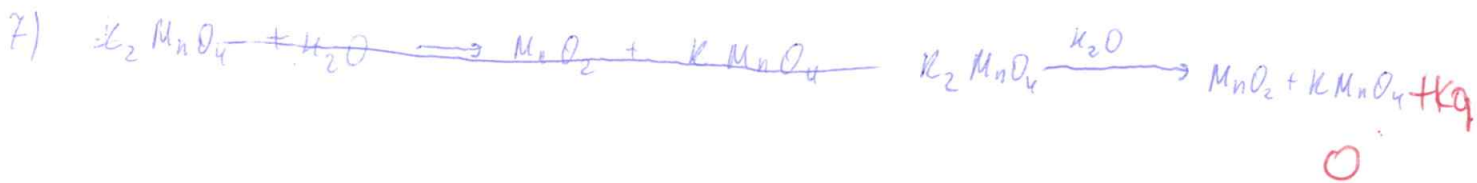
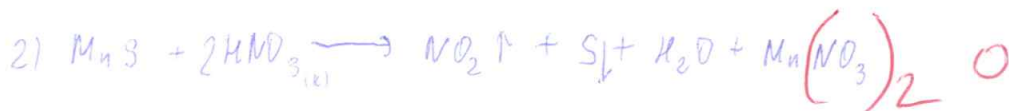
Задача №1:

(1) Зная молярное отношение имеет H_2S , зная соединение А имеет вид: M_xS_y .

$$x=1, y=1$$

$$M(MoS) = \frac{32}{0,3665} = 86,8 \frac{г}{моль}; 86,8 - 32 = 54,8 - Mn. \text{ Значит } A - MnS. \quad +1$$

(2) Б - $MnCl_2$, В - H_2S , Г - NO_2 , Д - $[Mn(NH_3)_4](OH)_2$, Е - MnO_2 , М - Mn ,
 Ж - Cl_2 , З - K_2MnO_4 , И - $KMnO_4$



125



Задача №2:

X - Se. 0,5

A - Se

B - SeO₃

C - K₂SeO₅ 0,5

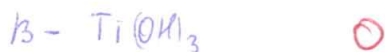
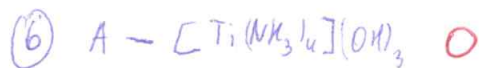
D - AuSeO₅ 0

E - K₂SeO₄ 0



Задача №3:

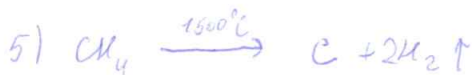
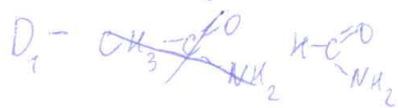
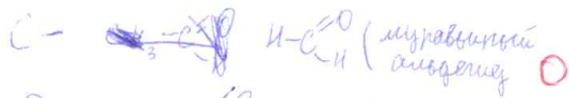
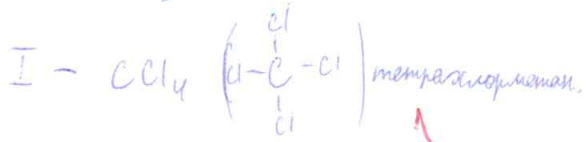
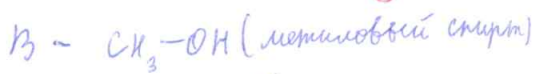
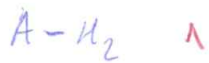
① X - Ti, Y - Al



Числовик. лист 2.

Задача №4

①



Задача №5:

① $P = x \cdot P^*$ \wedge \wedge \wedge
 $x = \frac{345,6}{360} = 0,96$; $\nu(CS_2) = 0,9$ моль ; $\nu(b-ba) = 0,0375$ моль.

неизвестное в.во - I_2

② а) в мольных

б) $NaCl$ гидратируется.

Задача №6:

$$A_1) 0,31 = 186 \cdot m; \quad m = 0,16 \frac{\text{масс}}{\text{кг}}; \quad M(A_1) = 62,5 \frac{\Gamma}{\text{масс}} \quad \uparrow$$

$$B_1) 0,244 = 186 \cdot m; \quad m = 0,13 \frac{\text{масс}}{\text{кг}}; \quad M(B_1) = 46,9 \frac{\Gamma}{\text{масс}} \quad \uparrow$$