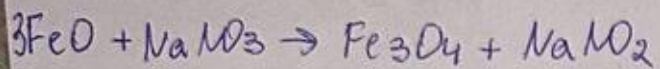
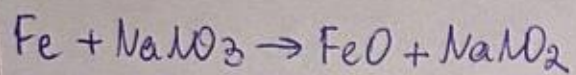


N1



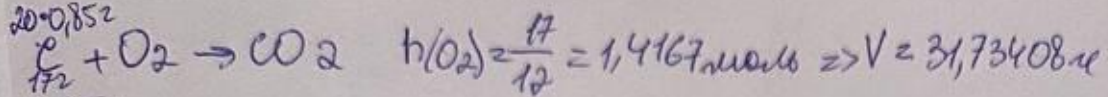
FeO - оксид железа (II); NaNO_2 - нитрит натрия

Fe_3O_4 - оксид железа (II, III)

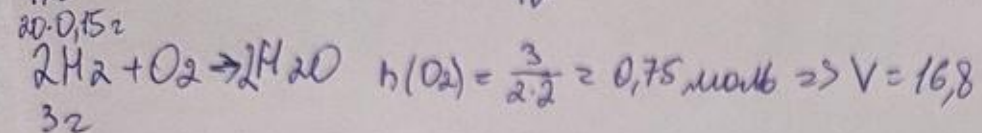
Fe - железо; NaNO_3 - нитрат натрия

N 2

20-0,852



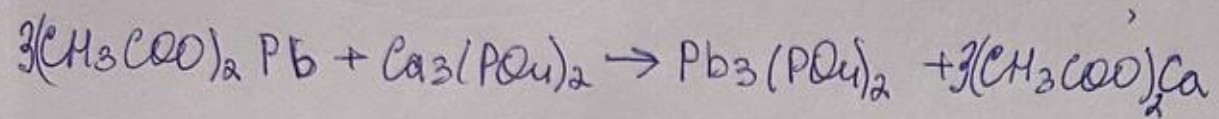
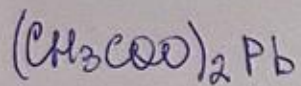
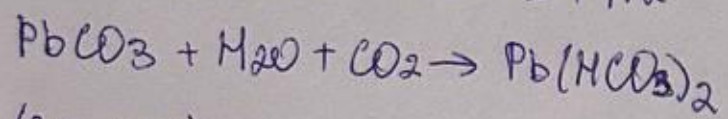
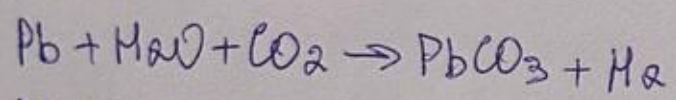
20-0,152



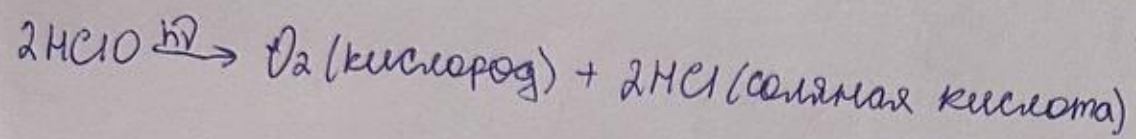
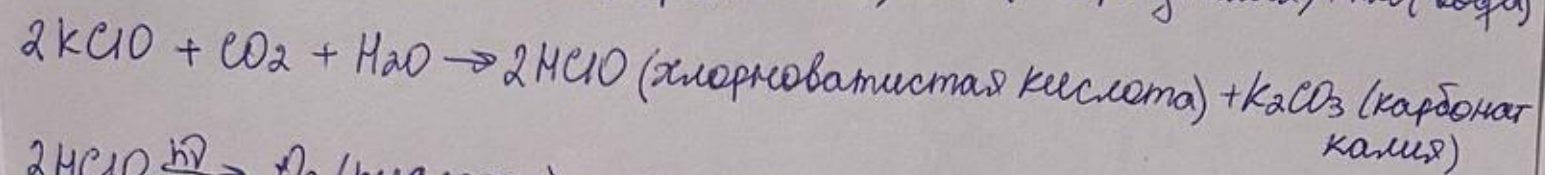
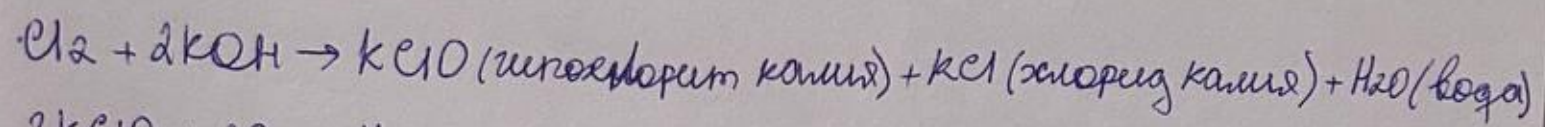
$$V_{\text{од}} = 48,53408 \text{ л}$$

$$V_{\text{всего}} = V_{\text{од}} : 0,21 = 231,115 \text{ л}$$

N 3

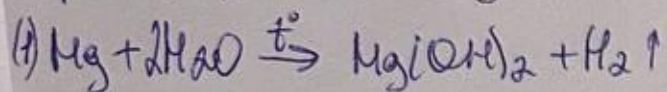


N4

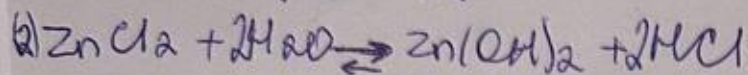


N5

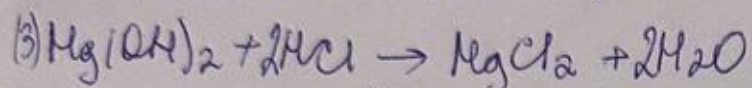
при нагревании Mg реагирует с водой, выделяется водород:



$ZnCl_2$ гидролизуются:

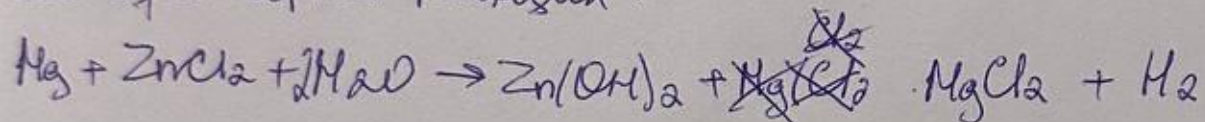


полученная HCl реагирует с $Mg(OH)_2$:

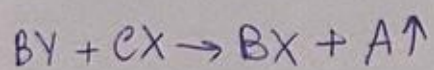
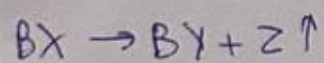


(полученная вода смещает равновесие реакции (2) вправо, что приводит к образованию продуктов)

~~ре~~ суммарная реакция:



N 6



Z - O_2 (кислород)

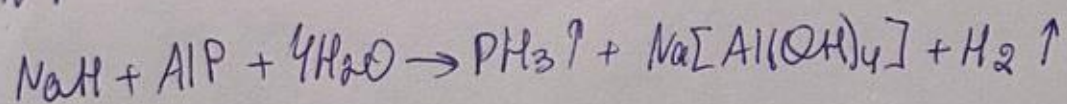
A - N_2 (азот) $\frac{32}{1,143} = 28 \text{ г/моль}$

BX - $NaNO_3$ (нитрат натрия)

BY - $NaNO_2$ (нитрит натрия)

CX - NH_4NO_3 (нитрат аммония)

N7



$$8,42 - m(\text{PH}_3 + \text{H}_2)$$

$$m_{\text{ост. p-pa}} = 30,8 + 449,6 = 8,4 = 4722$$

$$M_{\text{соедин}} = M(\text{NaH}) \cdot 0,5 + M(\text{AlP}) \cdot 0,5 = 472 / \mu_{\text{соедин}}$$

$$n_{\text{соедин}} = 0,751212 \Rightarrow n(\text{NaH}) = 0,375606 \text{ моль} \Rightarrow$$

$$m(\text{Na}[\text{Al}(\text{OH})_4]) = 0,375606 \cdot 118 = 44,3215082$$

$$w(\text{Na}[\text{Al}(\text{OH})_4]) = \frac{44,321508}{472} = 9,4\%$$