

# Задание 1.

1.  $Ag_2O$  - оксид серебра

$HNO_3$  - ~~кислота~~ (азотный водород) нитрат водорода

$CaCO_3$  - карбонат кальция

$NaOH$  - натриевая щелочь

$SO_2$  - сернистый газ

15  
15  
15

35

2.  $Ag_2O$  - оксид

$HNO_3$  - кислота

$CaCO_3$  - соль

$NaOH$  - щелочь

$SO_2$  - газ

55

## Задание 2

① B, N, F, Ne, S, Cl, Cr, Cu, Zn, Br

55

② 1)  $4B + 3O_2 \xrightarrow{t, \text{B}} 2B_2O_3$

2)  $2NO + O_2 \rightarrow 2NO_2$

3)  $2F_2 + 2H_2O \rightarrow 4HF + O_2$

4) -

5)  $Fe_2(SO_4)_3 + 3BaCl_2 \rightarrow 3BaSO_4 \downarrow + 2FeCl_3$

6)  $K_2Cr_2O_7 + 2FeSO_4 + H_2SO_4 \rightarrow Fe_2(SO_4)_3 + Cr_2(SO_4)_3 + K_2SO_4 + H_2O$

7)  $CrCl_3 + KOH \xrightarrow{t, \text{O}_2} KCrO_4 + H_2O$

8)  $Cr + 2KOH + H_2O \rightarrow K_2[Cr(OH)_4] + H_2 \uparrow$

95 + 105 = 195



④ 11

Задача 3

$$① m(\text{FeSO}_4) = \frac{400 \cdot 5}{100} = 20 \text{ г}$$

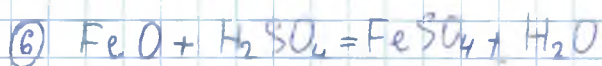
$$m(\text{H}_2\text{O}) = 400 - 20 = 380 \text{ г}$$

$$② \frac{20}{100} \cdot 12,5 = 2,5 \text{ г}$$

$$m(\text{H}_2\text{O}) = 400 - 2,5 = 397,5 \text{ г}$$

$$④ m(\text{FeSO}_4) = 20 \text{ г}$$

$$m_2(\text{FeSO}_4) = \frac{20 \cdot 2,5}{100} = 0,5 \text{ г}$$



Задача 4

