

Задание 1.

① A - NaCl

B - Cl₂

C - NaOH

D - H₂

E - NaClO

F - NaClO₃

G - HCl

M - Na

② 1)

2)

3) $\text{Cl}_2 + \text{NaOH (холод. р-р)} \rightarrow \text{NaCl} + \text{NaClO}$ ② 1) $\text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ 2) $\text{NaCl (раствор)} \rightarrow$ 3) ~~$\text{Cl}_2 + \text{KOH (холод. р-р)} \rightarrow \text{KClO} + \text{KCl} + \text{H}_2\text{O}$~~ 4) $3\text{Cl}_2 + 6\text{NaOH (гор. р-р)} \rightarrow 5\text{NaCl} + \text{NaClO}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$ 5) ~~$\text{KClO}_3 \xrightarrow{\text{t}^\circ} \text{KClO} + \text{O}_2 \uparrow$~~ $\text{NaClO}_3 \xrightarrow{\text{t}^\circ} \text{NaClO} + \text{O}_2 \uparrow$ 6) $\text{H}_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{HCl}$ 7) $2\text{NaCl} + \text{H}_2\text{SO}_4 (\text{конц.}) \rightarrow 2\text{HCl} \uparrow + \text{Na}_2\text{SO}_4$ 8) $\text{Cl}_2 + 2\text{NaOH (холод. р-р)} \rightarrow \text{NaClO} + \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$

Задание 2.

① 1)

5)

2) $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightarrow 2\text{NH}_3$

6)

3)

7)

4)

8)

③ 2-

6 - Бутлеров

3-