
() _____

II ()

10
-4 .

1.

« »

« ».

« ».

- 1) $2 \text{ } + 2 \text{ } + 2 \text{ } + 2 \text{ } ;$
- 2) $\text{Cl}_3 + \text{KI} \rightarrow \text{Cl}_2 + \text{KCl} + 1/2 \text{ I}_2;$
- 3) $\text{NO}_3 + \text{KCl} \rightarrow \text{Cl} + \text{KNO}_3;$
- 4) $+ 3\text{HNO}_3 + 4\text{HCl} \rightarrow \text{H}[\text{Cl}_4] + 3\text{NO}_2 + 3\text{H}_2\text{O};$
- 5) $\text{Cl}_2 + 4\text{NH}_3 \rightarrow [(\text{NH}_3)_4]\text{Cl}_2 () ;$
(), 800°
- 6) $4\text{NH}_3 + 5\text{O}_2 \xrightarrow{300^\circ\text{C}} 4\text{NO} + 6\text{H}_2\text{O};$
 $\xrightarrow{400^\circ\text{C}}$
- 7) $2 + \text{O}_2 \xrightarrow{300^\circ\text{C}} 2 \text{ O} \xrightarrow{400^\circ\text{C}} + \text{O}_2;$
- 8) $\text{Cl}_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{Cl}_4;$
- 9) $2\text{O}_3 + 4 \text{HNO}_3 \rightarrow + (-2) \text{ } + 2 \text{ } + 4\text{NO}_2$
- 10.

2.

« »

15 ,

14,5 .

- 10.

3.

« »

6,1
200 0,1

300
(=1,005 / 3).

20 ,

- 10.

