

9

- 4

- 100

1.

- ( ):
- 1) ...  $\text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{N}_2$
  - 2) ...  $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{NH}_3$
  - 3) ...  $\text{NaNO}_3 + \text{NaNO}_2 + \text{CO}_2$
  - 4) ...  $\text{Ag}_2\text{O} + \text{NaNO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
  - 5) ...  $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
  - 6) ...  $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3 + \text{NO} + \text{H}_2\text{O}$
  - 7) ...  $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{O}_2$
  - 8) ...  $\text{Cl}_2 + \text{CrCl}_3 + \text{KCl} + \text{H}_2\text{O}$
  - 9) ...  $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{NO}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
  - 10) ...  $\text{NO} + \text{H}_2\text{O}$

20.

2.

( = 40%, = 48,5%), ( = 20%)

- 1.
- 2.
- 3.
- 4.

20

3.

HCl NaOH, ( 1,245 ( . . )  
 D).  
 F.

- 1.
- 2.

- F.

20

4.

100 4,9%- 4%-  
 (%)

20

5.

( 1- 5 ):  
 $+\text{H}_2\text{SO}_4 \text{ CuSO}_4 + \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}$

- 1.
- 2.
- 3.

1- 5.  
 ( 5).

20