

II ( )

10

1.
  - 1) ;
  - 2) ;
  - 3) ;
  - 4) .
2.
  - 1)  $\text{H}_2\text{O} - \text{LiOH} - \text{KCN}$ ;
  - 2)  $\text{OF}_2 - \text{NaOH} - \text{PbI}_2$ ;
  - 3)  $\text{P}_2\text{O}_5 - \text{ZnSO}_4 - \text{KOH}$ ;
  - 4)  $\text{CaO} - \text{HCl} - \text{NaOH}$ .
3.
  - 1) ;
  - 2) ;
  - 3) ;
  - 4) .
4.
  - 1) ;
  - 2) ;
  - 3) ;
  - 4) .
5.
 

$\text{KMnO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{K}_2\text{SO}_3 \rightarrow \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{MnSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$  :

  - 1) 15;
  - 2) 17;
  - 3) 19;
  - 4) 21.
6.
  - 1) ;
  - 2) ;
  - 3) ;
  - 4) ?
7.
 

**-1,3:**

  - 1) 3- -1;
  - 2) 4- -1;
  - 3) 1- -2;
  - 4) 3- -2?
8.
  - 1) ;
  - 2) ;
  - 3) ;
  - 4) .
9.
 

14 :

  - 1) 11,2 ;
  - 2) 8,4 ;
  - 3) 5,6 ;
  - 4) 2,24 ?
10.
  - 1)  $\text{KCl} \quad \text{CaCl}_2 \quad \text{AgCl}$ ;
  - 2)  $\text{NaCl} \quad \text{AgCl} \quad \text{Ag}$ ;
  - 3)  $\text{CaCl}_2 \quad \text{Cl}_2 \quad \text{HCl}$ ;
  - 4)  $\text{HCl} \quad \text{CaCl}_2 \quad \text{AgCl}$ .

