

II ( )

11

1.  $\text{KMnO}_4 + \text{HCl} \rightarrow \text{KCl} + \text{MnCl}_2 + \text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O}$  ;  
1) 5; 2) 10; 3) 12; 4) 16.
2. ; 3) ; 4) ?
3. ; 2) ; 3) ; 4) ?
4. ; 2) - ; 3) ; 4) .
5. **13** ;  
1) 11,2 ; 2) 8,4 ; 3) 5,6 ; 4) 2,24 ?
6. ;  
1) ; 2) ; 3) ; 4) .
7. **200 7%**  
(II) ;  
1) 22,84 ; 2) 11,42 ; 3) 5,71 ; 4) 17,14 .
8. , , ;  
1)  $\text{Ca(OH)}_2 = \text{CaO} + \text{H}_2\text{O}$ ; 2)  $\text{Ca(OH)}_2 + \text{CO}_2 = \text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ ;  
3)  $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca(OH)}_2$ ; 4)  $\text{CaO} + \text{CO}_2 = \text{CaCO}_3$ .
9. ;  
1) ; 2) ;  
3) ; 4) .
10. ;  
1) Au, Cu, Hg, Fe; 2) Fe, Cu, Au, Hg;  
3) Fe, Cu, Hg, Au; 4) Au, Hg, Cu, Fe?