

1-5BDCAC, 6-10CCDCB, 11-15CABAB, 16B

17. 变大; 11: 10; 加水;  $t_3^{\circ}\text{C}$ 时, A、B 两物质的溶解度相等; 55; B; C;

18. 酒精灯; 优良的导热性; 比较合金与组成纯金属的硬度;  $\text{Cu}+2\text{AgNO}_3=\text{Cu}(\text{NO}_3)_2+2\text{Ag}$ ;

19.  $\text{CO}_2$ ;  $\text{O}_2$ ;  $2\text{CO}+\text{O}_2\overset{\text{点燃}}{=}2\text{CO}_2$ ;

20.  $4\text{Al}+3\text{O}_2=2\text{Al}_2\text{O}_3$ ;  $\text{H}_2\text{O}$ ;  $\text{Fe}+\text{H}_2\text{SO}_4=\text{FeSO}_4+\text{H}_2\uparrow$ ; 置换反应;

21. 锥形瓶; a;  $2\text{KMnO}_4\overset{\Delta}{=}\text{K}_2\text{MnO}_4+\text{MnO}_2+\text{O}_2\uparrow$ ; 反应速率;  $\text{Ca}(\text{OH})_2+\text{CO}_2=\text{CaCO}_3$

$\downarrow+\text{H}_2\text{O}$ ; 能; 收集的二氧化碳更加纯净; 隔板之上; E; 用来观察气体的流速(合理即可);

22. 过氧化钠与水反应放热; 氧气; 过氧化钠和水反应放热, 导致锥形瓶中气压增大; 钠元素、氢元素; 质量守恒定律; 能; 水和二氧化碳;

23. 9.8%