**参考答案：**

1．C 2．B 3．D 4．A 5．B 6．C 7．C 8．B 9．D 10．B

11.B 12.B 13.D 14.B 15A

**16—17每空1分 18-19 每空2分**

16．(1) (2)HCl (3) (4)CaO

17．(1)     合成材料     吸附 (2)AD (3)     +1     氯或Cl

18．(1)铜与稀盐酸或铁与硫酸铜溶液或铜与硫酸亚铁溶液等（答案合理，填化学式也可） (2)Zn（NO3）2、Cu（NO3）2、AgNO3

19．(1)盐 方程式略

(2) 取适量氢氧化钡溶液加入试管中，向其中滴加几滴无色酚酞试液，溶液显红色，再逐滴滴加稀盐酸，直至溶液变为无色，说明氢氧化钡和盐酸发生了反应（其他合理方案也可以）     H+和OH-结合生成H2O

(3)反应物消失（减少或消耗）(4)Ba（OH）2+CO2=BaCO3↓+H2O

20．(1)  D   硝酸银溶液或

(2) 侯德榜     搅拌防止局部温度过高造成液滴飞溅     除去剩余的氢氧化钠和碳酸钠     使溶液显碱性，有利于二氧化碳的吸收       氢氧化钙（或是“石灰水”）  方程式略

21 (1) 0.4     35%  **每空3分**

(2)解：设生成硫酸锌的质量为

**…………………………1分**



，解得：*x*=32 .2g； **…………………………3分**

由于黄铜中铜不参与反应，

则所得滤液的质量为207g-20g×35%=200g **…………………………4分**

所得滤液中溶质的质量分数为：×100%=16.1% **……………………6分**

答：所得滤液中溶质的质量分数是16.1%。