**一、选择题：（每题2分，30小题，共60分）**

1~5：DABBB 6~10：DCAAD 11~15：ACDDB

16~20：AABAB 21~25：CADBC 26~30：DAAAB

31. ⑴H2　 ⑵吸附性　 ⑶CO2　 ⑷隔绝氧气　 ⑸元素　 ⑹H2O、O2　 ⑺原子

32. 　丙，　反应物中不含有氮元素，生成物中不可能含有氨气

⑴否 ⑵空气中含有CO2和H2O　 ⑶丁

⑷　Fe2O3+3CO 2Fe+3CO2　　2CO+O2 2CO2   氧气充足

33. ⑴过滤　　 漏斗　 　Zn+CuSO4＝ZnSO4+Cu或Zn+FeSO4＝ZnSO4+Fe

⑵磁铁吸引

⑶硫酸锌（写名称） 　 Zn、Fe、Cu（写化学式）。

⑷Zn+H2SO4＝ZnSO4+H2↑　 　 置换反应

34. ⑴A和C（填字母）。

⑵2H2O2 2H2O+O2↑　　 大理石或石灰石与稀盐酸

⑶①酒精灯　 a ②2Na+Cl2 2NaCl

35. ⑴　Ca(OH)2+CO2═CaCO3↓+H2O

⑵ 设牡蛎壳中碳酸钙的质量为x，73克盐酸中含HCl的质量为y。

CaCO3 + 2HCl ＝ CaCl2 + H2O + CO2↑

100 73 44

x y 2.2g

 $\frac{100}{44}=\frac{x}{2.2g}$ 解得：x＝5g $\frac{73}{44}$ = $\frac{y}{2.2g}$ 解得：y = 3.65g

①牡蛎壳中碳酸钙的百分含量是：$\frac{5g}{5.4g}$×100%≈92.6%

②稀盐酸中溶质的质量分数为：$\frac{3.65g}{73g}$×100%=5%

答：牡蛎壳中碳酸钙的百分含量是92.6%，稀盐酸中溶质的质量分数为5%。