**高二年级化学第23课时《盐类的水解2》提升作业答案**

1．C 解析：HCO3-电离生成H+，水解产生OH-溶液显碱性，说明水解大于电离。

2．D

解析：①NH4Cl与ZnCl2溶液水解均显酸性，可以除去金属表面的锈；②草木灰的主要成分为碳酸钾，水解显碱性，而铵态氮肥水解显酸性，因而不能混合施用；③碳酸钠溶液水解显碱性，而磨口玻璃塞中的二氧化硅会与碱反应生成硅酸钠，将瓶塞与瓶口黏合在一块儿而打不开，因此实验室盛放碳酸钠的试剂瓶应用橡胶塞；④CuCl2溶液中存在水解平衡：CuCl2＋2H2OCu(OH)2＋2HCl，加热时，HCl挥发使平衡不断右移，最终得到Cu(OH)2固体。

3．C

4．B

5．C

解析：加热促进盐水解，也促进水的电离，*K*w变大，pH可能下降。所以pH略微下降，并不意味着*c*(OH－)减小。

6．C

解析：A项，Na2SO3属于强碱弱酸盐，SO32-存在水解平衡。B项，取①④时刻的溶液，加入盐酸酸化的BaCl2溶液做对比实验，④产生白色沉淀多，说明实验过程中部分Na2SO3被氧化成Na2SO4，①与④温度相同，④与①对比，SO32-浓度减小，溶液中c（OH-），④的pH小于①。C项，盐类水解为吸热过程，①→③的过程，升高温度SO32-水解平衡正向移动，c（SO32-）减小，水解平衡逆向移动。D项，*K*w只与温度有关。

7. （1）溶液酸性越强，Fe2+越稳定

（2）*c*(H+)越大，不利于反应正向进行，抑制Fe2+被氧化

（3）pH=5.5时，反应生成的Fe(OH)3­有加快反应的作用（其他合理答案给分）

（4）pH＜1的稀硫酸