**高二年级化学第22课时《盐类的水解1》提升作业答案**

1．C

解析：由题干中“常温下，某溶液中水电离出的*c*(H＋)＝1×10–12mol/L”可以看出，水的电离平衡受到抑制，当向水中外加酸、碱或强酸的酸式盐如NaHSO4时，其电离出的氢离子或氢氧根离子会抑制水的电离，而C中氯化铵电离产生的铵根离子会发生水解反应，促进水的电离，因此不可能是氯化铵。

2． B

解析　碱及水解呈碱性的盐，因OH－可与玻璃中的SiO2反应生成硅酸盐，使试剂瓶与瓶塞粘连，因而不能用带玻璃塞的试剂瓶保存，必须用带橡胶塞的试剂瓶保存；酸性及强氧化性物质不能用带橡胶塞的试剂瓶保存。

3． B

解析　A项正好完全反应，生成的NH4Cl水解显酸性；B项K2S水解显碱性；C项反应生成BaCO3沉淀、KCl和H2O，显中性；D项恰好中和显中性。

4． D

5． B

解析　AY溶液的pH>7，说明AY为强碱弱酸盐，BX溶液的pH<7，说明BX为强酸弱碱盐，则AX为强酸强碱盐，不能发生水解，B对。

6．A

解析：A项，若混合溶液的pH＝7，则氨水稍过量，c1V1＞c2V2；B项，若V1＝V2，c1＝c2则氨水与盐酸恰好完全反应，混合液中溶质为NH4Cl，c(Cl－)＞c(NH)；C项，若混合溶液的pH＝7，由电荷守恒知，c(NH)＝c(Cl－)；D项，混合溶液的pH＜7，溶质可能是NH4Cl或NH4Cl和HCl，可能c1＝c2或c1＜c2。

7．D

解析：a点pH＝3，则c(H＋)＝10－3 mol·L－1 ，而c(HCOO－)≈c(H＋)，A正确；量取甲酸应选择酸式滴定管，B正确；假设c点NaOH溶液的体积为10 mL，则甲酸和NaOH恰好完全反应，所得HCOONa溶液显碱性，而图中c点显中性，则NaOH溶液的体积小于10 mL，C正确；D项不符合电荷守恒，错误。

8.C

解析：加入0.1 mol NaOH固体，已超出a溶液缓冲范围，溶质为CH3COONa，pH明显增大

9．（1）HCO＋H2O  H2CO3＋OH－

（2）大于　 （3）＝　＞　（4） 乙

解析：（1）水解是吸热过程，升温HCO3-的水解程度增大，故碱性增强，碳酸氢根离子水解生成碳酸和氢氧根离子；

（2）碳酸钠是强碱弱酸盐能水解，且碳酸钠的水解程度大于碳酸氢钠的水解程度；

（3）若加热后碳酸氢钠不分解，溶液仍然是碳酸氢钠溶液，温度不变溶液的pH值也不变；

（4）加热碳酸氢钠A试管氢氧化钙出现沉淀，证明反应生成了二氧化碳气体。