高二年级化学第23课时《盐类的水解2》基础作业答案

1．A

2．A

3．C

4．C

5．B

6．D

7．B

解析：NaHSO4为强酸的酸式盐，只存在电离，不发生水解。

8．C

解析：A项，Na2SO3和H2O2发生反应，本身无明显现象。B项，SO32−和S2−两种离子在酸性条件下才反应，碱性条件下可以共存。D项，加入的试剂本身带入了H+和NO3-，会将SO32−氧化为SO42−。

9．（1）①向左 ②减小

（2）①向右 ②增大

10．（1）Fe(OH)3胶体 （2）Fe2O3  （3）盐酸