**《弱电解质的电离1》 提升作业参考答案**

1、A

2、D

3、（1）H2S可逆符号H＋＋HS－ HS－可逆符号H＋＋S2－

（2）CH3COONH4===CH3COO－＋NH

（3）NaH2PO4===Na＋＋H2PO、H2PO可逆符号H＋＋HPO、HPO可逆符号H＋＋PO

（4）KAl(SO4)2===K＋＋Al3＋＋2SO

（5）Cl2＋H2O可逆符号 H＋＋Cl－＋HClO

（6）Na2O＋2H＋===2Na＋＋H2O

（7）NaHSO4 == Na+ + H+ + SO42-

（8）NaHCO3 = Na+ +HCO3－ HCO3－ H+ +CO32－

（9） HClO可逆符号H++ ClO-

（10）NH3·H2O可逆符号NH4++ OH-

（11）Fe(OH)3可逆符号 Fe3＋＋3OH－

4、（1）③>②＝④>①

（2）①>②＝④>③

1. ①在“*O*”点处无水存在，醋酸未电离，无自由移动的离子，所以导电能力为0；

②*b*﹥a﹥c

③*c*点

④加入NaOH固体**或**Na2CO3固体**或**Zn、Mg等金属**或**CH3COONa固体等。