**高二年级化学第11课时《电解的原理》基础作业答案**

1. C
2. B
3. C
4. B
5. D
6. D
7. C
8. C

【解析】　要使反应2HCl＋2Ag＝2AgCl↓＋H2↑能进行，只能通过电解装置来实现，B是原电池装置(Fe作原电池的负极，Ag作原电池的正极)，其总反应为Fe＋2HCl＝FeCl2＋H2↑；D不是原电池，也不是电解池；A是电解装置，但Ag连接在电源的负极上，不会溶解，其实质是电解盐酸：2HClH2↑＋Cl2↑；C是电解装置，与电源正极连接的Ag失去电子：Ag－e－＝Ag＋，产生的Ag＋立即与溶液中的Cl－结合生成AgCl：Ag＋＋Cl－＝AgCl↓，溶液中的H＋在与负极连接的Ag上获得电子产生H2：2H＋＋2e－＝H2↑，其总反应为：2HCl＋2Ag＝2AgCl↓＋H2↑。故选C。

9.

(1)HCl　阴极：2H＋＋2e－＝H2↑、阳极：2Cl－－2e－＝Cl2↑　2HClH2↑＋Cl2↑

(2)K2SO4　阴极：4H＋＋4e－＝2H2↑、阳极：4OH－－4e－＝2H2O＋O2↑

(3)CuSO4　2CuSO4＋2H2O2Cu＋O2↑＋2H2SO4