探究实验+元素化合物测试题答案

**1.C 2．B 3.C 4．C 5．C 6．D 7．D**

8.

（1）Ca5F(PO4)3＋5H2SO4===3H3PO4＋5CaSO4＋HF↑

（2）CaSiO3 液态白磷 固态白磷

（3）SiF4、CO SiF4、HF、H2S PH3

（4）产品纯度高(浓度大)

9.

（1）Cu2+ + 2H2O Cu(OH)2 + 2H+

（2）生成 (SCN)2与水反应所得HSCN为强酸，使溶液pH减小

（3）NaOH与(SCN)2反应，使溶液中*c*(SCN-)增大，与Cu2+继续反应生成少量CuSCN

（4）溶液变为红色

（5）在无Fe3+ + 3SCN- Fe(SCN)3干扰时，证明Fe3+能否将SCN-氧化

（6）用CuSO4溶液、KSCN溶液与石墨电极、电压表、盐桥等组装成原电池

（7）滴入K3[Fe(CN)6]溶液时，与Fe2+生成沉淀，使Fe3+的氧化性增强

（8）在（5）的原电池中，向盛有Fe2(SO4)3溶液的容器中滴入少量K3[Fe(CN)6]溶液，指针发生明显偏转，且该侧电极为正极（合理答案均可）