沉淀滴定学前预习任务3----佛尔哈德法

完成表格

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 沉淀反应 | | | | 化合反应或配位反应或氧化还原反应 | | | |
| 反应物 | | 生成物 | 反应程度参数（沉淀溶解程度参数） | 反应物 | | 生成物 | 提示（产物名称或反应特点） |
| 阳离子 | 阴离子 | 沉淀分子式及颜色 | 沉淀反应的Ksp(查化学手册或教材后面) | 阳离子 | 阴离子(中性分子) | 生成物分子式及颜色 |
| Ag+ | SCN- |  |  | NH4+ | SCN- |  | 生成硫氰酸铵 |
| Ag+ | Cl- |  |  | K | SCN- |  | 生成硫氰酸钾 |
| Ag+ | Br- |  |  | NH4+、Fe3+ | SO42-与H2O |  | 生成铁铵矾 |
| Ag+ | I- |  |  | Fe3+ | SCN- |  | 生成硫氰合铁+2配位离子 |
|  |  |  |  | Fe3+ | I- |  | Fe3+还原为Fe2+  I- 氧化为I2 |
| Ksp：可说明沉淀生成的难易。相同组成的沉淀，Ksp越小，越易生成沉淀，如：AgNO3与AgSCN的组成都是阴阳离子都是1:1，它们组成相同  生成沉淀的条件： | | | |  |  |  |  |