电解质 (溶液中或熔融态导电的化合物) 强电解质 弱电解质 电离程度 完全电离 部分电离 离子、分子 微粒类型 离子 分类 弱酸、弱碱、 举例 强酸、强碱、大多 盐 H2O、极少盐 电解质 非电解质 单质和混合物 强电解质完全电离 电离 弱酸分步,弱碱一步 写(化学方程式) 微溶物(看题干说溶没溶)(Ca(OH)₂、CaSO₄、Ag₂SO₄、MgCO₃) 拆(可溶的强电解质) 浓酸HNO3、HCl拆, H2SO4不拆 强酸: HCl、HNO₃、H₂SO₄、HBr、HI、HClO₄ 电解质和离子反应 离子方程式 书写步骤 删 (删去等号两端都有的) 守恒 (元素守恒、电荷守恒) 配平 查 符号 符合客观事实 离子反应 本质: 离子浓度降低 离子检验 △ Cl-加HNO3酸化的AgNO3 排除CO32影响 加HCl酸化的BaCl₂ 排除CO₃²⁻、SO₃³⁻影响 SO_4^{2-} 酸/碱环境 ↔ H⁺/OH⁻ 颜色 离子共存 看难溶/挥发/弱电解质 复分解 反应 看氧化性/还原性 氧还

离子除杂