现有100mL溶液，其中含0.001mol的NaCl和0.001mol的K2CrO4,逐滴加入AgNO3时，何者先产生沉淀？生成Ag2CrO4后，溶液中[CrO image164]/[Cl-]2等于多少？继续加AgNO3溶液，AgCl向Ag2CrO4转化吗？