解：                AgCl                     Ag2CrO4

*K*SP      1.77×10-10                   1.12×10-12

生成沉淀需

（Ag+）    1.77×10-10                 (1.12×10-12/0.01)1/2

          = 1.77×10-8                 = 1.06×10-5

①      先沉淀                      后沉淀（5分）

②    Ag2CrO4 + 2 Cl- image100 2 AgCl + CrO image166

*K* =1.1 2×10-12/(1.77×10-10)2 = 3.57×107

即：[CrO image166]/[Cl-]2 = 3.57×107（3分）

③ 再加AgNO3,  AgCl不向Ag2CrO4转化。（2分）