解：c(Cl-)＝c(I-)＝0.10mol·dm-3，*Ksp*(AgCl)＝1.77×10-10，*Ksp*(AgI)＝8.51×10-17

当I-沉淀完全时，即I-浓度小于或等于1.0×10-5mol·dm-3时，则

[Ag+]＝*Ksp*(AgI)/[I-]＝8.51×10-17/1.0×10-5＝8.5×10-12(mol·dm-3)

J＝*c*(Cl-)×[Ag+]＝0.10×8.5×10-12＝8.5×10-13<*Ksp*(AgCl)

即当I-沉淀完全时，Cl-不会发生沉淀。本题还可用另一种算法，用当Cl-开始沉淀时I-离子沉淀的相当完全。可用此法将Cl-，I-分开。