解：(l)对AgIO3：*s*===9.6×10-5mol·dm-3

对Ag2CrO4：*s*==6.5×10-5mol·dm-3

在水中AgIO3的溶解度大于Ag2CrO4的溶解度

(2)在0.01 mol·dm-3 AgNO3中，AgIO3的溶解度为

*s*＝*Ksp*/c(Ag+)＝(9.2×10-9)/(1.0×10-2)＝9.2×10-7(mol·dm-3)

在0.01mol·dm-3AgNO3中，Ag2CrO的溶解度为

*s*＝*Ksp*/c(Ag+)2＝(1.12×10-12)/(1.0×10-2)2＝1.12×10-8(mol·dm-3)

在0.01mol·dm-3AgNO3溶液中AgIO3比Ag2CrO4的溶解度大