解 AgI (*s*) Ag+(*aq*) + I-(*aq*)

平衡时CB/ c *x* 0.0010+ *x*

K(AgI) = *x*(0.0010+*x*)= 8.3×10-17

0010+*x*≈0.0010, *x*=8.3×10-14

S2(AgI) = 234.77g·mol-1×8.3×10-14 mol·L-1 =1.9×10-11 g·L-1