解： AgI(*s*) ⇌ Ag+ (*aq*) + I- (*aq*)

平衡时CB/ c 0.0010+ *x* *x*

K(AgI) = (0.0010+*x*) *x* = 8.3×10-17

0.010+*x*≈0.010 *x*=8.3×10-15

S3(AgI)= 234.77g·mol-1×8.3×10-15 mol·L-1 =1.9×10-12 g·L-1