解 AgI(s) Ag+(aq) + I-(aq)

平衡时CB/c *x* *x*

K(AgI) = [C(Ag+)/C]×[C(I-)/c] = *x*2

*x*2=8.3×10-17， *x*=9.1×10-9

S1(AgI)=234.77g·mol-1×9.1×10-9 mol·L-1 =2.1×10-6 g·L-1