解：25℃，BaCrO4的溶解度为2.91×10-3g·dm-3，Mr(BaCrO4)＝253，则：

[Ba2+]＝[CrO42-]＝(2.91×10-3/253) mol·dm-3

*Ksp*＝[Ba2+][CrO42-]＝(2.91×10-3/253)2＝1.32×l0-10