已知*K*a2(H2SO4)=1.0×10－2，*K*sp(BaSO4)=1.1×10-11。由此可知BaSO4在2.0 mol·L-1HCl中的溶解度(mol·L-1)为 ( )

A 2.3×10－4 B 1.5×10－4 C 7.5×10－5 D 1.1×10－5