已知CuS的*K*sp＝6.0×10-36，H2S的*K*a1和*K*a2分别为1.3×10-7和7.1×10-15，则算难溶化合物CuS在pH＝0.5的饱和H2S溶液中的溶解度(mol·L-1)为 ( )

A 6.5×10-5 B 5.6×10-5 C 6.5×10-4 D 5.6×10-4