已知*K*spCa(OH)2=1.36×10-6，*K*b(NH3)=1.7×10-5。当1.0 mol·L-1CaCl2和0.20 mol·L-1NH3·H2O各10mL混合时，溶液中的*c*(OH-)、离子积及是否有Ca(OH)2沉淀产生的情况分别是( )

A 1.9×10-3，3.6×10-6，有沉淀 B 1.9×10-3，3.6×10-6，无沉淀

C 1.3×10-3，6.7×10-4，有沉淀 D 1.3×10-3，9.0×10-7，无沉淀