解：c(Mg2+)＝0.10×10/20＝0.050(mol·dm-3)，c(NH3)＝0.0050mol·dm-3

NH3 + H2O ＝ NH4+ +OH-

*c*/*K*<500求[OH-]解一元二次方程，设[OH-]为*x* mol·dm-3

*Kb*＝[OH-][NH4+]/[NH3]＝*x*2/(0.0050-*x*)

*x*＝2.8×10-4(mol·L-1)

*J*＝c(Mg2+)∙c(OH-)2＝0.05×(2.8×10-4)2＝3.9×10-9>*Ksp*(Mg(OH)2)，有Mg(OH)2沉淀.