解：Mg(OH)2溶解后Mg2+的浓度为：c(Mg2+)＝(1g÷58g·mol-1)/1dm3＝0.017mol·dm-3

生成的NH3浓度为：c(NH3)＝0.034mol·dm-3

Mg(OH)2 + 2NH4+ ⇌ Mg2+ + 2NH3∙H2O

*K*＝[Mg2+][NH3∙H2O]2/[NH4+]2＝(0.017)(0.034)2/(NH4+)2＝*Ksp*/(*Kb*)2＝1.8×10-2

[NH4+]＝3.3×10-2mol·dm-3

实际需要NH4+的浓度为：(0.033+0.034)mol·dm-3＝0.067mol·dm-3