解：混合后：

*c*(Mn2+) = 0.10  (mol·L-1)

*c* (NH3·H2O) = 0.0050  (mol·L-1)

有(OH-) = (*K*SP/0.10)1/2 = *K*b·[*c* (NH3)/ *c* (NH image063)（5分）

∴*c* (NH image063) = *K*b·*c* (NH3)/(*K*SP/0.1)1/2

          =1.75×10-5·0.005/(1.9 image12210-13/0.10)1/2

         = 1.34×10-2

*m*(NH4Cl) = *c* (NH4Cl)·0.2·53.45

         = 0.0134×0.2×53.45 = 0.14 (克) （5分）