用0.100 mol·L-1的HCl溶液滴定0.0500 mol·L-1 甲胺（CH3NH2）和0.0500 mol·L-1 NH3的混合溶液。求滴定至化学计量点时溶液的pH。

已知*K*bθ(CH3NH2) = 4.2×10-4，Kb(NH3) = 1.8×10-5。