滴定至化学计量点时，CH3NH2和NH3分别变成了CH3NH3+ 和NH4+，所以，实际是两种弱酸的混合溶液，浓度均为0.025mol.L-1。(2分)

（2分）

 （2分）

两弱酸的*K*aθ接近，所以有

mol.L-1 (2分)

所以，pH = 5.42 （2分）