（1）由公式*E* = *φ*+ ‒ *φ*‒

代入数据*E*‒ = 0.80 V ‒ 0.52 V

= 0.28 V（2分）

负极的电极反应为Cu2+ +2e- = Cu

其Nernst方程为（1分）

所以，（2分）

（2）

（2分）

（3）电池反应2Ag+ + Cu = 2Ag + Cu2+

，得

（2分）

故*K*θ = 3.16×1015（1分）