298 K时，测得如下原电池（‒）Cu|Cu2+（1.0×10-2 mol•L−1）‖Ag+（*c*θ）|Ag（+）

的电动势*E* = 0.52 V。

（1）若已知*φ*θ (Ag+/Ag) = 0.80 V，求*φ*θ (Cu2+/Cu)；

（2）求该原电池的标准电动势*E*θ；

（3）写出该原电池的电池反应，并计算其平衡常数*K*θ。

（10分）