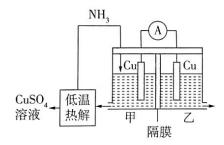
11. 利用热再生氨电池可实现 $CuSO_4$ 电镀废液的浓缩再生。电池装置如图所示,甲、乙两室均预加相同的 $CuSO_4$ 电镀废液,向甲室加入足量氨水后电池开始工作。下列说法正确的是



- A. 甲室 Cu 电极为正极
- B. 隔膜为阳离子膜
- C. 电池总反应为: $Cu^{2+} + 4NH_3 = \left[Cu(NH_3)_4\right]^{2+}$
- D. NH₃扩散到乙室将对电池电动势产生影响