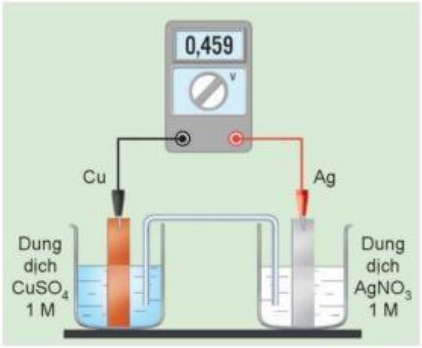
Ví dụ 5. Pin Cu-Ag



- Anode (cực -) – Cu

$Cu \rightarrow 2e + Cu^{2+}$ (Quá trình (1).....Cu)

- Cathode (cực +) - Ag

(2)..... (Quá trình (3).....)

- Phản ứng xảy ra trong pin: (4).....

- Chiều của dòng e chạy qua dây dẫn: (5).....

- Vai trò của cầu muối: cho phép các ion (6).....do đó vừa (7).....mạch điện, vừa duy trì (8).....của mỗi dung dịch

- E^0_{pin} = (9).....

khử **oxi hoá** **$Cu + 2Ag^+ \rightarrow Cu^{2+} + 2Ag$** **oxi hoá** **đóng kín**

từ cathode sang anode **từ anode sang cathode** **di chuyển qua**

tính trung hoà điện **0,459V** **$Ag^+ + 1e \rightarrow Ag$**

LIVEWORKSHEETS