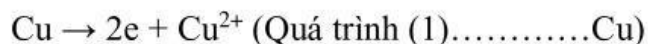


Ví dụ 5. Pin Cu-Ag

- Anode (cực -) – Cu



- Cathode (cực +) - Ag

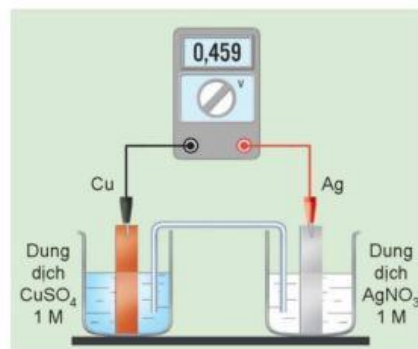
(2)..... (Quá trình (3).....)

- 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 đi chuyển qua
tính trung hoà điện $E^0_{anode} - E^0_{cathode} = 0,459V$ $E^0_{cathode} - E^0_{anode} = 0,459V$