

**Ví dụ 5. Pin Cu-Ag**

- Anode (cực -) – Cu

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

- Cathode (cực +) - Ag

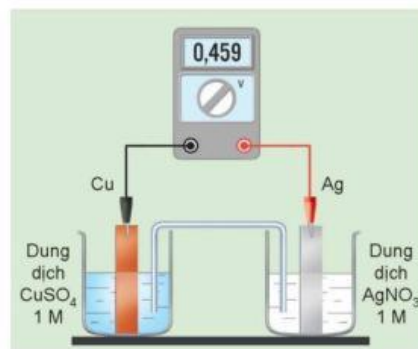
(2)..... (Quá trình (3).....)

- 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

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



**khử            oxi hoá**  
**từ cathode sang anode**  
**tính trung hoà điện**

**$\text{Cu} + 2\text{Ag}^+ \rightarrow \text{Cu}^{2+} + 2\text{Ag}$**   
**từ anode sang cathode**  
**0,459V**

**oxi hoá        đóng kín**  
**đi chuyển qua**