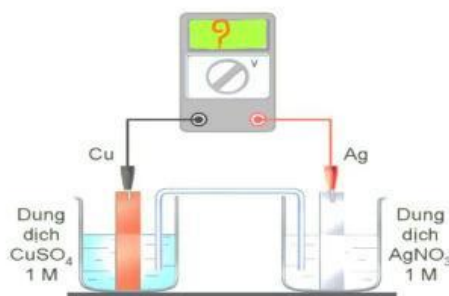




**Câu 8:** Xét quá trình hoạt động của một pin điện hoá Cu – Ag được thiết lập ở các điều kiện như hình vẽ. Cho thế điện cực chuẩn của các cặp  $\text{Cu}^{2+}/\text{Cu}$  và  $\text{Ag}^{+}/\text{Ag}$  lần lượt là +0,340 V và +0,799 V.



- Giá trị sức điện động chuẩn của pin điện hoá trên là 0,459 V.
- Ở anode xảy ra quá trình oxi hoá Cu, ở cathode xảy ra quá trình khử  $\text{Ag}^{+}$ .
- Điện cực Cu khối lượng tăng, điện cực Ag khối lượng giảm.
- Chiều dòng điện là chiều từ cực Cu sang cực Ag.

**Câu 9:** Cho các phản ứng sau:

- $\text{Zn}(s) + \text{Sn}^{2+}(aq) \longrightarrow$
- $\text{Ag}^{+}(aq) + \text{Fe}(s) \longrightarrow$
- $\text{Fe}(s) + \text{Mg}^{2+}(aq) \longrightarrow$
- $\text{Au}(s) + \text{Cu}^{2+}(aq) \longrightarrow$

Số phản ứng có thể tự xảy ra ở điều kiện chuẩn là bao nhiêu?

**Câu 10:** Cho sức điện động chuẩn của các pin sau:

Pin điện hóa	Fe – Ni	Al – X	Ni – X
Sức điện động chuẩn (V)	0,183	2,016	0,413

Biết X là một kim loại. Sức điện động chuẩn của pin Al – Fe bằng bao nhiêu?  
(Kết quả làm tròn đến hàng phần trăm).