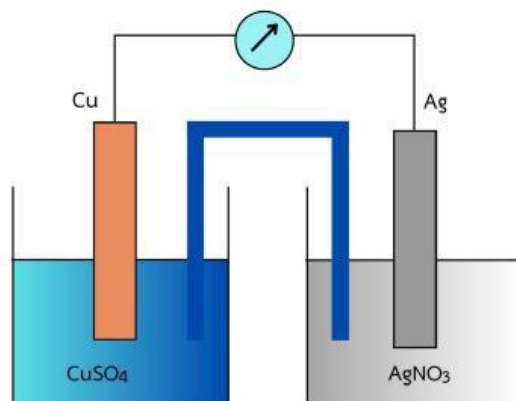




กิจกรรมที่ 3 เรื่อง จับคู่ให้ฉันที

ข้อมูล กำหนดรูปปฏิกิริยาการถ่ายโอนอิเล็กตรอนระหว่าง $\text{Cu(s)} | \text{Cu}^{2+}(\text{aq})$ กับ $\text{Ag(s)} | \text{Ag}^+(\text{aq})$ เป็นดังนี้



คำชี้แจง ให้นักเรียนนำอักษรหน้าข้อความทางขวามือ มาใส่ไว้หน้าข้อความทางซ้ายมือที่สัมพันธ์กัน และสามารถเลือกคำตอบซ้ำได้

- | | |
|---|---|
| ___ 1. ตัวรีดิวซ์ | A. Cu |
| ___ 2. ตัวออกซิไดส์ | B. Ag |
| ___ 3. ปฏิกิริยาออกซิเดชัน | C. Ag^+ |
| ___ 4. ปฏิกิริยารีดักชัน | D. Cu^{2+} |
| ___ 5. ปฏิกิริยารีดอกซ์ | E. NO_3^- |
| ___ 6. ขั้วที่เกิดการผุกร่อน | F. SO_4^{2-} |
| ___ 7. ขั้วที่เกิดอิเล็กโทรดหนาขึ้น | G. $\text{Cu(s)} \rightarrow \text{Cu}^{2+}(\text{aq}) + 2\text{e}^-$ |
| ___ 8. ขั้วแอโนด | H. $\text{Ag}^+(\text{aq}) + \text{e}^- \rightarrow \text{Ag(s)}$ |
| ___ 9. ขั้วแคโทด | I. $\text{Cu}^{2+}(\text{aq}) + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Cu(s)}$ |
| ___ 10. ขั้วบวก | J. $\text{Ag(s)} \rightarrow \text{Ag}^+(\text{aq}) + \text{e}^-$ |
| ___ 11. ขั้วลบ | K. $\text{Cu(s)} + 2\text{Ag}^+(\text{aq}) \rightarrow \text{Cu}^{2+}(\text{aq}) + 2\text{Ag(s)}$ |
| ___ 12. ทิศทางการเคลื่อนที่ของอิเล็กตรอน | L. $2\text{Ag(s)} + \text{Cu}^{2+}(\text{aq}) \rightarrow 2\text{Ag}^+(\text{aq}) + \text{Cu(s)}$ |
| ___ 13. ทิศทางการไหลของกระแสไฟฟ้า | M. ไหลจากค่าศักย์ไฟฟ้าสูงไปต่ำ |
| ___ 14. จำนวนไอออนที่มีมากในสารละลายขั้วแอโนด | N. ไหลจากค่าศักย์ไฟฟ้าต่ำไปสูง |
| ___ 15. จำนวนไอออนที่มีมากในสารละลายขั้วแคโทด | |

ชื่อ-นามสกุล.....ชั้น.....เลขที่.....