



กิจกรรมที่ 4 เรื่อง ฉันทและเธอเป็นเซลล์เคมีไฟฟ้า

ข้อมูล กำหนดแผนภาพเซลล์เป็นดังนี้ $\text{Mg(s)} \mid \text{Mg}^{2+}(\text{aq}) \parallel \text{Fe}^{2+}(\text{aq}) \mid \text{Fe(s)}$

คำชี้แจง ให้นักเรียนทำอักษรหน้าข้อความทางขวามือ มาใส่ไว้หน้าข้อความทางซ้ายมือที่สัมพันธ์กันและสามารถเลือกคำตอบซ้ำได้

- | | |
|---|--|
| ___ 1. ขั้วแอโนด | A. Fe |
| ___ 2. ขั้วแคโทด | B. Mg |
| ___ 3. ตัวออกซิไดส์ | C. Fe^+ |
| ___ 4. ตัวรีดิวซ์ | D. Mg^{2+} |
| ___ 5. ปฏิกิริยาออกซิเดชัน | E. $\text{Mg(s)} \rightarrow \text{Mg}^{2+}(\text{aq}) + 2\text{e}^-$ |
| ___ 6. ปฏิกิริยารีดักชัน | F. $\text{Fe(s)} \rightarrow \text{Fe}^{2+}(\text{aq}) + 2\text{e}^-$ |
| ___ 7. ปฏิกิริยารีดอกซ์ | G. $\text{Mg}^{2+}(\text{aq}) + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Mg(s)}$ |
| ___ 8. เข็มของโวลต์มิเตอร์จะเบนจากขั้วใดไปยังขั้วใด | H. $\text{Fe}^{2+}(\text{aq}) + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Fe(s)}$ |
| ___ 9. อิเล็กตรอนจะเคลื่อนที่จากขั้วใดไปยังขั้วใด | I. $\text{Mg(s)} + \text{Fe}^{2+}(\text{aq}) \rightarrow \text{Mg}^{2+}(\text{aq}) + \text{Fe(s)}$ |
| ___ 10. กระแสไฟฟ้าจะเคลื่อนที่จากขั้วใดไปยังขั้วใด | J. $\text{Fe(s)} + \text{Mg}^{2+}(\text{aq}) \rightarrow \text{Fe}^{2+}(\text{aq}) + \text{Mg(s)}$ |
| | K. จากขั้ว Mg ไปยังขั้ว Fe |
| | L. จากขั้ว Fe ไปยังขั้ว Mg |

ชื่อ-นามสกุล.....ชั้น.....เลขที่.....