

แบบฝึกกิจกรรม 13.1 ความรู้เบื้องต้นเกี่ยวกับไฟฟ้าเคมี

ให้นำตัวอักษรหน้าข้อความในคอลัมน์ B มาใส่หน้าข้อความในคอลัมน์ A โดยให้ความสอดคล้องสัมพันธ์กันอย่างถูกต้อง

A	B
.....1. เป็นปฏิกิริยาที่ทำให้เกิดกระแสไฟฟ้าขึ้น	ก. $\text{Mg}_{(s)} \rightarrow \text{Mg}^{2+}_{(aq)} + 2e^-$
.....2. ชื่อปฏิกิริยาที่สารรับอิเล็กตรอน	ข. ตัวออกซิไดซ์
.....3. เป็นสารที่ทำหน้าที่ให้อิเล็กตรอน	ค. ปฏิกิริยารีดอกซ์
.....4. สมการที่เกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน	ง. ชอบให้อิเล็กตรอนกับสารอื่น ๆ
.....5. สมการที่เกิดปฏิกิริยารีดักชัน	จ. Ag^+
.....6. เป็นสารที่ทำหน้าที่รับอิเล็กตรอน	ฉ. ไม่ชอบให้อิเล็กตรอนกับสารอื่น ๆ
.....7. ชื่อปฏิกิริยาที่สารให้อิเล็กตรอน	ช. รีดักชัน
.....8. สมการรีดอกซ์	ซ. ตัวรีดิวซ์
.....9. เลขออกซิเดชัน	ณ. $\text{Fe}_{(s)} + 2\text{Ag}^+_{(aq)} \rightarrow \text{Fe}^{2+}_{(aq)} + 2\text{Ag}_{(s)}$
.....10. ตัวรีดิวซ์ที่แรง	ญ. $\text{NaCl}_{(s)} + \text{H}_2\text{O}_{(l)} \rightarrow \text{Na}^+_{(aq)} + \text{Cl}^-_{(aq)}$
.....11. ตัวออกซิไดซ์ที่แรง	ฎ. Cu^{2+}
.....12. โลหะไอออนที่อยู่ในสารละลาย CuSO_4	ฐ. ตัวเลขสมมติที่แสดงค่าประจุทางไฟฟ้าของสาร
	ฑ. ตัวรีดักชัน
	ฒ. ออกซิเดชัน
	ณ. ตัวออกซิไดซ์
	ด. $\text{Zn}^{2+}_{(aq)} + 2e^- \rightarrow \text{Zn}_{(s)}$
	ต. CuSO_4