

แบบฝึกทักษะที่ 13.5

เซลล์ไฟฟ้าเคมีจากครึ่งเซลล์ทองแดงและครึ่งเซลล์แมกนีเซียม

ครึ่งเซลล์ทองแดง

ครึ่งเซลล์แมกนีเซียม

สะพานไอออน

โวลต์มิเตอร์

โลหะทองแดง

โลหะแมกนีเซียม

สารละลาย CuSO_4

สารละลาย MgSO_4



ครึ่งเซลล์ทองแดง

ครึ่งเซลล์แมกนีเซียม



ช่วยปรับสมดุลไอออนในแต่ละครึ่งเซลล์และทำให้เซลล์ไฟฟ้าครบวงจร



จากเซลล์ไฟฟ้าเคมีข้างต้นให้ตอบคำถามต่อไปนี้

- ครึ่งเซลล์ออกซิเดชันคือ ปฏิกิริยาที่เกิดขึ้น
ขั้วไฟฟ้าคือ สารอิเล็กโทรไลต์คือ
- ครึ่งเซลล์รีดักชันคือ ปฏิกิริยาที่เกิดขึ้น
ขั้วไฟฟ้าคือ สารอิเล็กโทรไลต์คือ
- อุปกรณ์ที่เชื่อมระหว่าง 2 ครึ่งเซลล์คือ
ทำหน้าที่อย่างไร
- ขั้วบวก คือ ขั้วลบ คือ
- ปฏิกิริยาของเซลล์ไฟฟ้าเคมีที่เกิดขึ้นคือ