



แบบฝึกหัดประกอบการเรียนรายวิชาเพิ่มเติม
เคมี 4 ว32224 ภาคเรียนที่ 2 ปีการศึกษา 2566

ชื่อ.....ชั้น ม. 5/1 เลขที่

บทที่ 2 เคมีไฟฟ้า

เรื่อง เซลล์ไฟฟ้าเคมี

ผลการเรียนรู้ : ระบุองค์ประกอบของเซลล์เคมีไฟฟ้า และเขียนสมการเคมีของปฏิกิริยาที่แอโนดและแคโทด ปฏิกิริยารวม และแผนภาพเซลล์

1. ให้นักเรียนเลือกตอบความหมายของคำต่อไปนี้ลงในช่องว่าง

ตัวรีดิวซ์

จ่ายอิเล็กตรอน

ตัวออกซิไดซ์

รับอิเล็กตรอน

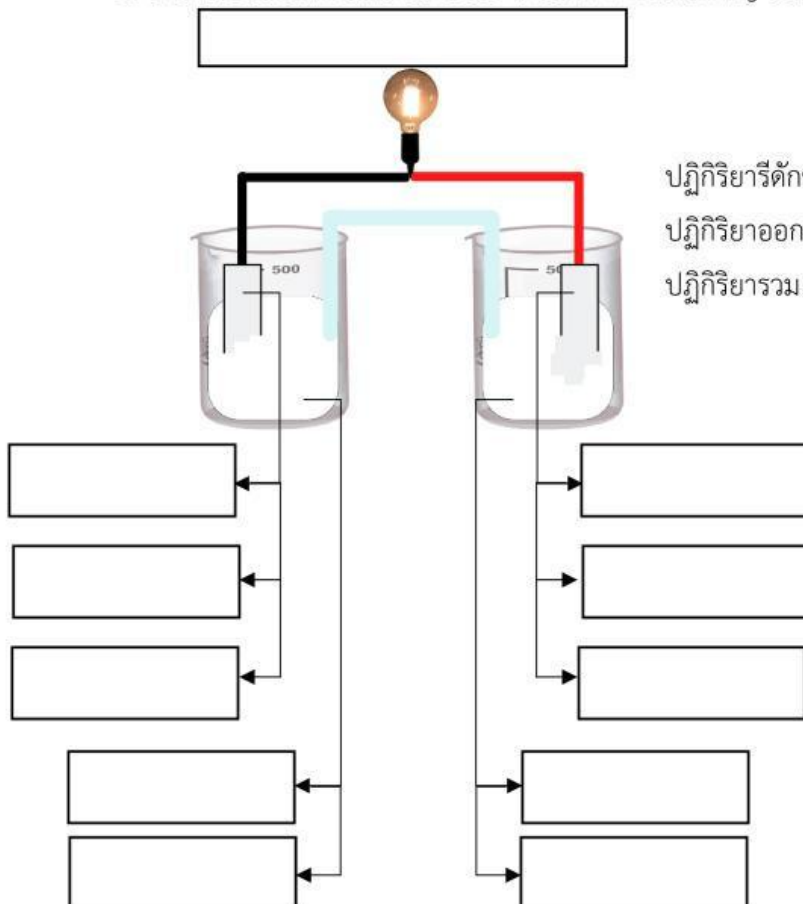
ปฏิกิริยารีดักชัน

สารละลายอิเล็กโทรไลต์

ปฏิกิริยาออกซิเดชัน

1. ปฏิกิริยาที่มีการรับอิเล็กตรอน
2. ขั้วโลหะที่สามารถรับอิเล็กตรอน
3. สารที่สามารถทำให้เกิดการนำไฟฟ้าได้
4. ขั้วโลหะที่สามารถจ่ายอิเล็กตรอน
5. การเปลี่ยนแปลงที่ทำให้โลหะมีการผุกร่อน
6. ปฏิกิริยาที่มีการจ่ายอิเล็กตรอน
7. การเปลี่ยนแปลงที่ทำให้โลหะมีความหนาขึ้น

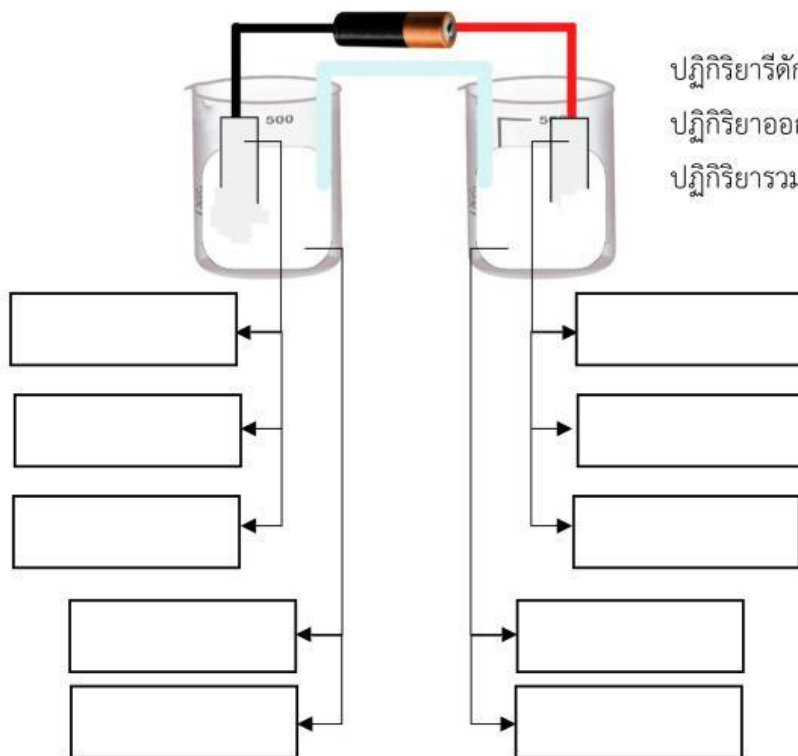
2. ให้นักเรียนเติมคำที่มีความเกี่ยวข้องกับภาพ กำหนดให้ Mg เป็นตัวรีดิวซ์ที่ดีกว่า Zn



ปฏิกิริยารีดักชัน คือ

ปฏิกิริยาออกซิเดชัน คือ

ปฏิกิริยารวม คือ



ปฏิกิริยารีดักชัน คือ

ปฏิกิริยาออกซิเดชัน คือ

ปฏิกิริยารวม คือ



ครูศรสวรรค์ คำมาก