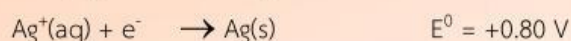
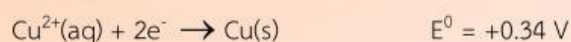
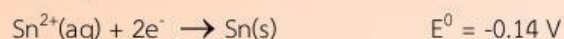
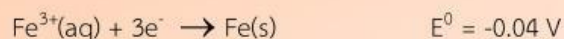
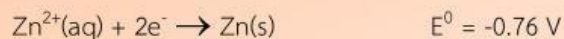




กิจกรรมที่ 2 เรื่อง เกิดหรือไม่เกิด

กำหนดค่า E^0 ของครึ่งเซลล์ปฏิกิริยารีดอกซ์ต่อไปนี้



การจุ่มโลหะดังต่อไปนี้ลงในสารละลายข้อใดเกิดปฏิกิริยาได้

คำชี้แจง ให้นักเรียนคลิกเลือกคำว่า เกิดปฏิกิริยา หน้าข้อที่เกิดปฏิกิริยาและคลิกเลือกคำว่า ไม่เกิดปฏิกิริยา หน้าข้อที่ ไม่ เกิดปฏิกิริยา

- ___ 1. จุ่ม Al ลงในสารละลาย CuSO_4
- ___ 2. จุ่ม Sn ลงในสารละลาย ZnSO_4
- ___ 3. จุ่ม Cu ลงในสารละลาย $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$
- ___ 4. จุ่ม Fe ลงในสารละลาย $\text{Sn}(\text{NO}_3)_2$
- ___ 5. จุ่ม Zn ลงในสารละลาย $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$
- ___ 6. จุ่ม Al ลงในสารละลาย $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$
- ___ 7. จุ่ม Cu ลงในสารละลาย $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$
- ___ 8. จุ่ม Zn ลงในสารละลาย $\text{Sn}(\text{NO}_3)_2$
- ___ 9. จุ่ม Ag ลงในสารละลาย CuSO_4
- ___ 10. จุ่ม Fe ลงในสารละลาย AgNO_3

SCAN ME

ชื่อ-สกุล.....ชั้น.....เลขที่.....