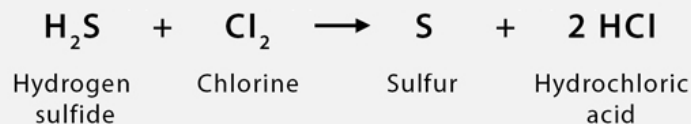
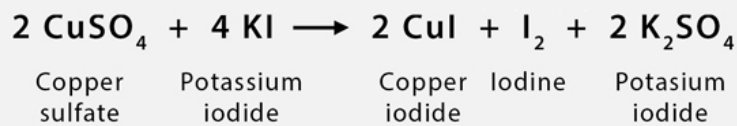
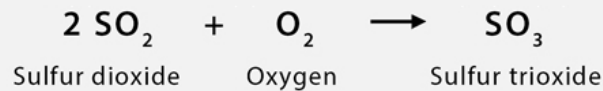


กิจกรรม 5.1: เคมีไฟฟ้าเบื้องต้น

ตอนที่ 1 แบ่งกลุ่มผู้เรียน 3 กลุ่ม ร่วมทำกิจกรรมและอภิปรายประเด็นต่อไปนี้

1.1 จงระบุเลขออกซิเดชันของอะตอมในสมการเคมี



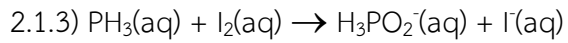
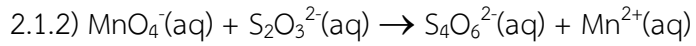
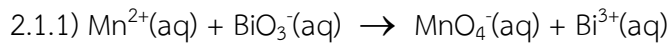
1.2 จงบอกชนิดสารออกไซด์และรีดิวซ์ พร้อมทั้งกำหนดเลขออกซิเดชัน

ปฏิกิริยารีดอกซ์	ตัวออกไซด์		ตัวรีดิวซ์	
	สาร	OX. ที่เปลี่ยน	สาร	OX. ที่เปลี่ยน
$\text{NiO(s)} + \text{H}_2\text{(g)} \rightarrow \text{Ni(s)} + \text{H}_2\text{O(l)}$				
$4\text{Fe(s)} + 3\text{O}_2\text{(g)} \rightarrow 2\text{Fe}_2\text{O}_3\text{(s)}$				
$2\text{PbO(s)} + \text{C(s)} \rightarrow 2\text{Pb(s)} + \text{CO}_2\text{(g)}$				
$\text{Sn(s)} + \text{Br}_2\text{(l)} \rightarrow \text{SnBr}_2\text{(s)}$				
$2\text{FeCl}_3\text{(aq)} + \text{H}_2\text{(g)} \rightarrow 2\text{FeCl}_2\text{(aq)} + 2\text{HCl(aq)}$				
$3\text{PbO(s)} + 2\text{NH}_3\text{(g)} \rightarrow \text{N}_2\text{(g)} + 3\text{H}_2\text{O(l)} + 3\text{Pb(s)}$				



ตอนที่ 2 การดุลสมการรีดอกซ์

2.1) จงแสดงการดุลสมการรีดอกซ์ในสารละลายกรด



2.2) จงแสดงการดุลสมการรีดอกซ์ในสารละลายเบส

