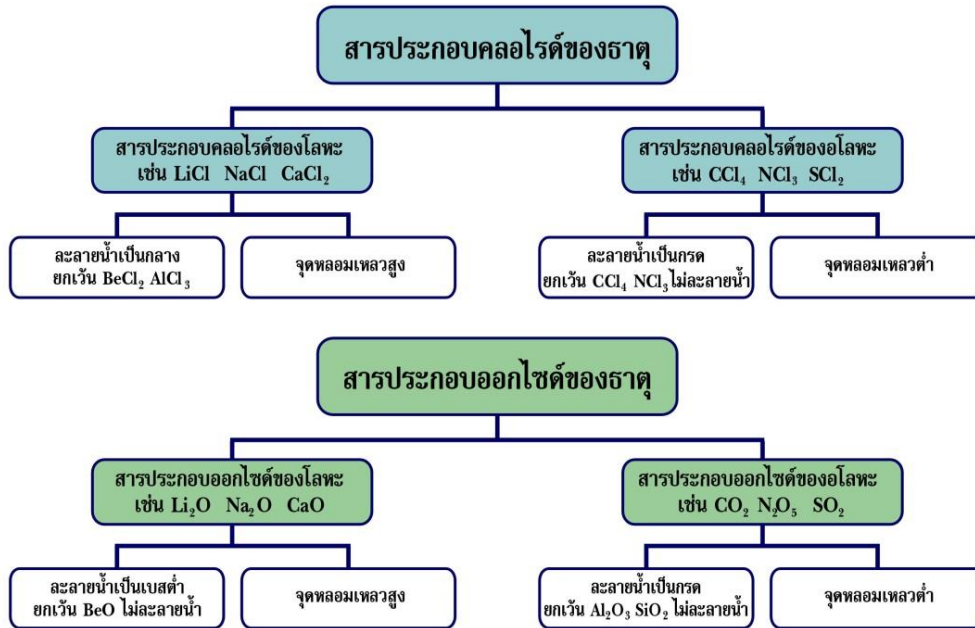


บทปฏิบัติการที่ 28

เรื่อง สารประกอบคลอไรด์และสารประกอบออกไซด์

สารประกอบคลอไรด์ของธาตุใด ๆ หมายถึง สารประกอบธาตุคู่ระหว่างธาตุนั้นกับคลอรีน เตรียมได้จากปฏิกิริยาระหว่างก๊าซคลอรีนกับธาตุ Li, Na, K, Mg, Ca เป็นโลหะ ส่วน C และ N เป็นอโลหะ เราจึงจัดสารประกอบคลอไรด์ออกเป็น 2 กลุ่มใหญ่ คือ คลอไรด์ของโลหะและคลอไรด์ของอโลหะ

สารประกอบออกไซด์ของธาตุใด ๆ หมายถึง สารประกอบธาตุคู่ระหว่างธาตุนั้นกับออกซิเจน สามารถจัดกลุ่มสารประกอบออกไซด์ได้โดยใช้เกณฑ์ทำนองเดียวกับสารประกอบคลอไรด์



ภาพแสดง : สมบัติบางประการของสารประกอบคลอไรด์และออกไซด์

สิ่งที่ได้จากการเรียนรู้

1. นักเรียนได้ศึกษาสมบัติบางประการของสารประกอบคลอไรด์และสารประกอบออกไซด์
2. นักเรียนได้จำแนกสารประกอบคลอไรด์และสารประกอบออกไซด์ออกเป็นหมวดหมู่

รูปแบบการเรียนการสอน

1. สอนภาคทฤษฎีเชิงปฏิบัติการเกี่ยวกับสมบัติบางประการของสารประกอบคลอไรด์และออกไซด์
2. นักเรียนได้ทำการทดลองเพื่อศึกษาสมบัติบางประการของสารประกอบคลอไรด์และสารประกอบออกไซด์

