

### 1.3 จัดกิจกรรมการเรียนรู้



8

**ใบความรู้**

**พันธะโคเวเลนต์ (covalent bond)** เกิดจากอะตอมของธาตุโคเวเลนต์กับอะตอมของธาตุโคเวเลนต์เป็นโมเลกุล โดยการนำเวเลนซ์อิเล็กตรอนมาไว้ร่วมกันคู่ๆ เพื่อให้มีอิเล็กตรอนวงนอกสุด เท่ากับ 8 หรือเป็นไปตามกฎออกซิดูตต์ คล้ายกับการจัดเรียงอิเล็กตรอนของแก๊สเฉื่อย โมเลกุลโคเวเลนต์ส่วนใหญ่ มีการรวมตัวเป็นไปตามกฎออกซิดูตต์ แต่ก็มีบางชนิดที่การรวมตัวของอะตอมไม่เข้าไปตามกฎออกซิดูตต์ โมเลกุลส่วนใหญ่ที่อะตอมภายในโมเลกุลจะมีการสร้างพันธะโคเวเลนต์ระหว่างอะตอม และมีโมเลกุลบางชนิดสร้างพันธะโคเวเลนต์ระหว่างอะตอมโคเวเลนต์ ส่วนการเรียกชื่อสารประกอบโคเวเลนต์ จะอ่านจำนวนอะตอมของธาตุตัวแรกด้วยภาษากรีก แล้วอ่านชื่อธาตุตัวแรกจากนั้นจึงอ่านจำนวนอะตอมของธาตุตัวที่สอง แล้วอ่านชื่อธาตุเปลี่ยนท้ายเป็น -ได

$I_2$  โมเลกุล

$O_2$  โมเลกุล

$N_2$  โมเลกุล

รูปที่ 1 ชนิดของพันธะโคเวเลนต์

ที่มา : <https://www.slideshare.net/Songsak1/ss-52565964>

**การสร้างพันธะโคเวเลนต์**

การสร้างพันธะโคเวเลนต์ มีหลักการของการเกิดพันธะโคเวเลนต์ ซึ่งจะได้ศึกษาจากการเกิดพันธะระหว่างอะตอมของธาตุโคเวเลนต์เป็นโมเลกุลของแก๊สโคเวเลนต์ ดังนี้

$1e$

$-H$

$H:H$

ผู้เรียนได้เรียนรู้ตามแผนการจัดการเรียนรู้ ที่เน้นกระบวนการสืบเสาะหาความรู้ เกิดกระบวนการคิดและค้นพบองค์ความรู้ด้วยตนเอง รู้จักการทำงานร่วมกัน โดยครูอำนวยความสะดวก และแก้ปัญหาการเรียนรู้

