

พันธะโคเวเลนต์

การอ่านชื่อสารประกอบโคเวเลนต์

A_xB_y

- ธาตุแรกอ่านชื่อเต็ม
- ธาตุหลังลงท้าย ไ-ด์

x,y จำนวนอะตอม

* ต้องอ่าน จน.อะตอมด้วย *

1	อ่าน มอนอ (mono-)	6	อ่าน เฮกซะ (Hexa-)
2	อ่าน ไค (Di-)	7	อ่าน เฮปตะ (Hepta-)
3	อ่าน ไตร (Tri-)	8	อ่าน ออกตะ (Oxta-)
4	อ่าน เตตระ (Tetra-)	9	อ่าน โมนะ (Mona-)
5	อ่าน เพนตะ (Penta-)	10	อ่าน เดคะ (Deca-)

* ธาตุแรก น้อย 1 ไม่ต้องอ่านเลขน้อย

* ธาตุแรก เป็น H ไม่ต้องอ่านเลขน้อย

Newchem

LIVEWORKSHEETS

ตย. การอ่านชื่อสารประกอบไดเวเลนต์

CO_2	Carbon dioxide
CO	Carbon monoxide
H_2S	Hydrogen sulfide
HCl	Hydrogen chloride
H_2Se	Hydrogen selenide
NF_3	Nitrogen trifluoride
N_2S_3	Dinitrogen trisulfide



ไม่อ่านเลขห้อยของ H

ทบทวนความรู้เดิม ให้นักเรียน เลือก ธาตุที่มีสมบัติเป็นอโลหะ

F Na Cl O K C S Br Co P

1. F มีเวเลนซ์อิเล็กตรอนเท่ากับ.....
2. Cl มีเวเลนซ์อิเล็กตรอนเท่ากับ.....
3. O มีเวเลนซ์อิเล็กตรอนเท่ากับ.....
4. C มีเวเลนซ์อิเล็กตรอนเท่ากับ.....
5. S มีเวเลนซ์อิเล็กตรอนเท่ากับ.....
6. P มีเวเลนซ์อิเล็กตรอนเท่ากับ.....

เวเลนซ์อิเล็กตรอน คือ จำนวนอิเล็กตรอนในระดับพลังงานนอกสุดหรือสูงสุด ของแต่ละธาตุจะมีอิเล็กตรอนไม่เกิน 8

LIVEWORKSHEETS

ให้นักเรียนเลือกคำอ่านจำนวนอะตอมของสารประกอบโคเวเลนต์ต่อไปนี้

- P_4O_{10} อ่านว่า ฟอสฟอรัส ออกไซด์
- Cl_2O_{10} อ่านว่า คลอรีน ออกไซด์
- SI_2 อ่านว่า ซัลเฟอร์ ไอโอไดด์
- PCl_5 อ่านว่า ฟอสฟอรัส ออกไซด์
- Cl_2O อ่านว่า คลอรีน ออกไซด์

คำชี้แจง : ให้นักเรียนเขียนชื่อสารประกอบโคเวเลนต์ต่อไปนี้

OF_2 อ่านว่า .....

PCl_3 อ่านว่า .....

NO_2 อ่านว่า .....

LIVEWORKSHEETS