BÀI GIẢNG: LIÊN KẾT HÓA HỌC (TIẾT 1)

CHUYÊN ĐỀ: CƠ SỞ HÓA HỌC

MÔN: HÓA HỌC 10

GIÁO VIÊN: PHẠM THANH TÙNG

MỤC TIÊU

- ✓ *Viết được công thức Lewis của phân tử.*

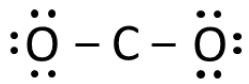
1 Công thức Lewis

- Bước 1: Xác định số electron hóa trị của phân tử..
- Bước 2: Vẽ khung phân tử với các liên kết đơn sao cho nguyên tử trung tâm nằm ở giữa và các phối tử nằm xung quanh.
- Bước 3: Điền các electron cho các phối tử sao cho chúng đạt octet.
- Bước 4: Tính số electron hóa trị còn lại của nguyên tử trung tâm.

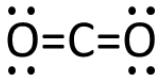
Ví dụ:

+) **CO_2**

Tổng số e hóa trị của phân tử CO_2: 1.4 + 6.2 = 16

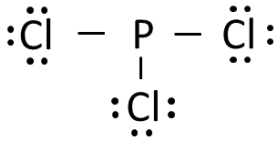


Số e hóa trị còn lại: 16 – (6.2 + 2.2) = 0

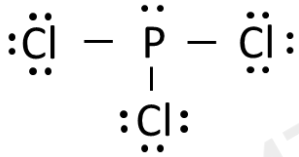


+) **PCl_3**

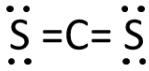
Tổng số e hóa trị của phân tử PCl_3: 1.5 + 7.3 = 26



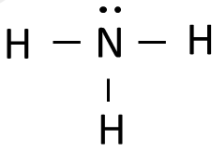
Số e hóa trị còn lại: 26 – (6.3 + 2.3) = 2



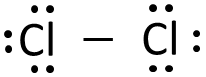
+) **CS_2**



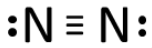
+) **NH_3**



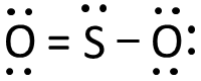
+) **Cl_2**



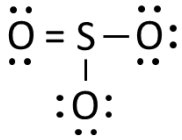
+) **N_2**



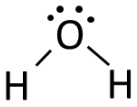
+) **SO_2**



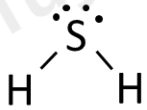
+) **SO_3**



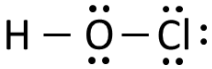
+) **H_2O**



+) **H_2S**



+) **HClO**



+) **NO_2**

