

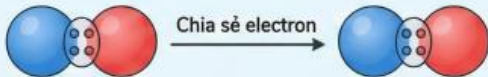
LIÊN KẾT CỘNG HÓA TRỊ (HÓA HỌC 10)

Phiếu học tập: Khái niệm, đặc điểm và tính chất

1. KHÁI NIỆM & CƠ CHẾ HÌNH THÀNH

Khái niệm (1) _____

Liên kết cộng hóa trị là liên kết được hình thành giữa hai nguyên tử bằng một hay nhiều cặp (1) _____ chung để đạt cấu hình electron bền vững.

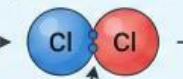


VÍ DỤ: PHÂN TỬ CHLORINE (Cl₂)

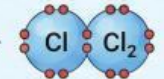
Bước 1:
TRƯỚC KHI LIÊN KẾT



Bước 2:
QUÁ TRÌNH CHIA SẺ

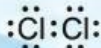


Bước 3:
SAU KHI LIÊN KẾT



CÁCH BIỂU DIỄN

Công thức electron (Lewis):



Công thức cấu tạo:



2. ĐẶC ĐIỂM & TÍNH CHẤT HỢP CHẤT CỘNG HÓA TRỊ

Đặc điểm & Phân loại (2)-(3) _____

Liên kết cộng hóa trị có thể là **không phân cực** (khi hai nguyên tử có độ âm điện (2) _____) hoặc **phân cực** (khi hai nguyên tử có độ âm điện khác nhau).

Các chất cộng hóa trị thường tồn tại ở trạng thái (3) _____, lỏng hoặc khí ở điều kiện thường.

Tính chất (4)-(5) _____

Hợp chất cộng hóa trị thường có nhiệt độ sôi và nóng chảy (4) _____ hơn so với hợp chất ion.

Đa số không dẫn điện khi nóng chảy và không dẫn điện trong dung dịch (trừ một số trường hợp).

Chúng thường ít tan trong nước nhưng tan tốt trong dung môi (5) _____