

PHIẾU HỌC TẬP

LIÊN KẾT HÓA HỌC

Họ và tên: _____

Lớp: _____

1. Liên kết hóa học là _____ giữa các nguyên tử.

2. Sodium chloride có loại liên kết nào?

☐ Liên kết ion ☐ Liên kết cộng hóa trị ☐ Liên kết kim loại ☐ Liên kết hydrogen

3. Chọn các chất có liên kết cộng hóa trị.

☐ H₂ ☐ Cl₂ ☐ NaCl ☐ CO₂

4. Cặp nguyên tử nào tạo liên kết ion?

_____ ▼

Cặp nguyên tử nào tạo liên kết cộng hóa trị?

_____ ▼

5. Ghép nối các loại liên kết với đặc điểm tương ứng.

Liên kết ion Electron dùng chung
Liên kết cộng hóa trị Lực hút tĩnh điện
Liên kết kim loại Electron tự do

6. Kéo và thả các ví dụ vào đúng loại liên kết.

Trong phân tử PH₃,
hiệu độ âm điện
của P và H là 0,01

Liên kết cộng hóa
trị
không phân cực

Trong phân tử CO₂,
hiệu độ âm điện
của O và C là 0,89

Liên kết cộng hóa
trị
phân cực

Trong phân tử
NaCl, hiệu độ âm
điện của Cl và Na là
2,23

Liên kết ion

7. Đánh giá tính Đúng hoặc Sai cho các khẳng định sau:

Khẳng định	Đúng	Sai
Tất cả nguyên tử hydrogen trong phân tử ethanol đều tham gia vào liên kết hydrogen	☐	☐
Khi khối lượng phân tử tăng thì lực tương tác Van Der Waals tăng	☐	☐

8. Nguyên tử nitrogen có _____ electron hóa trị. Hai nguyên tử nitrogen liên kết với nhau bằng cách mỗi nguyên tử N đóng góp _____ tạo thành _____ electron dùng chung.

9. Sắp xếp các phân tử theo độ phân cực tăng dần.

MgCl₂ O₂ HCl HI

Kéo để sắp xếp

10. Nêu sự khác biệt chính giữa liên kết ion và liên kết cộng hóa trị.
