

# 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.

H<sub>2</sub>    Cl<sub>2</sub>    NaCl    CO<sub>2</sub>

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 PH<sub>3</sub>,  
hiệu độ âm điện  
của P và H là 0,01

Liên kết cộng hóa  
trị  
không phân cực

Trong phân tử CO<sub>2</sub>,  
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	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
Khi khối lượng phân tử tăng thì lực tương tác Van Der Waals tăng	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

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.

MgCl<sub>2</sub>      O<sub>2</sub>      HCl      HI

                

Kéo để sắp xếp

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