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_2 ☐ Cl_2 ☐ NaCl ☐ CO_2

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_3, hiệu độ âm điện của P và H là 0,01	Liên kết cộng hóa trị không phân cực
Trong phân tử CO_2, 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.

$MgCl_2$	O_2	HCl	HI

Kéo để sắp xếp

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

LIVEWORKSHEETS