

Hóa học Lớp 10 · Liên kết hóa học

Môn: Hóa học · Lớp 10 · Thời gian làm bài: 14 phút · Số câu: 7

Họ và tên: Lớp: Số báo danh:

Ôn tập chủ đề "Liên kết hóa học" theo chương trình GDPT 2018.

Câu 1. Liên kết trong phân tử NaCl là liên kết:

- A. cộng hóa trị không cực B. cộng hóa trị có cực
C. ion D. kim loại

Câu 2. Phân tử nào sau đây có liên kết cộng hóa trị không cực?

- A. HCl B. H₂O C. N₂ D. NH₃

Câu 3. Số liên kết σ và π trong phân tử N₂ lần lượt là:

- A. 1 và 2 B. 2 và 1 C. 3 và 0 D. 1 và 1

Câu 4. Hiệu độ âm điện giữa hai nguyên tử là 1,9. Theo thang Pauling, liên kết giữa chúng thuộc loại:

- A. cộng hóa trị không cực B. cộng hóa trị có cực
C. ion D. hydrogen

Câu 5. Phân tử CO₂ (O=C=O) có tổng cộng bao nhiêu liên kết π ?

Trả lời:

Câu 6. Xét phân tử nước H₂O. Xét tính đúng sai:

(Đánh dấu X vào ô Đ (đúng) hoặc S (sai) cho từng ý)

Ý	Nội dung	Đ	S
a)	a) Liên kết O–H là liên kết cộng hóa trị có cực.	☐	☐
b)	b) Phân tử H ₂ O có dạng đường thẳng.	☐	☐
c)	c) Giữa các phân tử nước có thể tạo liên kết hydrogen.	☐	☐
d)	d) Nguyên tử O trong H ₂ O còn 2 cặp electron không liên kết.	☐	☐

Câu 7. Khi tạo liên kết, nguyên tử kim loại có xu hướng (1) electron để tạo ion dương, còn nguyên tử phi kim có xu hướng (2) electron để tạo ion âm, đạt cấu hình bền của khí hiếm.

— HẾT —