

BÀI 13. LIÊN KẾT CỘNG HÓA TRỊ

Bài 1. Chọn câu đúng nhất về liên kết cộng hóa trị.

Liên kết cộng hóa trị là liên kết:

- A. Giữa các phi kim với nhau.
- B. Trong đó cặp electron chung bị lệch về một nguyên tử.
- C. Được hình thành do sự dùng chung electron của 2 nguyên tử khác nhau.
- D. Được tạo nên giữa 2 nguyên tử bằng một hay nhiều cặp electron chung.

Bài 2. Chọn câu đúng trong các câu sau:

- A. Trong liên kết cộng hóa trị, cặp electron lệch về phía nguyên tử có độ âm điện nhỏ hơn.
- B. Liên kết cộng hóa trị có cực được tạo thành giữa 2 nguyên tử có hiệu độ âm điện từ 0,4 đến nhỏ hơn 1,7.
- C. Liên kết cộng hóa trị không có cực được tạo nên từ các nguyên tử khác hẳn nhau về tính chất hóa học.
- D. Hiệu độ âm điện giữa 2 nguyên tử lớn thì phân tử phân cực yếu.

Bài 3. Độ âm điện của một nguyên tử đặc trưng cho:

- A. Khả năng hút electron của nguyên tử đó khi hình thành liên kết hóa học.
- B. Khả năng nhường electron của nguyên tử đó cho nguyên tử khác.
- C. Khả năng tham gia phản ứng mạnh hay yếu của nguyên tử đó.
- D. Khả năng nhường proton của nguyên tử đó cho nguyên tử khác.

Bài 4. Thế nào là liên kết ion, liên kết cộng hóa trị không cực, liên kết cộng hóa trị có cực? Cho thí dụ minh họa.

Bài 5.

Dựa vào hiệu độ âm điện các nguyên tố, hãy cho biết có loại liên kết nào trong các chất sau đây :

AlCl_3 , CaCl_2 , CaS , Al_2S_3 ?

Lấy giá trị độ âm điện của các nguyên tố ở bảng 6 trang 45

Bài 6. Viết công thức electron và công thức cấu tạo các phân tử sau :

Cl_2 , CH_4 , C_2H_4 , C_2H_2 , NH_3 .

Bài 7. X, A, Z là những nguyên tố có số điện tích hạt nhân là 9, 19, 8.

- a) Viết cấu hình electron nguyên tử của các nguyên tố đó.
- b) Dự đoán liên kết hóa học có thể có giữa các cặp X và A, A và Z, Z và X.