

Bài 17

LIÊN KẾT CỘNG HÓA TRỊ

- 3.9.** Thế nào là liên kết cộng hóa trị ? Nêu một số thí dụ về liên kết cộng hóa trị.
- 3.10.** Hãy giải thích nguyên nhân tạo thành liên kết cộng hóa trị.
- 3.11.** Phân tử của một chất được đặc trưng bởi
- A. khoảng cách trung bình giữa các nguyên tử.
 - B. giá trị trung bình của góc tạo bởi các liên kết.
 - C. độ bền của liên kết và độ bền của phân tử.
 - D. tất cả các yếu tố kể trên.
- Hãy chọn phương án đúng.
- 3.12.** Hãy giải thích sự tạo thành liên kết trong phân tử flo.
- 3.13.** Mô tả sự tạo thành liên kết trong phân tử HBr theo quan điểm dùng chung electron.
- 3.14.** Trong phân tử N_2 và NO, nguyên tử nitơ có được thoả mãn quy tắc bát tử không ? Giải thích. Cho nguyên tử nitơ có $Z = 7$, oxi có $Z = 8$.
- 3.15.** Liên kết cộng hóa trị phân cực là gì ? Lấy một số thí dụ về loại liên kết này.
- 3.16.** Thế nào là liên kết cho – nhận. Hãy xác định kiểu liên kết có trong phân tử NO_2 .