

PHẦN LỜI GIẢI CHI TIẾT

Câu 1 : Chọn đáp án B

- (1) Đúng. Theo SGK lớp 10.
- (2) Sai. Ví dụ như electron với proton mang điện trái dấu và hút nhau nhưng đó không phải liên kết ion.
- (3) Sai. Liên kết ion được hình thành giữa kim loại điển hình và phi kim điển hình. Ví dụ như liên kết trong NaCl, KCl, NaF... là liên kết ion còn trong $AlCl_3$... là liên kết cộng hóa trị.
- (4) Đúng phân tử đó là HCl, NH_3 , H_2O , HBr.

Câu 2 : Chọn đáp án A

- (1). Đúng theo SGK lớp 10.
- (2). Sai. Hợp chất ion là hợp chất có độ phân cực cao nên nó dễ hòa tan trong các dung môi phân cực như nước... và khó hòa tan trong các dung môi hữu cơ không phân cực.
- (3). Sai ví dụ NaCl nóng chảy có dẫn điện.
- (4). Sai ví dụ NaCl tan trong nước tạo thành dung dịch điện li.
- (5). Đúng theo SGK lớp 10.
- (6). Sai N có hóa trị tối đa là 4 vì không có phân nhóm d trống.
- (7). Đúng. Chú ý với hiệu độ âm điện từ 0 tới 0,4 ta có liên kết CHT không phân cực, từ 0,4 tới 1,7 ta có liên kết CHT phân cực. Lớn hơn 1,7 ta có liên kết ion.
- (8). Đúng 4 phân tử đó là SiO_2 , P_2O_5 , SO_3 , Cl_2O_7 .
- (9). Đúng. Chú ý với CO_2 khi xét cả phân tử thì không phân cực do có tính đối xứng.

Câu 3 : Chọn đáp án D

- (A). Sai vì có KCl có liên kết ion.
- (B). Sai vì $KHSO_4$ có liên kết ion.
- (C). Sai vì N_2 có liên kết CHT không phân cực.
- (D). Đúng vì cả 4 chất đều thỏa mãn.

Câu 4 : Chọn đáp án D

- (A). Sai vì CO_2 có chứa liên kết CHT phân cực.
- (B). Sai vì có HCl có chứa liên kết CHT phân cực.
- (C). Sai vì HI, CH_4 có chứa liên kết CHT phân cực.
- (D). Đúng cả 4 chất đều thỏa mãn.

Câu 5 : Chọn đáp án C

Các chất có liên kết cho nhận trong phân tử là : NH_4NO_3 , HNO_3 , SO_2 , SO_3 , O_3 , H_2SO_4 , H_2SO_3 , P_2O_5 , Cl_2O_7 , H_3PO_4 , CO

Câu 6 : Chọn đáp án D

- (A).Đúng theo SGK lớp 10.
- (B).Đúng theo SGK lớp 10.
- (C).Đúng ví dụ như kim cương.
- (D).Sai tinh thể nguyên tử có nhiệt độ nóng chảy và sôi cao.

Câu 7 : Chọn đáp án A

- (A).NaCl có dạng tinh thể ion theo SGK lớp 10.
- (B).Than chì có dạng tinh thể trụ sáu mặt đặc sít .
- (C). Nước đá có dạng tinh thể phân tử.
- (D). Iot có dạng tinh thể phân tử.

Câu 8 : Chọn đáp án C

Iot có tinh thể phân tử.

Nước đá có tinh thể phân tử.

Naphtalen có tinh thể phân tử.

Kim cương có tinh thể nguyên tử.

KCl có tinh thể ion,

Than chì có dạng tinh thể trụ sáu mặt đặc sít .

Silic là chất vô định hình.

Câu 9 : Chọn đáp án B

- (B) Sai vì Liên kết trong tinh thể được hình thành do sự tương tác giữa các phân tử.

Câu 10 : Chọn đáp án C

Theo SGK lớp 10