



**Câu 6:** Chọn câu sai?

- A. Kim cương thuộc loại tinh thể nguyên tử.
- B. Trong tinh thể nguyên tử, các nguyên tử liên kết với nhau bằng liên kết cộng hóa trị.
- C. Liên kết trong tinh thể nguyên tử rất bền.
- D. Tinh thể nguyên tử có nhiệt độ nóng chảy và sôi thấp.**

**Câu 7:** Chọn chất có dạng tinh thể ion.

- A. muối ăn.**
- B. than chì.
- C. nước đá.
- D. iot.

**Câu 8:** Chọn chất có tinh thể phân tử.

- A. iot, nước đá, kali clorua.
- B. iot, naphtalen, kim cương.
- C. nước đá, naphtalen, iot.**
- D. than chì, kim cương, silic.

**Câu 9:** Chọn câu sai: Trong tinh thể phân tử

- A. lực liên kết giữa các phân tử yếu.
- B. Liên kết giữa các phân tử là liên kết cộng hóa trị.**
- C. ở vị trí nút mạng là các phân tử.
- D. các phân tử sắp xếp theo một trật tự xác định.

**Câu 10:** Tính chất chung của tinh thể phân tử là

- A. Bền vững, khó bay hơi, khó nóng chảy.
- B. Rất cứng, nhiệt độ nóng chảy, nhiệt độ sôi khá cao
- C. Mềm, dễ nóng chảy, dễ bay hơi.**
- D. Dẻo, dẫn điện, dẫn nhiệt, có ánh kim.

## 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