

CHƯƠNG 3: LIÊN KẾT HÓA HỌC

TRẮC NGHIỆM HÓA 10: LIÊN KẾT ION - TINH THỂ ION

Câu 1: Liên kết ion được tạo thành giữa

- A. hai nguyên tử kim loại.
- B. hai nguyên tử phi kim.
- C. một nguyên tử kim loại mạnh và một nguyên tử phi kim mạnh.
- D. một nguyên tử kim loại yếu và một nguyên tử phi kim yếu.

Câu 2: Trong tinh thể NaCl, nguyên tố Na và Cl ở dạng ion và có số electron lần lượt là

- A. 10 và 18 B. 12 và 16 C. 10 và 10 D. 11 và 17

Câu 3: Phân tử nào sau đây có liên kết phân cực nhất?

- A. F₂O B. Cl₂O C. ClF D. O₂

Câu 4: Liên kết trong phân tử chất nào sau đây mang nhiều tính chất của liên kết ion nhất?

- A. LiCl B. NaCl C. KCl D. CsCl

Câu 5: Các chất trong dãy nào sau đây đều có liên kết ion?

- A. KBr, CS₂, MgS
- B. KBr, MgO, K₂O
- C. H₂O, K₂O, CO₂
- D. CH₄, HBr, CO₂

Câu 6: Hợp chất trong phân tử có liên kết ion là

- A. HCl B. NH₃ C. H₂O D. NH₄Cl

Câu 7: Nguyên tử của nguyên tố X có cấu hình electron $1s^22s^22p^63s^23p^64s^1$, nguyên tử của nguyên tố Y có cấu hình electron $1s^22s^22p^5$. Liên kết hóa học giữa nguyên tử X và nguyên tử Y thuộc loại liên kết

- A. kim loại. B. cộng hóa trị. C. ion. D. cho – nhận.

Câu 8: X, Y là những nguyên tố có điện tích hạt nhân lần lượt là 9, 19.

Cấu hình electron lớp ngoài cùng của nguyên tử X, Y và liên kết trong hợp chất tạo thành từ X và Y là

- A. $2s^22p^5$, $4s^1$ và liên kết cộng hóa trị.

Biên soạn: Đinh Thọ

B. $2s^22p^3$, $3s^23p^1$ và liên kết cộng hóa trị.

C. $3s^23p^1$, $4s^1$ và liên kết ion.

D. $2s^22p^1$, $4s^1$ và liên kết ion.

Đáp án

1. C	2. A	3. C	4. D	5. B	6. D	7. C	8. D
------	------	------	------	------	------	------	------

Câu 7:

X là K (kim loại mạnh), Y là phi kim (phi kim yếu)

Liên kết hóa học giữa X và Y là liên kết ion