

PHIẾU HỌC TẬP
LIÊN KẾT ION, LIÊN KẾT CỘNG HÓA TRỊ

Câu 1: Do nguyên nhân nào mà các nguyên tử liên kết với nhau thành phân tử?

- A. Vì chúng có độ âm điện khác nhau.
- B. Vì chúng có tính chất khác nhau.
- C. Để có cấu hình electron lớp ngoài cùng bền vững giống khí hiếm.
- D. Để lớp ngoài cùng có nhiều electron.

Câu 2: Trong các phản ứng hóa học, để biến thành cation natri, nguyên tử natri đã

- A. nhận thêm 1 proton.
- B. nhận thêm 1 electron.
- C. nhường đi 1 electron.
- D. nhường đi 1 proton.

Câu 3: Trong các phản ứng hóa học, để biến thành anion, nguyên tử clo đã

- A. nhận thêm 1 electron.
- B. nhường đi 7 electron.
- C. nhận thêm 1 proton.
- D. nhường đi 1 proton.

Câu 4: Liên kết ion là liên kết được hình thành bởi

- A. các cặp electron dùng chung.
- B. sự cho – nhận electron giữa các nguyên tử.
- C. lực hút tĩnh điện giữa các ion dương và âm.
- D. hai kim loại điển hình.

Câu 5: Liên kết hóa học trong phân tử Br_2 thuộc loại liên kết

- A. ion.
- B. hiđro.
- C. cộng hóa trị không cực.
- D. cộng hóa trị có cực.

Câu 6: Liên kết hóa học giữa các nguyên tử trong phân tử HCl thuộc loại liên kết

- A. cộng hóa trị có cực.
- B. hiđro.
- C. cộng hóa trị không cực.
- D. ion.

Câu 7: Trong liên kết giữa hai nguyên tử, nếu cặp electron chung lệch về một nguyên tử, ta sẽ có liên kết

- A. cộng hóa trị có cực.
- B. cộng hóa trị không có cực.
- C. ion.
- D. cho – nhận.

Câu 8: Cho các ion: Na^+ ; Al^{3+} ; SO_4^{2-} ; NO_3^- ; Ca^{2+} ; NH_4^+ ; Cl^- . Hỏi có bao nhiêu cation?

- A. 2.
- B. 3.
- C. 4.
- D. 5.

Câu 9: Trong phản ứng: $2\text{Na} + \text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{NaCl}$, có sự hình thành

- A. cation natri và clorua.
- B. anion natri và clorua.
- C. anion natri và cation clorua.
- D. anion clorua và cation natri.

Câu 10: Liên kết được tạo nên giữa hai nguyên tử bằng một hay nhiều cặp electron chung, gọi là

- A. liên kết ion.
- B. liên kết cộng hóa trị.
- C. liên kết kim loại.
- D. liên kết hiđro.