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: $2Na + Cl_2 \rightarrow 2NaCl$, 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.

LIVEWORKSHEETS