



**Câu 4 :** Cho các phát biểu sau :

- (1). Số electron trong các ion sau:  $\text{NO}_3^-$ ,  $\text{NH}_4^+$ ,  $\text{HCO}_3^-$ ,  $\text{H}^+$ ,  $\text{SO}_4^{2-}$  theo thứ tự là: 32, 10, 32, 0, 50.
- (2). Nguyên tử là phần tử nhỏ nhất của chất không mang điện.
- (3). Nguyên tử là phần tử nhỏ nhất của chất mang điện tích dương.
- (4). Nguyên tử là phần tử nhỏ nhất của chất mang điện tích âm.
- (5). Nguyên tử là phần tử nhỏ nhất của chất có thể mang điện hoặc không mang điện.
- (6). Các ion  $\text{Al}^{3+}$ ,  $\text{Mg}^{2+}$ ,  $\text{Na}^+$ ,  $\text{F}^-$ ,  $\text{O}^{2-}$  có cùng số electron và cấu hình electron.
- (7). Các electron thuộc các lớp K, L, M, N trong nguyên tử khác nhau về độ bền liên kết với hạt nhân và năng lượng trung bình của các electron.

Số phát biểu đúng là :

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

**Câu 5 :** Cho các phát biểu sau :

- (1) Nguyên tử của nguyên tố F khi nhường 1 electron sẽ có cấu hình electron giống với nguyên tử khí hiếm Ne.
- (2) Khi so sánh về bán kính nguyên tử với ion thì  $\text{Na} > \text{Na}^+$  ;  $\text{F} < \text{F}^-$
- (3) Trong 4 nguyên tố sau Si, P, Ge, As thì nguyên tử của nguyên tố P có bán kính nhỏ nhất.
- (4) Cho 3 nguyên tử  ${}^{24}_{12}\text{Mg}$ ,  ${}^{25}_{12}\text{Mg}$ ,  ${}^{26}_{12}\text{Mg}$  số electron của mỗi nguyên tử là 12, 13, 14
- (5) Số electron tối đa trong 1 lớp electron có thể tính theo công thức  $2n^2$ .
- (6) Khi so sánh bán kính các ion thì  $\text{O}^{2-} > \text{F}^- > \text{Na}^+$
- (7) Khi so sánh bán kính các ion thì  $\text{Ca}^{2+} < \text{K}^+ < \text{Cl}^-$
- (8) Cho nguyên tử của các nguyên tố Al, Fe, Cr, Ag số electron độc thân trong nguyên tử của nguyên tố Cr là lớn nhất.

Số phát biểu đúng là :

- A.8                      B.7                      C.6                      D.5