

Hãy nhận xét về số electron thuộc lớp ngoài cùng của các nguyên tử trên. Các nguyên tố tương ứng thuộc loại nguyên tố gì (s, p hay d) ? Kim loại hay phi kim ?

**1.41.** Hãy viết cấu hình electron của các nguyên tử :

oxi (O),  $Z = 8$  ;      flo (F),  $Z = 9$  ;      nitơ (N),  $Z = 7$ .

Hãy nhận xét về số electron thuộc lớp ngoài cùng của các nguyên tử trên. Các nguyên tố tương ứng thuộc loại nguyên tố gì (s, p hay d) ? Kim loại hay phi kim ?

**1.42.** a) Tại sao trong nguyên tử hydro ở trạng thái cơ bản, một electron duy nhất lại phân bố trên phân lớp 1s ?

b) Tại sao trong nguyên tử liti ở trạng thái cơ bản, 2 electron phân bố trên phân lớp 1s và electron thứ ba phân bố trên phân lớp 2s ?

**1.43.** Hãy viết cấu hình electron của các nguyên tử :

hidro (H),  $Z = 1$  ;      liti (Li),  $Z = 3$  ;      natri (Na),  $Z = 11$ .

Cho nhận xét về số electron thuộc lớp ngoài cùng của các nguyên tử trên.

**1.44.** Hãy viết cấu hình electron của các nguyên tử có  $Z = 3$  đến  $Z = 10$  và nhận xét về số electron thuộc lớp ngoài cùng của nguyên tử các nguyên tố trong dãy đó.

**1.45.** Hãy viết cấu hình electron của nguyên tử kali (K),  $Z = 19$ . Cho nhận xét về số electron thuộc lớp ngoài cùng.

**1.46.** Hãy chọn câu phát biểu đúng :

a)  $1s^2 2s^2 2p^3$  là cấu hình electron nguyên tử của

A. B.                      B. C.                      C. N.                      D. O.

b)  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^2$  là cấu hình electron nguyên tử của

A. Na.                      B. Al.                      C. Si.                      D. Cl.

c)  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2$  là cấu hình electron nguyên tử của

A. Cl.                      B. Ar.                      C. K.                      D. Ca.