

Ý NGHĨA CỦA BẢNG TUẦN HOÀN CÁC NGUYÊN TỐ HÓA HỌC

2.34. Nguyên tử X có số thứ tự là 20, thuộc chu kì 4, nhóm IIA.

- a) Hãy cho biết số proton, số electron trong một nguyên tử X.
- b) Hãy viết cấu hình electron của nguyên tử X.
- c) Nguyên tử X có mấy lớp electron và bao nhiêu electron ở lớp ngoài cùng ?

2.35. Nguyên tố X có cấu hình electron nguyên tử : $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^2$.

- a) Hỏi số proton có trong nguyên tử, số thứ tự của nguyên tố trong bảng tuần hoàn ?
- b) Hỏi số lớp electron và số electron ở lớp ngoài cùng ?
- c) Nguyên tố X thuộc chu kì thứ mấy và thuộc nhóm nào ?

2.36. Trong bảng tuần hoàn các nguyên tố, nhóm gồm những nguyên tố kim loại điển hình là nhóm

- A. IIIA. B. VA. C. VIIA. D. IA. E. IVA.

Chọn đáp án đúng.

2.37. Trong bảng tuần hoàn các nguyên tố, nhóm gồm những nguyên tố phi kim điển hình là nhóm

- A. IA. B. IIA . C. VIIA. D. VA. E. IIIA.

Chọn đáp án đúng.

2.38. Chọn câu phát biểu đúng :

Trong bảng tuần hoàn các nguyên tố (không kể nguyên tố franxi, Fr, không bền) thì

- a) nguyên tố có tính kim loại mạnh nhất là
 - A. hiđro (H).
 - B. beri (Be).
 - C. xesi (Cs).
 - D. photpho (P).
- b) nguyên tố có tính phi kim mạnh nhất là
 - A. flo (F).
 - B. brom (Br).
 - C. photpho (P).
 - D. iot (I).

2.39. a) Hãy so sánh tính kim loại của magie (Mg), Z = 12, với nguyên tố đứng trước : natri (Na), Z = 11, và nguyên tố đứng sau : nhôm (Al), Z = 13.

b) Hãy so sánh tính kim loại của magie (Mg), $Z = 12$, với nguyên tố đứng trên (trong cùng một nhóm) : beri (Be), $Z = 4$, và nguyên tố đứng dưới : canxi (Ca), $Z = 20$.

2.40. Nguyên tố X hợp với H cho hợp chất XH_4 . Oxit cao nhất của nó chứa 53,3% oxi về khối lượng.

- a) Hỏi số khối của X (coi số khối trùng với nguyên tử khối).
- b) X là nguyên tố nào ?