

BÀI 8. SỰ BIẾN ĐỔI TUẦN HOÀN CẦU HÌNH ELECTRON NGUYÊN TỬ CỦA CÁC NGUYÊN TỐ HÓA HỌC

Bài 1. Các nguyên tố thuộc cùng một nhóm A có tính chất hóa học tương tự nhau, vì vỏ nguyên tử của các nguyên tố nhóm A có

- A. số electron như nhau
- B. số lớp electron như nhau
- C. số electron thuộc lớp ngoài cùng như nhau.
- D. cùng số electron s hay p.

Bài 2: Sự biến thiên tính chất của các nguyên tố thuộc chu kì sau được lặp lại tương tự như chu kì trước là do:

- A. Sự lặp lại tính chất kim loại của các nguyên tố ở chu kì sau so với chu kì trước.
- B. Sự lặp lại tính chất phi kim của các nguyên tố ở chu kì sau so với chu kì trước.
- C. Sự lặp lại cấu hình electron lớp ngoài cùng của nguyên tử các nguyên tố ở chu kì sau so với chu kì trước (ở ba chu kì đầu).
- D. Sự lặp lại tính chất hóa học của các nguyên tố ở chu kì sau so với chu kì trước.

Bài 3. Những nguyên tố thuộc nhóm A nào là các nguyên tố s, nguyên tố p? Số electron thuộc lớp ngoài cùng trong nguyên tử của các nguyên tố s và p khác nhau thế nào?

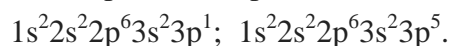
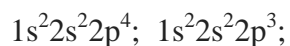
Bài 4. Những nguyên tố nào đứng đầu các chu kì? Cấu hình electron nguyên tử của các nguyên tố đó có đặc điểm chung gì?

Bài 5: Những nguyên tố nào đứng cuối các chu kì? Cấu hình electron của nguyên tử của các nguyên tố đó có đặc điểm chung gì?

Bài 6: Một nguyên tố ở chu kì 3, nhóm VIA trong bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học. Hỏi:

- a) Nguyên tử của nguyên tố đó có bao nhiêu electron ở lớp electron ngoài cùng?
- b) Các electron ngoài cùng nằm ở lớp electron thứ mấy?
- c) Viết cấu hình electron nguyên tử của nguyên tố trên.

Bài 7. Một số nguyên tố có cấu hình electron của nguyên tử như sau:



- a) Hãy xác định số electron hóa trị của từng nguyên tử.
- b) Hãy xác định vị trí của chúng (chu kì, nhóm) trong bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học.