

Bài 40

KHÁI QUÁT VỀ NHÓM OXI

- 6.1.** Hãy cho biết sự biến đổi về : bán kính nguyên tử, cấu hình electron lớp ngoài cùng, độ âm điện, tính chất hợp chất với hiđro và hợp chất hidroxit của những nguyên tố trong nhóm oxi.
- 6.2.** Vì sao trong nhóm oxi, nguyên tố oxi có số oxi hoá -2 , còn các nguyên tố lưu huỳnh, selen và telur ngoài số oxi hoá -2 còn có số oxi hoá $+2, +4, +6$?
- 6.3.** Hãy tự sưu tầm những thông tin trong sách giáo khoa, các tài liệu tham khảo về hoá học để lập bảng về cấu tạo, tính chất của các nguyên tố trong nhóm oxi theo bảng sau :

Nguyên tố	O	S	Se	Te
* Cấu tạo				
* Tính chất				
Số hiệu nguyên tử
Các lớp electron
Cấu hình electron nguyên tử
Nguyên tử khối
Trạng thái ở $20^{\circ}\text{C}, 1\text{atm}$
Màu sắc
Độ âm điện
Năng lượng ion hoá I_1
Số oxi hoá trong hợp chất :				
– với hiđro
– với phi kim mạnh
Công thức hoá học của :				
– hợp chất với hiđro
– hợp chất hidroxit

6.4. Cấu hình electron sau đây là của nguyên tử nào ?

Cấu hình electron	Nguyên tử
A. $1s^2 2s^2 2p^4$	a. S
B. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$	b. O
C. $1s^2 2s^2 2p^5$	c. Cl
D. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$	d. F
	đ. N

6.5. Cấu hình electron nguyên tử nào sau đây là bền vững nhất ?

- A. $1s^2 2s^2 2p^4$
- B. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$
- C. $1s^2 2s^2 2p^6$
- D. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$