**Bài 10: Ý NGHĨA CỦA BẢNG TUẦN HOÀN CÁC NGUYÊN TỐ HOÁ HỌC**

1. **QUAN HỆ GIỮA VỊ TRÍ CỦA NGUYÊN TỐ VÀ CẤU TẠO NGUYÊN TỬ CỦA NÓ**

***Cấu tạo nguyên tử***

* Số proton, số electron
* Số lớp electron
* Số lớp electron lớp ngoài cùng

***Vị trí của nguyên tố trong bảng tuần hoàn (ô)***

* STT của nguyên tố
* STT của chu kì
* STT của nhóm A

↔

**VD1:** Kali có số thứ tự là 19, thuộc chu kì 4, nhóm IA. Hãy cho biết cấu tạo của nguyên tử K

Giải

………………………………………………….………………………………………………….………………………………………………………….……………………………………………

**VD 2:** Biết cấu tạo (cấu hình e) 🡪 vị trí.

Cấu hình e của X là: 1s22s22p63s23p4 hãy suy ra vị trí của X trong bảng tuần hoàn

Giải

………………………………………………….………………………………………………….…………………………………………………

…………………………………………………

1. **QUAN HỆ GIỮA VỊ TRÍ VÀ TÍNH CHẤT CỦA NGUYÊN TỐ**

**Biết vị trí, suy ra:**

1. **Tính kim loại, phi kim**
2. **Hóa trị**
3. **Công thức oxit cao nhất**
4. **Công thức hợp chất khí với Hidro ( nếu có )**
5. **Công thức Hidroxit tương ứng ( nếu có ) và tính axit, bazơ.**

**VD:** Nguyên tử lưu huỳnh ở ô thứ 16, nhóm VIA, chu kì 3. Từ đó suy ra tính chất gì của nó?

**Giải**

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

1. **SO SÁNH TÍNH CHẤT HÓA HỌC CỦA MỘT NGUYÊN TỐ VỚI CÁC NGUYÊN TỐ LÂN CẬN**

**VD:** 1/ So sánh tính phi kim : O (Z = 8), Si ( Z = 14 ), P ( Z = 15), S ( Z = 16 )

2/ Viết công thức oxit và hiđroxit của nguyên tố S, Si và P.

**Giải**

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | **Nhóm IVA** | **Nhóm VA** | **Nhóm VIA** |
| **Chu kì 2** |  |  |  |
| **Chu kì 3** |  |  |  |