Bài 5: NGUYÊN TỐ HÓA HỌC

I. Nguyên tố hoá học là gì?

1. Định nghĩa

Nguyên tố hoá học là tập hợp những nguyên tử cùng loại có cùng số proton trong hạt nhân.

2. Kí hiệu hoá học

- Mỗi nguyên tố hoá học được biểu diễn bằng 1 kí hiệu hoá học.

* *Cách viết:*

+ Chữ thứ nhất viết in hoa. *Ví dụ:* cacbon: C; hidro: H; oxi: O, …

+ Chữ thứ hai (nếu có) viết thường. *Ví dụ:* sắt: Fe; natri: Na; canxi: Ca, …

- Mỗi kí hiệu hóa học chỉ một nguyên tử của nguyên tố đó.

Ví dụ:

+ Viết H có nghĩa là: 1 nguyên tử hidro.
Kí hiệu hóa học của nguyên tố hidro.

+ Nếu muốn chỉ 2 nguyên tử hidro ta viết: 2H

+ Nếu muốn chỉ 6 nguyên tử hidro ta viết: 6H

+ Nếu muốn chỉ 20 nguyên tử hidro ta viết: 20H

(Học sinh học thuộc lòng kí hiệu hóa học của các nguyên tố trang 42 SGK Hóa học 8)

III. Có bao nhiêu nguyên tố hóa học?

- Có trên 110 nguyên tố hóa học, trong đó có 92 nguyên tố tự nhiên và hơn 18 nguyên tố nhân tạo.

- Nguyên tố oxi chiếm 49,4%; silic chiếm 25,8% và nhôm chiếm 7,5% về khối lượng vỏ trái đất.

II. Nguyên tử khối (Tiết sau học)