**BÀI 3: NGUYÊN TỐ HOÁ HỌC**

**1. NGUYÊN TỐ HOÁ HỌC**

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

Các nguyên tử của cùng một NTHH đều có **tính chất hóa học giống nhau**

Các NTHH có vai trò rất quan trọng đối với **sự sống** và **phát triển** của con người.

**2.KÍ HIỆU HÓA HỌC**

Kí hiệu hoá học được sử dụng để biểu diễn **một nguyên tố hoá học** và chỉ
**một nguyên tử** của nguyên tố đó.

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Sốp | Tên nguyên tố | Kí hiệu | Khối lượng nguyên tử |  | Sốp | Tên nguyên tố | Kíhiệu | Khối lượng nguyên tử |
| 1 | Hydrogen | H | 1 | 11 | Sodium | Na | 23 |
| 2 | Helium | He | 4 | 12 | Magnesium | Mg | 24 |
| 3 | Lithium | Li | 7 | 13 | Aluminium | AI | 27 |
| 4 | Beryllium | Be | 9 | 14 | Silicon | Si | 28 |
| 5 | Boron | B | 11 | 15 | Phosphorus | P | 31 |
| 6 | Carbon | C | 12 | 16 | Sulfur | S | 32 |
| 7 | Nitrogen | N | 14 | 17 | Chlorine | CI | 35,5 |
| 8 | Oxygen | O | 16 | 18 | Argon | Ar | 40 |
| 9 | Fluoride | F | 19 | 19 | Potassium | K | 39 |
| 10 | Neon | Ne | 20 | 20 | Calcium | Ca | 40 |
| Bảng 3.1: Kí hiệu hóa học và khối lượng nguyên tử của 20 nguyên tố hóa học |