**Hóa học 8\_Tuần 21**

**Bài 25: SỰ OXI HÓA- PHẢN ỨNG HÓA HỢP- ỨNG DỤNG CỦA OXI**

1. **Sự oxi hóa**

**Ví dụ:**

C + O2 🡪 CO2

3Fe + 2O2 🡪 Fe3O4

CH4 + 2 O2 🡪 CO2 + 2 H2O

* Sự oxi hóa là sự tác dụng của oxi với một chất.

1. **Phản ứng hóa hợp**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Phản ứng hóa học | Số chất phản ứng | Số chất sản phẩm |
| C + O2 🡪 CO2 | 2 | 1 |
| 4P + 5O 2 🡪 2P2O5 | 2 | 1 |
| CaCO3 + CO2 + H2O 🡪 Ca(HCO3)2 | 3 | 1 |

* Phản ứng hóa hợp là phản ứng hóa học, trong đó chỉ có một chất mới(sản phẩm) được tạo thành từ hai hay nhiều chất ban đầu.

1. **Ứng dụng của oxi. (sgk)**

* Sự hô hấp
* Sự đốt nhiên liệu.

**Bài 26: OXIT**

1. **Định nghĩa**

**Ví dụ**: SO2, K2O, Al2O3, ZnO, P2O5, SO3,..

* Oxit là hợp chất của hai nguyên tố, trong đó có một nguyên tố là oxi.

1. **Công thức**

MxnOyII

Trong đó: M là KHHH nguyên tố(khác oxi)

n: hóa trị của M

x, y: lần lượt là chỉ số M và O.

1. **Phân loại**

Gồm 2 loại: Oxit axit và oxit bazơ

1. **Oxit axit(OA)**

* Thường là oxi của phi kim và tương ứng với một axit

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| CTHH oxit axit | Axit tương ứng | Tên gọi oxit |
| SO3 | H2SO4 | Lưu huỳnh trioxit |
| CO2 | H2CO3 | Cacbon đioxit |
| P2O5 | H3PO4 | Điphotpho pentaoxit |
| N2O5 | HNO3 | Đinitơ pentaoxit |
| SO2 | H2SO3 | Lưu huỳnh đioxit |

* Tên gọi:

Tên oxit axit = tên phi kim + oxit

(kèm tiền tố chỉ số nguyên tử phi kim) (kèm tiền tố chỉ số nguyên tử phi kim)

1. **Oxit bazơ(OB)**

* Là oxit của kim loại và tương ứng với một bazơ.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| CTHH oxit bazơ | Bazơ tương ứng | Tên gọi oxit |
| Na2O | NaOH | Natri oxit |
| CaO | Ca(OH)2 | Canxi oxit |
| Fe2O3 | Fe(OH)3 | Sắt (III) oxit |
| K2O | KOH | Kali oxit |
| ZnO | Zn(OH)2 | Kẽm oxit |

* Tên gọi

Tên oxit bazơ = tên kim loại + oxit

(kèm hóa trị đối với kim loại có nhiều hóa trị)