**Bài 26 OXIT**

**I/ ĐỊNH NGHĨA:**

Oxit là hợp chất của ………… nguyên tố trong đó có …….. nguyên tố là oxi.

Vd : CO2, K2O, SO3, PbO, ZnO…….

**II/ CÔNG THỨC:**

M : KHHH của nguyên tố kim loại hoặc phi kim

MxOy

x, y : chỉ số nguyên tử của nguyên tố

**III/ PHÂN LOẠI:**

Có 2 loại chính :

**a/. Oxit axit:**

Thường là oxit của …………….và tương ứng với 1 ………

**VD :** SO2, SO3, CO2, N2O5, P2O5

SO2 tương ứng với axit sunfurơ H2SO3

SO3 tương ứng với axit sunfuric H2SO4

CO2 tương ứng với axit cacbonic H2CO3

N2O5 tương ứng với axit nitric HNO3

P2O5 tương ứng với axit photphoric H3PO4

**b/. Oxit bazơ:**

là oxit của ……………. và tương ứng với một ………...

**VD:** Na2O, BaO, ZnO, Al2O3

Na2O tương ứng với bazơ natri hidroxit NaOH

BaO tương ứng với bazơ bari hidroxit Ba(OH)2

Al2O3 tương ứng với bazơ nhôm hidroxit Al(OH)3

Fe2O3 tương ứng với bazơ sắt (III) hidroxit Fe(OH)3

FeO tương ứng với bazơ sắt (II) hidroxit Fe(OH)2

**IV/. CÁCH GỌI TÊN:**

|  |
| --- |
| **Tên nguyên tố + oxit** |

|  |
| --- |
| **(tiền tố) tên nguyên tố + (tiền tố) oxit** |

**a/. Oxit axit:**

**1. mono (không đọc) 2. đi 3. tri 4. tetra 5. penta**

**6. hexa 7. hepta 8. octa 9. nona 10. deca**

**VD** CO: cacbon oxit

SO2 : lưu huỳnh đioxit

SO3 : lưu huỳnh trioxit

CO2 : cacbon dioxit

N2O5 : Đinitơ pentaoxit

P2O5 : Điphotpho pentaoxit

**b/. Oxit bazơ:**

|  |
| --- |
| **Tên nguyên tố kim loại ( kèm hóa trị nếu kim loại có nhiều hóa trị) + oxit** |

**VD :** CuO :đồng (II) oxit

Na2O : natri oxit

BaO: bari oxit

Al2O3 : nhôm oxit

Fe2O3 : sắt (III) oxit

FeO : sắt (II) oxit

**DẶN DÒ**

Học bài - làm bài tập 1 ⭢ 5 trang 91.

**Bài 27 ĐIỀU CHẾ KHÍ OXI - PHẢN ỨNG PHÂN HỦY**

**I/. ĐIỀU CHẾ KHÍ OXI TRONG PHÒNG THÍ NGHIỆM:**

**1/. Thí nghiệm :**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Thí nghiệm** | **Hiện tượng**  **quan sát** | **PTHH** |
| Nung nóng KMnO4 trên ngọn lửa đèn cồn. Dùng que đóm còn tàn đỏ đưa vào miệng ống nghiệm. |  |  |
| Nung nóng KClO3 và một ít MnO2 trên ngọn lửa đèn cồn. Dùng que đóm còn tàn đỏ đưa vào miệng ống nghiệm. |  |  |

- Cách thu khí oxi:

+ ……………….: tan ít trong nước

+ ……………………….: đặt………………. bình vì oxi nặng hơn không khí

**2/. Kết luận :**

Trong phòng thí nghiệm, khí oxi được điều chế bằng cách ……………………. những hợp chất giàu ………… và dễ bị ……………… ở nhiệt độ cao như **KMnO4, KClO3**.

**II/. PHẢN ỨNG PHÂN HỦY:**

Là phản ứng hóa học trong đó …………. chất sinh ra ……….. hay ………… chất mới.

Vd: 2KClO3 **** 2KCl+ 3O2

CaCO3 **** CaO+ CO2

**DẶN DÒ**

Học bài - làm bài tập 1, 4, 6 trang 94.

**Bài 28 KHÔNG KHÍ – SỰ CHÁY**

**I/. THÀNH PHẦN CỦA KHÔNG KHÍ:**

**1/. Thí nghiệm :**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Thí nghiệm** | **Hiện tượng quan sát** | **Nhận xét** |
| Như hình vẽ 4.7 SGK |  |  |

**2/. Kết luận :**

Không khí là hỗn hợp nhiều chất khí. Thành phần theo thể tích của không khí là: …….. khí nitơ, ……… khí oxi, …… các khí khác ( khí cacbonic, hơi nước, khí hiếm….).

**II/. SỰ CHÁY VÀ SỰ OXI HÓA CHẬM: (SGK)**

**1/. Thí nghiệm :**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Thí nghiệm** | **Hiện tượng quan sát** | **Nhận xét** | |
| **Giống nhau** | **Khác nhau** |
| Đốt lưu huỳnh trong không khí |  |  |  |
| Đốt lưu huỳnh trong khí oxi |  |

**2/. Kết luận :**

* Sự cháy là sự ………………………… có ……………………….và …………………………
* Sự oxi hóa chậm là sự ………………… có ……………………nhưng……………………….
* Điều kiện phát sinh sự cháy:

+

+

* Biện pháp dập tắt đám cháy:

+

+

**DẶN DÒ**

Học bài - làm bài tập 1, 4, 6 trang 94.