**Tuần 22: BÀI 28. KHÔNG KHÍ – SỰ CHÁY (TT)**

**II/SỰ CHÁY VÀ SỰ OXI HÓA CHẬM**

**1/ Sự cháy** là sự Oxi hóa có tỏa nhiệt và phát sáng.

**2/ Sự Oxi hóa chậm** là sự Oxi hóa có tỏa nhiệt nhưng, không phát sáng.

**III/ ĐIỀU KIỆN PHÁT SINH VÀ CÁC BIỆN PHÁP DẬP TẮT SỰ CHÁY**

**1/ Điều kiện phát sinh sự cháy:**

- Chất phải nóng đến nhiệt độ cháy.

- Phải có đủ Oxi cho sự cháy.

**2/ Các biện pháp dập tắc sự cháy:**

Muốn dập tắt sự cháy ta cần thực hiện các biện pháp sau:

- Hạ nhiệt độ chất cháy dưới nhiệt độ cháy.

- Cách ly chất cháy với Oxi.

**IV. BÀI TẬP**

1: Trả lời các câu hỏi sau:

a/ Sự cháy, sự Oxi hóa chậm giống và khác nhau như thế nào?

b/ Điều kiện phát sinh và cách dập tắt sự cháy?

2:Hoàn thành các phương trình phản ứng và cho biết quá trình nào là phản ứng phân hủy?

1/ Mg+. . . . .MgS

2/2KClO3  KCl +........

3/2KMnO4  K2MnO4+ ....... + O2

4/CaCO3........ + CO2

3:Viết PTHH điều chế oxi từ KClO3 và KMnO4? Nếu muốn điều chế 6,72 lít khí oxi (đktc) thì cần dùng bao nhiêu gam KClO3 và KMnO4

**Gợi ý:**

* Viết PTHH điều chế oxi từ KClO3 và KMnO4?

Tính số mol oxi, tính toán theo PTHH để tìm số mol KClO3 và KMnO4 và số gam KClO3 và KMnO4?

Tuần 22: **BÀI 29. BÀI LUYỆN TẬP 5**

**I/ KIẾN THỨC CẦN NHỚ**

**Tính chất hóa học:**

***1/ Tác dụng với Phi kim:***

**a/ Tác dụng với lưu huỳnh:**

S+ O2 SO2

**b/ Tác dụng với Phốt pho:**

PTHH.

4P+ 5O2 2P2O5

***2/ Tác dụng với kim loại***

PTHH:

3Fe+2O2 Fe3O4

***3/ Tác dụng với hợp chất:***

CH4 +2O2CO2+ 2H2O(h)

**Điều chế khí oxi**:

Trong phòng thí nghiệm khí Oxi được điều chế bằng cách nung nóng những hợp chất giàu Oxi và dễ bị phân hủy ở nhiệt độ cao như: KMnO4, KClO3...

**PTPƯ.**

2KClO32KCl +3O2

2KMnO4 K2MnO4+ MnO2 + O2

**Ứng dụng của oxi:**

**1/** Sự hô hấp cho người và động vật: Những người phi công bay lên cao, thợ lặn, hô hấp cho bệnh nhân,...

**2/** Cần cho đốt nguyên liệu:

- Sản xuất gang, thép, chế tạo nìn phá đá, Oxi lỏng dùng để đốt nguyên liệu cho tên lửa,...

**O**xit là hợp chất của hai nguyên tố trong đó có một nguyên tố là Oxi.

VD: K2O, SO3, Fe2O3, FeO, CaO.

**a/** oxit **Axít** là oxit của phi kim và tương ứng là một Axít.

**b/** oxit **bazơ** là oxit của kim loại và tương ứng là một bazơơ.

Oxít bazơơ: CuO, CaO, Fe2O3 .

Oxít Axít: SO3, N2O5, CO2.

\*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.

- Không khí là hỗn hợp trong đó Oxi chiếm 1/5 về thể tích phần còn lại là Nitơ.

- Các biện pháp bảo vệ:

+ Xử lý khí thải của các nhà máy, lò đốt, các phương tiện giao thông,...

+ Bảo vệ rừng, trồng rừng, trồng cây xanh.

**II/BÀI TẬP**

Làm các bài tập 1,2 trang 100 và 3,4,5,6,7 trang 101.