**\*HÓA HỌC 8**

**Bài 28: KHÔNG KHÍ – SỰ CHÁY**

**I. THÀNH PHẦN CỦA KHÔNG KHÍ:**

**1. Thí nghiệm :**

- Không khí là hỗn hợp khí trong đó oxi chiếm 1/5 thể tích (chính xác hơn là khí oxi chiếm khoảng 21% về thể tích không khí) phần còn lại hầu hết là khí nitơ.

**2. Ngoài khí oxi và nitơ, không khí còn chứa những chất gì khác:**

- Trong không khí ngoài O2 và N2 còn có hơi nước và khí CO2, ngoài ra còn một số khí hiếm như Neon…tỉ lệ những chất khí này khoảng 1% trong không khí

**3. Bảo vệ không khí trong lành, chống ô nhiễm: (SGK)**

**II . SỰ CHÁY VÀ SỰ OXI HOÁ CHẬM:**

**1. Sự cháy:**

- Sự cháy là sự oxi hoá có toả nhiệt và phát sáng

VD: gaz cháy

**2. Sự o xi hóa chậm:**

- Sự oxi hoá chậm là sự oxi hoá có toả nhiệt nhưng không phát sáng

VD: sắt để lâu trong không khí sẽ bị gỉ

**3. Điều kiện phát sinh sự cháy và các biện pháp để đập tắt sự cháy:**

**a. Các điều kiện phát sinh sự cháy**

- Chất phải nóng đến nhiệt độ cháy.

- Phải có đủ oxi cho sự cháy

**b. Muốn dập tắt sự cháy ta cần thực hiện những biện pháp sau:**

- Hạ nhiệt độ của chất cần cháy xuống dưới nhiệt độ cháy

- Cách li chất cháy với oxi