

# MÔN HÓA LỚP 8

## BÀI 28: KHÔNG KHÍ – SỰ CHÁY

### I. Thành phần của không khí

#### 1. Thí nghiệm

- Thí nghiệm: (SGK)

- **Kết luận:** Không khí là hỗn hợp nhiều chất khí. Trong đó: 78% khí nitơ, 21% khí oxi, 1% các khí khác ( $\text{CO}_2$ , hơi nước....).

#### 2. Bảo vệ không khí trong lành, tránh ô nhiễm.

Bảo vệ không khí là trách nhiệm của mọi người.

### II. Sự cháy và sự oxi hóa chậm

#### 1. Sự cháy

Sự cháy là sự oxi hóa có tỏa nhiệt và phát sáng.

**Ví dụ:** Nến cháy, khí gas cháy...

#### 2. Sự oxi hóa chậm

Sự oxi hóa chậm là sự oxi hóa có tỏa nhiệt nhưng không phát sáng.

**Ví dụ:** Sắt bị gỉ trong không khí, sự oxi hóa các chất hữu cơ trong cơ thể...

#### 3. Điều kiện phát sinh và các biện pháp dập tắt sự cháy

a/ Điều kiện phát sinh sự cháy:

- Chất phải nóng đến nhiệt độ cháy.
- Phải có đủ khí oxi cho sự cháy.

b/ Muốn dập tắt sự cháy cần:

- Hạ nhiệt độ của chất cháy xuống dưới nhiệt độ cháy.
- Cách li chất cháy với khí oxi.

**Bài tập:** 1- 7 (SGK/ Tr 99)

**Lưu ý:** Bài tập 7: **Không** cần đổi đơn vị thể tích từ  $\text{m}^3$  sang lít.

**Bài tập 1:** Nêu các tiêu lệnh chữa cháy.

**Bài tập 2:** a/ Tìm hiểu các kỹ năng khi gặp đám cháy.

b/ Tìm hiểu các kỹ năng thoát khỏi đám cháy.

Trình bày ngắn gọn các bước vào vở bài tập.

**Bài tập 3:** Viết PTHH biểu diễn sự cháy trong oxi của các đơn chất: cacbon, lưu huỳnh, photpho, sắt, nhôm, magie, hiđro.

**Bài tập 4:** Đốt cháy hoàn toàn 6,2 gam photpho trong bình chứa khí oxi.

a/ Nêu hiện tượng xảy ra.

b/ Tính khối lượng oxit thu được.

c/ Tính khối lượng kali pemanganat cần để có đủ lượng oxi dùng cho phản ứng trên.