

**NỘI DUNG TRỌNG TÂM TUẦN 03**  
**MÔN: HÓA HỌC 8**

**Trong thời gian học sinh được nghỉ do dịch bệnh Covid – 19**

**Tuần 3 – HKII – Tiết 41:**

**Bài 28:**

**KHÔNG KHÍ - SỰ CHÁY**

**A. LÝ THUYẾT:**

**I. Thành phần không khí:**

1. Thí nghiệm: (SGK)

2. Kết luận:

Không khí là một hỗn hợp nhiều chất khí. Thành phần theo thể tích là: 78% nitơ, 21% oxi, 1% các khí khác (CO<sub>2</sub>, hơi nước, khí hiếm,..)

3. Bảo vệ không khí trong lành, tránh ô nhiễm (SGK)

**II. Sự cháy và sự oxi hoá chậm:**

1. Sự cháy và sự oxi hoá chậm:

<u>Sự cháy</u>	<u>Sự oxi hoá chậm</u>
<u>Giống nhau:</u> Đều là sự oxi hoá, có tỏa nhiệt.	
<u>Khác nhau:</u> Có phát sáng	<u>Khác nhau:</u> Không phát sáng
<u>VD:</u> S, P, Fe cháy,...	<u>VD:</u> kim loại rỉ, quá trình thối rữa chất hữu cơ,...

2. Điều kiện phát sinh và các biện pháp dập tắt sự cháy:

a. Điều kiện phát sinh:

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

b. Biện pháp dập tắt sự cháy:

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

**B. BÀI TẬP:**

Bài 1, 2, 3, 4, 5, 6 / 99 SGK

Bài toán: V không khí = 5 lần V khí oxi

– Bài 7: Đốt cháy 47,4 gam KMnO<sub>4</sub> thu được một lượng khí oxi, dùng lượng khí oxi sinh ra ở trên đốt cháy photpho thu được điphotpho pentaoxit P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>.

a. Viết PTPU?

b. Tính khối lượng P<sub>2</sub>O<sub>5</sub> sinh ra?

c. Nếu đốt cháy lượng photpho như trên cần bao nhiêu thể tích không khí? (đktc)

(O = 16, P = 31, K = 39, Mn = 55)

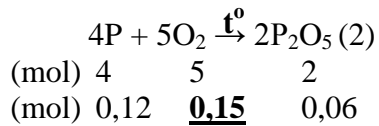
**Bài giải tham khảo:**

– BT7:

a.  $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{t^\circ} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2\uparrow (1)$

(mol) 2            1            1            1

(mol) 0,3            0,15            0,15            **0,15**



b. Số mol  $\text{KMnO}_4$ :

$$n_{\text{KMnO}_4} = m_{\text{KMnO}_4} / M_{\text{KMnO}_4} = 47,4 / 158 = 0,3 \text{ (mol)}$$

Khối lượng  $\text{P}_2\text{O}_5$  sinh ra: ( $M_{\text{P}_2\text{O}_5} = 142 \text{ g/mol}$ )

$$m_{\text{P}_2\text{O}_5} = n \cdot M = 0,06 \cdot 142 = 8,52 \text{ (g)}$$

c. Thể tích khí oxi:

$$V_{\text{O}_2} = n \cdot 22,4 = 0,15 \cdot 22,4 = 3,36 \text{ (l)}$$

Thể tích không khí cần dùng:

$$V_{\text{KK}} = 5 \cdot V_{\text{O}_2} = 5 \cdot 3,36 = 16,8 \text{ (l)}$$

Lưu ý: Số mol khí oxi ở PTHH (2) sẽ được lấy từ PTHH (1), cho dù tỉ lệ mol của oxi ở 2 PTHH là khác nhau.

Tuần 3 – HKII – Tiết 42:

Bài 29:

## **BÀI THỰC HÀNH 4:**

**Điều chế- Thu khí Oxi- Thử tính chất của khí Oxi.**