

### I/ Tiến hành thí nghiệm:

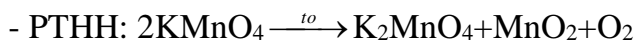
**Dụng cụ:** Theo nhóm gồm: 1 đèn cồn, 1 giá ống nghiệm, 6 ống nghiệm, 1 ống dẫn khí hình chữ L, ống dẫn thu khí qua nước + nút cao su có kích thước vừa với ống nghiệm, 2 bình tam giác có nút đậy để thu khí oxi, 1 chậu thủy tinh nước, 1 muống sắt, chổi rửa, kẹp ống nghiệm, giá đỡ.

**Hoá chất:**  $\text{KMnO}_4$  (hoặc  $\text{KClO}_3$  và  $\text{MnO}_2$ ), bông gòn, bột S, dây thép mỏng, cát (1 ít, để trong bình đốt cháy thép), nước, nước vôi trong

#### 1/ Thí nghiệm 1:

##### **Điều chế và thu khí oxi.**

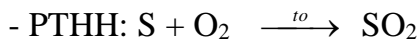
- Hiện tượng: Khí oxi thu được làm bùng cháy tàn đóm đỏ.



#### 2/ Thí nghiệm 2:

##### **Đốt S trong không khí và trong khí oxi.**

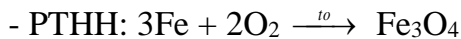
- Hiện tượng: S cháy trong oxi mãnh liệt hơn trong kk.



#### 3/ Thí nghiệm 3:

##### **Đốt Fe trong khí oxi.**

- Hiện tượng: Fe cháy trong oxi mạnh, sáng chói, không có ngọn lửa, không có khói, tạo ra các hạt nhỏ nóng chảy màu nâu.



### II. Tường trình:

Trình bày hiện tượng và kết quả, giải thích:

- 1-Thí nghiệm điều chế oxi, thu khí oxi.
- 2-Đốt cháy S trong không khí và trong oxi.
- 3-Đốt cháy Fe trong không khí và trong oxi

### **Hướng dẫn học ở nhà:**

- Học kỹ các kiến thức cơ bản của chương 4.
- Làm các bài tập vào vở, ôn các dạng bài tập.

-----HẾT-----

### I. Tính chất của oxi

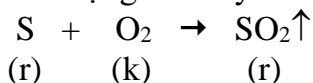
#### 1. Tính chất vật lý

- Chất khí, không màu, không mùi.
- Ít tan trong nước, nặng hơn không khí. Hóa lỏng  $-183^{\circ}\text{C}$

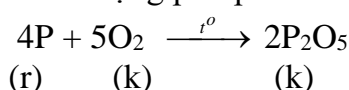
#### 2. Tính chất hóa học

a. Tác dụng với phi kim:

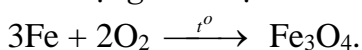
\* Tác dụng lưu huỳnh:



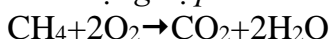
\* Tác dụng photpho:



b. Tác dụng kim loại:



c. Tác dụng hợp chất:



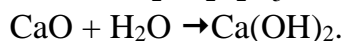
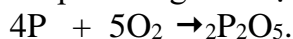
### II. Oxit

Có 2 loại oxit:

- Oxit bazơ:  $\text{CuO}$ ,  $\text{CaO}$ ,  $\text{Na}_2\text{O}$ ,...
- Oxit axit:  $\text{SO}_2$ ,  $\text{CO}_2$ ,  $\text{P}_2\text{O}_5$ ,...

### III. Phản ứng hóa hợp:

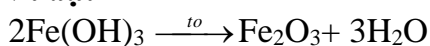
- Là phản ứng hóa học có 1 chất mới được tạo thành từ 2 hay nhiều chất ban đầu.



### IV. Phản ứng phân hủy:

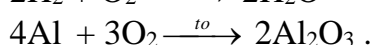
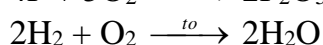
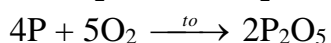
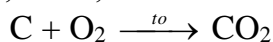
- Phản ứng phân hủy là phản ứng hoá học trong đó có 1 chất sinh ra 2 hay nhiều chất mới.

**Ví dụ:**



**Bài tập:**

Viết phương trình phản ứng biểu diễn sự cháy trong oxi của các đơn chất: cacbon, photpho, hiđrô, nhôm.



### **Hướng dẫn học ở nhà:**

- Học các PTHH.
- Ôn tập các kiến thức cơ bản, các bài đã học.

- Xem bài “Tính chất - Ứng dụng của Hidro” cho giờ sau.

-----**HẾT**-----