

Chương 4: OXI – KHÔNG KHÍ

OXI – KHÔNG KHÍ

Câu 1. Viết các phương trình phản ứng sau:

a) Cacbon cháy trong khí oxi.

.....

b) Sắt cháy trong khí oxi.

.....

c) Photpho cháy trong khí oxi.

.....

d) Lưu huỳnh cháy trong khí oxi.

.....

c) Đồng cháy trong khí oxi.

.....

Câu 2. Viết các phương trình điều chế khí oxi trong phòng thí nghiệm.

.....

.....

.....

.....

.....

.....

Chương 4: OXI – KHÔNG KHÍ

Câu 3. Viết phương trình sản xuất khí oxi trong công nghiệp.

.....
.....

Câu 4. Trong số các phản ứng hóa học sau, cho biết phản ứng nào thuộc loại phản ứng hóa hợp (HH), phản ứng nào thuộc loại phản ứng phân hủy (PH).



Câu 5. Trong số các oxit sau: CaO , SO_3 , P_2O_5 , Fe_2O_3 , CuO , MgO , SiO_2 , CO_2 , Fe_3O_4 .

a) Oxit nào thuộc loại oxit axit? Gọi tên.

b) Oxit nào thuộc loại oxit bazơ? Gọi tên.

.....
.....
.....
.....

Chương 4: OXI – KHÔNG KHÍ

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

Câu 6. Đốt cháy hoàn toàn 1,68 gam kim loại sắt trong khí oxi dư thấy tạo ra một chất rắn X màu nâu.

- a) Viết các phản ứng hóa học.
- b) Tính khối lượng chất rắn X tạo thành.
- c) Tính thể tích khí oxi cần dùng cho phản ứng trên ở điều kiện tiêu chuẩn.
- d) Nếu dùng không khí cho phản ứng đốt cháy trên, em hãy tính thể tích không khí cần dùng ở điều kiện tiêu chuẩn. (Giả sử khí oxi chiếm 20% thể tích không khí)

.....

Chương 4: OXI – KHÔNG KHÍ

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

Câu 7. Đốt cháy hoàn toàn 3,1 gam photpho trong khí oxi dư thấy tạo ra một chất rắn X màu trắng.

- Viết các phản ứng hóa học.
- Tính khối lượng chất rắn X tạo thành.
- Tính thể tích khí oxi cần dùng cho phản ứng trên ở điều kiện tiêu chuẩn.
- Nếu dùng không khí cho phản ứng đốt cháy trên, em hãy tính thể tích không khí cần dùng ở điều kiện tiêu chuẩn. (Giả sử khí oxi chiếm 20% thể tích không khí)

Chương 4: OXI – KHÔNG KHÍ

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

Chương 4: OXI – KHÔNG KHÍ

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....