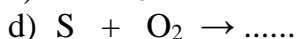
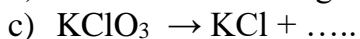
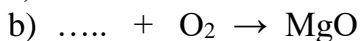
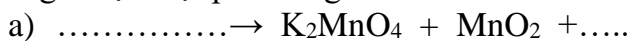


ÔN TẬP

Câu 1: Các oxide sau thuộc loại Basic oxide hay Acidic oxide. Gọi tên các oxide đó ?
 Na_2O , CaO , CO_2 , SO_3

Câu 2: Hoàn thành các phương trình phản ứng sau (ghi rõ điều kiện phản ứng) và cho biết chúng thuộc loại phản ứng nào?



Câu 3: Đốt cháy 6,2g Phosphorus trong khí oxygen thu được Diphosphorus pentoxide (P_2O_5)

a) Tính khối lượng sản phẩm tạo thành sau khi đốt cháy .

b) Tính thể tích khí oxygen (đkc) cần dùng .

c) Nếu lấy lượng khí oxygen dùng để đốt cháy lượng phosphorus trên cho phản ứng với khí methane (CH_4) thì thể tích khí carbon dioxide (đkc) thu được là bao nhiêu ?



BÀI 31 : TÍNH CHẤT - ỨNG DỤNG CỦA HYDROGEN

A. LÝ THUYẾT

Kí hiệu hóa học : H. Nguyên tử khối: 1

- Công thức hóa học: H_2 . Phân tử khối: 2

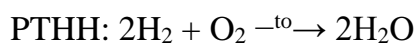
1. Tính chất vật lý:

Là chất khí không màu, không mùi, không vị, nhẹ nhất trong các khí, tan rất ít trong nước

2. Tính chất hóa học

a. Tác dụng với oxygen:

Nếu đốt cháy hydroen trong oxygen: hydrogen cháy mạnh với ngọn lửa màu xanh, trên thành lọ xuất hiện những giọt nước nhỏ.



Hỗn hợp sẽ gây nổ nếu trộn hydrogen và oxygen theo tỉ lệ thể tích 2:1

b. Tác dụng với Copper (II) oxide CuO

Khi đốt nóng tới khoảng 400°C : bột CuO màu đen chuyển thành lớp kim loại Cu màu đỏ gạch và có những giọt nước tạo thành trên thành cốc



\Rightarrow Hydrogen đã chiếm oxygen trong CuO . Vậy hydrogen có tính khử

3. Ứng dụng : (SGK)