

ÔN TẬP KIỂM TRA GIỮA HK2

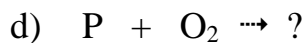
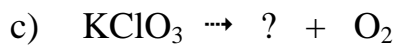
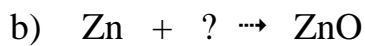
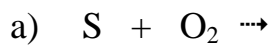
MÔN: HÓA HỌC 8

1. Nêu hiện tượng và viết phương trình hóa học khi đốt S, P, Fe trong bình đựng khí oxi.

2. Viết phương trình phản ứng cháy của các chất: H₂, Mg, Cu, Al, S, P, Ca.

3. Tìm thể tích khí oxi cần thiết để đốt cháy hết 0,54g nhôm.

4. Hoàn thành các phương trình phản ứng sau và cho biết phản ứng nào là phản ứng hóa hợp.



5. Hãy phân loại (oxit axit, oxit bazơ) và đọc tên các oxit sau: CO₂, SO₃, CaO, Fe₂O₃, FeO, P₂O₅, N₂O₅, Na₂O, BaO, SO₂, K₂O.

6. Đốt cháy 1,68g sắt trong oxi ở nhiệt độ cao thu được oxit sắt từ.

a) Viết PTHH.

b) Tính thể tích oxi cần dùng (đktc).

c) Nếu dùng không khí thì thể tích không khí là bao nhiêu? Biết rằng oxi chiếm 1/5 thể tích không khí.

d) Tính khối lượng oxit sắt từ sinh ra sau phản ứng.

ĐS: 0,448 lít; 2,24 lít; 2,32g.

7. Đốt cháy 2,4g Mg với 8g oxi.

a) Hãy cho biết chất nào dư sau phản ứng và dư bao nhiêu gam?

b) Tính khối lượng sản phẩm tạo thành

ĐS: 6,4g; 4g.

8. Trong phòng thí nghiệm, người ta điều chế khí oxi bằng cách nung nóng $KClO_3$ hoặc $KMnO_4$.

a) Viết phương trình hóa học xảy ra.

b) Để điều chế 16,8 lít khí oxi ở đktc thì khối lượng mỗi chất cần dùng là bao nhiêu?

Cho các phản ứng xảy ra hoàn toàn.

9. Có nên dùng nước để dập tắt đám cháy do xăng dầu không? Vì sao?

10. Có thể dùng nước để dập tắt mọi đám cháy không? Vì sao?

11. Cân bằng các phương trình phản ứng sau:



Hãy cho biết phản ứng nào là phản ứng hóa hợp, phản ứng nào là phản ứng phân hủy

12. Lấy cùng một lượng $KClO_3$ và $KMnO_4$ để điều chế khí oxi O_2 . Chất nào cho nhiều khí oxi hơn?

a) Viết phương trình phản ứng và giải thích?

b) Nếu điều chế cùng một thể tích khí oxi thì dùng chất nào tiết kiệm hơn?