PHÒNG GD&ĐT TP TÂN AN

**TRƯỜNG THCS LÝ TỰ TRỌNG**

**ÔN TẬP KIẾN THỨC TỪ 06/4 - 11/4/2020**

**MÔN: HÓA HỌC 8.**

**CHƯƠNG IV: OXI – KHÔNG KHÍ**

**GIÁO VIÊN SOẠN: TRƯƠNG THỊ TUYẾT MAI**

**Bài 1, 2, 3:** HS cố gắng làm bài tốt.

**Bài 4:** Đốt cháy lưu huỳnh trong khí oxi thu được 32g SO2.

a. Tính khối lượng lưu huỳnh tham gia phản ứng.

b. Tính khối lượng KMnO4 bị phân hủy để có được lượng oxi cần dùng cho phản ứng trên.

***(Cho NTK của S = 32; O = 16; K = 39; Mn = 55)***

**Gợi ý:**

a/ Tính theo PTHH:

- Tìm số mol SO2.

- Viết và cân bằng PTHH.

- Tìm số mol của S => mS.

b/ Viết PT điều chế O2 từ KMnO4

Dựa vào PT tìm số mol của KMnO4 => khối lượng của KMnO4.

**Bài giải:**



a/PTHH: S + O2  SO2 (1)

b/ S + O2  SO2 (1)

PT: 1 1 1

Đề: 0,5 0,5  0,5 (mol)



c/ 2KMnO4  K2MnO4 + MnO2 + O2 (2)

PT: 2 1 (mol)

Đề: 1  0,5 (mol)



**Bài 5.** Đốt cháy 5,4 gam nhôm trong bình đựng khí oxi, thì thu được nhôm oxit (Al2O3).

a/ Viết và cân bằng phương trình phản ứng xảy ra?.

b/ Tính thể tích khí oxi (đktc) cần dùng để đốt cháy hết lượng nhôm trên.?

c/ Tính khối lượng KClO3 cần dùng để điều chế được lượng oxi dùng cho phản ứng trên?

***Cho NTK của Al = 27; K = 39; Cl = 35,5 ; O = 16; S = 32.***

*ĐÁP SỐ:* 3,36 (lít); 12,25 (gam)

**Bài 6.** Đốt cháy 12,4 gam photpho trong bình đựng khí oxi, thì thu được điphotphopentaoxit (P2O5).

a/ Viết và cân bằng phương trình phản ứng xảy ra.

b/ Tính thể tích khí oxi (*đktc*) cần dùng để đốt cháy hết lượng photpho trên.

c/ Tính khối lượng KMnO4 cần dùng để điều chế được lượng oxi dùng cho phản ứng trên.

***Cho NTK của P = 31; K = 39; Cl = 35,5; O = 16; S= 32***

*ĐÁP SỐ:* 11,2 (lít); 158(g)

**Bài 7:** Tính thể tích không khí (ở đktc) tối thiểu cần dùng (giả thiết oxi chiếm 20% thể tích không khí) để đốt cháy hết:

a) 46,5 gam Photpho b) 30 gam cacbon

c) 67,5 gam nhôm d) 33,6 lít hiđro

**Gợi ý:**

Do đề cho , nên muốn tìm Vkk thì tìm thể tích oxi trước.

Bước 1: Tìm số mol của P.

Bước 2: Viết và cân bằng PTHH.

Bước 3: Dựa vào PTHH tìm số mol của oxi => tìm thể tích oxi => Vkk

**Bài giải:**

**a/**  ****

4P + 5O2  2 P2O5

PT: 4 5 2 (mol)

Đề: 1,5 1,875 (mol)

=> 

Mà: 

b/ *ĐÁP SỐ:* 280 (lít)

c/ *ĐÁP SỐ:* 210 (lít)

d/ *ĐÁP SỐ:* 84 (lít)

**Bài 8:** Đốt cháy 6,2 gam photpho trong bình chứa 6,72 lít khí oxi (*đktc*) tạo thành điphotpho pentaoxit.

a) Chất nào còn dư sau phản ứng, với khối lượng là bao nhiêu?

b) Tính khối lượng sản phẩm tạo thành.

**Gợi ý:**

- Tìm số mol của P, O2

- Viết và cân bằng PTHH

- Lập tỉ số so sánh số mol của P và O2 => chất dư.

**Bài giải:**





PTHH: 4P + 5O2  2 P2O5

Lập tỉ số: =

Ta thấy:  nên O2 dư

4P + 5O2  2 P2O5

PT: 4 5 2 (mol)

Đề: 0,2 0,25 0,1 (mol)

=>  dư = 0,3 - 0,25 = 0,05 (mol)

 dư = 0,05.32 = 1,6 (g)



**Bài 9:** Nung hỗn hợp gồm 5,6 gam sắt và 1,6 gam lưu huỳnh trong môi trường không có không khí, sau khi phản ứng kết thúc thu được sản phẩm muối sắt (II) sunfua (FeS).

a/ Hãy viết phương trình phản ứng xảy ra.

b/ Tính khối lượng các chất thu được sau khi phản ứng kết thúc.

*ĐÁP SỐ:* Sau phản ứng thu được Fe dư và FeS mới tạo thành (2,8g; 4,4g)

**Bài 10:** Đốt cháy quặng kẽm sunfua (ZnS), chất này tác dụng với oxi tạo thành kẽm oxit và khí sunfurơ. Nếu cho 19,4 gam ZnS tác dụng với 8,96 lít khí oxi (*đktc*) thì khí sunfurơ có thể tích sinh ra là bao nhiêu?

*ĐÁP SỐ:* 4,48 (lít)

**- - - HẾT - - -**