

GỬI HỌC SINH KHỐI 8!

Trong tuần qua đã hoàn thành kiến thức của chương IV: **OXI – KHÔNG KHÍ**. Trước khi tìm hiểu sang chương V: **HIDRO – NƯỚC**, chúng ta cùng ôn tập lại kiến thức chương IV, tham khảo, đối chiếu kết quả 1 số bài tập SGK (nếu HS làm sai → sửa lại) nhé!

BÀI 29: BÀI LUYỆN TẬP 5

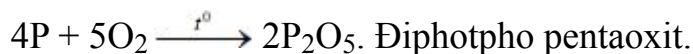
I. Kiến thức cần nhớ.

1. Tính chất hóa học của oxi.
2. Thế nào là sự oxi hóa.
3. Thành phần không khí về thể tích.
4. Ứng dụng và điều chế khí oxi.
5. Thế nào là phản ứng hóa hợp, phản ứng phân hủy.
6. Khái niệm oxit, phân loại và gọi tên oxit.

II. Sửa bài tập SGK/100- 101.



Bài tập 1/100 SGK



⇒ Bài tập 2/100 SGK

- Những biện pháp phải thực hiện để dập tắt sự cháy:
 - + Hạ nhiệt độ chất cháy xuống dưới nhiệt độ cháy.
 - + Cách li chất cháy với khí oxi.
- Các biện pháp này phải làm đồng thời thì sẽ dập tắt được sự cháy.

⇒ **Bài tập 3/101 SGK**

Oxit bazơ	Oxit axit
Na ₂ O : natri oxit	CO ₂ : cacbon đioxit
MgO : magie oxit	SO ₂ : lưu huỳnh đioxit
Fe ₂ O ₃ : sắt (III) oxit	P ₂ O ₅ : điphotpho pentaoxit

⇒ ~~**Bài tập 4/101 SGK**~~: Câu phát biểu đúng: chọn d.

⇒ **Bài tập 5/101 SGK**: Câu phát biểu sai: b, c, e.

⇒ **Bài tập 6/101 SGK**.

Phản ứng hóa hợp	Phản ứng phân hủy
Chọn câu b vì trong phản ứng có một chất được tạo thành từ hai hay nhiều chất ban đầu.	Chọn câu a, c, d vì trong phản ứng từ một chất ban đầu sinh ra hai hay nhiều chất mới.

⇒ **Bài tập 7/101 SGK**.

Các phản ứng hoá học có xảy ra sự oxi hóa: a, b.

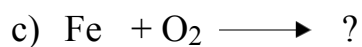
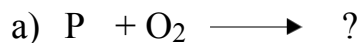
⇒ **Bài tập 8/101 SGK**.

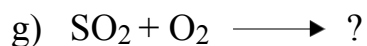
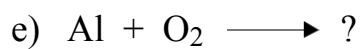
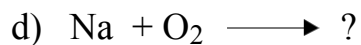
Đáp số: a) $m_{\text{KMnO}_4} = 31,346$ (gam)

b) $m_{\text{KClO}_3} = 8,101$ (gam)

III. Bài tập:

Bài 1: Hoàn thành các phương trình phản sau:





→ Hãy cho biết trong các phản ứng trên, phản ứng nào là:

+ Phản ứng hóa hợp:

+ Phản ứng phân hủy:

Bài 2: Hãy phân loại và gọi tên các oxit sau:

CTHH	Oxit bazơ	Oxit axit
SO_3		
Fe_2O_3		
P_2O_5		
Na_2O		
SiO_2		
ZnO		
CuO		

Bài 3: Đốt cháy hoàn toàn một lượng kim loại sắt trong bình khí oxi, sau phản ứng thu được 23,2 gam oxit sắt từ.

a. Viết phương trình phản ứng.

b. Tính thể tích khí oxi tham gia phản ứng (ở đktc).

c. Tính khối lượng kim loại sắt đã phản ứng.

Đáp số : b) 4,48(l) ; c) 16,8(g)

Bài 4: Trong phòng thí nghiệm, để điều chế khí oxi người ta có thể nung nóng 49 gam kali clorat (KClO_3)

- Viết phương trình phản ứng.
- Tính thể tích khí oxi thu được sau phản ứng (ở đktc).
- Tính khối lượng kali clorua tạo thành.

Đáp số: b) 13,44 (l) ; c) 29,8 (g)

Bài 5: Đốt cháy hoàn toàn 3,36 lít khí metan (CH_4) trong không khí sau phản ứng thu được khí cacbonic (CO_2) và nước.

- Viết phương trình phản ứng.
- Tính thể tích không khí cần dùng ở (đktc). Biết khí oxi chiếm 1/5 thể tích không khí.
- Tính khối lượng khí cacbonic tạo thành sau phản ứng.

Đáp số: b) 33,6 (l) ; c) 6,6 (g)

(C =12, H =1, O = 16, K = 39, Cl = 35,5, Fe = 56)

.....Hết.....

* **Dặn dò:**

- Ghi “*Kiến thức cần nhớ*” vào vở bài học.
- Đối chiếu → sửa bài tập vào vở bài tập.
- Hoàn thành bài tập (III) vào vở bài tập.

CHỦ ĐỀ: HIDRO- NƯỚC

Bài 31: TÍNH CHẤT VÀ ỨNG DỤNG CỦA HIDRO

KHHH: H ; NTK: 1

CTHH: H₂ ; PTK: 2

I. Tính chất vật lí.

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

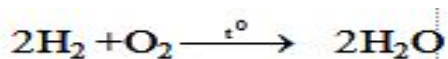
II. Tính chất hoá học.

1. Tác dụng với oxi.

a) Thí nghiệm (SGK).

b) Hiện tượng: khí hidro cháy với ngọn lửa màu xanh nhạt và xuất hiện những giọt nước.

c) PTHH:



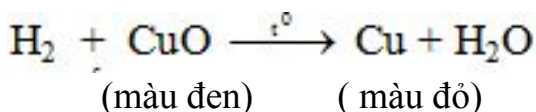
=> Hỗn hợp khí hidro và khí oxi (2V_{H₂} : 1V_{O₂}) là hỗn hợp nổ.

2. Tác dụng với đồng (II) oxit CuO.

a) Thí nghiệm (SGK).

b) Hiện tượng: xuất hiện chất rắn màu đỏ gạch và có những giọt nước tạo thành.

c) PTHH:



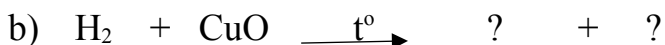
3. Kết luận:

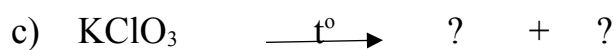
- Ở nhiệt độ thích hợp khí hidro còn kết hợp với oxi có trong một số oxit kim loại (CuO, PbO, HgO, Fe₂O₃...) → KL + H₂O

- Khí hidro có tính khử và phản ứng toả nhiều nhiệt.

III. . Ứng dụng của hidro (SGK).

❖ Bài tập vận dụng : Hoàn thành các phương trình phản ứng sau :





- Hãy cho biết trong các phản ứng trên phản ứng nào là:

+ Phản ứng hóa hợp :

+ Phản ứng phân hủy:

* **Lưu ý:**

- HS thực hiện theo hướng dẫn của tài liệu.

- Trong lúc nghiên cứu, ghi nhận bài nếu có nội dung nào chưa thông hiểu HS cần kết hợp đọc SGK, tài liệu tham khảo khác hoặc ghi nhận, khi trở lại học GVBM sẽ giảng, giải giúp nắm vững và vận dụng tốt kiến thức đã học!

CHÚC CÁC EM HOÀN THÀNH TỔ

Bài 32: PHẢN ỨNG OXI HÓA - KHỬ
(Tham khảo SGK)