|  |  |
| --- | --- |
| **PHÒNG GD & ĐT THỊ XÃ ĐÔNG TRIỀU**  **TRƯỜNG THCS NGUYỄN ĐỨC CẢNH** | **ĐỀ CƯƠNG ÔN TẬP HỌC KÌ II**  Môn: Hóa học 8 |

**CHƯƠNG IV: OXI – KHÔNG KHÍ**

***I.TÍNH CHẤT CỦA OXI:***

1. Tính chất vật lý: Oxi là chất khí, không màu, không mùi, ít tan trong nước, nặng hơn không khí. Oxi hóa lỏng ở -183 0C . Oxi lỏng có màu xanh nhạt.

2. Tính chất hóa học: Khí oxi là 1 đơn chất phi kim rất hoạt động, đặc biệt ở nhiệt độ cao, dễ dàng tham gia phản ứng hóa học với nhiều phi kim, nhiều kim loại và hợp chất. Trong các hợp chất hóa học, nguyên tố oxi có hóa trị II.

Ví dụ:  

 

***II. SỰ OXI HÓA – PHẢN ỨNG HOÁ HỢP - ỨNG DỤNG CỦA OXI:***

1. Sự tác dụng của oxi với 1 chất là sự oxi hóa

2. Phản ứng hoá hợp là phản ứng hóa học trong đó chỉ có 1 chất mới (sản phẩm) được tạo thành từ hai hay nhiều chất ban đầu**.**

Ví dụ:  

3.Ứng dụng của oxi: Khí oxi cần cho sự hô hấp của người và động vật, cần để đốt nhiên liệu trong đời sống và sản xuất.

***III.OXIT:***

1.Định nghĩa oxit: Oxit là hợp chất của 2 nguyên tố, trong đó có 1 nguyên tố là oxi

Vd: K2O, Fe2O3, SO3, CO2….

2.Công thức dạng chung của oxit MxOy

- M: kí hiệu một nguyên tố khác (có hóa trị n)

- Công thức MxOy theo đúng quy tắc về hóa trị. n.x = II.y

3. Phân loại: Gồm 2 loại chính: oxit axit và oxit bazơ

Vd: Oxit axit: CO2, SO3, P2O5…. Oxit bazơ: K2O,CaO, ZnO…

4. Cách gọi tên oxit :

a**.** Oxit bazơ: Tên oxit = tên kim loại(kèm theo hóa trị) + oxit.

VD: K2­O: kali oxit CuO: đồng (II) oxit

b**.** Oxit axit

Tên oxit = tên phi kim (kèm tiền tố chỉ số nguyên tử phi kim) + oxit (kèm tiền tố chỉ số nguyên tử oxi)

VD: N2­O5: đinitơ pentaoxit SiO­2: silic đioxit

***IV. ĐIỀU CHẾ OXI – PHẢN ỨNG PHÂN HỦY:***

1/ Điều chế khí oxi trong phòng thí nghiệm:

- Nhiệt phân những chất giàu oxi và dễ bị phân hủy ra oxi (KMnO4, KClO3 …)

- Cách thu: + Đẩy không khí + Đẩy nước.

PTPƯ: **** 

2. Sản xuất khí oxi trong công nghiệp: dùng nước hoặc không khí.

- Cách điều chế:

+ Hoá lỏng không khí ở nhiệt độ thấp và áp suất cao, sau đó cho không khí lỏng bay hơi sẽ thu được khí nitơ ở -1960C sau đó là khí oxi ở -1830C

+ Điện phân nước 

3. Phản ứng phân hủy: là phản ứng hoá học trong đó 1 chất sinh ra hai hay nhiều chất mới.

Vd:  ** 

*- Nhận ra khí O2 bằng tàn đóm đỏ, O2 làm tàn đóm đỏ bùng cháy.*

**CHƯƠNG V: HIĐRO – NƯỚC**

***I. TÍNH CHẤT CỦA HIĐRO :***

1. Tính chất vật lý: Hiđro là chất khí, không màu, không mùi, tan rất ít trong nước, nhẹ nhất trong các khí

2. Tính chất hóa học: Khí hiđro có tính khử, ở nhiệt độ thích hợp, hiđro không những kết hợp được với đơn chất oxi, mà nó còn có thể kết hợp với nguyên tố oxi trong 1 số oxit kim loại. Các phản ứng này đều tỏa nhiều nhiệt.

VD: a/  b/ 

***II. ĐIỀU CHẾ KHÍ HIĐRO – PHẢN ỨNG THẾ:***

1. Trong phòng thí nghiệm: Khí H2 được điều chế bằng cách cho axit ( HCl hoặc H2SO4 loãng) tác dụng với kim loại kẽm (hoặc sắt, nhôm)

PTHH:

- Thu khí H2 bằng cách đẩy nước hay đầy không khí.

*- Nhận ra khí H2 bằng que đóm đang cháy, H2 cháy với ngọn lửa màu xanh*

2/ Trong công nghiệp:

**-** Điện phân nước:****

-Khử oxi của H2O trong khí than: 

3.Phản ứng thế: Là phản ứng hóa học giữa đơn chất và hợp chất, trong đó nguyên tử của đơn chất thay thế nguyên tử của 1 nguyên tố khác trong hợp chất

VD: Fe +H2SO4 🡪 FeSO4+H2

***IV. NƯỚC:***

1.Thành phần hóa học của nước:

Nước là hợp chất tạo bởi 2 nguyên tố là hiđro và oxi.

- Chúng hóa hợp: Theo tỉ lệ về thể tích là 2 phần hiđro và 1 phần oxi

2. Tính chất của nước:

a/ Tính chất vật lý: Nước là chất lỏng, không màu, không mùi, không vị, sôi ở 1000C, hóa rắn ở 00C,

d =1g/ml**,** hòa tan được nhiều chất rắn, lỏng, khí

b. Tính chất hóa học:

1,Tác dụng với kim loại: Nước tác dụng với 1 số kim loại ở nhiệt độ thường ( như Na, K, Ca,…) tạo thành bazơ và hiđro. Vd:

2,Tác dụng với 1 số oxit bazơ

- Nước tác dụng với 1 số oxit bazơ tạo thành bazơ. Dung dịch bazơ làm đổi màu quì tím thành xanh**.**

VD:

3, Tác dụng với 1 số oxit axit:

- Nước tác dụng với 1 số oxit axit tạo thành axit. Dung dịch axit làm đổi màu quì tím thành đỏ**.**

VD:

***V. AXIT – BAZƠ – MUỐI:***

1. AXIT:

1. Định nghĩa:Axit là hợp chất mà phân tử gồm 1 hay nhiều nguyên tử hiđro liên kết với gốc axit

2. Phân loại và gọi tên:

a. Axit không có oxi: HCl, H2S, HBr, HF…

Tên axit = Axit + tên phi kim + hiđricVD: HCl: axit clohiđric

b. Axit có oxi: H2SO4, HNO3, H3PO4, H2CO3…..

Axit có nhiều nguyên tử oxi:Tên axit = Axit + tên phi kim + ic

VD: H2SO4: axit sunfuric

Axit có ít nguyên tử oxi:Tên axit = Axit + tên phi kim + ơ

VD: H2SO3: axit sunfurơ

2. BAZƠ:

a. Định nghĩa:Bazơ là hợp chất mà phân tử gồm 1 nguyên tử kim loại liên kết với 1 hay nhiều nhóm hiđroxit (- OH)

b. Phân loại và gọi tên:

- Dựa vào tính tan trong nước, bazơ chia làm 2 loại:

+ Bazơ tan gọi là kiềm ( Vd: NaOH, KOH­, Ca(OH)2,…..)

+ Bazơ không tan (Vd: Cu(OH)2, Mg(OH)2, Al(OH)3,…..)

- Tên bazơ = tên kim loại (kèm hóa trị nếu kim loại có nhiều hóa trị) + hiđrôxit.

VD: NaOH : natri hiđroxit Fe(OH)3 : sắt (III) hiđroxit

3. MUỐI:

a. Định nghĩa: Muối là hợp chất mà phân tử gồm có nguyên tử kim loại liên kết với gốc axit

b. Phân loại và gọi tên:

- Dựa vào thành phần phân tử, muối chia làm 2 loại:

+ Muối trung hòa: là muối mà trong gốc axit không có nguyên tử hiđro (Vd: NaCl, CaCO3,…)

+ Muối axit: là muối mà trong gốc axit còn có nguyên tử hiđro (Vd: NaH2PO4, Na2HPO4,…)

- Tên muối = tên kim loại (kèm hóa trị nếu kim loại nhiều hóa trị) + tên gốc axit

VD: Al2(SO4)3 : nhôm sunfat KHCO3: kali hiđrocacbonat

**CHƯƠNG VI: DUNG DỊCH**

***I. DUNG DỊCH:***

- Dung dịch là hỗn hợp đồng nhất của dung môi và chất tan

- Ở nhiệt độ xác định:

+ Dung dịch chưa bão hòa là dung dịch có thể hòa tan thêm chất tan

Dung dịch bão hòa là dung dịch không thể hòa tan thêm chất tan

- Muốn chất rắn tan nhanh trong nước, ta thực hiện 1, 2 hoặc cả 3 biện pháp sau:khuấy dung dịch, đun nóng dung dịch, nghiền nhỏ chất rắn.

***II. ĐỘ TAN CỦA MỘT CHẤT TRONG NƯỚC:***

- Độ tan (S) của 1 chất là số gam chất đó tan được trong 100g nước để tạo thành dung dịch bão hòa ở 1 nhiệt độ xác định.

- Độ tan của chất rắn sẽ tăng nếu tăng nhiệt độ. Độ tan của chất khí sẽ tăng nếu giảm nhiệt độ và tăng áp suất

***III. NỒNG ĐỘ DUNG DỊCH:***

- Nồng độ phần trăm cho biết số gam chất tan có trong 100g dung dịch:



- Nồng độ mol cho biết số mol chất tan trong 1 lít dung dịch:



**B/. BÀI TẬP:**

**Bài 1** : Viết phương trình hóa học biểu diễn sự biến hoá sau và cho biết mỗi phản ứng thuộc loại phản ứng nào ?

a) K K2O KOH

b) P P2O5 H3PO4

c) Na NaOH

Na2O

d) Cu CuO CuSO4

e) H2 → H2O → H2SO4 → H2 → Fe → FeCl2

**Bài 2**. a. Hoàn thành các phương trình phản ứng sau:

P + O2  P2O5

SO2 + O2  SO3

Al + O2  Al2O3

C2H4 + O2  CO2 + H2O

b. Cho biết vai trò của oxi trong các phản ứng trên.

**DẠNG 2:NHẬN BIẾT CHẤT ,PHÂN LOẠI CHẤT VÀ TÁCH CHẤT**

**Bài 1**.Phân loại, gọi tên các hợp chất sau: H2S, NaOH, FeCl2, Ca(H2PO4)2 P2O5, Al2O3, BaO, K2SO4,CuO, , SO2, SO3, HCl, SiO2,

**Bài 2**. Hãy phân biệt các chất sau :

a. Có 4 bình đựng riêng biệt các khí sau: không khí, khí oxi, khí hiđro, khí cacbonic

b. Có 3 lọ mất nhãn đựng dung dịch NaOH, H2SO4, Na2SO4

c. Có 3 gói bột mất nhãn chứa các chất sau : Na2O, SO3, MgO

**Bài 3**.Hỗn hợp gồm bột: nhôm,sắt,đường.Hãy trình bày cách để tách riêng từng chất .

**DẠNG 3:TÍNH THEO CTHH**

**Bài 1**.Xác định phần trăm về khối lượng của các nguyên tố trong hợp chất: Fe3O4;K2SO4.

**Bài 2.**Hợp chất X có thành phần các nguyên tố: 43,3%Na ;11,3%C và 45,3%O.Xác định CTPT của X,biết phân tử khối bằng 106.

**Bài 3.** Khối lượng mol của 1 oxit kim loại là 160gam, thành phần về khối lượng của kim loại trong oxit đó là 70%. Xác định công thức hóa học của oxit ?

**DẠNG 4: TÍNH THEO PTHH**

**Bài 1.** Cho 8,1 g Al tác dụng vừa đủ với dung dịch HCl

a) Hoàn thành phương trình hoá học.

b) Tính thể tích khí hiđro tạo thành (ở đktc)

c) Tính khối lượng AlCl3 tạo thành. (Biết Al = 27, H = 1, O = 16, Cl = 35,5).

**Bài 3.** Cho 13 gam kẽm phản ứng hoàn toàn với dung dịch HCl.

a. Viết phương trình hoá học

b. Tính thể tích khí hidro sinh ra (đktc)

c. Nếu dùng toàn bộ lượng H2 bay ra ở trên đem khử 12 gam bột CuO ở nhiệt độ cao thì chất nào còn dư bao nhiêu gam ? ( Zn = 65 ; Cl = 35,5 ; Cu = 64 ; O = 16 ; H= 1 )

**Bài 4.** Cho 13 gam Zn tác dụng với dung dịch có chứa 18,25 gam HCl.

1. Tính xem chất nào còn dư sau phản ứng và khối lượng dư là bao nhiêu ?
2. Tính khối lượng ZnCl2 tạo thành sau phản ứng.
3. Tính thể tích khí H2 thu được ở đktc. (Cho Zn = 65; H = 1; O = 16; Cl = 35,5)

**Bài 6:** Trong phòng thí nghiệm người ta điều chế oxit sắt từ Fe3O4 bằng cách oxi hóa sắt ở nhiệt độ cao

a. Tính số gam sắt và số gam oxi cần dùng để điều chế được 2,32 gam oxit sắt từ.

b. Tính số gam kalipemanganat KMnO4 cần dùng để có đủ lượng oxi dùng cho phản ứng trên.

**DẠNG 5:BÀI TẬP CÓ LIÊN QUAN ĐẾN NỒNG ĐỘ DUNG DỊCH**

**Bài 1.** Hãy tính số mol và số gam chất tan trong mỗi dung dịch sau:

a/ 500ml dung dịch KNO3 2M

b/ 250ml dung dịch CaCl2 0,1M

**Bài 2.** Tính nồng độ % của những dung dịch sau :

a. 20g KCl trong 600g dung dịch

c. Hòa tan 15g NaCl vào 45g nước

**Bài 3.** Cho 5,6 g sắt vào 100 ml dung dịch HCl 1M . Hãy:

1. Tính lượng khí H2 tạo ra ở đktc?
2. Chất nào còn dư sau phản ứng và lượng dư là bao nhiêu?
3. Tính nồng độ các chất sau phản ứng?