**CHỦ ĐỀ: PHẢN ỨNG HÓA HỌC (TT)**

**NỘI DUNG 2: SỰ OXI HÓA, SỰ CHÁY, KHÔNG KHÍ.**

* **Không khí**

*1.Thành phần không khí:*

Kh«ng khÝ lµ mét hçn hîp khÝ trong ®ã oxi chiÕm 1/5 thÓ tÝch ( chÝnh x¸c h¬n lµ oxi chiÕm kho¶ng 21% vÒ thÓ tÝch kh«ng khÝ) phÇn cßn l¹i hÇu hÕt lµ nitt¬.

Trong kh«ng khÝ cßn cã : H¬i n­íc, CO2, khÝ hiÕm Ne, Ar, bôi chÊt gÇn 1%.

*2.Bảo vệ không khí trong lành tránh ô nhiễm:*

- Kh«ng khÝ bÞ « nhiÔm g©y ra t¸c h¹i g×?

T¸c ®éng xÊu ®Õn søc kháe con ng­êi vµ cuéc sèng thùc vËt ph¸ ho¹i c¸c c«ng tr×nh x©y dùng cÇu cèng, nhµ cöa, di tÝch lÞch sö.

- Chóng ta nªn lµm g× ®Ó b¶o vÖ kh«ng khÝ trong lµnh tr¸nh « nhiÔm?

Xö lý khÝ th¶i c¸c nhµ m¸y c¸c nhµ m¸y, lß ®èt, c¸c ph­¬ng tiÖn giao th«ng B¶o vÖ rõng, trång rõng.

* **Sự oxi hóa**

Sù t¸c dông cña oxi víi mét chÊt lµ sù oxi hãa.

* **Sự cháy – Sự oxi hóa chậm**

*1.Sự cháy, sự oxi hóa chậm :*

a. Sù ch¸y:

Lµ sù oxi hãa cã táa nhiÖt vµ ph¸t s¸ng

b. Sù oxi hãa chËm:

Lµ sù oxi hãa cã táa nhiÖt nh­ng kh«ng ph¸t s¸ng

*2.Điều kiện để phát sinh và các biện pháp để dặp tắt sự cháy :*

a. §iÒu kiÖn ph¸t sinh:

- ChÊt ch¸y ph¶i nãng ®Õn nhiÖt ®é ch¸y.

- Ph¶i cã ®ñ oxi cho sù ch¸y.

b. §iÒu kiÖn dËp t¾t sù ch¸y:

- H¹ nhiÖt ®é cña chÊt ch¸y xuèng d­íi nhiÖt ®é ch¸y.

- C¸ch ly chÊt ch¸y víi oxi.

* **Bài tập mẫu**

1/ Cho 4,8 gam Mg tác dụng vừa đủ với dd HCl.

a/ Tính khối lượng sản phẩm thu được

b/ Tính khối lượng HCl đã dùng và thể tích khí H2 sinh ra (ĐKC).

2/ Cho m (g) đồng (II) oxit CuO tác dụng vừa đủ dung dịch H2SO4 thì thu được 32 (g) muối khan.

a/ Tìm m (g)

b/ Tính khối lượng H2SO4 đã tham gia phản ứng.

***Mg:24 ; H:1 ; Cl:35,5 ; Cu:64 ; O:16 ; S:32***

**1/**

Mg + 2HCl → MgCl2 + H2

Pt: 1 2 1 1 (mol)

PƯ : 0,2 0,4 0,2 0,2 (mol)

nMg= 4,8:24= 0,2( mol)

a/ mMgCl2 = 0,2.95=19(g)

mH2=0,2.2=0,4(g)

b/ mHCl=0,4.36,5=14,6(g)

VH2= 0,2.24,79=4,958 (l)

2/

CuO + H2SO4 → CuSO4  + H2O

Pt: 1 1 1 1 (mol)

PƯ : 0,2 0,2 0,2 0,2 (mol)

nCuSO4= 32:160= 0,2( mol)

a/ mCuO = 0,2.80=16(g)

b/ mH2SO4=0,2.98=19,6(g)

* **Bài tập tự luyện**

1/ Cho 28 gam bột sắt Fe tác dụng với dung dịch H2SO4 vừa đủ ta thu được khí H2 bay ra và muối FeSO4.

a/ Viết PTHH xảy ra.

a/ Tính khối lượng chất tan H2SO4 tham gia phản ứng.

c/ Tính khối lượng muối FeSO4 tạo thành và thể tích khí H2 thu được ở đkc.

2/ Cho 6.5 gam kẽm tác dụng vừa đủ với dd HCl loãng dư.

a/ Viết PTHH xảy ra.

b/ Tính khối lượng chất tan HCl đã tham gia phản ứng.

c/ Tính khối lượng ZnCl2 thu được và thể tích khí H2 thoát ra(đkc).