TRƯỜNG THCS HÙNG VƯƠNG

TỔ HÓA-SINH –VẬT LÍ

HƯỚNG DẪN HỌC SINH HỌC TẬP MÔN HÓA HỌC 8-TUẦN 22

CHỦ ĐỀ KHÔNG KHÍ –SỰ CHÁY –LUYỆN TẬP

*\*Dưới đây là tóm tắt phần lí thuyết rất quan trọng –trong quá trình học các em cần sử dụng sách giáo khoa để đọc và xem các thí nghiệm đối với môn hóa học là vô cùng quan trọng.*

***I – THÀNH PHẦN CỦA KHÔNG KHÍ***

**1. Thí nghiệm(nghiên cứu thí nghiệm sgk hình 4.7 trang 95)**

**\*quan sát hiện tượng, rút ra nhận xét.**

**-** Phốt pho đỏ tác dụng với oxi trong không khí tạo ra P2O5:

PTHH: 4P+ 5O2  2P2O5

- P2O5 tan trong nước

- P2O5 + 3H2O  2 H3PO4

***\* Kết luận: Không khí là một hỗn hợp khí trong đó oxi chiếm khoảng 1/5 về thể tích (chính xác hơn là oxi chiếm khoảng 21% về thể tích không khí), phần còn lại hầu hết là nitơ*.**

***2 – Ngoài khí oxi và khí nitơ không khí còn chứa những chất gì khác***

**HS**: Đọc phần trả lời câu hỏi - SGK rút ra kết luận

***\* Kết luận: Trong không khí, ngoài khí oxi và nitơ còn có hơi nước , khí CO2 ,một số khí hiếm như Ne, Ar, bụi khói …..(tỉ lệ những chất khí này khoảng 1% trong không khí).***

***. 3 – Bảo vệ không khí trong lành, tránh ô nhiễm?***

**HS**: Đọc phần trả lời câu hỏi - SGK rút ra kết luận

**a/ Tác hại**

***+ Không khí bị ô nhiễm gây nhiều tác hại đến sức khoẻ con người và đời sống của động thực vật.***

***+ Không khí bị ô nhiễm còn phá hoại dần các công trình xây dựng nhà cửa, cầu cống, hầm mỏ, các di tích lịch sử , …***

**b/ Các biện pháp nên làm là:**

***+ Xử lí khí thải của các nhà máy, các lò đốt, các phương tiện giao thông …***

***+ Bảo vệ rừng và trồng rừng, trồng cây xanh …***

***II – SỰ CHÁY VÀ SỰ OXI HÓA CHẬM (các em tự đọc SGK)***

***III/ LUYỆN TẬP***

***1/ Kiến thức cần nhớ (nhớ lại các kiến thức đã học –đọc lại các nội dung thí nghiệm)***

***\* Khí O2 là đơn chất phi kim có tính oxi hoá mạnh, hoạt động rất mạnh ở nhiệt độ cao.***

***- Tác dụng với nhiều Phi Kim***

***Pthh: 4P + 5O2  2P2O5***

***- Tác dụng với nhiều Kim Loại***

***Pthh: 3Fe + 2O2  Fe3O4***

***- Tác dụng với nhiều hợp chất***

***Pthh: 2C2H2+5O24CO2 + 2H2O***

***\* Ứng dụng của O2: Cần cho sự hô hấp của người, động vật, dùng để đốt ng/liệu trong đời sống và sản xuất.***

***\* Điều chế O2:***

***+ Trong PTN: Ng/liệu KMnO4 hoặc KClO3***

***\* Oxit là hợp chất của hai ng/tố trong đó có một ng/tố là oxi.***

***\* Phân loại: Gồm hai loạichính là: Oxit axit và oxit bazơ***

***\* Thành phần của không khí trong đó O2 chiến 21% , N2 chiến 78%, 1% các khí khác***

***\* Phản ứng hoá hợp là phản ứnghoa học trong đó chỉ có một chất mới được tạo thành từ hai hay nhiều chất ban đầu.***

***\* Phản ứng phân huỷ là phản ứng hoá học trong*** ***đó một chất sinh ra hai hay nhiều chất mới.***

***2/ BÀI TẬP(Các em làm bài tập SGK trang 99,100,101)***

***Dưới đây cô hướng dẫn các em làm một số bài tập sgk(trong quá trinh học tập các em trao đổi với bạn nếu có gì cần hỏi nhắn tin hỏi cô nhé)***

**Bài tập1** (SGK Trang 100)

Viết các PTHH biểu diễn sự cháy trong oxi của các đơn chất; Cacbon, photpho, hidro, nhôm.

HD

a/ C + O2  CO2

b/ 4P + 5O2  2P2O5

c/ 2H2 + O2  2H2O

d/ 4Al + 3O2  2Al2O3

**BÀI 6** (SGKT01)

HD:

a/2KMnO4 K2MnO4 + MnO2 + O2

b/ CaO + CO2  CaCO3

c/ 2HgO  2Hg + O2

d/ Cu(OH)2  CuO + H2O

***- Phản ứng thuộc loại phản ứng hoá hợp là: phản ứng b vì từ nhiều chất ban đầu sinh ra một chất mới.***

***- Các phản ứng thuộc loại phản ứng phân huỷ là phản ứng a,c,d vì từ một chất ban đầu tạo ra nhiều chất mới.***

**BÀI TẬP(luyện tập)**

**Bài tập 1**

Cho các hợp chất sau, hợp chất nào thuộc loại hợp chất oxit bazơ, hợp chất nào là oxit axit, hãy gọi tên các oxit đó: CaCO3, CaO, P2O5, SO2, SO3, BaO, CuO, K2O, SiO2, Na2O, FeO, MgO, CO2, H2SO4, MgCl2, KNO3, Fe(OH)3

**HD:**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Oxit bazơ | Tên gọi | Oxit axit | Tên gọi |
| CaO  BaO  CuO  K2O  Na2O  FeO  MgO | Canxi oxit  Bari oxit  Đồng oxit  Kali oxit  Natri oxit  Sắt(II)oxit  Magiê oxit | P2O5  SO2  SO3  SiO2  CO2 | Điphôtpho penta oxit  Lưuhuỳnh đi oxit  Lưuhuỳnh tri oxit  Silic đi oxit  Cacbon đi oxit |

**Bài tập 2**: Nung nóng hoàn toàn 31,6 gam KMnO­4 để điều chế khí oxi trong phòng thí nghiệm

a/Viết PTHH.

b/ Tính khối lượng khí oxi điều chế được ở đktc.

*-HẾT -*

*Gv :Lê Thị Thanh –lethanhhungvuong1@gmail.com*