|  |  |
| --- | --- |
| **UBND THÀNH PHỐ GIA NGHĨA****TRƯỜNG TH&THCS TRẦN VĂN ƠN** | **PHIẾU HƯỚNG DẪN HỌC TẬP**Môn: ***Hóa học 9***Giáo viên hướng dẫn: Võ Trọng Nghĩa |

**BÀI 17: DÃY HOẠT ĐỘNG HÓA HỌC CỦA KIM LOẠI**

**I. Dãy hoạt động hoá học của kim loại được xây dựng như thế nào?**

- Các em tìm hiểu thông tin trong sgk về các thí nghiệm 1,2,3,4 để nhận thấy được là thông qua các thí nghiệm để biết khả năng hoạt động hóa học của các kim loại là không giống nhau (mạnh - yếu khác nhau).

- Bằng nhiều thí nghiệm khác nhau, người ta sắp xếp các kim loại thành dãy theo chiều (mạnh yếu) như sau:

***Dãy hoạt động hóa học của một số kim loại: K, Na, Mg, Al, Zn, Fe,Ni, Sn, Pb, (H), Cu,Hg, Ag,Pt, Au.***

**II. Ý nghĩa của dãy hoạt động hoá học**

***\* Ý nghĩa:***

 *- Độ hoạt động hoá học của các kim loại giảm dần từ trái sang phải.*

*- Kim loại đứng trước Mg ph/ứng với nước t0 thường 🡺 Kiềm + H2*

*- Kim loại (đứng trước H) ph/ứng được với một số dd axit 🡺 muối + khí H2*

*- Kim loại đứng trước (từ Mg) đẩy được kim loại đứng sau ra khỏi dd muối.*

**BÀI TẬP**

* Hoàn thành các bài tập 1,2,3,4 trang 55 vào vở bài tập

 **BÀI 18: NHÔM**

Kí hiệu hóa học: ***Al***

Nguyên tử khối: ***27***

1. **TÍNH CHẤT VẬT LÍ**

 Màu trắng bạc, có ánh kim, nhẹ(D= 2,7g/cm3), dẫn điện, dẫn nhiệt tốt, nóng chảy ở 6600C, dẻo..

1. **TÍNH CHẤT HÓA HỌC**

 **1. Nhôm có những tính chất hoá học của kim loại không?**

 **a. Phản ứng của nhôm với phi kim**

\* Phản ứng của nhôm với oxi

4Al(r) + 3O2((k) 🡪 2Al2O3(r)

trắng không màu trắng

Al2O3 mỏng, bền trong không khí

* Phản ứng của nhôm với phi kim khác

2Al(r)+3Cl2 (k) 🡪 2AlCl3(r)

trắng vàng lục trắng

Nhôm phản ứng với oxi tạo thành oxít và phản ứng với nhiều phi kim khác như S, Cl..tạo thành muối.

**b. Phản ứng của nhôm với dd axít**

2Al(r)+6HCl(dd)🡪2AlCl3(dd) + 3H2(k)

 - Nhôm phản ứng với một số axít tạo thành muối và H2

**c. Phản ứng của nhôm với dd muối**

2Al(r)+3CuCl2(dd)🡪2AlCl3(dd) +3Cu(r)

- Nhôm phản ứng được với nhiều dd muối của những kim loại hoạt động hoá học yếu hơn tạo ra muối nhôm và kim loại mới

 **Kết luận**: Nhôm có những tính chất hoá học của kim loại

+ Nhôm có những tính chất hoá học nào khác?

 Nhôm có phản ứng với dd kiềm.

 **III/ỨNG DỤNG:**

 Đồ dùng gia đình, dây dẫn điện

Vật liệu xây dựng, ô tô, tàu vũ trụ ...

**BÀI TẬP**

 1. Hoàn thành các phản ứng sau

A. .......+ HCl --> MgCl2 + H2

B. .......+ AgNO3 ---> Cu(NO3) + Ag

C. .......+............---> ZnO

D. .......+ Cl2 ---> CuCl2

E. ........+ S ---> K2S

2. Thả một mảnh nhôm vào các ống nghiệm chứa các dung dịch sau

a) MgSO4  b) CuCl2 c) AgNO3  d) HCl

 Cho biết hiện tượng xảy ra. Giải thích và viết phương trình hóa học.