

I.Hướng dẫn học

-Sách giáo khoa Hóa 9 trang 46 đến 51

II. Nội dung bài học

CHƯƠNG 2: KIM LOẠI

CHỦ ĐỀ: TÍNH CHẤT CỦA KIM LOẠI-

DÂY HOẠT ĐỘNG HÓA HỌC CỦA KIM LOẠI

I.TÍNH CHẤT VẬT LÝ CỦA KIM LOẠI:

1.Tính dẻo

- Kim loại có tính dẻo.
- Các kim loại khác nhau có tính dẻo khác nhau.
- Ứng dụng: Kim loại được rèn, kéo sợi, dát mỏng tạo nên các đồ vật khác nhau

2.Tính dẫn điện

- Kim loại có tính dẫn điện.
- Các kim loại khác nhau có tính dẫn điện khác nhau.
 - +Kim loại dẫn điện tốt nhất là: Ag
 - +Sau đó đến Cu, Al, Fe
- Ứng dụng: Một số kim loại được sử dụng làm dây dẫn điện.

3.Tính dẫn nhiệt

- Kim loại có tính dẫn nhiệt.
- Các kim loại khác nhau có tính dẫn nhiệt khác nhau.
- Kim loại nào dẫn điện tốt thường cũng dẫn nhiệt tốt
- Ứng dụng: Nhôm và thép không gỉ được dùng để làm dụng cụ nấu ăn.

4.Tính ánh kim

- Trên bề mặt kim loại có vẻ sáng lấp lánh, rất đẹp.

- Ứng dụng: Dùng làm đồ trang sức và các vật dụng trang trí khác

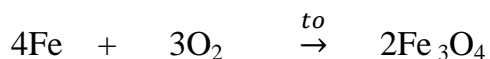
II. TÍNH CHẤT HÓA HỌC CỦA KIM LOẠI

1- TÁC DỤNG VỚI PHI KIM

a. Tác dụng với oxi:

Kim loại + khí oxi \xrightarrow{to} basic oxide

(Trừ Au; Pt; Ag)

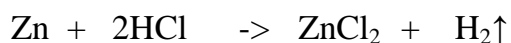


b. Tác dụng với phi kim khác:

Kim loại + phi kim \rightarrow Muối

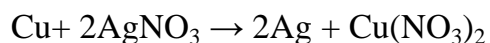


2- TÁC DỤNG VỚI DUNG DỊCH ACID



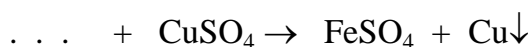
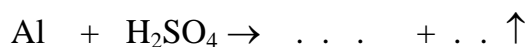
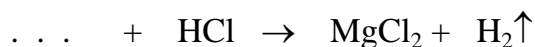
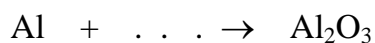
3- TÁC DỤNG VỚI DUNG DỊCH MUỐI

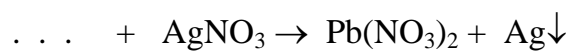
kim loại + dd muối (KL yếu) \rightarrow Muối + Kim loại (mạnh)



III. Bài tập

Hoàn thành các PTHH sau:





Hướng dẫn giải:

