

Tuần 15 – HÓA HỌC 9

NỘI DUNG BÀI HỌC

CHỦ ĐỀ : PHI KIM VÀ HỆ THỐNG TUẦN HOÀN

CÁC NGUYÊN TỐ HÓA HỌC

Bài : 26 CHLORINE (Cl_o) – tiết 2

III. Ứng dụng : Xem SGK

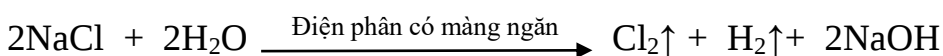
IV. Điều chế :

1/ Trong phòng thí nghiệm : từ dd HCl đậm đặc với chất oxi hóa mạnh như

MnO₂, KMnO₄.



2/ Trong công nghiệp : điện phân dd NaCl bão hòa có màng ngăn.



Bài : 27 CARBON (Cacbon)

I. Các dạng thù hình của Carbon:

Ba dạng thù hình chính của Carbon là: kim cương (diamond), than chì (graphite) và cacbon vô định hình (amorphous carbon)

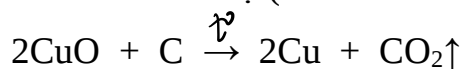
II. Tính chất của Carbon:

1/ Tính chất hấp phụ: than gỗ, than xương... mới điều chế có tính hấp phụ cao.

2/ Tính chất hóa học:

a. Với oxi(oxygen): $\text{C} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{t}^\circ} \text{CO}_2 + \text{Q}$

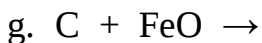
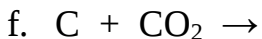
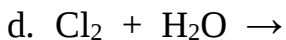
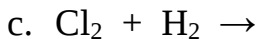
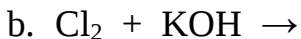
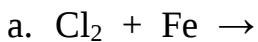
b. Với oxit kim loại(metallic oxide): Carbon có tính khử



III. Ứng dụng: Xem SGK

NỘI DUNG BÀI TẬP

Bài 1: Thực hiện các PTPƯ sau:



Bài 2: Cho 69,6 gam MnO_2 tác dụng với dd HCl đặc dư thu được một lượng khí X. Dẫn khí X vào 500 ml dd NaOH 4M thu được dd A. Tính nồng độ mol của các chất trong dd A. Giả thiết rằng thể tích dd sau phản ứng thay đổi không đáng kể.

Bài 3: Trong công nghiệp, người ta sử dụng carbon để làm nhiên liệu. Tính nhiệt lượng tỏa ra khi đốt cháy 5 kg than chứa 90% carbon, biết 1 mol carbon cháy tỏa ra 394 kJ.