|  |  |
| --- | --- |
| **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 19: SẮT**

1. **PHẦN LÝ THUYẾT**

**1 Tính chất vật lí:**

Màu trắng xám, có ánh kim, dẫn nhiệt tốt, dẻo, có tính nhiễm từ , là kim loại nặng,

D= 7,86g/cm3, t0nc= 15390C

**2. Tính chất hóa học**

\* Tác dụng với phi kim:

a. Tác dụng với oxi:

3Fe(r)+2O2(k) 🡪 Fe3O4(r)

b. Tác dung với clo:

2Fe(r)+ 3Cl2(k) 🡪 2FeCl3(r)

trắng xám vàng lục nâu đỏ

**Kết luận:** Sắt tác dụng nhiều với phi kim tạo thành oxít hoặc muối

\*Tác dụng với dd axít:

Fe(r)+2HCl(dd)🡪FeCl2+H2(k)

**Kết luận:** Sắt tác dụng với dd HCl, H2SO4 loãng .., tạo thành muối sắt(II) và giải phóng khí H2. Sắt tác dụng với dd H2SO4 đặc nóng, với dd HNO3 không giải phóng khí H2

**\***Tác dụng với dung dịch muối

Sắt tác dụng với dd muối của kim loại kém hoạt động hơn tạo thành dd muối sắt và giải phóng kim loại trong muối

Fe(r)+ CuSO4(dd) 🡪 FeSO4(dd) + Cu(r)

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

**BÀI TẬP**

**1. Chọn phát biểu đúng**

A. Fe là kim loại dẫn điện và dẫn nhiệt tốt nhất trong số tất cả các kim loại

B. Fe là kim loại dẫn nhiệt và dẫn điện đều kém

C. Fe là kim loại dẫn điện tốt nhưng dẫn nhiệt kém

D. Fe là kim loại dẫn điện và dẫn nhiệt tốt nhưng kém hơn Cu và Al

**2.Thả dây sắt được hơ nóng vào bình đựng khí clo thì sản phẩm tạo ra là:**

A. FeCl3 , B. Fe2O3 , C. FeO , D. FeCl2

**3. Hoàn thành PTHH dưới đây**

A. Fe + HCl🡪.... B. Fe + CuCl2 🡪........

C. Fe + ? 🡪 FeCl3 D. Fe + O2 🡪 ........

**4. Viết PTHH biểu diễn các chuyển đổi sau đây:**

Fe FeCl2  Fe(NO3)2  Fe

4

FeCl3  Fe(OH)3  Fe2O3  Fe