**ỦY BAN NHÂN DÂN THÀNH PHỐ THỦ ĐỨC**

**TRƯỜNG THCS NGUYỄN THỊ ĐỊNH**

**NỘI DUNG GHI BÀI HÓA 9**

**Tuần 14 (từ 6/12/2021 – 11/12/2021)**

**Tiết 27 – SỰ ĂN MÒN KIM LOẠI**

**I. Thế nào là sự ăn mòn kim loại?**

Sự phá hủy kim loại, hợp kim do tác dụng hóa học trong môi trường được gọi là sự ăn mòn kim loại.

Ví dụ: Vỏ tàu thủy bị gỉ.

**II. Những yếu tố nào ảnh hưởng đến sự ăn mòn kim loại?**

**1) Ảnh hưởng của các chất trong môi trường:**

Sự ăn mòn kim loại xảy ra nhanh hay chậm phụ thuộc vào thành phần của môi trường mà nó tiếp xúc.

Ví dụ: trong nước biển sắt, thép bị ăn mòn nhanh hơn so với trong không khí.

**2) Ảnh hưởng của nhiệt độ:**

Nhiệt độ càng cao sự ăn mòn kim loại xảy ra càng nhanh.

Ví dụ: Thanh sắt trong bếp than bị ăn mòn nhanh hơn so với thanh sắt để ở nơi khô ráo.

**III. Làm thể nào để bảo vệ các đồ vật kim loại không bị ăn mòn?**

Có các biện pháp để bảo vệ kim loại như sau:

**1) Ngăn không cho kim loại tiếp xúc với môi trường**

Sơn, mạ, bôi dầu mỡ... lên trên bề mặt kim loại.

Để đồ vật nơi khô ráo,thường xuyên lau chùi sạch sẽ sau khi sử dụng cũng làm cho kim loại bị ăn mòn chậm hơn.

**2) Chế tạo hợp kim ít bị ăn mòn**

Ví dụ như cho thêm vào thép một số kim loại như crom, niken làm tăng độ bền của thép với môi trường.

**Tiết 28 – LUYỆN TẬP VỀ KIM LOẠI**

**1. Dãy hoạt động hóa học của kim loại**

**K, Na, Mg, Al, Zn, Fe, Pb, *(H)*, Cu, Ag, Au**

**2. Tính chất vật lý chung của kim loại**

- Tính dẻo

- Tính dẫn điện

- Tính dẫn nhiệt

- Có ánh kim

**3. Tính chất hóa học của kim loại**

- Tác dụng với phi kim

- Tác dụng với axit

- Tác dụng với dung dịch muối

Ngoài ra một số kim loại như Al, Zn … có thể tác dụng với dung dịch kiềm.

**4. Nhôm (aluminium) và sắt (iron)**

**5. Hợp kim sắt (iron): gang và thép**

**6. Sự ăn mòn kim loại**