CĐ: MỘT SỐ HỢP CHẤT HỮU CƠ CƠ BẢN

BÀI : AXIT AXETIC

 CTPT: C2H4O2

 M = 60

1. **Tính chất vật lí**

Axit axetic là chất lỏng, không màu, vị chua, tan vô hạn trong nước .

1. **Cấu tạo phân tử**

 H O

 H – C – C – O – H viết gọn CH3 – COOH

 H H

Nhóm – COOH này làm cho phân tử có tính axit

1. **Tính chất hóa học**
2. **Axit Axetic có tính chất của axit không?**

Axit axetic là 1 axit yếu, có tính chất của một axit.

 2CH3COOH + Zn → (CH3COO)2Zn + H2

 2CH3COOH + CuO → (CH3COO)2Cu + H2O

 CH3COOH + NaOH → CH3COONa + H2O

2CH3COOH + Na2CO3 → 2CH3COONa + H2O + CO2

1. **Axit Axetic có tác dụng với rượu etylic không?**

Axit axetic tác dụng với rượu etylic tạo ra este etylaxetat

 H2SO4 đ

CH3 – C – OH + HO – CH2 – CH3  $→$ CH3 – C – O – CH2 – CH3 + H2O

 O O

 Etyl axetat

 H2SO4 đ

CH3COOH + C2H5OH $→$ CH3COOC2H5 + H2O

1. **Ứng dụng**

Dùng làm tơ nhân tạo, dược phẩm, phẩm nhuộm, thuốc diệt côn trùng, pha giấm ăn, chất dẻo, tơ nhân tạo .

1. **Điều chế**

 Trong công nghiệp:

 xt

 2C4H10  + 5O2 $→$ 4CH3COOH + 2H2O

 Butan Axit axetic

C2H5OH + O2 $→$ CH3COOH + H2O

DẶN DÒ

* Ghi nội dung vào tập
* Làm bài tập 2, 5, 6, 7 SGK trang 143