



ĐẠI CƯƠNG HOÁ HỌC HỮU CƠ

IV

Phân loại hợp chất hữu cơ : Hidrocacbon, Dẫn xuất hidrocacbon

Công thức biểu diễn : CT đơn giản, CTPT, CTCT

Khái niệm : Đồng đẳng, Đồng phân

Phản ứng hoá học : Thế, cộng, tách, oxi hoá

BÀI 1. MỞ ĐẦU

I. KHÁI NIỆM

Xác định công thức của một số hợp chất sau: CH_3COOH $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$ CH_4 NaHCO_3 CaC_2 $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
 CO_2 $(\text{NH}_2)_2\text{CO}$ CCl_4 NH_4HCO_3 CaCO_3 KCN

HỢP CHẤT HỮU CƠ		HỢP CHẤT VÔ CƠ	
	Etanol (rượu etylic) - Bia, rượu - Cồn sát khuẩn		Baking soda - Thuốc muối - Muối axit
	Saccarozo (đường mía)		Khí cacbonic - Hiệu ứng nhà kính - Nước đá khô
	Axit axetic (Giấm ăn)		Canxi cacbua (đất đèn)
	Metan - Khí thiên nhiên - Khí biogas		Canxi cacbonat (đá vôi)
	Cloran (tetracloro metan)		Bột nở - làm bánh bao - muối dễ nhiệt phân
	Ure - Phân đạm - Độ dinh dưỡng cao		Kali xianua - mùi quả hạnh nhân - có độc tính cao

Kết luận

- là hợp của (bắt buộc phải có nguyên tố), ngoài ra có thể có H, O, N, Cl,
- Trừ một số hợp chất vô cơ có C : CO , CO_2 , muối cacbonat, hidrocacbonat, hợp chất cacbua, xianua,