Chương IV ĐẠI CƯƠNG HOÁ HỌC HỮU CƠ

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 $C_{12}H_{22}O_{11}$ CH_4 $NaHCO_3$ CaC_2 C_2H_5OH CO_2 $(NH_2)_2CO$ 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, ….*

LIVEWORKSHEETS