**NỘI DUNG GHI BÀI HÓA 9**

**TUẦN 3 – HK 2 (TỪ 14/2 – 19/2/2022)**

**CHỦ ĐỀ 10: HỢP CHẤT HỮU CƠ VÀ CẤU TẠO PHÂN TỬ CHẤT HỮU CƠ**

**KHÁI NIỆM VỀ HỢP CHẤT HỮU CƠ VÀ HOÁ HỌC HỮU CƠ**

**I. KHÁI NIỆM VỀ HỢP CHẤT HỮU CƠ**

**1. Hợp chất hữu cơ có ở đâu?**

- Hợp chất hữu cơ có ở xung quanh chúng ta, trong hầu hết các loại lương thực, thực phẩm (gạo, thịt, cá, rau, quả...), trong các loại đồ dùng (quần áo, giấy…) và có ngay trong cơ thể của chúng ta

**2. Hợp chất hữu cơ là gì?**

**a. Thí nghiệm (SGK)**

- Hợp chất hữu cơ là hợp chất của carbon

- Đa số các hợp chất của carbon đều là hợp chất hữu cơ. Chỉ có một số ít không là hợp chất hữu cơ như CO, CO2, các muối carbonate của kim

**3. Các hợp chất hữu cơ được phân loại như thế nào?**

- Hydrocarbon: phân tử chỉ có 2 nguyên tố là H và C.

**VD:** CH4, C2H4, C3H7…

- Dẫn xuất của hydrocarbon: ngoài C và H ra còn có các nguyên tố khác như O, Cl, N

**VD:** C2H6O, CH3Cl..

**II. KHÁI NIỆM VỀ HÓA HỌC HỮU CƠ:**

- Hoá học hữu cơ là ngành hoá học chuyên nghiên cứu về các hợp chất hữu cơ và những chuyển đổi của chúng

- Ngành hoá học hữu cơ đóng vai trò rất quan trọng trong sự phát triển kinh tế xã hội.

**CẤU TẠO PHÂN TỬ HỢP CHẤT HỮU CƠ**

**I. ĐẶC ĐIỂM CẤU TẠO PHÂN TỬ HCHC:**

1. Hoá trị và liên kết giữa các nguyên tử.

- Trong các HCHC, C(IV), H(I), O(II).



 Hiđro: H- Oxi: - O -

 CH4 : CH3Cl: CH3OH

  

**2. Mạch cacbon:**

Có 3 loại mạch cacbon:



+ Mạch nhánh:



+ Mạch vòng:



**3. Trật tự liên kết giữa các nguyên tử trong phân tử**

 Ethanol



Dimethyl eter

 

**II. Công thức cấu tạo :** Cho biết thành phần và trật tự liên kết giữa các nguyên tử trong phân tử.

Etan:



Viết gọn: CH3 – CH3

Rượu etylic:



Viết gọn: CH3 – CH2 - OH