

**NỘI DUNG TRỌNG TÂM TUẦN 03**  
**MÔN: HÓA HỌC 9**

Trong thời gian học sinh được nghỉ do dịch bệnh Covid – 19

**Tiết 42:**

**CHƯƠNG IV: HIDROCARBON- NHIÊN LIÊU.**

**Bài 34: KHÁI NIỆM VỀ HỢP CHẤT HỮU CƠ VÀ HÓA HỌC HỮU CƠ.**

**I/ Khái niệm về hợp chất hữu cơ:**

Hợp chất hữu cơ là hợp chất của cacbon

(trừ CO, CO<sub>2</sub>, muối cacbonat: CaCO<sub>3</sub>, NaHCO<sub>3</sub>...)

**VD:** CH<sub>4</sub> C<sub>2</sub>H<sub>2</sub> C<sub>6</sub>H<sub>6</sub> CH<sub>3</sub>COOH C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH C<sub>12</sub>H<sub>22</sub>O<sub>11</sub>

**II/ Phân loại hợp chất hữu cơ:**

**1/ Hidrocarbon:** Phân tử chứa cacbon và hiđro

**VD:** CH<sub>4</sub> C<sub>2</sub>H<sub>2</sub> C<sub>6</sub>H<sub>6</sub>...

**2/ Dẫn xuất của hidrocarbon:** Phân tử chứa cacbon, hiđro, có hoặc không có oxi và một số nguyên tố khác

**VD:** CH<sub>3</sub>COOH C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>Cl C<sub>12</sub>H<sub>22</sub>O<sub>11</sub> C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>NH<sub>2</sub>...

**III/ Bài tập: Sgk bài 1,2,3,4,5 trang 108.**

**Bài 3: Hãy so sánh thành phần phần trăm theo khối lượng của cacbon trong các chất sau: CH<sub>4</sub>, CH<sub>3</sub>Cl, CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>, CHCl<sub>3</sub>. (C=12, O=16, Cl=35,5)**

- Hướng dẫn: Tìm thành phần % của nguyên tố C trong từng chất, rồi so sánh.

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

**Bài 4: Axit axetic có công thức C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>O<sub>2</sub>. Hãy tính thành phần phần trăm theo khối lượng của các nguyên tố trong axit axetic.**

.....

.....

.....

.....

.....

**Bài 5: Hãy sắp xếp các chất :  $C_6H_6$ ,  $CaCO_3$ ,  $C_4H_{10}$ ,  $C_2H_6O$ ,  $NaNO_3$ ,  $CH_3NO_2$ ,  $NaHCO_3$ ,  $C_2H_3O_2Na$  vào các cột thích hợp trong bảng sau :**

Hidro cacbon	Đẫn xuất hidro cacbon

**BÀI : Viết PTHH đốt cháy các chất hữu cơ sau :**

**(Lưu ý: Khi đốt c.h.cơ, sản phẩm thu được có  $CO_2$  và  $H_2O$ )**



