

Nội dung bài viết

1. [Giải bài tập SGK Hóa 9 Bài 35](#)

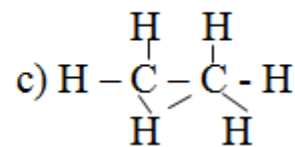
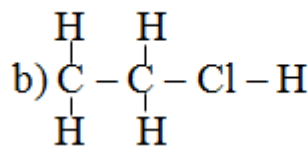
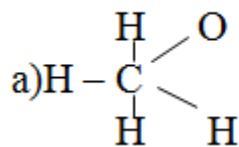
- 1.1. [Giải Bài 1 trang 112 SGK Hoá 9](#)
- 1.2. [Giải bài 2 Hoá 9 SGK trang 112](#)
- 1.3. [Giải bài 3 SGK Hoá 9 trang 112](#)
- 1.4. [Giải Bài 4 trang 112 SGK Hoá 9](#)
- 1.5. [Giải Bài 5 Hoá 9 SGK trang 112](#)

2. [Lý thuyết trong tâm Hóa 9 Bài 35: Cấu tạo phân tử hợp chất hữu cơ](#)

Giải bài tập SGK Hóa 9 Bài 35

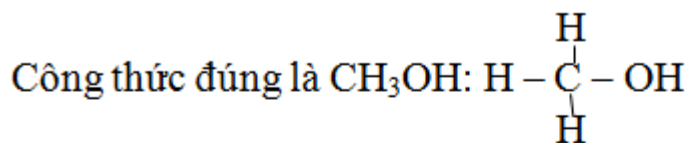
Giải Bài 1 trang 112 SGK Hoá 9

Hãy chỉ ra những chỗ sai trong các công thức sau và viết lại cho đúng.

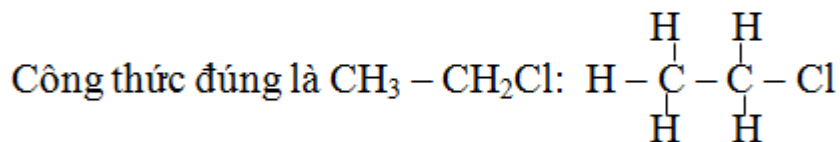


Lời giải:

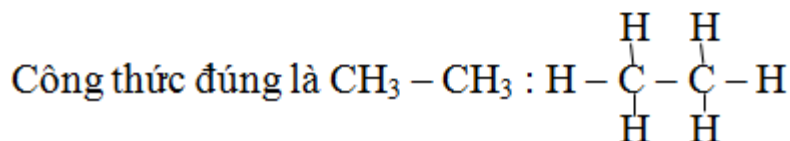
a) Nguyên tử C thừa hóa trị, nguyên tử O thiếu hóa trị.



b) Nguyên tử C thiếu hóa trị, nguyên tử Cl thừa hóa trị.



c) Nguyên tử C thừa hóa trị, nguyên tử H thừa hóa trị.

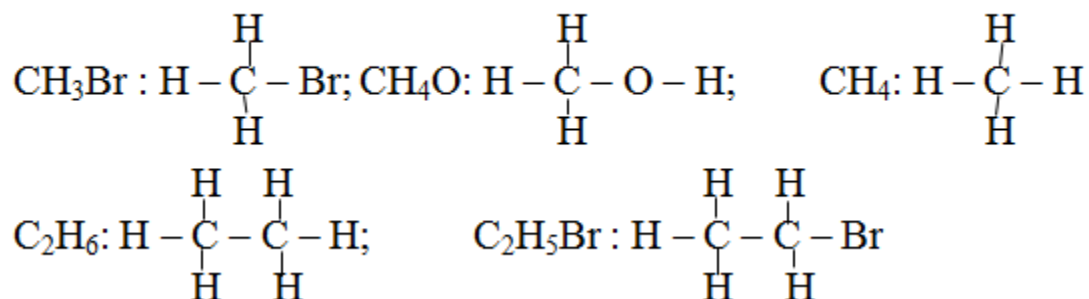


Giải bài 2 Hoá 9 SGK trang 112

Hãy viết công thức cấu tạo của các chất có công thức phân tử sau CH_3Br , CH_4O , CH_4 , C_2H_6 , $\text{C}_2\text{H}_5\text{Br}$. Biết rằng brom có hóa trị I.

Lời giải:

Công thức cấu tạo của các hợp chất:

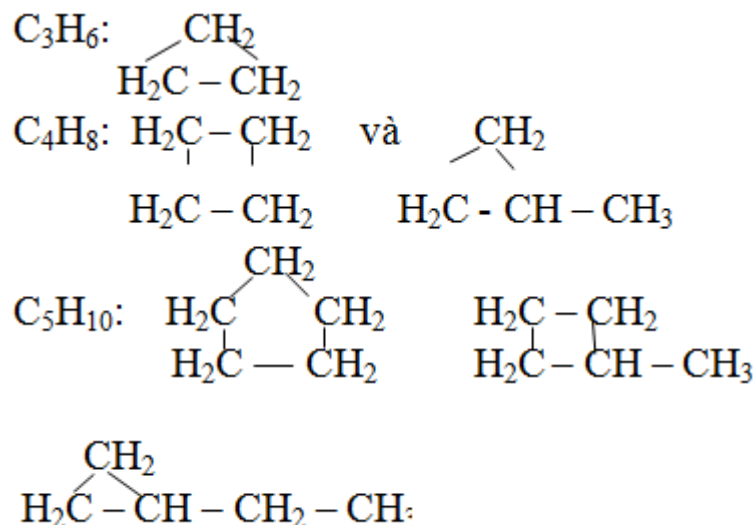


Giải bài 3 SGK Hoá 9 trang 112

Hãy viết công thức cấu tạo dạng mạch vòng ứng với các công thức phân tử sau: C_3H_6 , C_4H_8 , C_5H_{10} .

Lời giải:

Công thức cấu tạo mạch vòng của C_3H_6 , C_4H_8 và C_5H_{10}



Giải Bài 4 trang 112 SGK Hoá 9

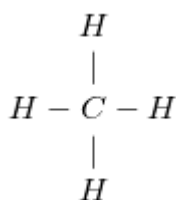
Những công thức cấu tạo nào sau đây biểu diễn cùng một chất?

Lý thuyết trọng tâm Hóa 9 Bài 35: Cấu tạo phân tử hợp chất hữu cơ

I. ĐẶC ĐIỂM CẤU TẠO PHÂN TỬ HỢP CHẤT HỮU CƠ

1. Hóa trị và liên kết giữa các nguyên tử

- Trong các hợp chất hữu cơ, cacbon luôn có hóa trị IV, hiđro có hóa trị I, oxi có hóa trị II.
- Các nguyên tử liên kết với nhau theo đúng hóa trị của chúng. Mỗi liên kết được biểu diễn bằng một nét gạch nối giữa hai nguyên tử.
- Ví dụ với phân tử CH₄:

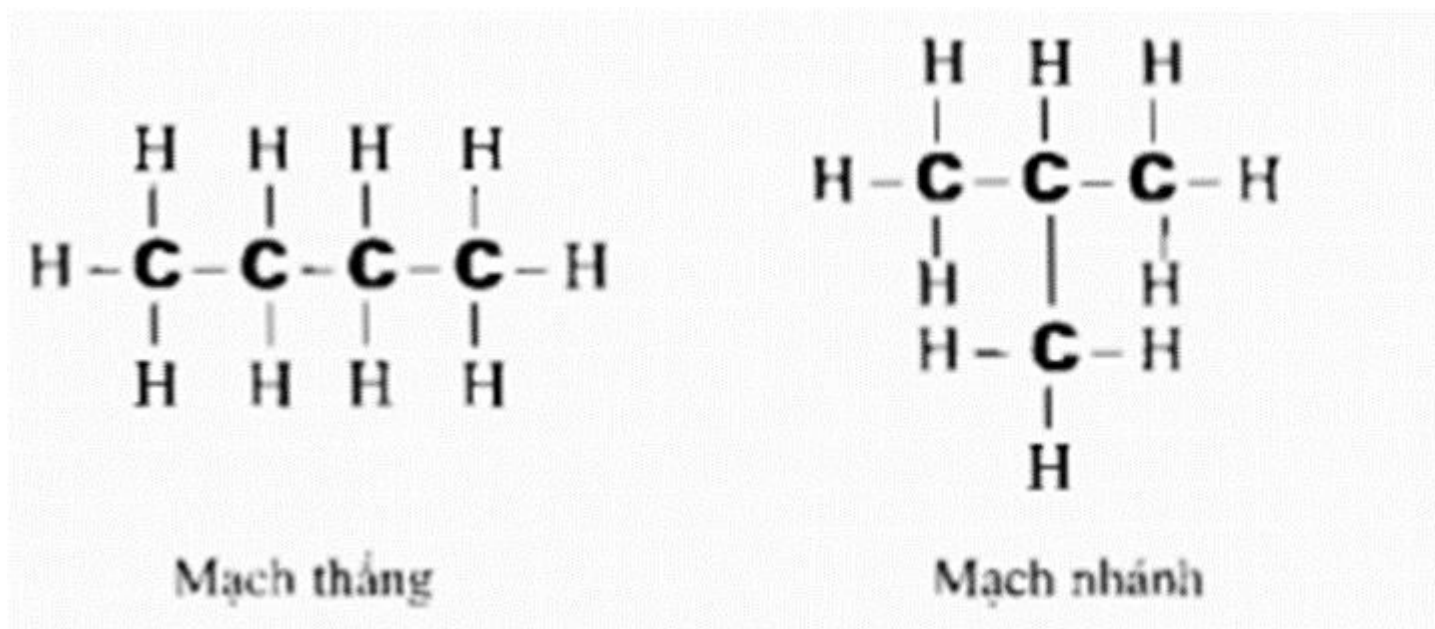


- +) Nguyên tử C liên kết với 4 nguyên tử H, nguyên tử C có hóa trị IV.
- +) Nguyên tử H có hóa trị I nên mỗi nguyên tử H tạo được 1 liên kết với nguyên tử cacbon.

2. Mạch cacbon

- Những nguyên tử cacbon trong phân tử hợp chất hữu cơ có thể liên kết trực tiếp với nhau tạo thành mạch cacbon.
- Có 3 loại mạch cacbon: mạch không phân nhánh (mạch thẳng), mạch nhánh và mạch vòng.

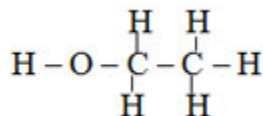
Ví dụ:



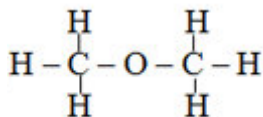
3. Trật tự liên kết giữa các nguyên tử trong phân tử

- Mỗi hợp chất hữu cơ có một trật tự liên kết giữa các nguyên tử trong phân tử.

- Ví dụ cùng công thức phân tử C_2H_6O có 2 chất:



rượu etylic (chất lỏng)

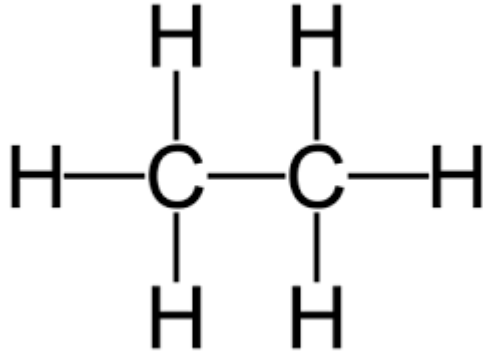


đimetyl ete (chất khí)

II. CÔNG THỨC CẤU TẠO

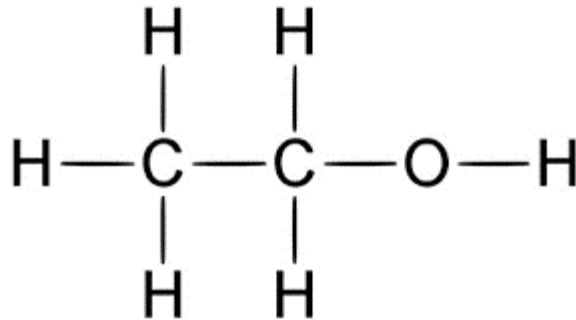
- Công thức biểu diễn đầy đủ liên kết giữa các nguyên tử trong phân tử gọi là công thức cấu tạo

Ví dụ:



Công thức cấu tạo của etan:

viết gọn $\text{CH}_3 - \text{CH}_3$



Công thức cấu tạo của rượu etylic:
 $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{OH}$

; viết gọn

- Như vậy, công thức cấu tạo cho biết thành phần của phân tử và trật tự liên kết giữa các nguyên tử trong phân tử.