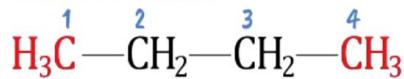
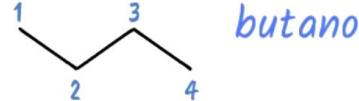


**Aberta, acíclica ou alifática**

*Estrutura condensada*



*Estrutura bond line*

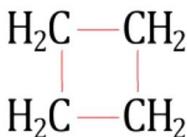


**Aberta, acíclica ou alifática**

**Apresenta apenas duas extremidades.**

**Fechada ou cíclica**

*Estrutura condensada*



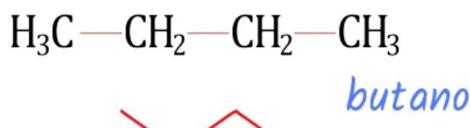
*Estrutura bond line*



**Fechada ou cíclica**

- Não apresenta extremidades;**
- Forma um ciclo.**

**Saturada**

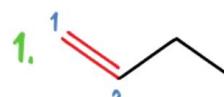
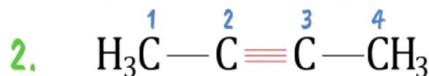


**butano**

**Saturada**

**Apresenta apenas ligações simples entre carbonos.**

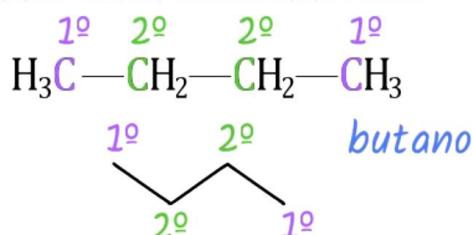
**Insaturada**



**Insaturada**

**Apresenta ligações duplas ou triplas entre carbonos.**

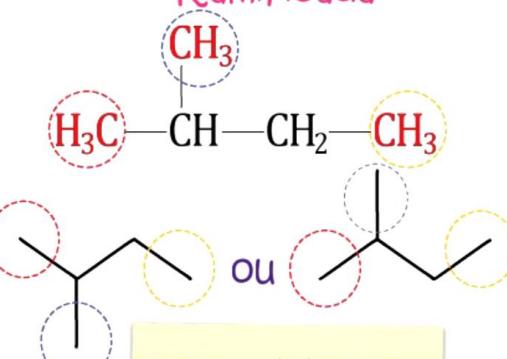
**Não ramificada (Normal)**



Possui  
apenas carbonos:  
- primários;  
- secundários.

Possui  
APENAS DUAS  
extremidades.

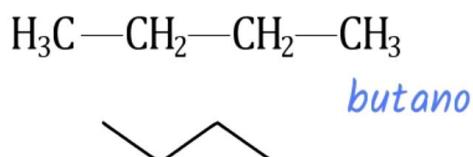
**Ramificada**



**Ramificada**

Possui  
MAIS DE DUAS  
extremidades.

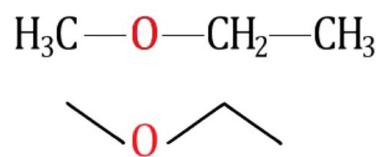
**Homogênea**



**Homogênea**

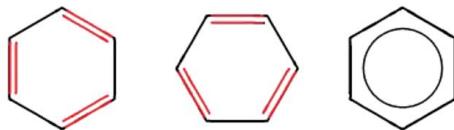
Não possui  
heteroátomo.

**Heterogênea**



**Heterogênea**

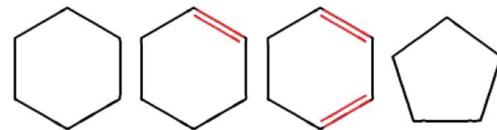
Apresenta  
HETEROÁTOMO  
entre carbonos!  
(O, N, P, S).

**Aromática**

Estrutura do benzeno  
(anel aromático)

**Aromática**

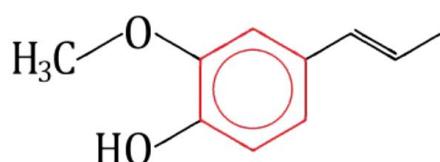
Possui  
anel benzênico  
(anel aromático).

**Não aromática (Alicíclica)**

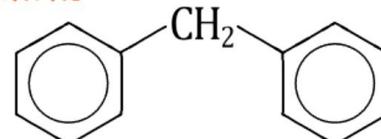
Estruturas fechadas  
(cíclicas ou alicíclicas)

**Não aromática  
(Alicíclica)**

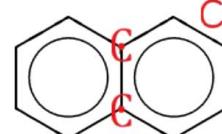
Fechada  
(sem benzeno).

**Cadeia aromática mononuclear**

Cadeia aromática mononuclear  
Apresenta apenas  
UM benzeno  
(anel aromático).

**Cadeias aromáticas polinucleares****• ISOLADAS**

Não existem carbonos dos benzenos  
em comum!

**• CONDENSADAS**

Carbonos dos benzenos  
em comum  
(fundidos)!