

# title here

Felipe B. Pinto 61387 - MIEQB

6 de novembro de 2022

## Conteúdo

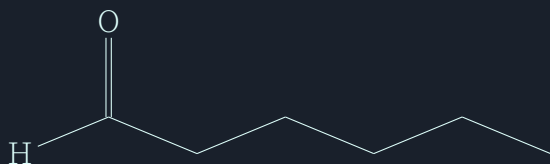
II	Aula	2	2	Dinamicas: Rotações do	
1	Thiols and Sulfides . . . . .	2		Etano . . . . .	5
2	Pheromones . . . . .	2	IV	Aula 25/10/2022	6
II	Aulas	3	1	?? . . . . .	6
III	Aula 24/10/2022	4	2	Haletos Organicos . . . . .	6
1	Forças Intermoleculares .	4	3	Clivagem . . . . .	6
			4	Hiperconjugação . . . . .	7

## II – Aula

### 1 Thiols and Sulfides

- Cheiro característico de enxofre (ovos podrem)
- Em baixas concentrações pode ser agradável (Cha preto)

### 2 Pheromones





## III – Aula 24/10/2022

### 1 Forças Intermoleculares

#### Ion-Ion:

- Força elétrica entre ions
- 
- Forte
- Sais

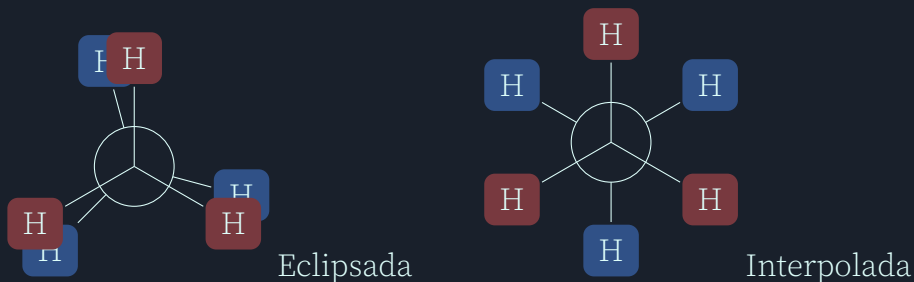
#### Dipolo-Dipolo:

- Força entre Moléculas polares
- media
- Moléculas poáres

#### Dipolo-Dipolo:

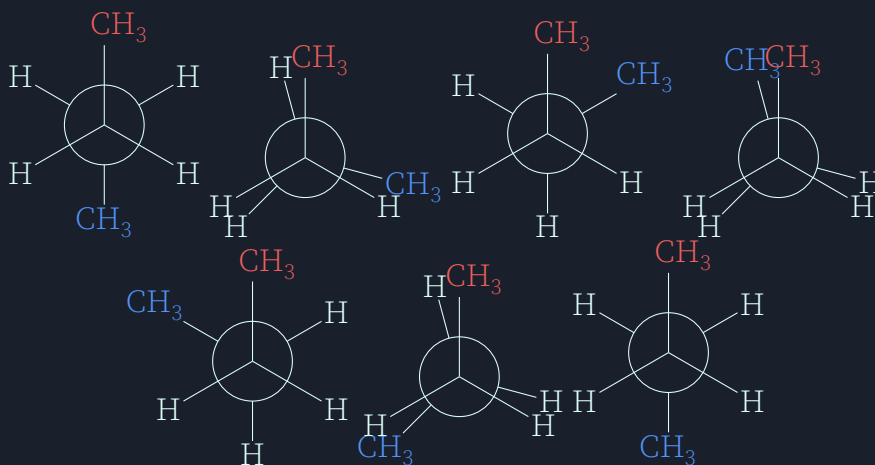
- Força entre moléculas apolares adquirem momentanea polaridade
- Fracas
- Alkanos

## 2 Dinamicas: Rotações do Etano



**Interpolada (Estrela):** quando não ta eclipsada

**Eclipsada:** quando não ta Interpolada



## IV – Aula 25/10/2022

### 1 ??



### 2 Haletos Organicos

Um haleto é um composto químico binário, do qual uma parte é um átomo de halogênio e a outra parte é um elemento ou radical menos eletronegativo do que o halogênio, para fazer um composto fluoreto, cloreto, brometo, iodeto, astatídeo ou teoricamente tennesside.

#### Exemplo: Clorofluorocarboneto (CFSs)

- Gases que tem halogenios, toxicos por causa da reatividade dos halogenios
- Compostos que átomos de cloro e fluor ligados a cadeias carbonicas
- Em geral pequenas

### 3 Clivagem

Em química, a clivagem de ligações, ou fissão de ligações, é a divisão de ligações químicas. Isso geralmente pode ser chamado de dissociação quando uma molécula é dividida em dois ou mais fragmentos.

### 3.1 Clivagem homolítica

- Divisão igual de elétrons entre cada cada átomo
- Os dois elétrons em uma ligação covalente clivizada são divididos igualmente entre os produtos.
- A *energia de dissociação de ligação* de uma ligação é a quantidade de energia necessária para cissar a ligação homolisticamente.
- Essa mudança de entalpia é uma medida da força da ligação.

### 3.2 Clivagem heterolítica

- a ligação se rompe de tal forma que o par de elétrons originalmente compartilhado permanece com um dos fragmentos.
- Este processo também é conhecido como fissão iônica.

## 4 Hiperconjugação

A hiperconjugação é a interação estabilizadora que resulta da interação dos elétrons em uma ligação  $\sigma$  (geralmente C–H ou C–C) com um p-orbital vazio ou parcialmente preenchido adjacente ou um  $\pi$ -orbital para dar um orbital molecular estendido que aumenta a estabilidade do sistema.