

# QOG – Aula 25/10/2022

Felipe B. Pinto 61387 - MIEQB

25 de outubro de 2022

## Conteúdo

1	?? . . . . .	2	3	Clivagem . . . . .	2
2	Haletos Organicos . . . . .	2	4	Hiperconjugação . . . . .	3

## 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.