

# REAÇÕES ORGÂNICAS DE ELIMINAÇÃO

## AULA 1 – REAÇÕES DE ELIMINAÇÃO

As reações de eliminação consistem na perda ou eliminação de átomos ou grupos de átomos de compostos orgânicos e consequente formação de outros compostos orgânicos.

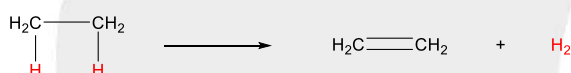
Os principais casos de reação de eliminação são:

- Desidrogenação
- Desalogenação
- Desidro-halogenação
- Desidratação

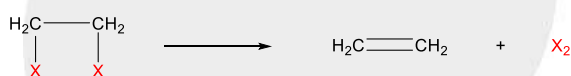
Essas reações consistem na retirada de átomos ou grupos de átomos de carbonos vizinhos e a formação de insaturações no produto formado.

Observe abaixo exemplos das principais reações de eliminação:

### Desidrogenação



### Desalogenação



X = Halogênio (Cl, Br, I)

### Desidro-Halogenação



X = Halogênio (Cl, Br, I)

### Desidratação



## AULA 2 – DESIDRATAÇÃO DE ÁLCOOIS

A reação de desidratação de álcoois é um caso particular das reações de eliminação.

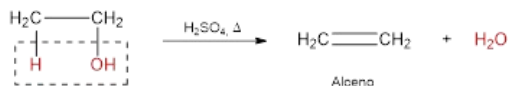
Esse tipo de reação pode ocorrer de duas maneiras a saber:

- Desidratação Intramolecular

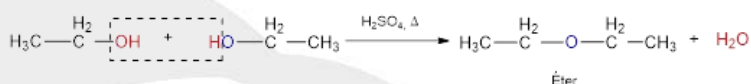
- Desidratação Intermolecular

Observe abaixo os exemplos deste tipo de reação:

### Desidratação Intramolecular



### Desidratação Intermolecular



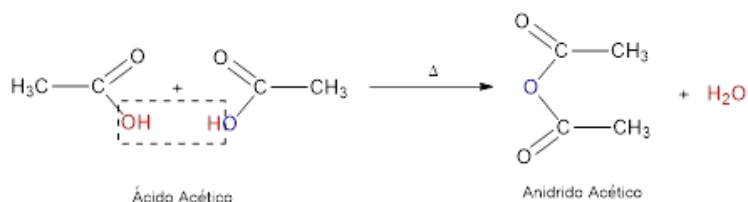
### Atenção:

A reação de desidratação intermolecular ocorre preferencialmente com álcoois primários, enquanto as desidratações intramoleculares ocorrem em álcoois primário, secundários e também terciários.

## AULA 3 – DESIDRATAÇÃO DE ÁCIDOS CARBOXÍLICOS - ANIDRIDOS

Os ácidos carboxílicos também podem sofrer reação de desidratação formando como produto compostos conhecidos como anidridos.

### Desidratação de Ácidos Carboxílicos



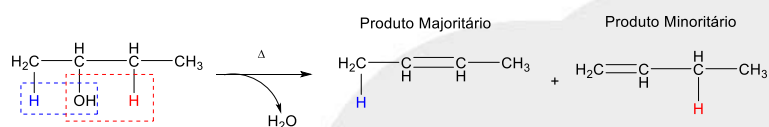
# REAÇÕES ORGÂNICAS DE ELIMINAÇÃO

## AULA 4 – REGRA DE SAYTZEF

A regra de Saytzev pode ser considerado como o inverso em relação à regra de Markovnikov, ou seja, numa reação de eliminação o hidrogênio sai do carbono **menos** hydrogenado.

Observe os exemplos abaixo de aplicação da regra:

Exemplo 1:



Exemplo 2:

