

# Reações Orgânicas

## Reações de Alcenos

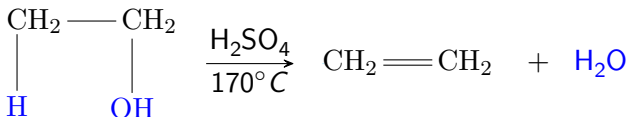
Prof. Luiz Sampaio

Última atualização: 1 de julho de 2018

# Síntese

## Desidratação de Álcoois

Desidratação intramolecular de álcoois por ácido sulfúrico.



A temperatura necessária para desidratação depende da classificação do álcool:

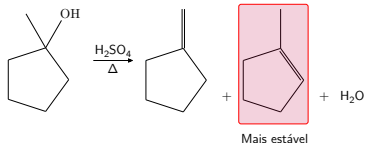
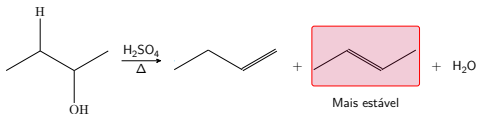
- Álcool primário:  $\sim 170^\circ \text{C}$
- Álcool secundário:  $\sim 90^\circ \text{C}$
- Álcool terciário:  $\sim 30^\circ \text{C}$

# Síntese

## Desidratação de Álcoois

**Regra de Saytzeff:** estuda a estabilidade dos alcenos por meio dos calores de hidrogenação. Diz que:

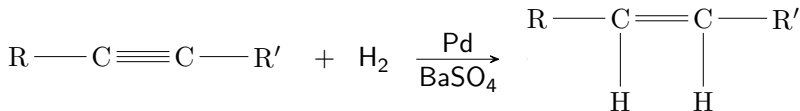
*Quanto mais substituído, mais estável é o alceno.*



# Síntese

## Hidrogenação Parcial de Alcinos

Adição de  $H_2$  a alcinos na presença de catalisador e sulfato de bário como *veneno*.



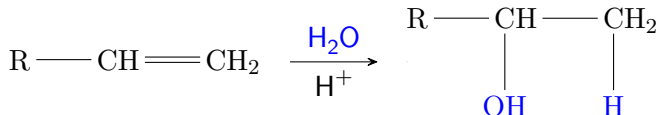
O  $BaSO_4$  envenena a solução, pois gruda no catalisador de forma a desacelerar a segunda hidrogenação, impedindo a passagem de alceno para alcano.

É uma reação estereoespecífica, pois o alceno formado é o **cis** (nos casos de isomeria geométrica).

# Reações

## Hidratação

Adição de água a alkenos em meio ácido.



A reação segue a regra de Markovnikov.