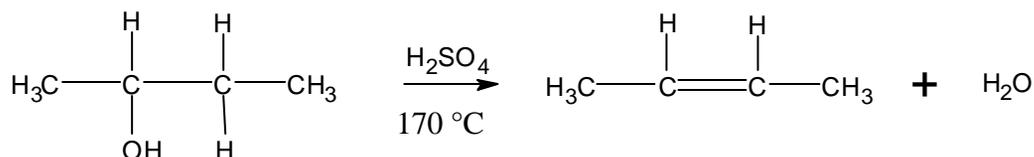


Reações de Desidratação

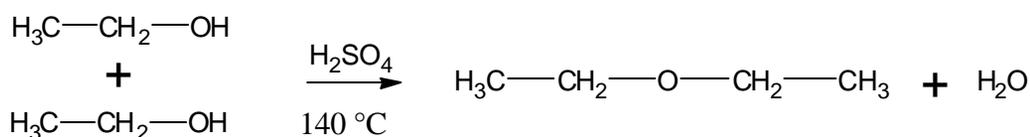
Desidratação intramolecular dos Álcoois: a facilidade de desidratação é maior nos álcoois terciários, depois nos secundários e por fim nos primários. A desidratação intramolecular necessita de catalisador (H_2SO_4 , Al_2O_3 , SiO_2) e aquecimento maior que a intermolecular. Na desidratação intramolecular forma-se **alceno**.

Exemplo:



Desidratação intermolecular dos Álcoois: ocorre na presença de ácido forte. Na desidratação intermolecular forma-se **éter**.

Exemplo:



Desidratação dos Ácidos Carboxílicos: ocorre na presença de desidratantes (H_2SO_4 , H_3PO_4 , P_2O_5). Na desidratação dos ácidos carboxílicos forma-se anidrido de ácidos.

Exemplo:

