

(10,0)

Jozenara Daurine de S. Costa

25/02/09

(3)

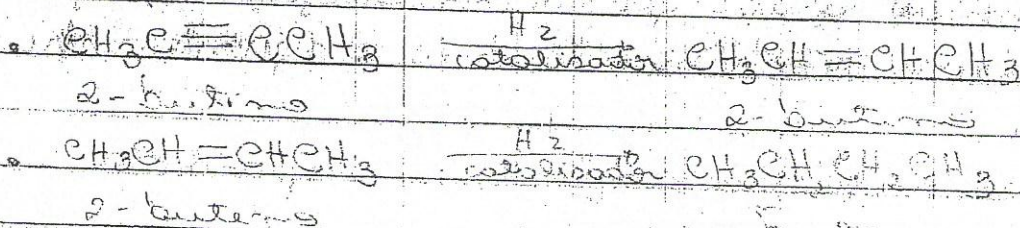
Req: Leonardo Cavalcanti

# 1ª Avaliação teórica de Química Orgânica

2,0 (1º) A reação de hidrogenação catalítica consiste, como o nome já sugere, na adição de átomos de hidrogênio num composto orgânico, fazendo-se uso de um catalisador, a fim de que a reação ocorra mais rapidamente.

Esse tipo de reação é muito utilizado para converter alcinos em alcenos e/ou alcenos em alcanos. Para que haja a adição de hidrogênio necessita-se da "ruptura" de ligação  $\pi$ , que é mais fraca que a  $\sigma$  ( $\sigma$ ).

Exemplos:



2,0 (2º) Catalisador é um composto, que é capaz de aumentar a velocidade de uma reação, diminuindo, pois, a energia de ativação da mesma. Apesar de ser um componente de uma reação, o mesmo não é consumido, (sua forma não se altera ao final) no decorrer do processo, no final é obtido com a sua constituição original. Ex: o  $\text{H}_2\text{SO}_4$  na reação da