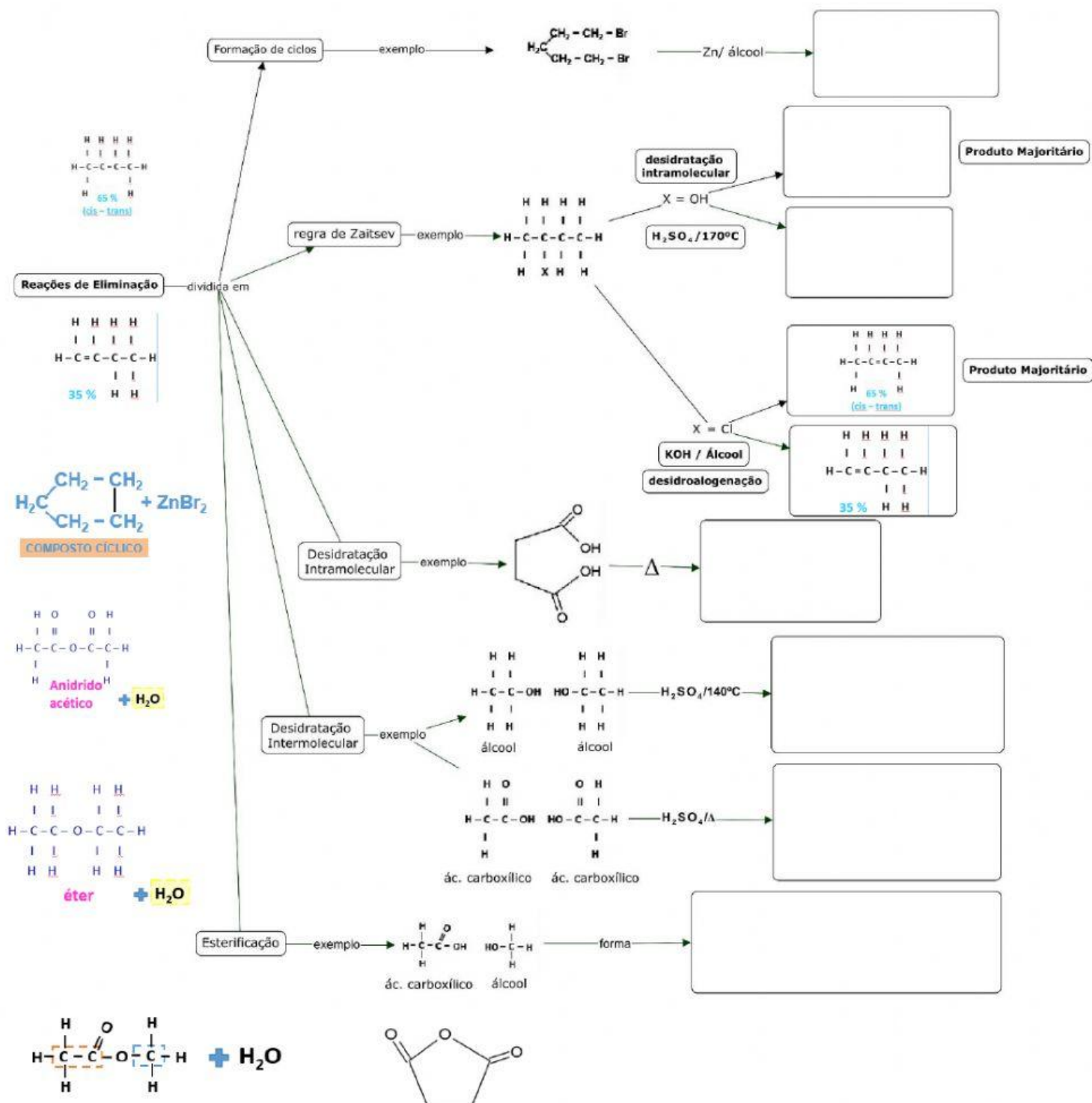


Arraste e Solte as estruturas no mapa conceitual



Bom Estudo!!!

Profa. Ana Paula Ruas (QuimicAna)





Agora é sua vez 1: (FEI-SP) É possível preparar etileno e éter etílico a partir do álcool etílico, de acordo com o esquema:

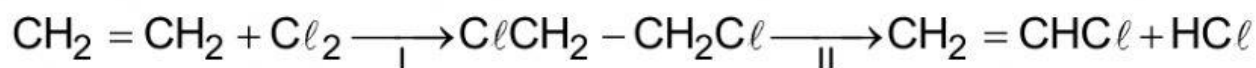
Álcool etílico $\rightarrow$ etileno + substância X

Álcool etílico $\rightarrow$ éter etílico + substância Y

As substâncias X e Y representam, respectivamente,

- a) água e água.
- b) hidrogênio e hidrogênio.
- c) água e hidrogênio.
- d) oxigênio e hidrogênio.
- e) oxigênio e água.

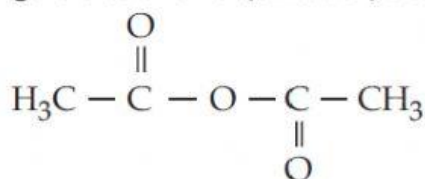
Agora é sua vez 2: (Ufrgs 2019) A produção industrial de cloreto de vinila, matéria-prima para a obtenção do poli(cloreto de vinila), polímero conhecido como PVC, envolve as reações mostradas no esquema abaixo



As reações I e II podem ser classificadas como

- a) cloração e adição.
- b) halogenação e desidroalogenação.
- c) adição e substituição.
- d) desidroalogenação e eliminação.
- e) eliminação e cloração.

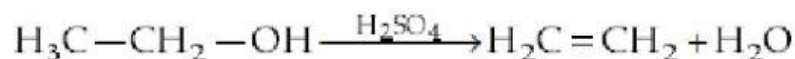
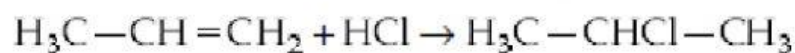
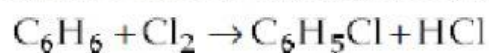
Agora é sua vez 3: (Unitau-SP) O composto



é normalmente obtido pela desidratação de:

- a) duas moléculas iguais de cetona.
- b) duas moléculas iguais de ácido carboxílico.
- c) duas moléculas iguais de álcool.
- d) uma molécula de álcool e uma de cetona.
- e) uma molécula de ácido carboxílico e uma de cetona.

Agora é sua vez 4: (Unimes-SP) As reações:



são, respectivamente, reações de:

- a) adição, eliminação, substituição.
- b) eliminação, substituição, adição.
- c) adição, substituição, eliminação.
- e) substituição, adição, eliminação.

Bom Estudo!!!

Profa. Ana Paula Ruas (QuimicAna)

