

ELIMINACIÓN (Deshidratación)

Contrario adición

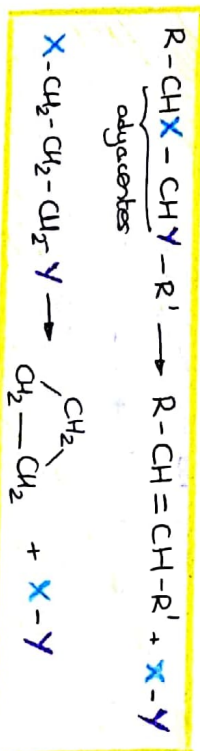
Pérdida de una molécula sencilla

Compuestos:
Derivados halogenados
Alcoholes

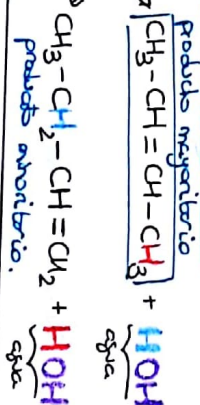
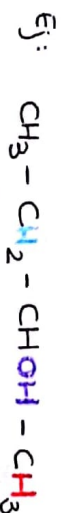
β -eliminación
(enlace múltiple)

Átomos no
adyacentes \Rightarrow anillo

α -eliminación \Rightarrow insaturado.
(dos átomos o
grupos unidos al
mismo átomo)

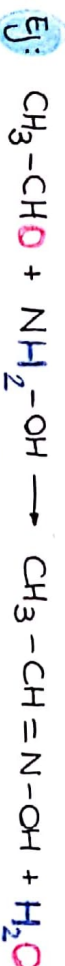


Regla de Saytzev: En las reacciones de eliminación, tiende a formarse el alqueno más sustituido, que es el más estable. Esto implica que el átomo de hidrógeno se elimina siempre del carbono que tenga menos hidrógenos.



CONDENSACIÓN

Adición + eliminación
(Típicos: carbonílicos)



Ácido + Amina \rightleftharpoons Amida + H_2O

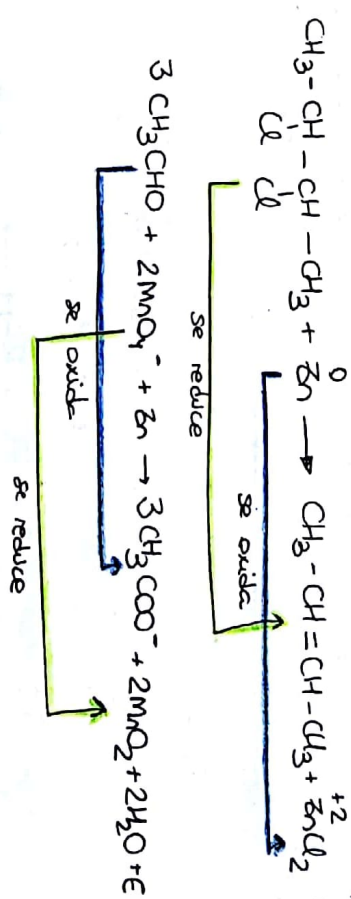
Ácido + Alcohol \rightarrow Éster + $\text{H}_2\text{O} \Rightarrow$ Esterificación.

Compuestos:
- Ácidos carboxílicos

OXIDACIÓN - REDUCCIÓN

Transferencia de e^- + cambio número de oxidación.

Compuestos:
- Alcanos u olefinas.
- Alcoholes
- Aldehídos y cetonas
- Ácidos carboxílicos



Las reacciones de combustión son oxidación-reducción



Alcanos como combustibles.



Más reducido \rightarrow Más oxidado