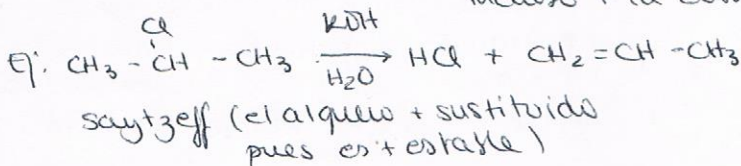


ELIMINACIÓN (para obtener alquenos y alquinos).

① Deshidrohalogenación



Compite con la sustitución!!

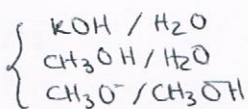


* Si el dis CH_3OH se favorece incluso + la eliminación.

> El reactivo, Nu^- es tan buena base $\rightarrow$ a veces busca H^+ .

$\rightarrow$ Para favorecer la eliminación hay que poner bases fuertes.

$\rightarrow$ la deshidrohalogenación es endotérmica no se favorece a $\uparrow$ Temp.



E1

Base o Nu^- débil

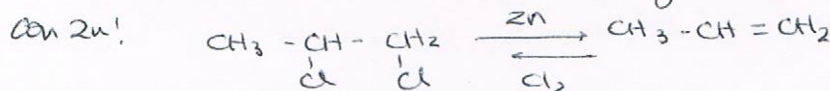
E2 SN2

Base o Nu^- fuerte

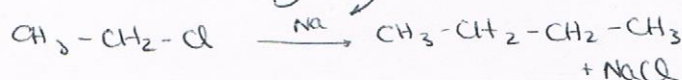
* Aunque el Nu^- sea fuerte, si la base es débil $\rightarrow$ SN2.

$\rightarrow$ El Cl^- no da sust. el $\rightarrow$ solo sust.

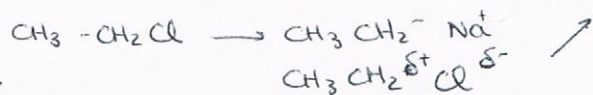
② Eliminación de X_2 en derivados dihalogenados.



③ Síntesis de Wurtz

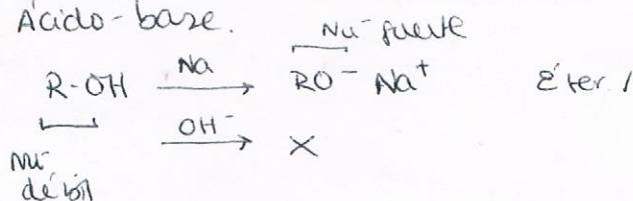


Alargar la cadena
Alcano con 2x n° C iniciales

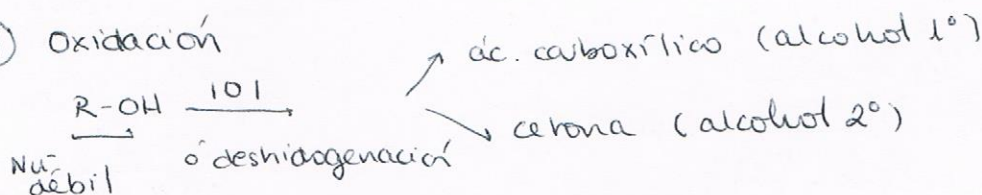


$\rightarrow$ alcoholes!!

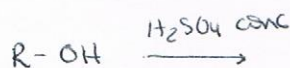
④ Ácido-base.



⑤ Oxidación



⑥ Deshidratación

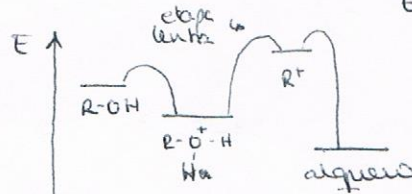


Alqueno (2° y 3°) E1

Éter

(1°) compite con el ALQUENO (E2)

SN2



⑦ Formación de derivados halogenados. (SN1, SN2)