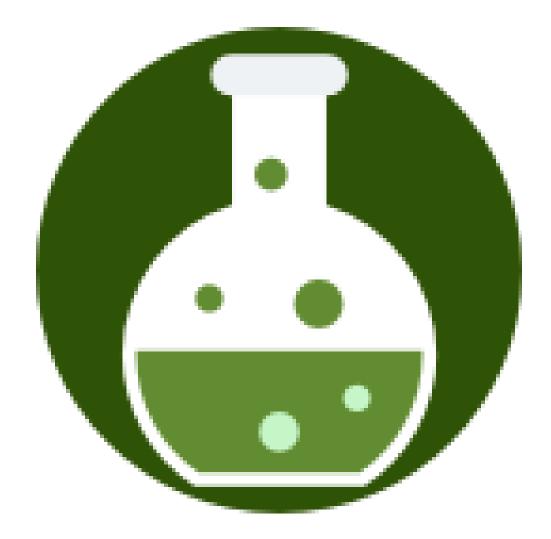
¿COMO PREDECIR SI SE TRATA DE UNA REACCIÓN DE SUSTITUCIÓN O ELIMINACIÓN?





HALUROS DE ALQUILO PRIMARIOS



SN2 con buenos nucleófilos que no sean bases fuertes

- SN2 con buenos nucleófilos que sean bases fuertes
- $CH_3CH_2CH_2Br + CH_3O^{-} \xrightarrow{CH_3OH} CH_3CH_2CH_2OCH_3 + Br^{-}$

Pero E2 con bases fuertes e impedidas

Con haluros de alquilo primarios pero ramificados en posición \(\beta : \)

SN2 con buenos nucleófilos (aunque lenta comparada con los no ramificados)

E2 con bases fuertes aunque no estén impedidas

$$CH_3$$

$$- CH_3CH_2O^{-} \xrightarrow{CH_3CH_2OH} CH_3C = CH_3$$

$$- HBr$$



HALUROS DE ALQUILO SECUNDARIOS



SN1 y E1 cuando el grupo saliente es bueno en un disolvente polar prótico con nucleófilos débiles

 CH_3

concentraciones de buenos nucleófilos altas débilmente básicos

 CH_3

E2 con altas concentraciones de bases fuertes



HALUROS DE ALQUILO TERCIARIOS



 SN1 y E1 en disolventes polares próticos cuando el grupo saliente es bueno en ausencia de base o con base diluida CH_3

 CH_3

• E2 con concentraciones altas de base fuerte



CH₃

 CH_3