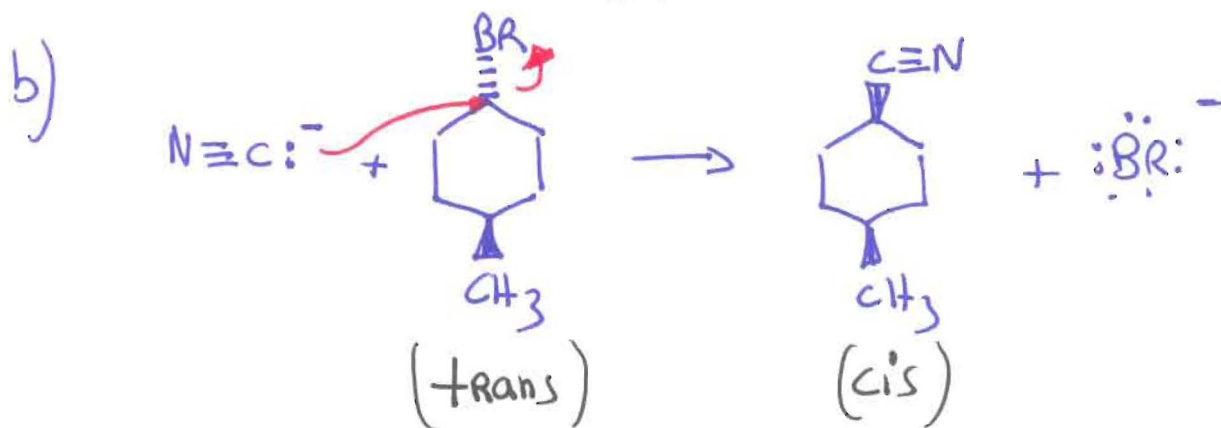
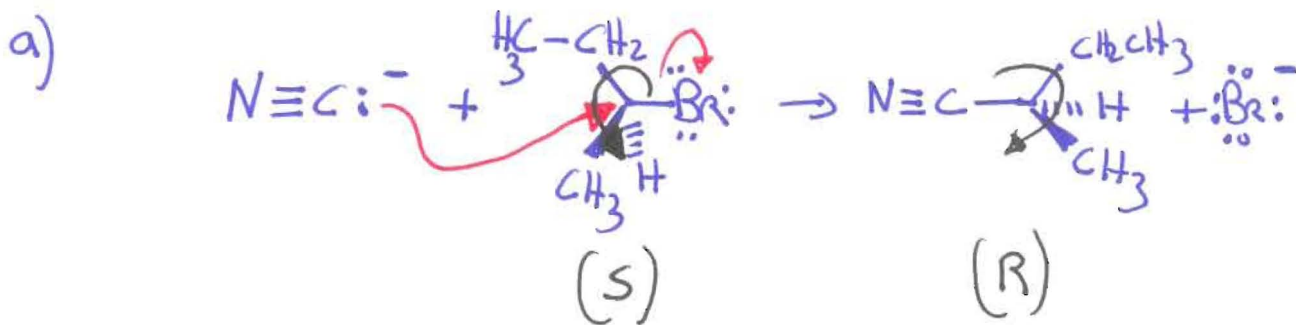


Problema 6.3

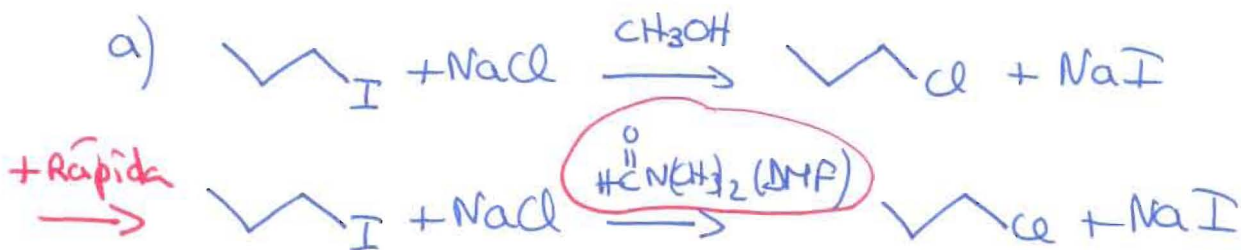


Problema 6.4

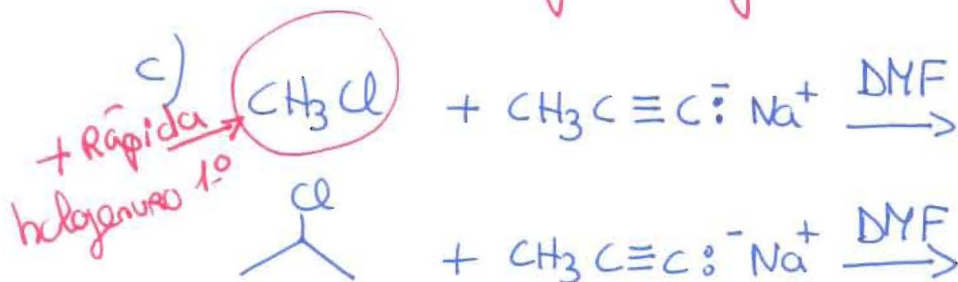
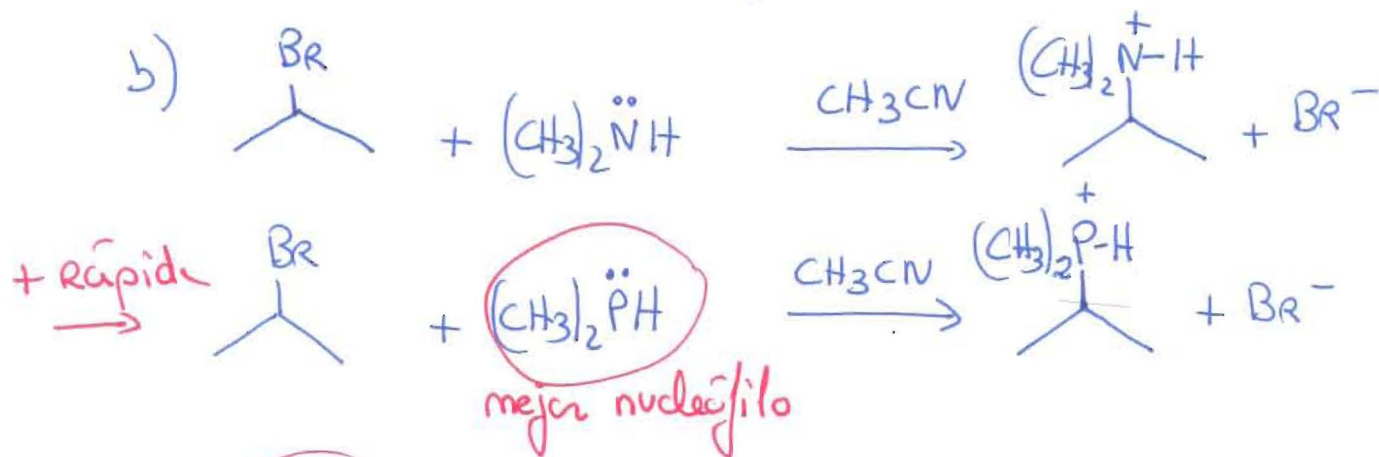
Si R-OH fuera el sustrato de una sustitución nucleófila, el grupo saliente sería el OH^- (mal grupo saliente por su basicidad) y no habría sustitución pero si es $\text{R-O}^+\text{H}_2$ el sustrato, y dado que ahora si tengo un buen grupo saliente (el H_2O), si puede dar

sustitución nucleofílica.

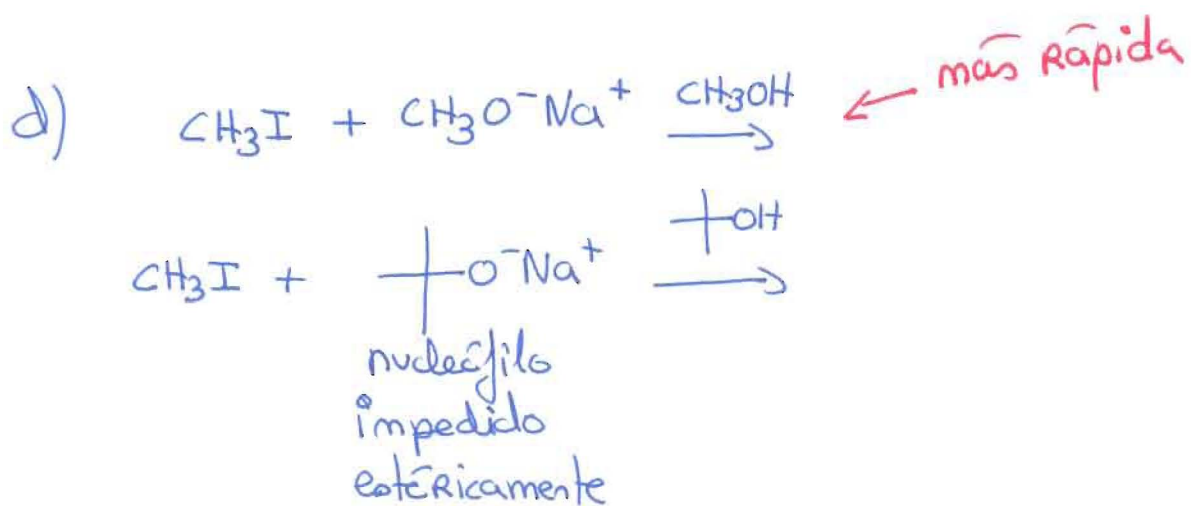
6.5



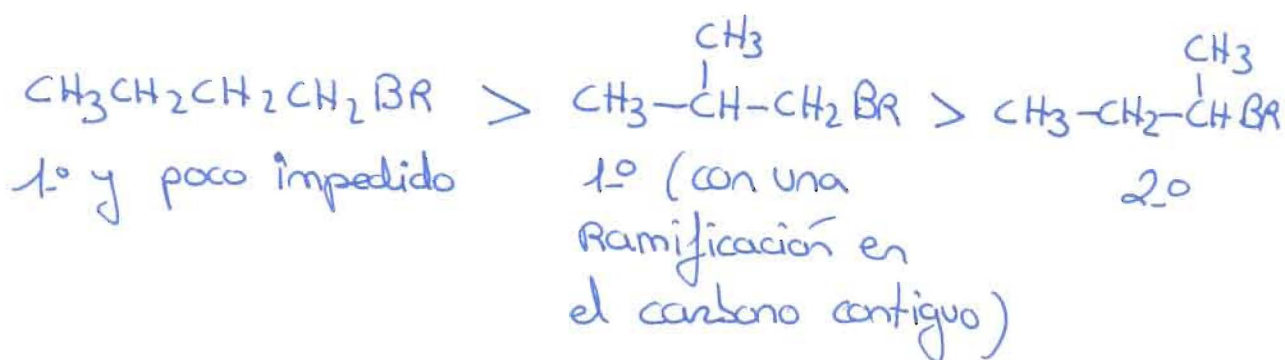
Mecanismo $\text{S}_{\text{N}}2$ y la única diferencia entre ambas reacciones es el disolvente. En la primera es polar prótico y en la segunda es polar aprotico (solventa perfectamente al Na^+ pero al Cl^- lo deja libre para actuar como nucleófilo, aumentando la velocidad)



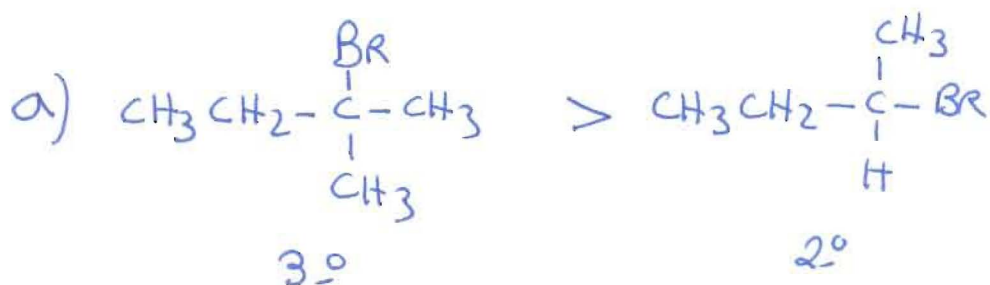
Un halogenuro 2º tiene mayor impedimento estérico



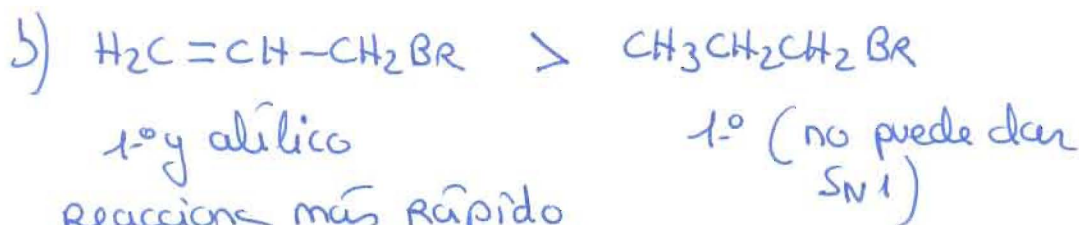
Problema 6.6.-



Problema 6.7.-



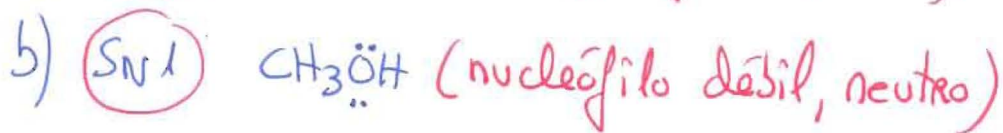
Reacciona más rápido en una $\text{S}_{\text{N}}1$



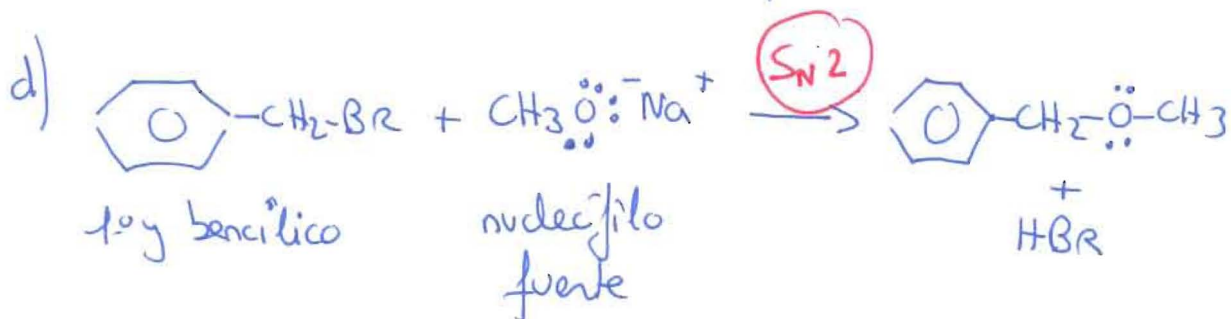
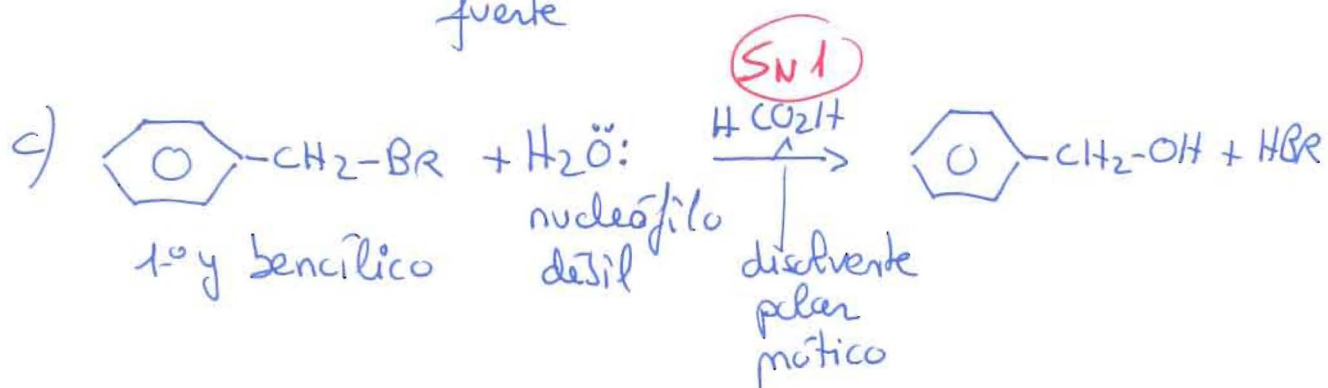
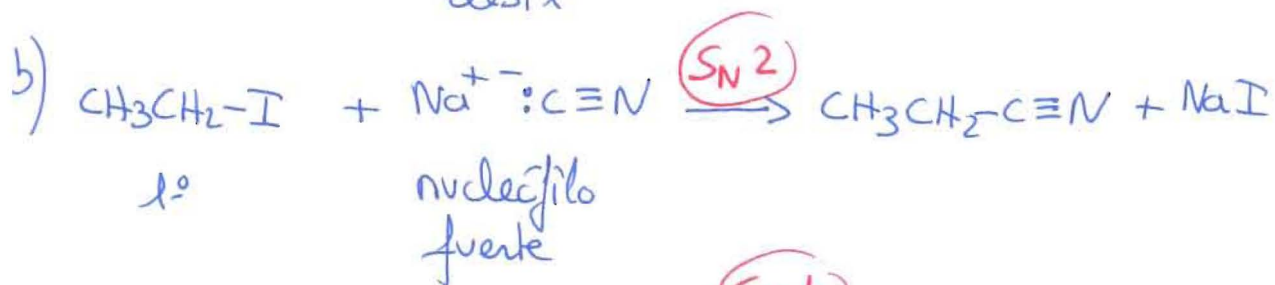
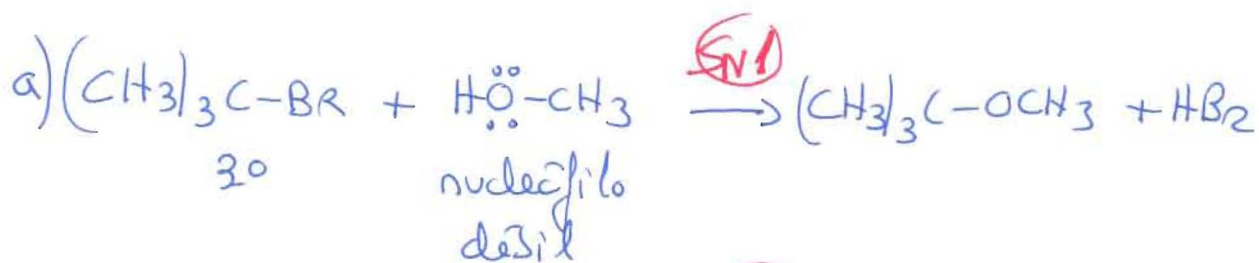
Reacciones más rápido en una $\text{S}_{\text{N}}1$ porque el carocatión alílico está estabilizado por resonancia

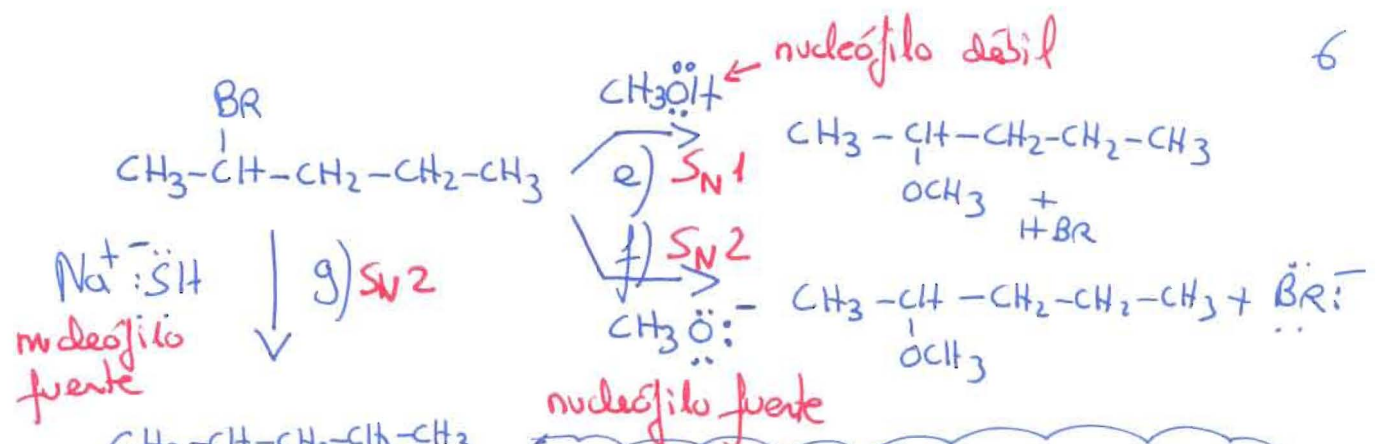


Problema 6.8

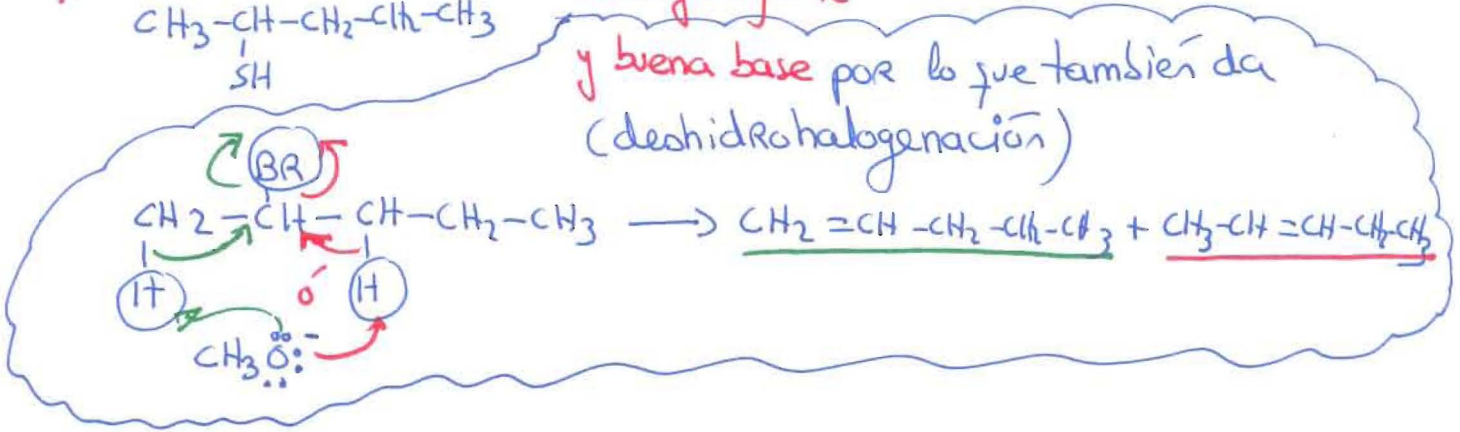


Problema 6.9

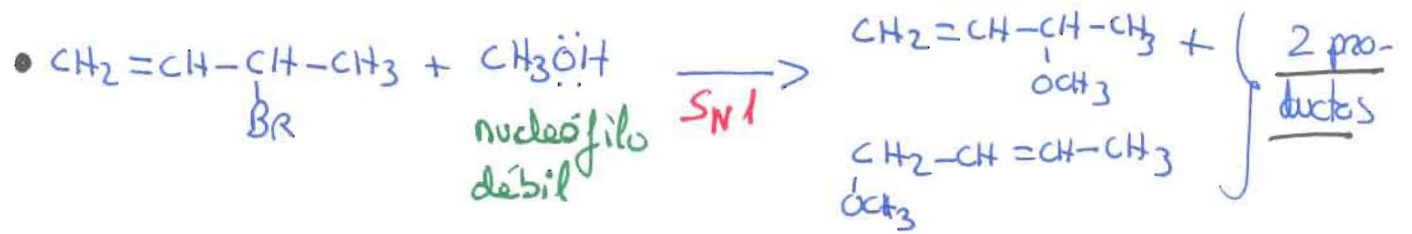
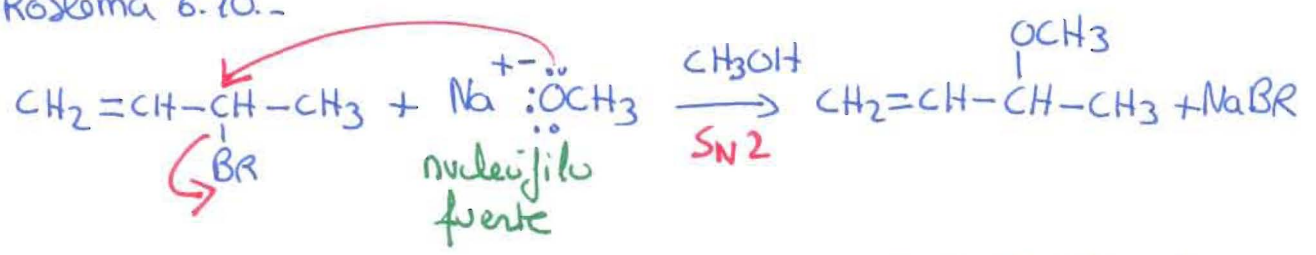




nucleófilo fuerte
y buena base por lo que también da (deshidrohalogenación)



Problema 6.10.-



Mecanismo de este último proceso (S_N1)

