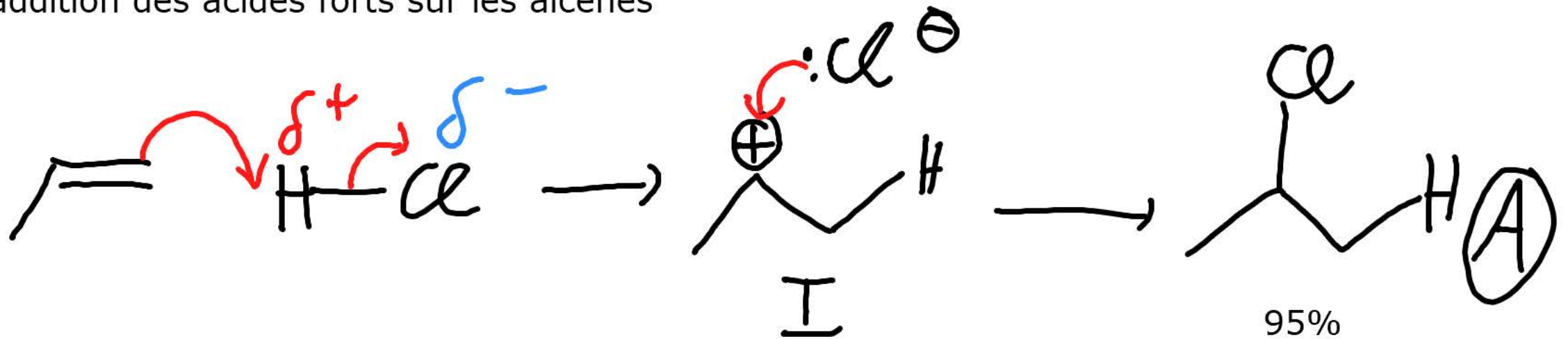
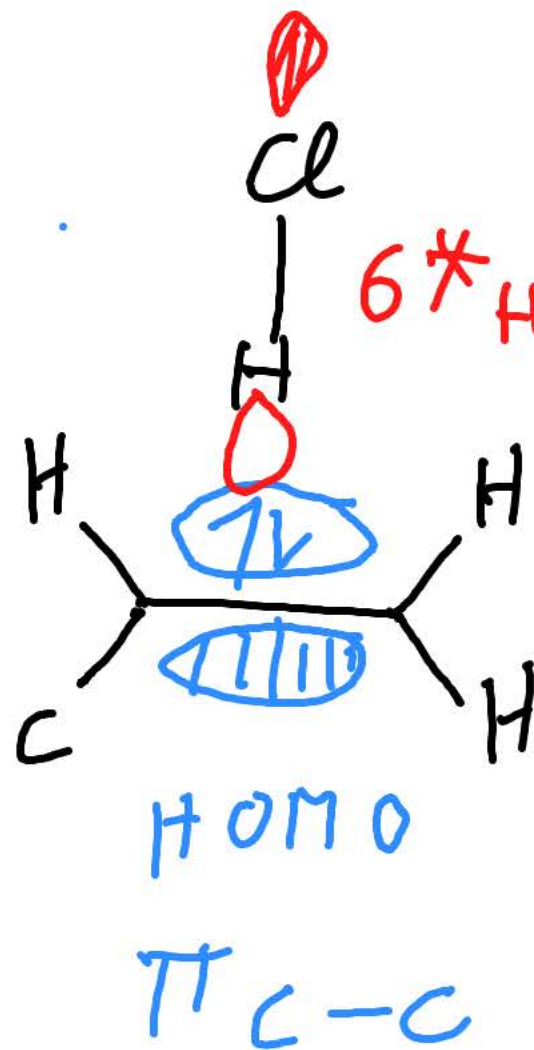


addition des acides forts sur les alcènes

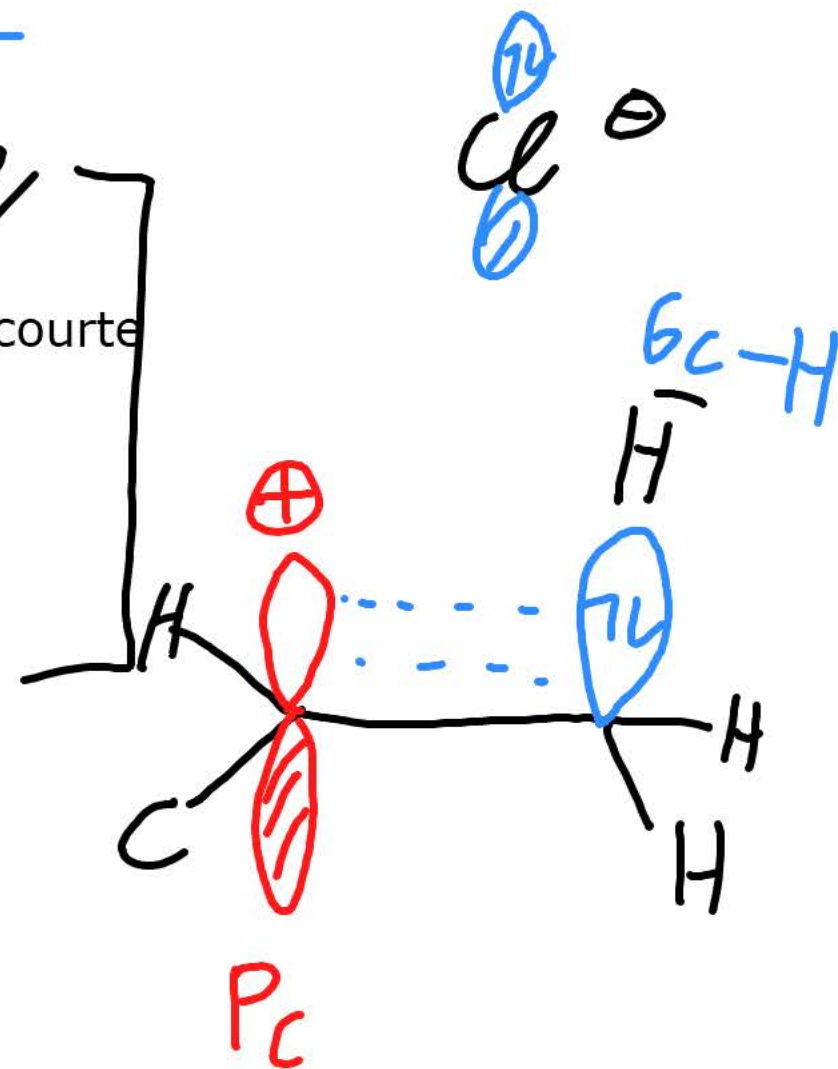
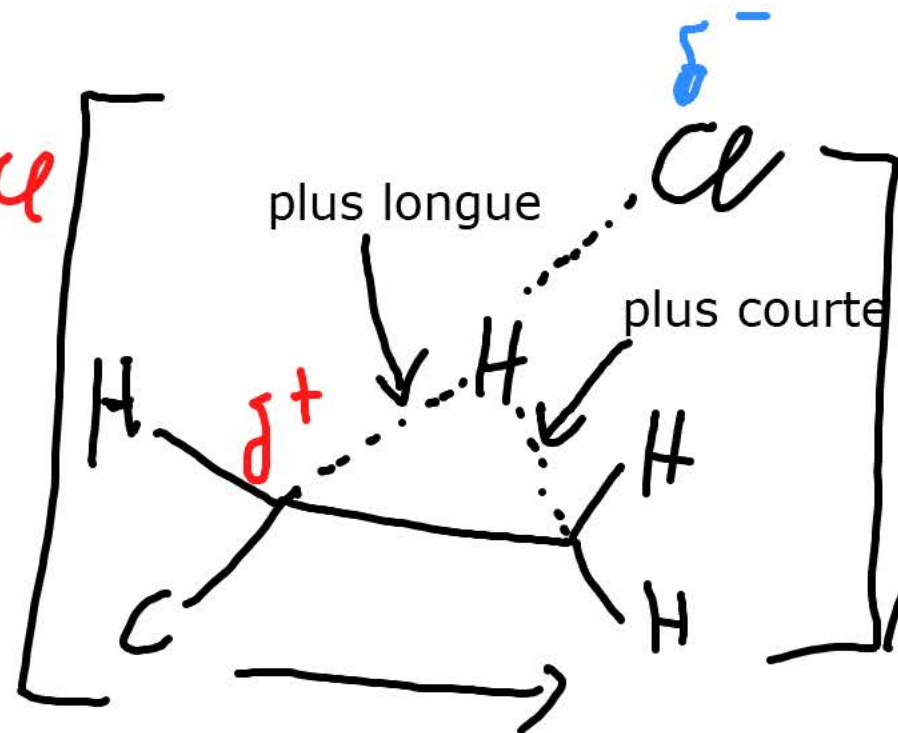


thermodynamique: mêmes liaisons pour A et B, même stabilité

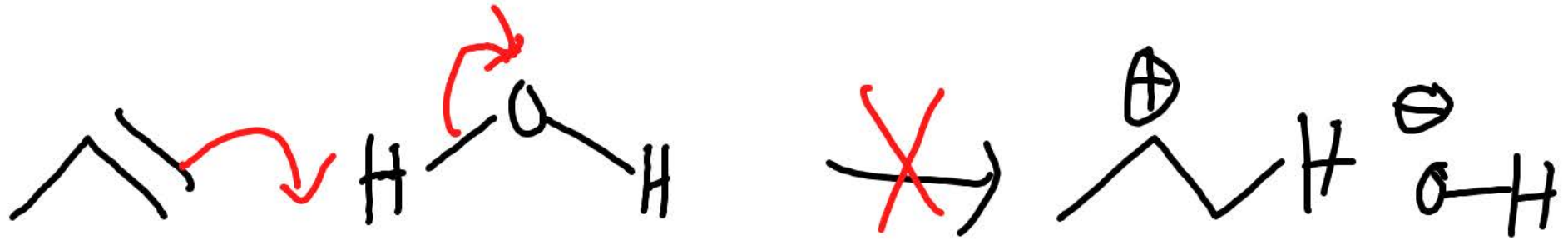




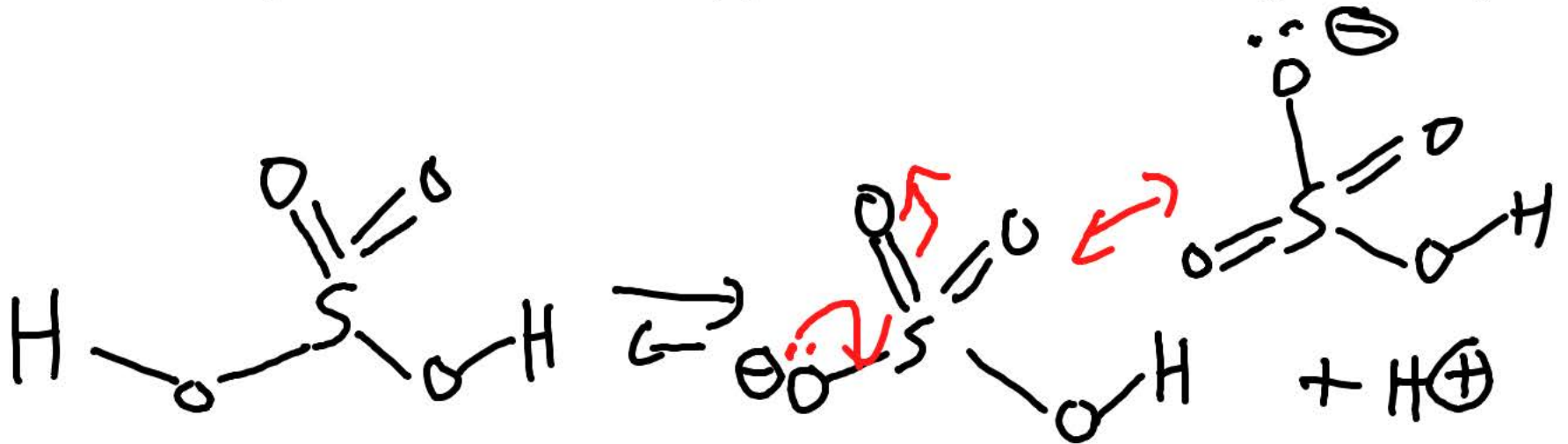
$6^* \text{H}-\text{C}$



addition des acides faibles



l'eau est trop faible comme acide, pas de réaction directe! ($pK_a = 14$)



acide fort ($pK_a = -3$) base très stabilisée par résonance, mauvais nucléophile

