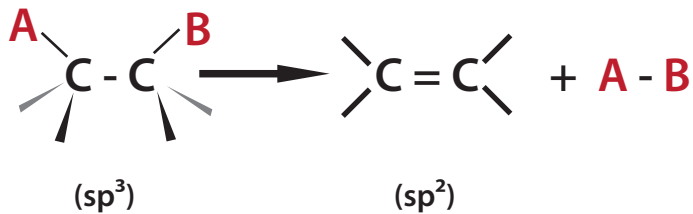
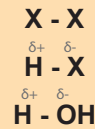


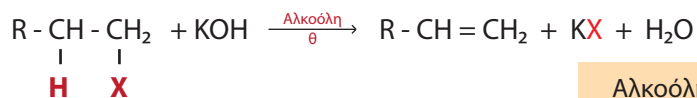
Αντιδράσεις Απόσπασης



A - B

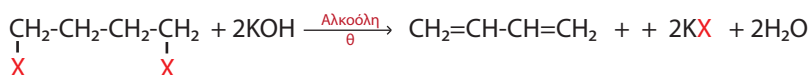
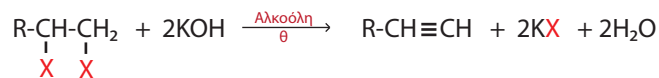
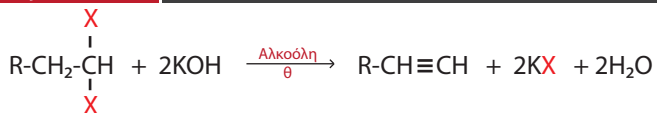


HX: HCl, HBr, HI Αφυδραλογόνωση Αλκυλαλογονιδίων

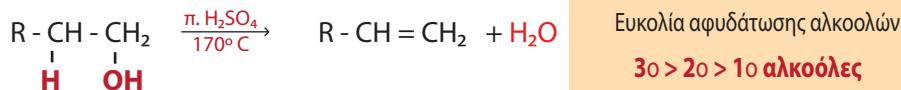


Αλκοόλη : Αιθανόλη (C₂H₅OH)
 Βάσεις: NaOH, KOH

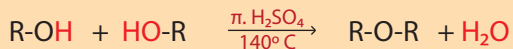
X : Cl, Br Αφυδραλογόνωση κορεσμένων διαλογονιδίων



H₂O Αφυδάτωση κορεσμένων μονοσθενών αλκοολών



Ευκολία αφυδάτωσης αλκοολών
3ο > 2ο > 1ο αλκοόλες



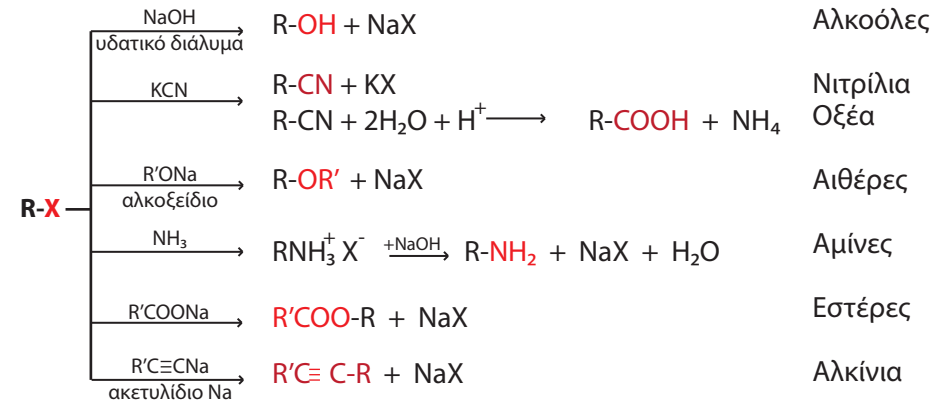
Κανόνας του Saytzeff

Κατά την απόσπαση μορίου μορφής HA από οργανική ένωση, το άτομο H αποσπάται ευκολότερα με την παρακάτω σειρά

3ο > 2ο > 1ο άτομο άνθρακα

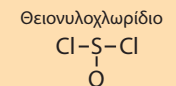
Αντιδράσεις Υποκατάστασης

Υποκατάσταση αλογόνου (X) στα αλκυλαλογονίδια (RX)

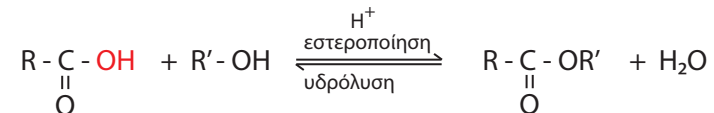


R-I > R-Br > R-Cl >> R-F

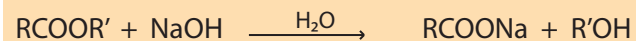
Υποκατάσταση του υδροξυλίου στις αλκοόλες (ROH)



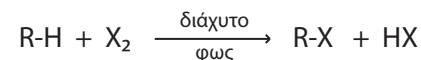
Υποκατάσταση στα καρβοξυλικά οξέα (RCOOH) και στους εστέρες (RCOOR')



υδρόλυση σε αλκαλικό περιβάλλον (αλκαλική υδρόλυση ή σαπωνοποίηση)



Υποκατάσταση υδρογόνου στα αλκάνια



ευκολία υποκατάστασης των H

3ο > 2ο > 1ο άτομο άνθρακα