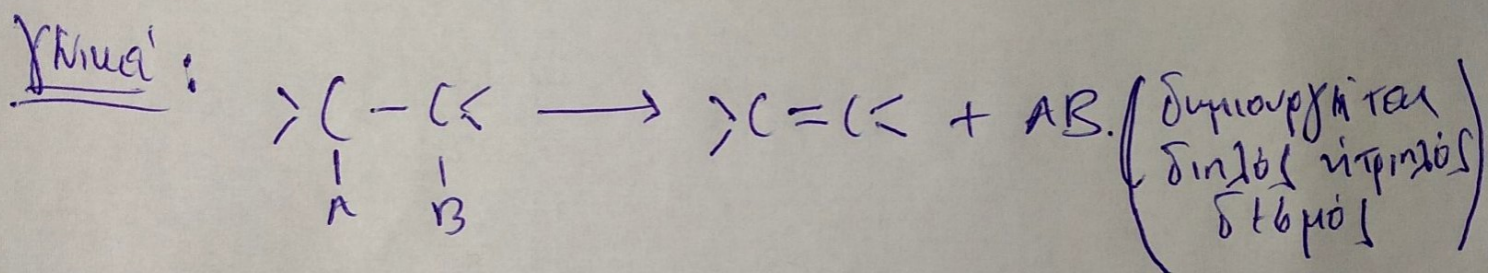


Κατηγορίες αντιδράσεων (συνέχεια)

(1)

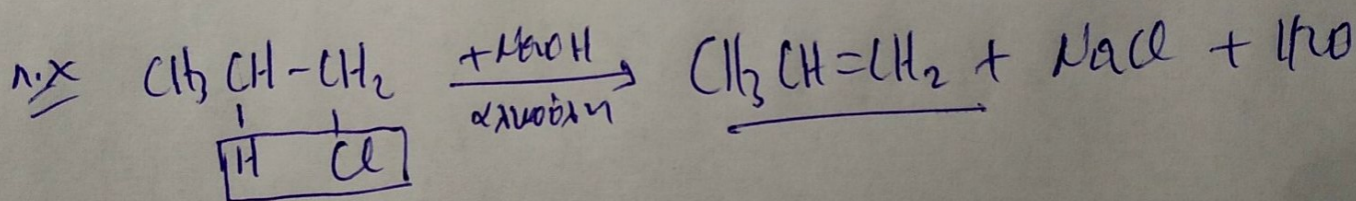
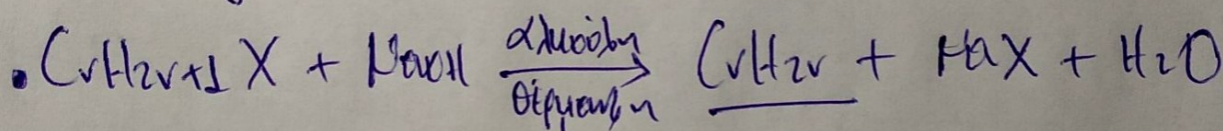
B) Αντιδράσεις αποβόλων

- αποβάλλεται συνήθως ένα μόριο $\begin{cases} \rightarrow H_2 \\ \rightarrow H_2O \\ \rightarrow HX (x: Cl, Br, I) \end{cases}$

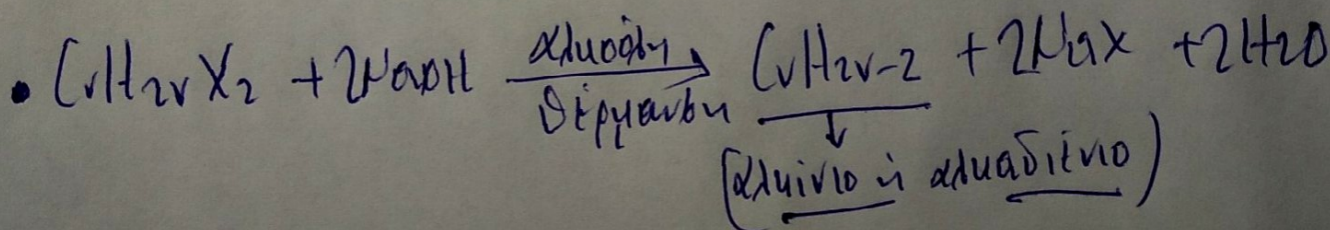


- Εφαρμόζεται και τον κανόνα του Saytzeff (επιβιβίο)

α) αφυδρατογένωση αλκυλαλογονιδίων - σχηματίζεται αλκίνη

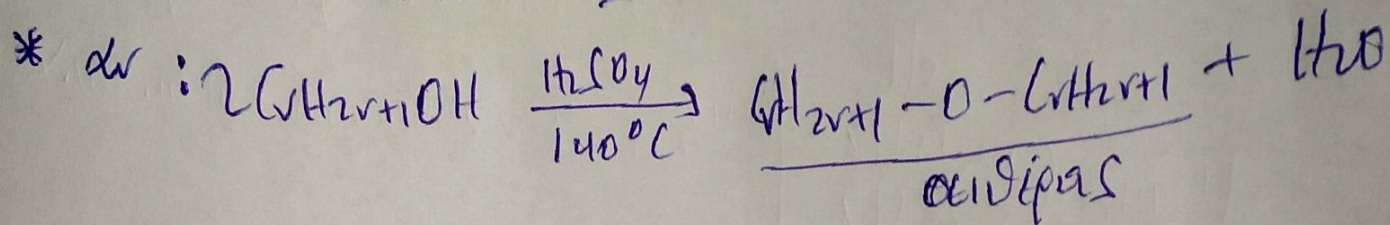
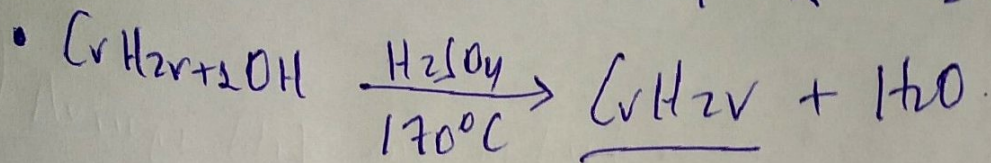


β) αφυδρατογένωση διαλολιδίων (σχηματίζεται αλκίνη ή αλκαδιένη)



* αν τα δύο άτομα του X είναι στο ίδιο ή σε γειτονικά άτομα C παίρνουμε αλκίνη, αν είναι σε διαφορετικά παίρνουμε αλκαδιένη.

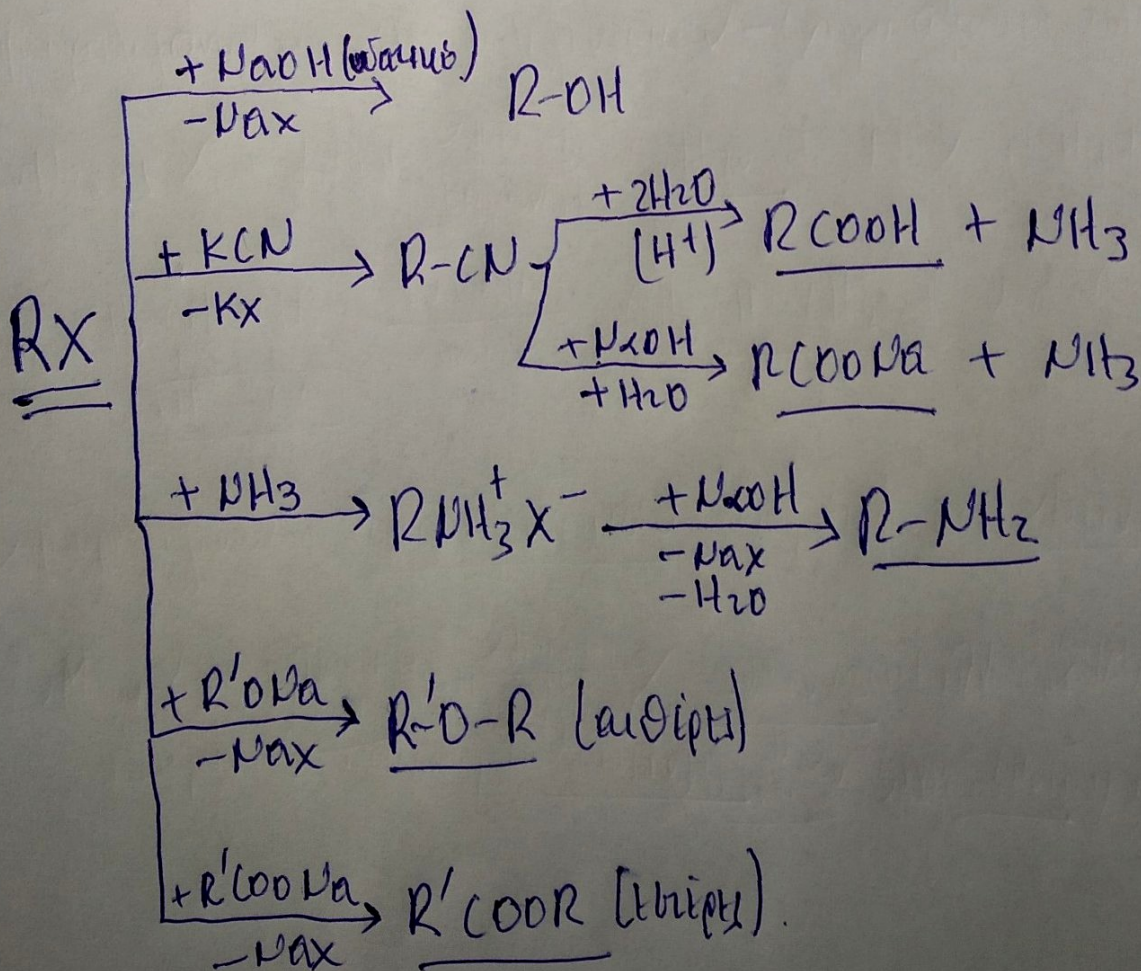
δ) Αφυδάτωση αλκοολών - σχηματίζονται αλκένια (2)



ε) Αντιδράσεις υποκατάστασης

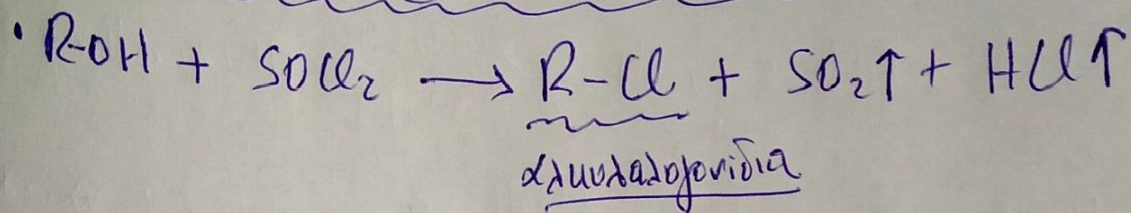
Δύο αντιδρώντα ανταλλάτουν κάποιο τμήμα τους και σχηματίζουν δύο νέα προϊόντα. Γενικά: $\begin{array}{c} | \\ -C-A \\ | \end{array} + \begin{array}{c} B-\Gamma \\ | \end{array} \rightarrow \begin{array}{c} | \\ -C-\Gamma \\ | \end{array} + B-A$

α) Υποκατάσταση αλογόνου (-X) στα R-X (αλκυλαλογονίδια)



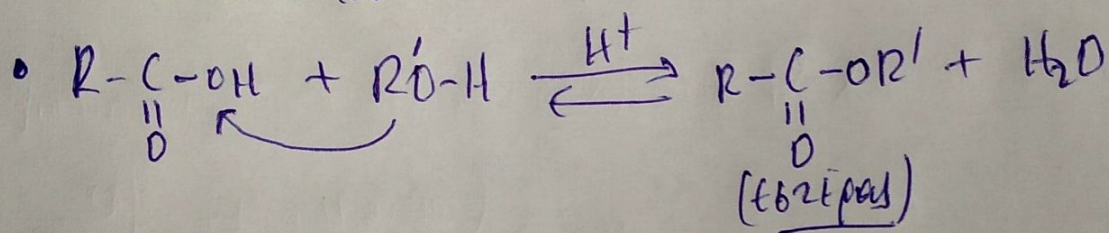
Β) Υπομετάθεση (-OH) των αλκοολών

(3)



Γ) Εξετροποίηση των αλκοολών και υδρόλυση των εστέρων:

Ι) Υπομετάθεση του (-OH) των οξέων από την (R'O-) των αλκοολών.



ΙΙ) Υπομετάθεση της αλκοξυ-ομάδας (R'O-) των εστέρων με το (-OH) του H₂O.

