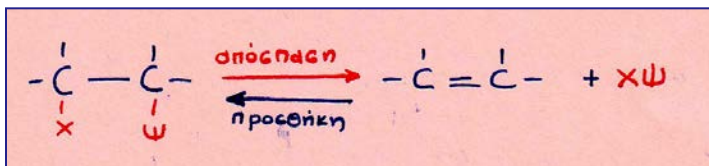




ΓΕΝΙΚΟ ΣΧΗΜΑ:

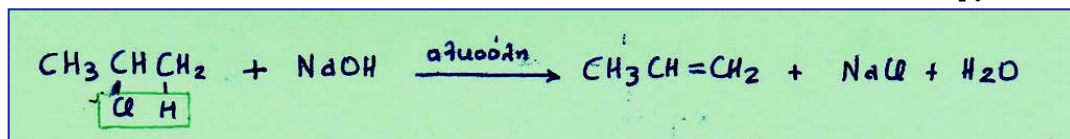


Δηλαδή οι αντιδράσεις απόσπασης οδηγούν σε σχηματισμό ΑΚΟΡΕΣΤΩΝ ΕΝΩΣΕΩΝ.

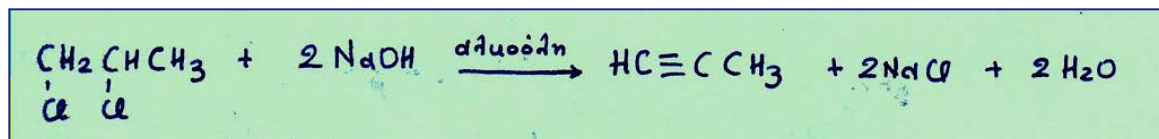
Αντιδράσεις απόσπασης δίνουν τα ΑΛΚΥΛΑΛΟΓΟΝΙΔΙΑ, ΤΑ ΔΙΑΛΟΓΟΝΙΔΙΑ και οι ΑΛΚΟΟΛΕΣ



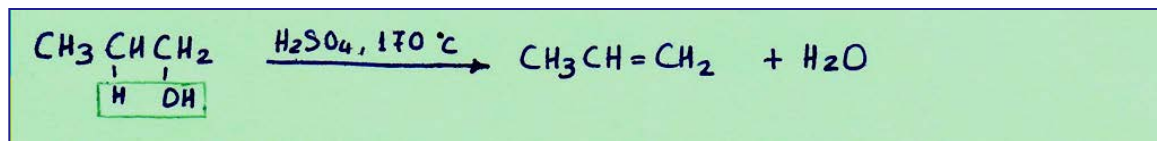
ΑΦΥΔΡΑΛΟΓΟΝΩΣΗ ΑΛΚΥΛΑΛΟΓΟΝΙΔΙΩΝ. Οδηγεί σε αλκένια



ΑΦΑΙΡΕΣΗ ΥΔΡΑΛΟΓΟΝΟΥ ΑΠΟ ΔΙΑΛΟΓΟΝΙΔΙΑ Οδηγεί σε αλκίνια

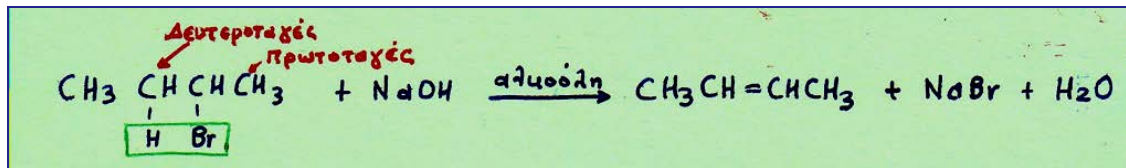


ΑΦΥΔΑΤΩΣΗ ΑΛΚΟΟΛΩΝ Οδηγεί σε αλκένια



κατά την απόσπαση μορίου A-B, από οργανική ένωση, το ηλεκτροθετικότερο τμήμα της που συνήθως είναι το άτομο υδρογόνου αποσπάται από το άτομο του άνθρακα που φέρει τα λιγότερα άτομα H.

ΚΑΝΟΝΑΣ SAYTSEFF



Alexander Zaitsev ή Saytseff (1841-1910). Γεννήθηκε στο Καζάν της Ρωσίας. Σπούδασε Χημεία στο Παρίσι και έγινε καθηγητής στο Πανεπιστήμιο του Καζάν.

ΕΡΩΤΗΣΕΙΣ ΚΑΤΑΝΟΗΣΗΣ

1. Να γραφούν οι χημικές εξισώσεις που αποδίδουν τις χημικές αντιδράσεις:

α) Επίδραση αλκοολικού διαλύματος KOH σε 1,1-διχλωρο-βουτάνιο. $\Rightarrow$

β) Επίδραση αλκοολικού διαλύματος NaOH σε 2-χλωρο-πεντάνιο. $\Rightarrow$

γ) Αφυδάτωση της 3-μέθυλο-2-βουτανόλης παρουσία H_2SO_4 στους 170°C . $\Rightarrow$

2. Να συμπληρώσετε τις παρακάτω χημικές εξισώσεις:

α) + $\rightarrow \text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}=\text{CH}_2 + \text{NaI} + \text{H}_2\text{O}$

β) (H_2SO_4 , 170°C) $\rightarrow \text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCH}_3 + \text{H}_2\text{O}$

3. Να προσδιορίσετε όλους τους πιθανούς συντακτικούς τύπους των οργανικών ενώσεων Α, Β και Γ που εμφανίζονται στις παρακάτω αντιδράσεις:

α) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ (H_2SO_4 , 170°C) $\rightarrow \text{A} + \text{H}_2\text{O}$

β) $\text{B} + \text{NaOH}$ (σε αλκοόλη) $\rightarrow \text{CH}_3\text{C}(\text{CH}_3)=\text{CHCH}_3 + \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$

γ) $\Gamma + 2\text{KOH} \rightarrow \text{HC}\equiv\text{CCH}_3 + 2\text{KBr} + 2\text{H}_2\text{O}$