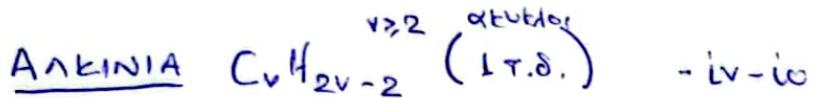
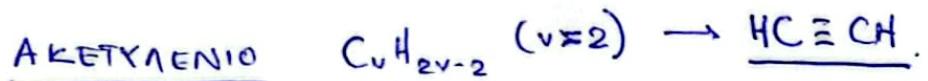


ΧΗΜΕΙΑ Β' ΛΥΚΕΙΟΥ 2.6 ΑΛΚΙΝΙΑ - ΑΡΩΓΑΝΙΟ

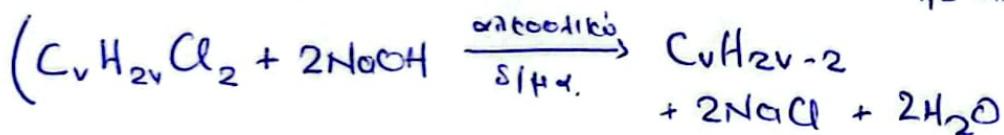
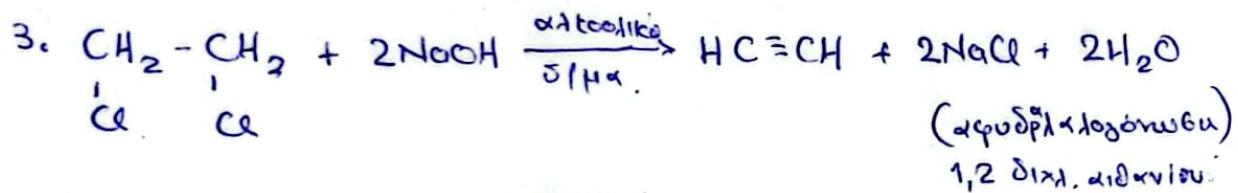
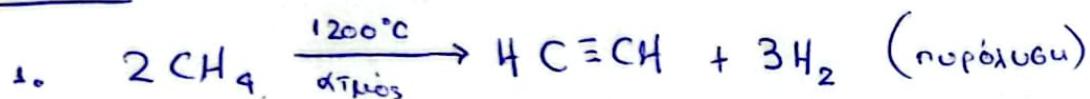


* EKTOS YAns

ΠΡΟΣΛΕΥΣΗ Πολύ δραστική \rightarrow GE ημίρρες προσέτιση στη φάση.



* ΠΑΡΔΣΚΕΥΕΣ

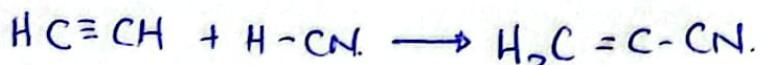
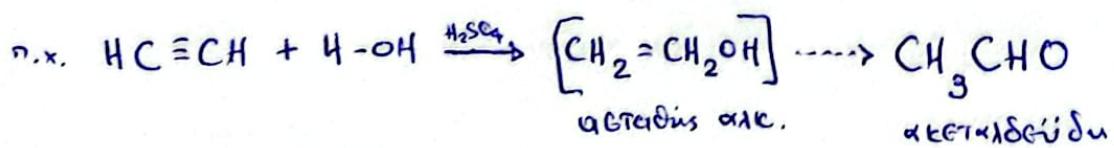


ΦΥΣΙΚΕΣ ΙΔΙΟΤΗΤΕΣ Μορόζουν με αλκαλικούς αλυκενίους.

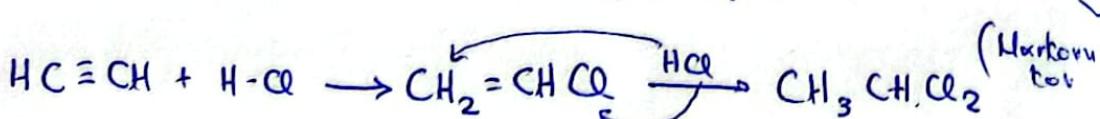
$HC\equiv CH$: αέριο/άχρωτο/οίσθμος/ Ελάχιστα δι/το στο νερό.

ΧΗΜΙΚΕΣ ΙΔΙΟΤΗΤΕΣ

Ⓐ Αντιδράσεις προσθιτικούς ($H_2, Br_2, HCl, HCN, H_2O$)



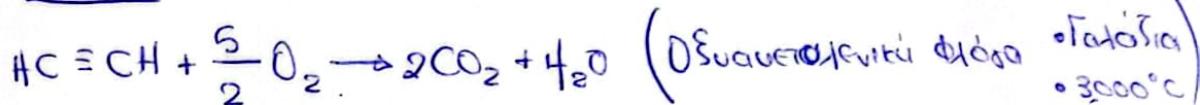
ακρυλονιζόμειο



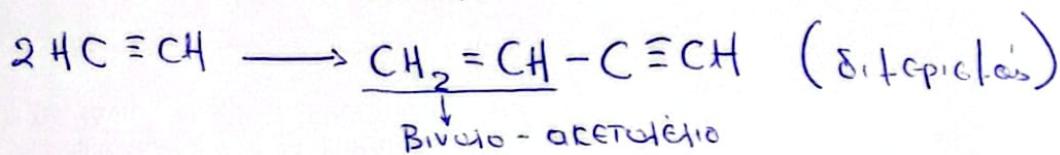
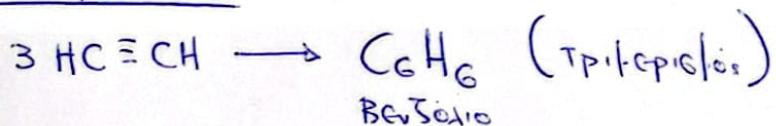
ΧΗΜΙΚΕΣ ΙΔΙΟΤΗΤΕΣ

Ⓐ Αντιδράσεις προσθίτων

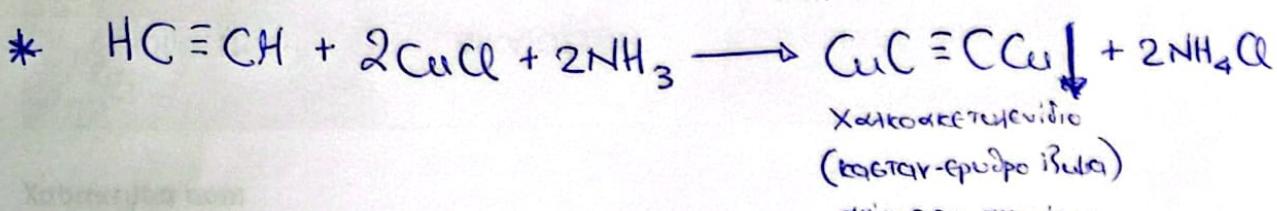
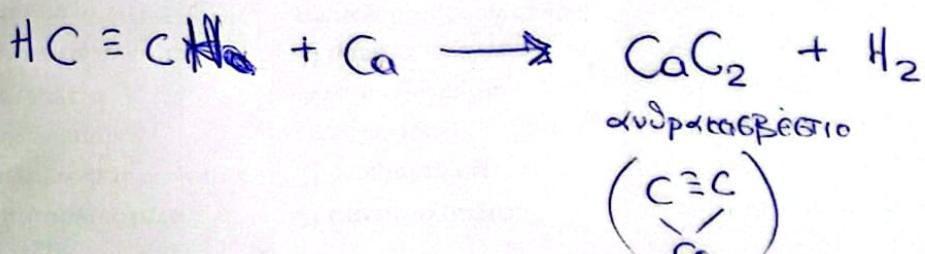
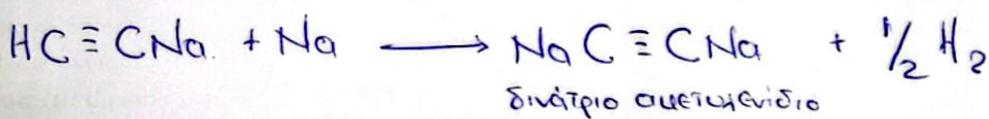
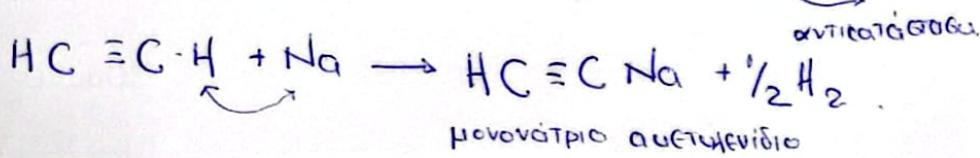
Ⓑ Καύση



* Ⓛ Πολυμερίσματα



Ⓐ Αντιδράσεις οξίνου Βδρούσοντος ($\text{HC} \equiv \text{C}(\text{H})$ Μέτατο)



ΧΡΗΣΕΙΣ

• Συστάση μετάλλων (οξυαετελεία φάση)

• Βιο-ηχανική παραγωγή οργανικών ενώσεων (αντικακταδικές συνέ

σιδηρίσματα)