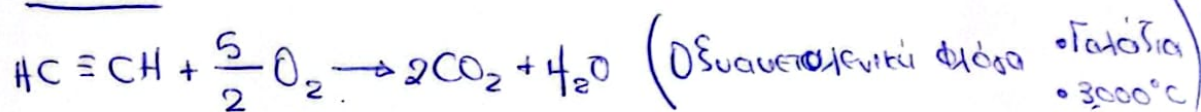




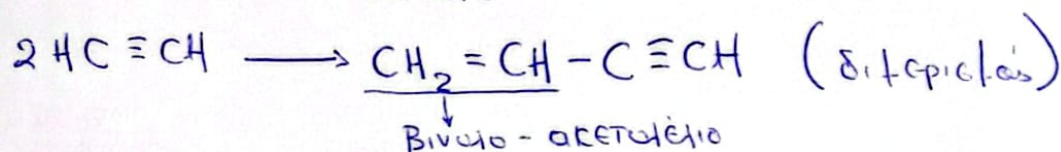
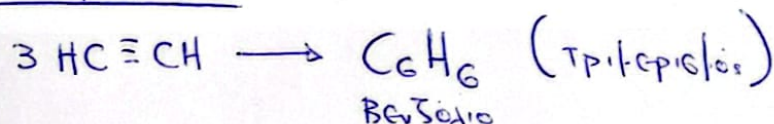
ΧΗΜΙΚΕΣ ΙΔΙΟΤΗΤΕΣ

Α) Αντιδράσεις προσθήκης

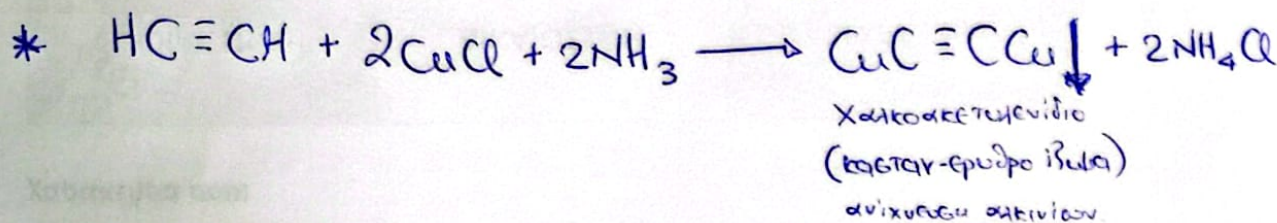
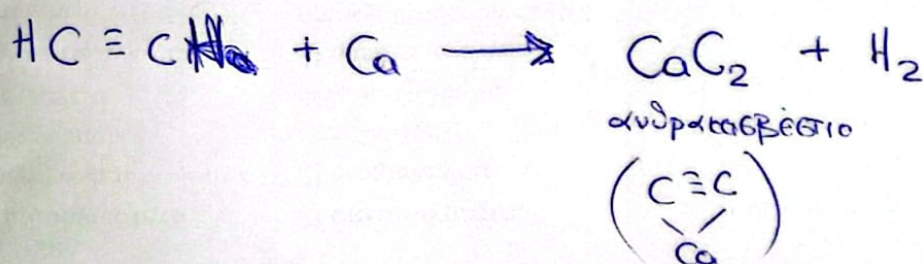
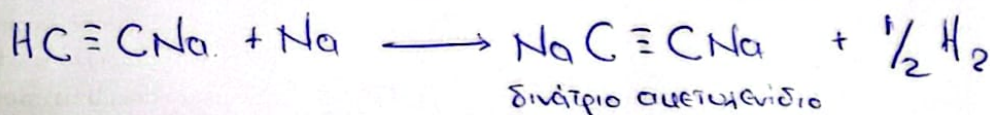
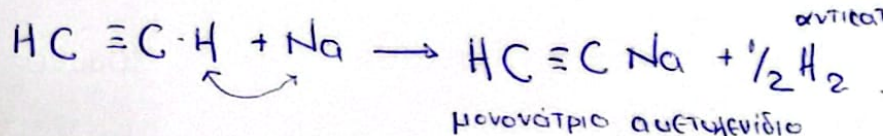
Β) Καύση



\* Γ) Πολυμερισμός



Δ) Αντιδράσεις όξινου Υδρογόνου ( $\text{HC} \equiv \text{C}(\text{H})$   $\xrightarrow{\text{Μέταλλο}}$   $\text{αντικατάσταση}$ )



ΧΡΗΣΕΙΣ

• Συγκόλληση μετάλλων (οξυαιετωλική φλόγα)

• Βιομηχανικά παραγωγή οργανικών ενώσεων (αντικαταστάτες αλκο διυδρίων)