

Αντιδράσεις προσθήκης στα αλκένια

A) Να γράψετε και να ονομάσετε τα προϊόντα των παρακάτω αντιδράσεων. Στην περίπτωση που σχηματίζονται δυο προϊόντα να γράψετε και να ονομάσετε μόνο το *κύριο προϊόν*.

- $\text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{H}_2 \xrightarrow{\text{Pt}}$
- $\text{CH}_2=\text{CHCH}_3 + \text{H}_2 \xrightarrow{\text{Pt}}$
- $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCH}_3 + \text{H}_2 \xrightarrow{\text{Pt}}$
- $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{CH}_3 + \text{H}_2 \xrightarrow{\text{Pt}}$
- $\text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{Cl}_2 \longrightarrow$
- $\text{CH}_2=\text{CHCH}_3 + \text{Br}_2 \longrightarrow$
- $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCH}_3 + \text{Br}_2 \longrightarrow$
- $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{CH}_3 + \text{Cl}_2 \longrightarrow$
- $\text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{HCl} \longrightarrow$
- $\text{CH}_2=\text{CHCH}_3 + \text{HI} \longrightarrow$
- $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCH}_3 + \text{HBr} \longrightarrow$
- $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{CH}_3 + \text{HCl} \longrightarrow$
- $\text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{H}^+}$
- $\text{CH}_2=\text{CHCH}_3 + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{H}^+}$
- $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCH}_3 + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{H}^+}$
- $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{CH}_3 + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{H}^+}$

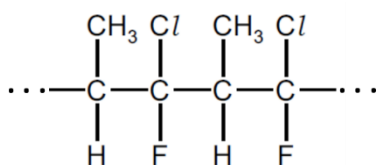
B) Να γράψετε τις χημικές εξισώσεις των αντιδράσεων προσθήκης από τις οποίες παρασκευάζονται από το κατάλληλο αλκένιο οι παρακάτω ενώσεις:

- μεθυλο προπάνιο
- 1,2 διχλωροβουτάνιο
- μεθυλο 1,2 διχλωροπροπάνιο
- μεθυλο 2 βρωμοπροπάνιο
- 2 προπανόλη
- μεθυλο 2 προπανόλη

Γ) Να απαντήσετε στις παρακάτω ερωτήσεις:

- από ποια αλκένια με προσθήκη HCl παίρνουμε 2 χλωροβουτάνιο;
- από ποια αλκένια με προσθήκη H₂O παίρνουμε 2 βουτανόλη;

Δ) Ένα πολυμερές έχει την παρακάτω δομή:



Ποιο από τα παρακάτω μονομερή χρησιμοποιήθηκε για την παρασκευή αυτού του πολυμερούς;

