

## Κριτήριο Αξιολόγησης στα αλκένια

Να συμπληρώσετε τις επόμενες χημικές εξισώσεις:

- 1  $\text{CH}_3\text{-CH=CH}_2 + \text{HBr} \rightarrow$  (κύριο προϊόν)
- 2  $\text{CH}_3\text{-CH=CH}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
- 3  $\text{CH}_3\text{-C}(\text{CH}_3)=\text{CH}_2 + \text{HCl} \rightarrow$  (κύριο προϊόν)
- 4  $\text{CH}_3\text{-CH=CH}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$  (κύριο προϊόν)
- 5  $\text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{Br}_2 \rightarrow$  (τελικό κύριο προϊόν)
- 6  $\text{CH}_3\text{-CH=CH}_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow$
- 7  $\text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
- 8 μετατροπή του αιθενίου σε αιθάνιο
- 9 Μετατροπή αιθενίου σε αιθανόλη
- 10 ..... +  $\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$
- 11  $n\text{CH}_2 = \text{CH}_2$  (πολυμερισμός)
- 12  $\text{CH}_3\text{-CH=CH}_2 + \text{H}_2 \rightarrow$
- 13  $\text{CH}_3\text{-CH=CH}_2 + \text{Br}_2 \rightarrow$
- 14  $\text{CH}_3\text{-C}(\text{CH}_3)=\text{CH}_2 + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{H}^+}$  (κύριο προϊόν)
- 15 προσθήκη νερού σε αιθένιο.
- 16  $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH=CH}_2 + \text{HCl} \rightarrow \text{A}$  (κύριο προϊόν)
- 17 μετατροπή του αιθενίου σε χλωροαιθάνιο
- 18 προσθήκη νερού με την παρουσία οξέος σε  $\text{CH}_3\text{CH=CH}_2$
- 19  $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH=CH}_2 + \text{HCl} \rightarrow \text{B}$  (κύριο προϊόν)