Exercice IV-3 :

Synthèse mutiétape

On considère la suite de réactions :

$CH_3CH=CH_2 \xrightarrow{HBr,\ peroxyde} \mathbf{A}$; $\mathbf{A} \xrightarrow{propylamine} \mathbf{B}$

$(CH_3)_3C\text{-}CH_2\text{-}CH=CH\text{-}CH_2\text{-}C(CH_3)_3 \xrightarrow{O_3} \mathbf{C}$

$\mathbf{C} \xrightarrow[\text{milieu réducteur}]{H_2O} \mathbf{D}$; $\mathbf{D} \xrightarrow[H^+]{KMnO_4} \mathbf{E}$

$\mathbf{E} + \mathbf{B} \longrightarrow \mathbf{F}$; $\mathbf{F} \xrightarrow{\Delta} \mathbf{G}$

1- Identifier les composés de **A** à **G**.

2- Donner les mécanismes de formation de **A** et **B**.

3- Pourquoi le passage **C** -> **D** nécessite-t-il un milieu réducteur ? Lequel est-il ?

4- Comment passer directement de **C** à **E** ?

5- Quels réactifs peut-on utiliser à la place de **E** pour obtenir **G** ?

© EduKlub S.A.

Tous droits de l'auteur des œuvres réservés. Sauf autorisation, la reproduction ainsi que toute utilisation des œuvres autre que la consultation individuelle et privée sont interdites.

Extrait gratuit de document, le document original comporte 4 pages.