

EXERCICES CHAPITRE 13

Exercice n°1 :

On désire préparer la propylamine à partir d'un alcool.

- 1) Quel alcool faut-il utiliser?
- 2) Donner la suite de transformations à mettre en oeuvre.
- 3) Donner les équations des réactions de ces transformations

Exercice n°2 :

On désire transformer la propanone en propène.

- 1) Préciser les transformations à mettre en oeuvre.
- 2) Écrire les équations correspondantes.

Exercices n°3 :

On fait réagir une masse $m=26,0\text{g}$ de butan-2-ol avec un volume V d'une solution d'acide iodhydrique ($\text{H}^+ + \text{I}^-$) de concentration $C=7,5\text{mol.L}^{-1}$. On récupère une masse $m'=40,0\text{g}$ de 2-iodobutane.

- 1) Donner l'équation de la réaction.
- 2) Déterminer la valeur minimale de V pour que l'alcool soit le réactif limitant (on utilisera le tableau d'avancement).
- 3) Déterminer le rendement de cette synthèse.

EXERCICES CHAPITRE 13

Exercice n°1 :

On désire préparer la propylamine à partir d'un alcool.

- 1) Quel alcool faut-il utiliser?
- 2) Donner la suite de transformations à mettre en oeuvre.
- 3) Donner les équations des réactions de ces transformations

Exercice n°2 :

On désire transformer la propanone en propène.

- 1) Préciser les transformations à mettre en oeuvre.
- 2) Écrire les équations correspondantes.

Exercices n°3 :

On fait réagir une masse $m=26,0\text{g}$ de butan-2-ol avec un volume V d'une solution d'acide iodhydrique ($\text{H}^+ + \text{I}^-$) de concentration $C=7,5\text{mol.L}^{-1}$. On récupère une masse $m'=40,0\text{g}$ de 2-iodobutane.

- 1) Donner l'équation de la réaction.
- 2) Déterminer la valeur minimale de V pour que l'alcool soit le réactif limitant (on utilisera le tableau d'avancement).
- 3) Déterminer le rendement de cette synthèse.