

Acides carboxyliques

EXERCICES SUR LES ACIDES CARBOXYLIQUES

Exercice 1 :

- 1) L'acide propanoïque B réagit avec un alcool C pour donner un corps odorant D de masse molaire 102 g/mol et de l'eau. Ecrire l'équation bilan de cette réaction. Quels sont les noms et les formules semi-développée de C et D ?
- 2) On fait réagir B sur le pentachlorure de phosphore. On obtient un dérivé E . Quelle est sa formule semi-développée ? Quel est son nom ?
- 3) Ecrire l'équation bilan de la réaction entre E et C au cours de laquelle se forme D et un autre corps. Comparer cette réaction avec celle étudiée au 1).

Acides carboxyliques

L'action de C sur l'aminométhane (ou méthylamine) produit de la N - méthyléthylamide

C. En présence d'un déshydratant comme P_4O_{10} , le corps B donne un corps D et E .
Indiquer les noms et formules semi-développées de B, C, D et E .

Comment appelle-t-on la réaction entre E et une solution de potasse ($K^+ + OH^-$) ?
Ecrire l'équation bilan de la réaction et nommer le produit obtenu.