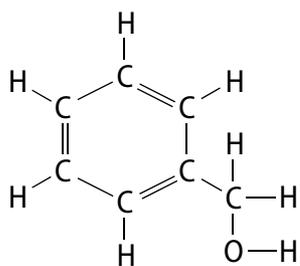
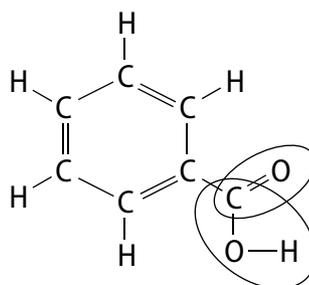


41 Il faut tout d'abord repérer qu'une réaction acide-base a permis de passer de l'ion benzoate à l'acide benzoïque. On peut alors écrire les formules développées des molécules mises en jeu :



Alcool benzylique



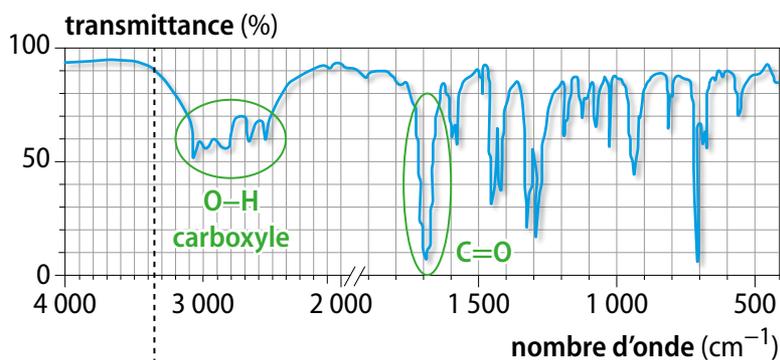
Alcool benzoïque

Le spectre IR du produit brut montre la présence d'une liaison C=O et d'une liaison O—H d'un groupe carboxyle, ce qui est conforme avec l'acide benzoïque, le produit désiré.

De plus, on constate la disparition de la bande relative à la présence d'une liaison O—H d'un groupe hydroxyle, donc on peut penser qu'il ne reste pas de traces de l'alcool benzylique.

Le produit obtenu est bien le produit désiré et la totalité du réactif utilisé a disparu, la synthèse semble donc être de bonne qualité.

Spectre du produit brut obtenu



Spectre de l'alcool benzylique

