

Pour accélérer certaines réactions chimiques, on peut ajouter un catalyseur au mélange réactionnel.

Un catalyseur est une substance qui accélère une réaction sans entrer dans le bilan de la réaction et sans modifier l'état final du système.

3) Les étapes de séparation et de purification :

L'espèce chimique obtenue par synthèse est généralement mélangée : au solvant, aux réactifs restants, et aux autres produits de la réaction. C'est pourquoi il convient de séparer et de purifier.

Si l'espèce synthétisée est un solide, on peut la séparer par

Si l'espèce est dissoute dans le mélange réactionnel, on peut la séparer par une puis la purifier par évaporation ou distillation.

4) L'étape d'identification :

Il est nécessaire de vérifier la présence de l'espèce attendue ainsi que son degré de pureté.

La caractérisation de l'espèce chimique peut se faire grâce à ses propriétés physiques : aspect,, température d'ébullition, température de, densité, indice de réfraction...

On peut réaliser une chromatographie sur couche mince (C.C.M) : - de

-de

-d'un extrait naturel contenant la même espèce chimique.

Il faut ensuite comparer la position des différentes taches du chromatogramme obtenu. On doit avoir à la même hauteur associés aux dépôts (voir exercice 9 p 285 fait en classe).

Remarque : Une espèce chimique d'origine naturelle est identique à l'espèce chimique obtenue par synthèse. Rien ne permet de les différencier.