

1. Vaporisation du cyclohexane.

La partie chauffée du dispositif est placée dans une hotte pour aspirer les vapeurs nocives

 Le cyclohexane utilisé est du cyclohexane pour analyse, ayant un taux de pureté très élevée

Le cyclohexane est un corps pur car il n'est formé que d'une seule espèce chimique.

Conséquence :



Lors d'une expérience on ne prélève, avec des instrumentrs propres et secs, que la quantité de produit nécessaire à l'expérience.

L'exédent doit être jeté ! ... Il ne doit jamais être reversé dans le flacon d'origine sous risque d'altération de la réserve de produit.

En cliquant sur la vignette on obtiendra la [courbe obtenu en T.P.](#) sur laquelle on pourra observer :

une zone correspondant à la montée en température du chauffe ballon,

une zone droite de forte pente pendant laquelle le cyclohexane très volatil chauffe très rapidement,

une zone horizontale, appelée palier de vaporisation, qui correspond à l'ébullition,

après la disparition totale du liquide la vapeur continue à s'échauffer

On remarque que

Tout au long de palier de vaporisation coexistent la phase liquide et la phase vapeur; la température ne change pas.

La température du palier de vaporisation est différente de celle observée pour la vaporisation de l'eau.

À retenir ...

-
- **La température de vaporisation dépend du corps étudié.**

2. Voporisation d'un liquide de nettoyage à base d'alcool

Le liquide de nettoyage à base d'alcool est formé d'une solution aqueuse d'une petite quantité de détergent, et d'alcool ...

En cliquant sur la vignette on obtiendra la [courbe obtenu en T.P.](#) sur laquelle on pourra observer

l'absence de palier de vaporisation.

Il est remplacé par une courbe qui monte lentement vers 100 °C, à cause de la vaporisation de l'alcool plus volatil que l'eau mêlée de détergent.

On n'observe pas de palier de vaporisation comme pour un corps pur.

À retenir ...

-
- **La température de vaporisation est une caractéristique d'un corps pur..**

