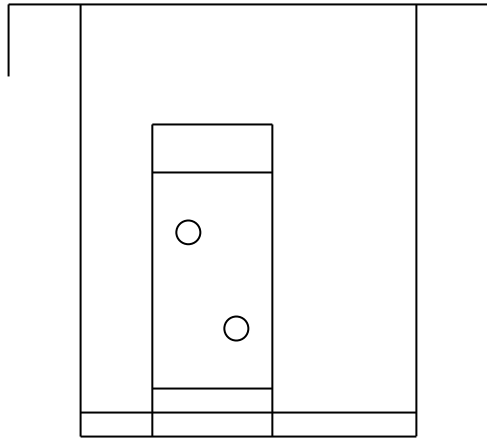


Activités du chapitre 15

I - Comment réaliser une chromatographie ?

1 - Schéma d'une cuve à chromatographie Photo p 20

Schéma à légender :



Liste des légendes :

- cuve à chromatographie ;
- front du solvant ;
- bécher ;
- couvercle ;
- plaque de chromatographie sur couche mince ;
- ligne de dépôt ;
- éluant.

2 - Réalisation pratique

Liste du matériel :

Rôle des capillaires : un capillaire est un tube de verre très étroit dans lequel un liquide monte par capillarité si le tube trempe dans un liquide ou descend si le tube est hors d'un liquide. Il permet de prélever de très petite quantité de liquide. Complétez les schémas suivants par \uparrow si le liquide monte dans le capillaire ou \downarrow s'il en descend :

Je dois faire attention à :

II - Caractéristiques d'espèces chimiques

1 - Recherche de caractéristiques physiques

--

2 - Fusion et ébullition

Retrouvez quels sont les états physiques initial et final pour ces deux changements d'état.

<u>Fusion</u> :
<u>Ebullition</u> :

3 - Solubilité

<u>Légendez les schémas suivants avec les termes solvant, soluté, solution.</u>

Comment pratiquement savez-vous qu'une solution est saturée en soluté ?
Voici deux schémas, l'un représente une solution à priori non saturée et l'autre si après agitation. Justifiez votre choix de la solution saturée.

Représentez l'aspect d'un bécher dans lequel vous avez versé la masse m donnée pour chaque exemple de soluté dans un litre de solvant, la solubilité dans chaque cas étant connue.

Soluté : chlorure de sodium Solvant : eau Solubilité : $32,0 \text{ g.L}^{-1}$ $m = 22 \text{ g}$	
Soluté : acide benzoïque Solvant : eau Solubilité : $2,4 \text{ g.L}^{-1}$ $m = 2,7 \text{ g}$	
Soluté : diiode Solvant : eau Solubilité : $0,30 \text{ g.L}^{-1}$ $m = 40 \text{ g}$	
Soluté : diiode Solvant : éther Solubilité : $250,0 \text{ g.L}^{-1}$ $m = 40 \text{ g}$	