

## Exercice 20 p26.

- 1) Une CCM permet d'identifier les constituants d'un mélange par séparation.
- 2) Il faut mettre la CCM sous une lampe UV
- 3) des taches <sup>des corps purs</sup> qui sont horizontalement au même niveau que celle du mélange correspondent à la même espèce chimique.

Dans la pastille il y a donc :

- de l'eucalyptol
- du menthol

il reste 3 espèces non identifiables.

## Exercice 25 p27

- 1) des espèces ont une masse volumique trop proches au niveau des valeurs, on ne peut donc pas les différencier par mesures de masses volumiques.
- 2) Au vu des valeurs de solubilité, il faut prendre une des deux poudres et essayer de dissoudre  $\text{H}_2\text{O}$  (par exemple) dans  $\text{H}_2\text{O}$ . Si tout est dissout il s'agira de l'acide maléique pour lequel on peut

dissoudre jusqu'à 780 g dans 1 L. Et s'il reste de la poudre il s'agira de l'acide fumarique pour lequel on ne peut dissoudre que 6,3 g dans 1 L.

3) a)  $T_f = 132^\circ\text{C}$  il s'agit donc de l'acide maléique

b) Il est écrit que la présence d'impuretés abaisse la température de fusion d'une espèce chimique solide. Ce n'est pas le cas, donc l'espèce déposée est pure.