

## Exercice 9 page 30

1. Une extraction par solvant consiste à extraire une espèce chimique d'un milieu solide ou liquide par solubilisation dans un solvant. (voir cours)
2. Il faut choisir le solvant de façon à ce que l'espèce chimique y soit le plus soluble possible.

Sachant que les solubilités se classent suivant l'ordre :  
soluble en toute proportions > très soluble > soluble > peu soluble > insoluble

On en déduit que les solvants recherchés sont :

- Alcool pour l'acide benzoïque
- Alcool pour le benzaldéhyde
- Alcool pour le camphre
- Alcool pour le limonène

## Exercice 17 page 31

Il s'agit de l'étiquette d'un produit chimique, il suffit de lire soigneusement l'étiquette.

1. La température d'ébullition est notée  $P. \text{éb}$  et vaut  $111^{\circ}\text{C}$ .  
La densité est noté  $n_D^{20}$  et vaut 1,4967
2. Le premier pictogramme indique que le toluène est inflammable et le second indique qu'il est nocif. (voir page 349 du livre pour la signification de tous les pictogrammes)
3. Lorsqu'un chimiste manipule le toluène, il doit porter une blouse, des lunettes, des gants ; manipuler sous la hotte ; éloigner toute source de chaleur.