

$[A]_S^{eq}$  les concentrations en A à l'équilibre dans les solvants  $S'$  et  $S$ . La réaction de A du solvant  $S$  vers le solvant  $S'$  est très efficace. Nous voyons à la figure 5.18 l'extraction d'une molécule organique en solution dans un solvant organique. **Attention**, la substance à extraire est repérée par un point noir. Dans le schéma, elle est en fait solubilisée dans les différents solvants.

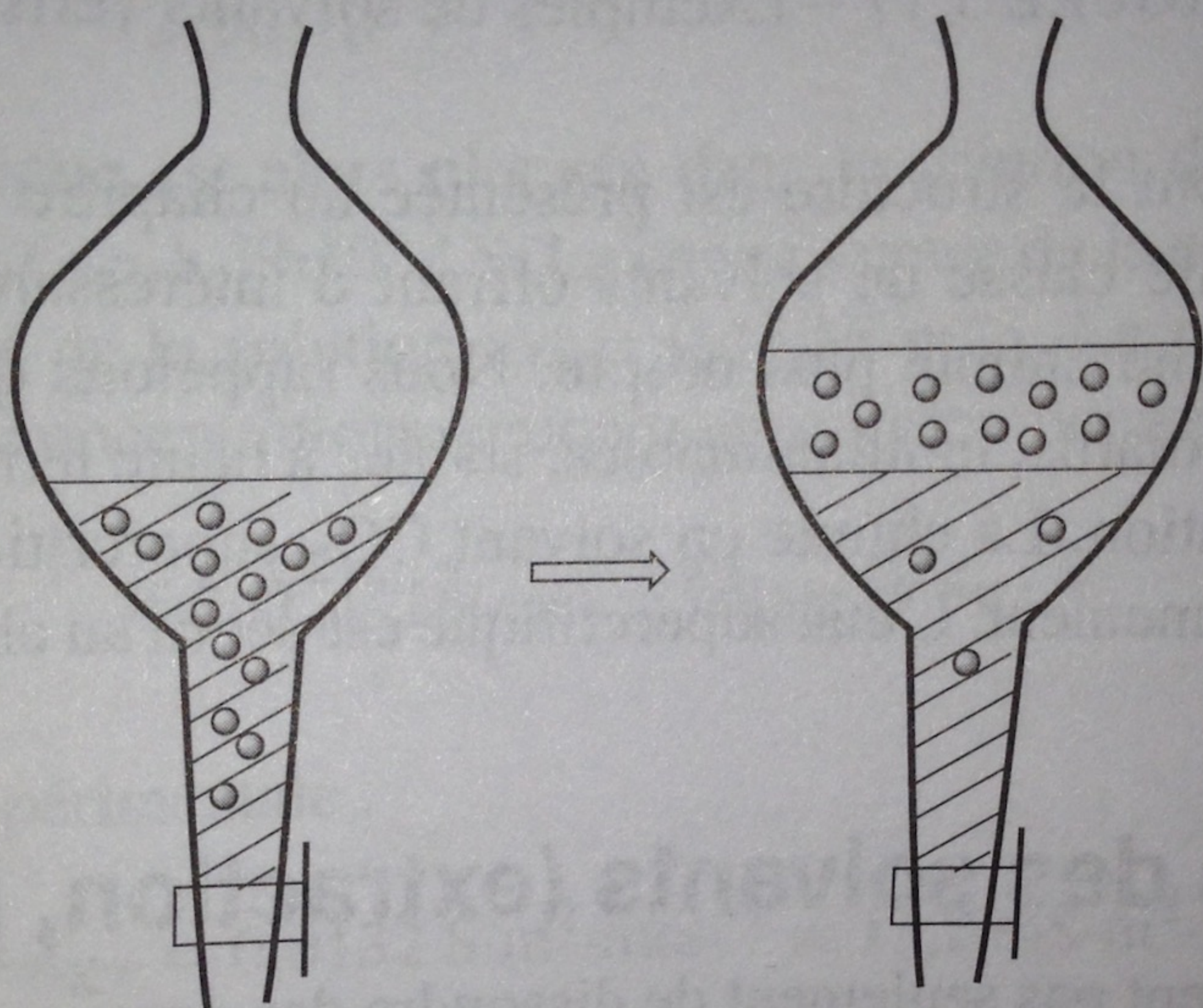


FIGURE 5.18 – Extraction liquide-liquide (ampoule à décanter)

La position relative des deux phases (phase aqueuse et solvant organique) dépend des densités des deux solvants  $S$  et  $S'$ . Les solvants organiques de densité supérieure à 1 (solvants chlorés...) se retrouvent **au-dessous** de la phase aqueuse tandis que les solvants organiques de densité inférieure à 1 (éthers-oxydes, cyclohexane...) se retrouvent **au-dessus** de la phase aqueuse. À l'occasion d'une opération de **lavage** d'une solution, le processus inverse est utilisé : on ajoute une solution aqueuse dans une solution organique. Ainsi, les impuretés solubles dans l'eau (substances ioniques ou susceptibles de former des complexes) se retrouvent dans la phase aqueuse. La solution aqueuse est généralement riche en sel (type  $\text{NaCl}$ ) pour effet de minéralisation et pour éviter le transfert de molécules organiques vers la phase aqueuse.