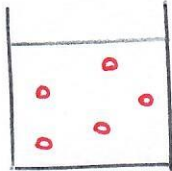




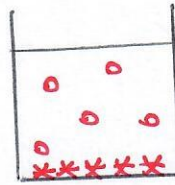


## NOTION DE SOLUBILITÉ

- elle est à comprendre comme une valeur limite de la concentration molaire d'un certain soluté dans un certain solvant.
- def<sup>o</sup>: masse maximale de soluté soluble par litre de solution
- au-delà de cette masse on parle de solution SATURÉE
- grandeur physique: solubilité
- symbole:  $s$  ( $s(\text{esp. Xq})$  à une certaine  $\theta^\circ\text{C}$ )
- unité:  $\text{g} \cdot \text{L}^{-1}$



si  $C_m(\text{soluté}) \leq s(\text{soluté})$   
alors mélange homogène



si  $C_m(\text{soluté}) > s(\text{soluté}) \Rightarrow (s)$   
alors mélange hétérogène

légende

"o" espèce Xq soluté  
dissoute  $\Rightarrow$  (aq)

"\*" espèce Xq soluté  
non dissoute = solide

## PROTOCOLE DE PRÉPARATION D'UNE SOLUTION PAR DISSOLUTION

on prépare la solution à partir du(des) soluté(s).

1. prélèvement du soluté  $\left\{ \begin{array}{l} \text{pesée si solide} \\ \text{liquide} \\ \text{pipetage si liquide} \end{array} \right.$
2. introduction du soluté, sans perte de matière dans la fiole jaugée
3. ajout solvant js  $\sim 1/2$  de la base de la fiole
4. agitation jusqu'à dissolution complète du soluté
5. compléter la fiole jusqu'au trait de jauge avec du solvant
6. essuyer le col de la fiole et boucher
7. homogénéiser

## PROTOCOLE DE PRÉPARATION D'UNE SOLUTION PAR DILUTION

on prépare une solution à partir d'une solution déjà existante appelée "solution mère"

1. prélèvement à l'aide d'une pipette d'un volume  $V_1$  de solution mère
2. introduction de  $V_1$  dans une fiole jaugée de volume  $V_2 > V_1$
3. ajout de solvant js  $\sim 1/2$  de la base de la fiole
4. agitation
5. compléter la fiole jusqu'au trait de jauge avec du solvant
6. essuyer le col de la fiole.
7. boucher et homogénéiser.