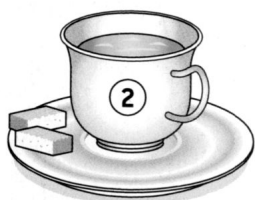
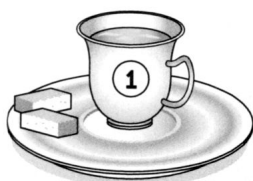


18 Concentrons nous !

On a versé du thé dans 3 tasses. La première tasse a un volume inférieur à celui des 2 autres qui sont identiques. On dissout dans le thé contenu dans chaque tasse, les morceaux de sucre posés sur les sous-tasses.



- Des solutions ① et ③, quelle est celle qui a le goût le moins sucré ?
- Des solutions ② et ③ quelle est celle qui a le goût le plus sucré ?
- Classer les trois solutions de celle qui a le goût le moins sucré à celle qui a le goût le plus sucré.

6 Sel ou sucre ?

La solubilité du sel dans l'eau à 20 °C est de 360 g/L et celle du sucre de 2 000 g/L.

- Quel est le solide le plus soluble dans l'eau à 20 °C ?
- Donner, dans les deux cas, la masse de soluté à partir de laquelle une solution d'un litre devient saturée.
- On verse 40 g de sel dans 80 mL d'eau à 20 °C. On fait de même avec du sucre. La solution obtenue sera-t-elle saturée dans les deux cas ?

3 Valeurs de solubilité

Calculer la valeur de la solubilité des deux solides suivants en utilisant les données fournies.



Craie dans de l'eau à 20 °C

Masse maximale dissoute : 0,030 g

Volume de solvant : 2 000 mL

Pastilles de soude dans de l'eau à 60 °C

Masse maximale dissoute : 87 g

Volume de solvant : 50 mL

**5** Solubilité du sulfate de cuivre

La solubilité du sulfate de cuivre dans l'eau à 20 °C est d'environ 370 g/L.



On verse 87 g de sulfate de cuivre dans 200 mL d'eau à 20 °C.

- Le sulfate de cuivre est-il une espèce soluble dans l'eau ?
- La solution obtenue est-elle saturée ? Justifier la réponse.