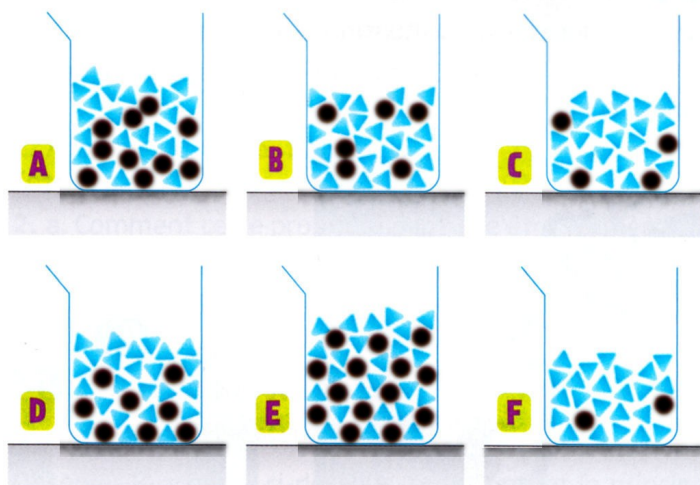


10 Quantité de soluté

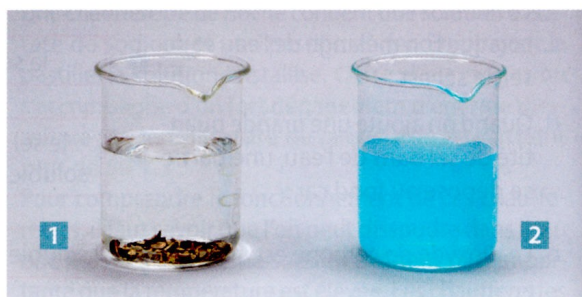
Classer les situations suivantes par ordre croissant de quantité de soluté dissout :



7 Des solides dans l'eau

Communiquer avec un langage scientifique

On a mélangé du poivre et de l'eau (bêcher 1) et une préparation en poudre de boisson pour sportif avec de l'eau (bêcher 2).



- Quel est le solvant utilisé dans cette expérience ?
- Quel mélange est hétérogène ?
- La préparation en poudre de boisson pour sportif est-elle soluble dans l'eau ? Justifie ta réponse.

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

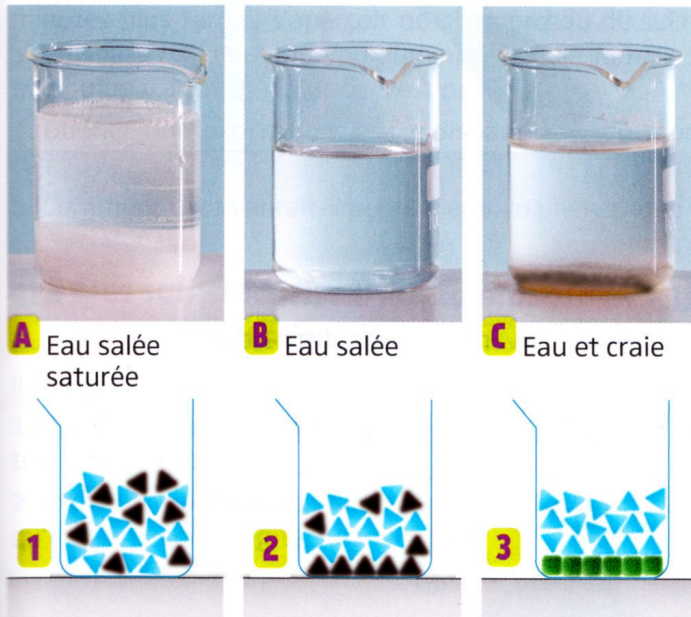


Pastilles de soude dans de l'eau à 60 °C

Masse maximale dissoute : 87 g
Volume de solvant : 50 mL

17 À chacun sa représentation

Associer chacune des situations **A**, **B**, **C** à sa représentation microscopique (**1**, **2** ou **3**).



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.

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 ?