

Thème 1 : Orga. et transf. de la matière	Chapitre 1A : Constitution de la matière	Séance 2	3ième
--	--	----------	-------

Objectif :
<i>Calculer une valeur de solubilité.</i>

Exercice 1 -- ★ :

On peut dissoudre au maximum 36 g de sel pour obtenir 100 mL d'eau salée.

- Calculer la solubilité du sel dans l'eau.

Exercice 2 -- ★ :

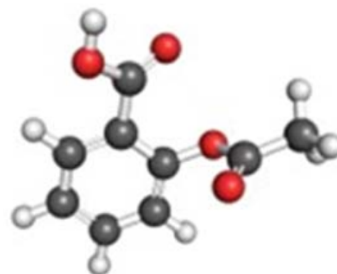
À 20 °C, la solubilité du glucose dans l'eau est égale à 700 g/L.

- Calculer la masse maximale de glucose que l'on peut dissoudre dans 1,5 L de solution.

DNB 2017 : aspirine

L'aspirine

L'acide acétylsalicylique est plus connu sous le nom d'aspirine. C'est la substance active de nombreux médicaments utilisés dans les traitements de la douleur (antalgique), de la fièvre (antipyrétique) et des inflammations (anti-inflammatoire). En France, plus de 200 médicaments commercialisés contiennent de l'aspirine.



Formule de l'aspirine : $C_9H_8O_4$

Question 3 : En cas de fièvre, il est recommandé d'ingérer 500 mg d'aspirine, sous la forme d'un comprimé à dissoudre au préalable dans un grand verre d'eau.

Exploiter le document 2 afin de déterminer le volume d'eau minimal nécessaire à la dissolution du comprimé. Commenter le résultat.

Document 2 : solubilité de l'aspirine