

## Activité 3.1 – Mal de tête et dissolution

### Objectifs :

- ▶ Calculer une concentration massique.

**Contexte :** Inès, 8 ans, a mal à la tête et son père décide de lui donner du paracétamol pour la soulager, sauf qu'il ne possède que des comprimés pour adulte !

→ **Comment le père va-t-il calculer la bonne dose à administrer à sa fille ?**

### Document 1 – Solution, solvant et soluté

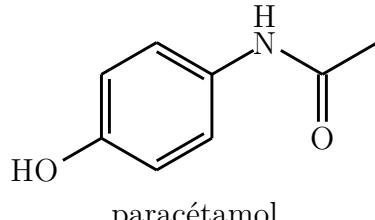
Une **solution** est un mélange homogène. Le **solvant** est le composant majoritaire du mélange. Les **solutés** sont les espèces qui sont dispersées par le solvant.

$$\text{solvant} + \text{solutés} = \text{solution}$$

### Document 2 – Le paracétamol

Le paracétamol est un antidiouleur qui peut être dangereux pour le foie s'il est consommé en trop grande quantité. Un comprimé pour adulte a une masse  $m_1 = 500 \text{ mg}$ , alors qu'un comprimé pour enfant a une masse  $m_2 = 300 \text{ mg}$ .

Pour calmer le mal de tête d'Inès, le père décide qu'il va **dissoudre** un comprimé de paracétamol pour adulte dans un verre d'eau de volume  $V_1 = 25 \text{ cL}$ .



- 1 –** Donner le solvant et les solutés de la solution préparée par le père.
- .....  
.....

### Document 3 – Concentration massique

La **concentration massique  $c$**  mesure la quantité de soluté présent dans une solution. C'est le rapport de la masse de **soluté** dissous sur le volume total de la **solution**

$$c = \frac{m_{\text{soluté}}}{V_{\text{solution}}}$$

- 2 –** Convertir le volume  $V_1$  de la solution en millilitre, noté mL.
- .....

- 3 –** Calculer la concentration  $c$  en mg/mL de paracétamol dans le verre d'eau.
- .....  
.....  
.....

**4 —** Quel volume  $V_2$  de la solution (du verre d'eau) Inès doit-elle boire pour avaler  $m_2 = 300 \text{ mg}$  de paracétamol ?

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....