

## 22 Déterminer des concentrations en masse **Corrigé**

Pour se réhydrater après une gastro-entérite, la notice du médicament prescrit donne les indications suivantes :

5,2 g de sucres et 0,7 g de sel par sachet.  
Dissoudre le sachet de 7 g dans 200 mL d'eau.

- Calculer les concentrations en masse  $C_{\text{sucres}}$  et  $C_{\text{sel}}$  de sucres et de sel dans la solution obtenue. On assimile le volume de la solution au volume d'eau.

## 23 Déterminer des concentrations en masse

La bouillie bordelaise est un fongicide, utilisé pour éliminer les champignons dans les vergers, vignes, etc. On peut la préparer avec la recette suivante :

- Dissoudre 300 g de chaux dans 6 L d'eau.
  - Dissoudre 200 g de sulfate de cuivre dans 4 L d'eau.
  - Verser lentement la solution de chaux ou lait de chaux dans la solution de sulfate de cuivre et remuer.
  - Laisser reposer.
- Déterminer les concentrations en masse  $C_1$  de chaux et  $C_2$  de sulfate de cuivre dans la solution finale.

## 24 Calculer une masse de sel **Corrigé**

Une soupe du commerce contient du sel à la concentration en masse  $C = 9,8 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}$ .

1. Quelle masse  $m$  de sel contient un bol de soupe de volume  $V = 380 \text{ mL}$  ?
2. La dose maximale de sel recommandée par jour est de 5 g. Cette soupe est-elle trop salée ?

## 25 Calculer une masse de glucose

Un sportif souhaite préparer un volume  $V = 700 \text{ mL}$  d'une solution de glucose à la concentration en masse  $C = 70 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}$ .

- Déterminer la masse  $m$  de glucose à peser pour cette préparation.