

## Exercice sur la dissolution

### Exercice 1 : calculs de concentration massique

Calculer la concentration massique en soluté des solutions suivantes :

a/ 15g de chlorure de sodium, volume de solution obtenue = 250 mL

b/ 0,40 kg de sulfate de cuivre, volume de solution obtenue = 5 L

c/ 50 mg de chlorure de potassium, volume de solution obtenue = 500 mL

### Exercice 2 : préparation d'une solution par dissolution

1. Donner le protocole de la préparation d'un volume  $V = 50 \text{ mL}$  d'une solution aqueuse de permanganate de potassium de concentration massique  $10 \text{ g.L}^{-1}$ , à partir de permanganate de potassium solide ( $\text{KMnO}_4$ ).

2. Quel est le volume de la solution de chlorure de sodium de concentration  $20 \text{ g.L}^{-1}$  si 3 g de chlorure de sodium ( $\text{NaCl}$ ) ont été dissous pour préparer cette solution ?