

POUR RÉUSSIR LE CONTRÔLE . . .

CE QU'IL FAUT CONNAITRE :

- Identifier le soluté et le solvant dans une solution.
- Connaître la définition (avec unités) de la concentration en masse d'un soluté dans une solution.
- Ne pas confondre la masse volumique d'une solution et la concentration en masse d'un soluté au sein d'une solution.
- Connaître le protocole d'une dissolution (description des étapes et du matériel).
- Connaître le protocole d'une dilution (description des étapes et du matériel).

CE QU'IL FAUT SAVOIR FAIRE :

- Savoir calculer la concentration en masse d'un soluté dans une solution.
- Savoir déterminer la concentration maximale d'un soluté dans une solution.
- Savoir transformer la formule de la concentration : $C = m/V \Leftrightarrow m = C \times V \Leftrightarrow V = m/C$
- Savoir calculer la masse de soluté à dissoudre pour préparer une solution par dissolution.
- Savoir déterminer une concentration en masse grâce à une échelle de teinte.