

NOM	CONTRÔLE durée : 45 min	classe note / 20
-----	----------------------------	---------------------

EXERCICE 1 : Répondre par **VRAI** ou par **FAUX** :

L'eau et l'alcool sont des liquides miscibles

→

L'alcool est miscible à l'eau

→

Dans l'eau sucrée, l'eau est le soluté

→

La masse de la solution est supérieure à la masse {soluté + solvant}

→

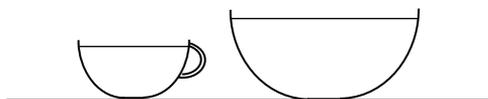
Pour séparer deux liquides non miscibles, on utilise une ampoule à décanter

→

Le gaz dissous dans les boissons gazeuses est du dioxyde d'azote

→

EXERCICE 2 : Une tasse et un bol sont pleins de lait. On introduit deux morceaux de sucre dans chacun d'eux.



a) La masse de sucre est-elle la même dans les deux cas ?

b) Quelle est la boisson la plus sucrée ?

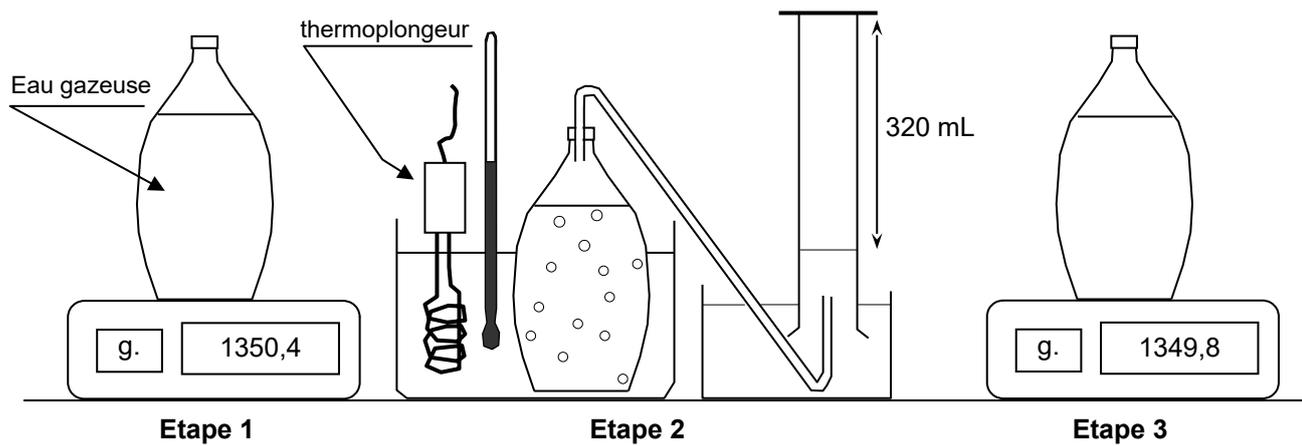
EXERCICE 3 : Tu dois préparer une solution aqueuse de sulfate de cuivre constituée de 100 g d'eau et de 8 g de sulfate de cuivre. Rédige un texte expliquant la préparation.

1. Préparation de 100 g d'eau :

2. Préparation de 8 g de sulfate de cuivre :

3. Préparation de la solution :

EXERCICE 4 : On réalise l'expérience suivante :



1. Quelle est le nom du gaz recueilli dans l'éprouvette ?

2. Quelle est la masse du gaz recueilli ?

3. Calculer la masse d'un millilitre (mL) de ce gaz. Quelle est la masse d'un litre (L) ?