

Nom :

Prénom :

Classe :

## Evaluation blanche n°1 sur le chapitre 1

---

Compétence	LANG5	DEM5	DEM7
Niveau de maîtrise			

### Exercice 1 : le savon de Marseille

**LANG5**

Fabriqué à partir d'un corps gras (beurre, huile, suif...) et de soude, le savon possède des propriétés propices au lavage et à l'hygiène corporelle.

Après avoir broyé puis pressé les olives, un jus composé d'huile d'olive et d'eau est récupéré.

L'huile d'olive est non miscible avec l'eau et sa masse volumique est plus petite que celle de l'eau.

Schématiser le mélange *eau - huile d'olive*, après repos, dans un récipient. Légender le schéma.

Donnée : plus la masse volumique d'un liquide est grande, plus ce liquide est lourd.

### Exercice 2 : la vitamine C

La vitamine C est disponible en comprimés effervescents.

La notice précise qu'il faut dissoudre 1 comprimé dans 250 mL d'eau. Un triathlète souhaite préparer un litre de boisson vitaminée.

1. Déterminer le nombre de comprimés à dissoudre pour préparer un litre de boisson vitaminée.

Justifier la réponse.

**DEM5**

Donnée : 1L = 1 000 mL

2. On dispose du matériel de chimie présenté sur la page suivante. Proposer un protocole que pourrait suivre un chimiste pour préparer la boisson vitaminée du triathlète. Les différentes étapes seront détaillées. On pourra s'aider de textes ou de schémas.

**DEM3**

Données :

- les comprimés de vitamine C sont trop gros pour être introduits dans la fiole jaugée directement ;
- les comprimés effervescents se dissolvent en produisant de petites bulles de gaz lorsqu'ils sont mis dans de l'eau.

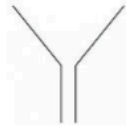
Nom :

Prénom :

Classe :



Pissette d'eau minérale



Entonnoir



Agitateur en verre

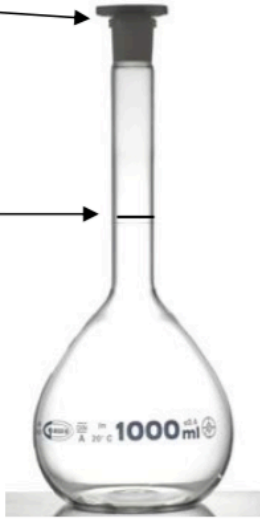


Mortier et pilon

Bouchon



Trait de jauge



Fiole jaugée contenant un litre



Bécher 250 mL



Comprimés de vitamine C