

Tour de densité : superposer des liquides (miel, eau, huile)

Prénom : _____ Date : _____

1. La question**Pourquoi certains liquides restent-ils au-dessus des autres ?****2. Mon idée**

- ☐ A. Pour un même volume, certains liquides ont une masse plus grande que les autres ; versés doucement, ils peuvent former des couches avec les plus denses en bas.
- ☐ B. Les liquides se placent selon leur couleur : les plus foncés vont toujours au fond.
- ☐ C. Le liquide versé en dernier reste toujours au-dessus, quelle que soit sa nature.

Pourquoi je pense ça : _____

3. Ce que j'utilise

- | | |
|---|--|
| ☐ 5 cl, soit 50 ml, préparés à l'avance Miel ou sirop | ☐ 5 cl, soit 50 ml, préparés à l'avance Liquide vaisselle |
| ☐ 5 cl, soit 50 ml, préparés à l'avance Eau colorée | ☐ 5 cl, soit 50 ml, préparés à l'avance Huile alimentaire |
| ☐ 1, d'une capacité d'au moins 30 cl Grand gobelet transparent haut en plastique | ☐ 1 Cuillère |
| ☐ 1 Grain de raisin sec, facultatif | ☐ 1 Bouchon en plastique, facultatif |
| ☐ 1 Plateau pour protéger la table | ☐ Quelques feuilles pour les petites coulures et le nettoyage Essuie-tout |

4. J'observe

- Avant de commencer, dessine l'ordre des quatre liquides que tu prévois, du fond vers la surface.
- Écris ton hypothèse et indique pourquoi elle te semble possible.
- Note le volume de chaque liquide : 5 cl, soit 50 ml.
- Dessine la tour juste après le versement, puis après 5 et 10 minutes ; représente aussi les limites floues.
- Si tu utilises les objets, trace leur trajet et indique où chacun s'arrête.
- Termine par deux phrases : ce que tu as observé et ce que cela t'apprend sur les liquides.

5. J'ai compris que...**6. Mon nouveau défi**

Quelles frontières résistent le mieux ? : _____