

**IV) Mélanges de liquides non-miscibles**

**Protocole 1 : mélange d'eau, d'huile et d'encre**

- remplir à moitié d'eau un tube à essais
- ajouter environ 1 mL d'huile
- faire tomber délicatement une goutte d'encre
- observer
- agiter le mélange à l'aide d'un agitateur
- observer

**Conclure** en utilisant les mots suivants : donc, eau, encre, huile, mélange, liquides miscibles, liquides non miscibles.

**Protocole 2 : le flacon de démaquillant**

- observer le flacon de démaquillant
- agiter le flacon jusqu'à obtenir un mélange homogène
- laisser décanter
- observer

**Problème** : pourquoi le liquide bleu est-il au-dessus du liquide incolore ?

**Hypothèse** : .....

**Protocole 3 : Détermination de la masse d'1 L d'eau**

- à l'aide d'une éprouvette graduée, mesurer un volume d'eau entre 0 et 200 mL
- à l'aide d'une balance, mesurer la masse de ce volume d'eau
- reporter les valeurs dans un tableau.
- recommencer pour 3 autres volumes.

**Observations :**

Volume (mL)				
Masse (g)				

Que remarquez-vous ?

**Protocole 4 : Détermination de la masse d'1 L d'huile (expérience prof)**

- à l'aide d'une éprouvette graduée, mesurer un volume d'huile entre 0 et 200 mL
- à l'aide d'une balance, mesurer la masse de ce volume d'huile
- reporter les valeurs dans un tableau.
- recommencer pour 3 autres volumes.

**Observations :**

Volume (mL)				
Masse (g)				

Que remarquez-vous ?