

## Travaux pratiques de laboratoire

N° \_\_\_\_\_

Date \_\_\_\_\_

Equippers \_\_\_\_\_

NOM \_\_\_\_\_

Prénom \_\_\_\_\_

Classe \_\_\_\_\_



## La dilution (Le modèle moléculaire)

### Objectifs

Découvrir le constituant ultime des corps purs

### Matériel

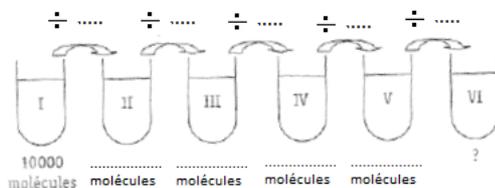
- Pipette graduée
- Poire
- Berlin
- 5 Tubes à essai
- 1 Porte tubes
- Eau
- Bleu de méthylène

### Mode opératoire

- ✓ Verser 9 mL d'eau dans 5 tubes à essais à l'aide d'une pipette graduée.
- ✓ Mettre 1 mL de bleu de méthylène dans le **tube à essais 1**.
- ✓ Prélever 1 mL du mélange eau bleu de méthylène du premier tube à essais et le verser dans le **tube à essais 2**.
- ✓ Prélever 1 mL du mélange eau bleu de méthylène du deuxième tube à essais et le verser dans le **tube à essais 3**.
- ✓ Prélever 1 mL du mélange eau bleu de méthylène du troisième tube à essais et le verser dans le **tube à essais 4**.

### Rapport de laboratoire

- Réalise un schéma d'observation
- Note tes observations
- Réponds aux questions suivantes



- Combien de fois chaque mélange est-il dilué ?
- Comment pourrions-nous expliquer l'observation faite au cours de l'expérience ?
- Combien de Molécules y-t-il dans le tube 2, 3, 4 et 5 ?
- Au cinquième tube, on a atteint la limite de la division du bleu de bromothymol car on obtient..... particule. On appelle cette particule « ..... ».
- Si l'on effectue encore une fois la dilution, que se passera-t-il ?

Complète le schéma suivant

