

Travaux pratiques de laboratoire

N° _____

Date _____

Equippers _____

NOM _____

Prénom _____

Classe _____



La concentration massique

Objectifs

Découvrir la formule permettant d'obtenir la concentration massique d'une solution

Matériel

- | | |
|--|---|
| <input type="checkbox"/> Béchers | <input type="checkbox"/> Cuillère |
| <input type="checkbox"/> Cylindre gradué | <input type="checkbox"/> Eau |
| <input type="checkbox"/> Balance | <input type="checkbox"/> Sucre coloré (ou sucre et bleu de méthylène) |

Mode opératoire

- ✓ Placer un berlin sur la balance et la tarer
- ✓ Introduire doucement 10 g de sucre coloré
- ✓ Mesurer 150 ml d'eau
- ✓ Verser l'eau dans le berlin
- ✓ Mélanger
- ✓ Répéter l'opération dans différents berlins avec 20, 30 et 40 g de sucre coloré

Rapport de laboratoire

- Réaliser un schéma d'observations des 4 berlins
- Caractérise chaque mélange (très peu coloré, peu coloré, coloré, très coloré)
- Réécrit complètement le texte suivant par le vocabulaire scientifique adéquat.

Le mélange obtenu lors de la première manipulation est Dans cette l'eau est le et le sucre le il s'agit d'une Comme quand on met du sel dans de l'eau. Il s'agit d'un phénomène