**Travaux pratiques de chimie** Nom

N° de groupe Prénom

Date Classe

*Mes équipiers*



TP N°5 – La concentration massique

# CibleObjectif

**Etablir la formule et la relation permettant d’obtenir la concentration massique d’une solution**

# BécherMatériel

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 4 | Berlins | 1 | Spatule |
| 1 | Cylindre gradué (min. 150 mL) | 150 mL | Eau |
| 1 | Balance (précision : 0,1) | 1 | Sucre coloré |

# Liste de vérificationMode opératoire

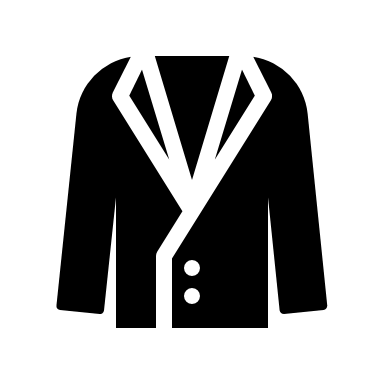
* Placer un récipient sur la balance et la tarer.
* Introduire doucement 10 g de sucre coloré.
* Mesurer 150 ml d’eau.
* Verser l’eau dans le berlin.
* Mélanger.
* Répéter l’opération dans différents berlins avec 20, 30 et 40 g de sucre coloré.
* Observer les couleurs.

# ImprimanteRapport de laboratoire

* Réaliser un schéma d’observations des 4 récipients
* Caractérise chaque mélange (très peu coloré, peu coloré, coloré, très coloré)
* En guise de conclusion, réécrit complètement le texte suivant par le vocabulaire scientifique adéquat.

*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). Cette expérience nous donne un phénomène ……………………………. .*

# Sigles de sécurité



30 min

