**Travaux pratiques de chimie** Nom

N° de groupe Prénom

Date Classe

*Mes équipiers*



TP N°11 – Les mélanges

(2ère partie)

# CibleObjectif

**Expérimenter une méthode pour séparer le mélange de fer dans l’eau**

# BécherMatériel

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 1 | Eprouvette | 1 | Spatule |
| 1 | Erlenmeyer | 1 | Entonnoir |
| 1 | Filtre | 1 | Aimant |
| / | Fer | / | Eau |

# Liste de vérificationMode opératoire

* Verser une pincée de fer dans une éprouvette contenant un peu d’eau.
* Observer
* Faire glisser un aimant le long de l’éprouvette
* Observer
* Filtrer la solution
* Observer

# DiscussionRapport de laboratoire

* Indiquer l’objectif du laboratoire.
* Lister le matériel.
* Détailler le mode opératoire.
* Schématiser le mélange avant et après la filtration.
* Indiquer les observations. Répondre aux questions suivantes :
* Avant

1. Fais glisser un aimant le long de l’éprouvette, qu’observes-tu ?

* Après

1. Qu’obtiens-tu dans le filtre ?
2. Qu’obtiens-tu dans l’erlenmeyer ?

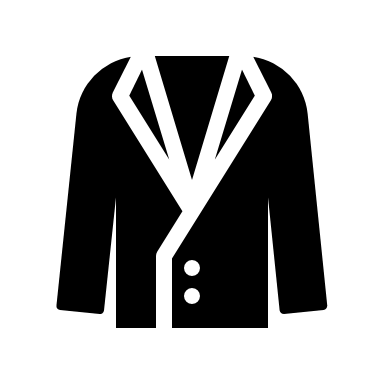
* Conclure en répondant aux questions suivantes
* Avant

1. Que devient le fer ?
2. Comment qualifier cette substance ?
3. Comment qualifier le mélange obtenu ?

* Après

1. La filtration est-elle une bonne méthode de séparation des constituants de ce mélange ?
2. Imagine une méthode qui serait plus efficace et décris-la.

# Sigles de sécurité



30 min

