

Travaux pratiques de laboratoire

N° _____

Date _____

Equippers _____

NOM _____

Prénom _____

Classe _____



Phénomène physique ou chimique ?

Objectifs

Identifier et distinguer un phénomène physique d'une réaction chimique

Matériel

- | | |
|--|--|
| <input type="checkbox"/> 2 tubes à essai (pyrex) | <input type="checkbox"/> Solution de nitrate de plomb |
| <input type="checkbox"/> Support de tube à essai | <input type="checkbox"/> Solution d'iodure de potassium |
| <input type="checkbox"/> Une pince en bois | <input type="checkbox"/> Solution de nitrate de potassium |
| <input type="checkbox"/> Un bec bunsen | <input type="checkbox"/> Ruban de magnésium |
| <input type="checkbox"/> Un berlin de 100 ml | <input type="checkbox"/> Chlorure d'hydrogène |
| <input type="checkbox"/> Pince métallique | <input type="checkbox"/> Amidon |
| <input type="checkbox"/> Allumettes | <input type="checkbox"/> Lugol |
| <input type="checkbox"/> Cylindre gradué | <input type="checkbox"/> Sel de cuisine (chlorure de sodium) |
| <input type="checkbox"/> Cuillère | |
| <input type="checkbox"/> Bougie | |
| <input type="checkbox"/> Compte-goutte | |

Mode opératoire

- **Expérience n°1**
 - ✓ Verser dans un tube à essais 3 mL d'une solution de nitrate de plomb.
 - ✓ Ajouter 3 mL d'iodure de potassium.
 - ✓ Observer.
- **Expérience n°2**
 - ✓ Allumer le bec bunsen.
 - ✓ Enflammer à l'aide d'une pince métallique un petit morceau de magnésium.
 - ✓ Laisser le phénomène se poursuivre en dehors de la flamme.
 - ✓ Observer.

Ne pas regarder plus de 2 secondes la combustion du magnésium !!!

- **Expérience n°3**

- ✓ Chauffer (*pas trop longtemps*) un morceau de bougie dans un tube à essai.
- ✓ Observer.

- **Expérience n°4**

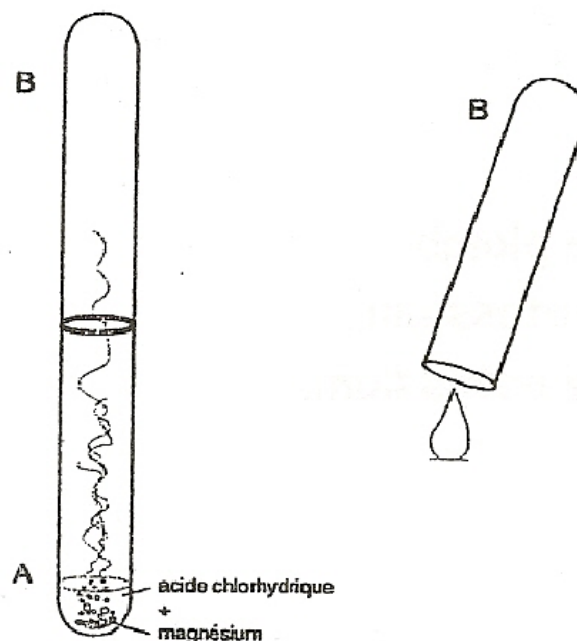
- ✓ Verser une demi-cuillère à café d'amidon dans un berlin contenant 20 ml d'eau.
- ✓ Ajouter 2 gouttes de lugol.
- ✓ Observer.

- **Expérience n°5**

- ✓ Verser 50 mL d'eau dans un berlin.
- ✓ Ajouter 1 cuillère à café de sel de cuisine dans le berlin.
- ✓ Mélanger.
- ✓ Rajouter 1 cuillère à café de sel de cuisine dans le berlin.
- ✓ Observer.

- **Expérience n°6**

- ✓ Mettre un petit morceau de magnésium dans un tube à essais (A).
- ✓ Verser 6 mL de chlorure d'hydrogène dans un tube à essai (A).
- ✓ Coiffer le tube à essai (A) d'un autre tube à essai (B) ouverture vers le bas.
- ✓ Sans retourner le tube à essai (B), le présenter légèrement incliné au-dessus d'une flamme.



Rapport de laboratoire

- Réaliser un tableau dans lequel sera noté pour chaque phénomène observé...**
 - 2 observations
 - Le type de phénomène : physique ou chimique
- Pour chaque expérience, citez l'élément significatif ayant justifié le classement en phénomène physique ou chimique ou si on ne peut le prouver, expliquez ce qu'il aurait fallu faire pour le prouver.**