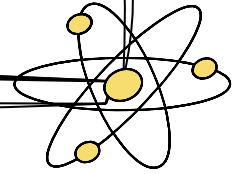




44

DES ACIDES ET DES BASES LES EXPERIENCES



- ➡ Un acide et une base peuvent réagir l'un avec l'autre.
- ➡ Certaines de ces réactions produisent du gaz.



Dans cette activité nous allons étudier la réaction entre un acide et une base puis la méthode pour neutraliser un produit acide concentré.



Expérience n° 1

- 1 Verse un fond de vinaigre blanc dans l'erlenmeyer.
- 2 Ajoute quelques gouttes de colorant et de liquide vaisselle
- 3 Mélange doucement. Place l'erien dans la bassine.
- 4 Ajoute d'un seul coup la levure chimique.



MATÉRIEL ET PRODUITS

- | | |
|---|--|
| ☐ Erlenmeyer | Vinaigre ☐ |
| ☐ Spatule | Liquide vaisselle ☐ |
| ☐ Pipette Pasteur | Colorant ☐ |
| ☐ Éprouvette graduée | Bicarbonate ☐ |
| ☐ Bêchers | Soude ☐ |
| ☐ Papier pH | Acide chlorhydrique ☐ |
| ☐ Coupelle | Jus de chou rouge ☐ |



Étape n°1

Dilution de l'acide chlorhydrique

- 1 Rince l'erlenmeyer
- 2 Verse 10 mL d'acide chlorhydrique.
- 3 Mélange doucement.
- 4 Ajoute doucement 25 mL d'eau.
- 5 Mélange puis mesure le pH.

Expérience n° 2

Étape n°2

Neutralisation de l'acide chlorhydrique

- 1 Ajoute 15 mL de jus de chou rouge.
- 2 Mélange délicatement
- 3 Ajoute de la soude au goutte-à-goutte à l'aide de la pipette.
- 4 Continue jusqu'à retrouver la couleur d'origine.
- 5 Vérifie que le pH est revenu à 7