

Compte rendu réaction acido-basique

1) Hypothèses

Quelles sont les réactions possibles suite au mélange d'un acide avec une base ?

- une détonation
- un dégagement gazeux
- rien
- une augmentation ou réduction de la température
- l'apparition d'un précipité

2) Choix des expériences

Suite à ce que nous avons fait et vu en classe nous allons mélanger un acide (du vinaigre) avec une base (du bicarbonate de sodium)

3) Protocoles

On veille à notre protection :

- lunettes
 - gants
 - blouse
- } En cas de projection
- masque (en cas de dégagement gazeux)

Préparation de l'expérience :

- Du vinaigre
- Du bicarbonate de sodium
- 1 ballon de baudruche
- Une bouteille en plastique
- Un thermomètre sans contact

Expérience :

- 1) Mettre une cuillère de bicarbonate à l'intérieur du ballon et le réserver
- 2) Verser 1cm de vinaigre dans le fond de la bouteille.
- 3) Accrocher le ballon au goulot de la bouteille en veillant à ne pas faire tomber de bicarbonate dedans
- 4) Prendre la température du vinaigre avant le mélange
- 5) Faire tomber le bicarbonate dans le vinaigre
- 6) Prendre la température du mélange pendant la réaction.



(merci à Emilie pour les photos de son expérience 😊, elles sont parfaites)

4) Observations

- Le ballon se gonfle progressivement
- On voit de la mousse se former dans la bouteille
- La température augmente de quelques degrés lors de la réaction puis revient à la température initiale

5) Bilan

Lors d'une réaction acido-basique, on constate :

- Un dégagement gazeux
- Une augmentation de la température