

# Chimie à la maison

## La craie qui mousse

### Matériel :

Bouteille en plastique

Vinaigre blanc

Ballon de baudruche

Craie



# La craie qui mousse

## Protocole :

- Remplis un fond de bouteille avec du vinaigre blanc.
- Rajoute un morceau de craie dans le vinaigre et referme la bouteille avec un ballon de baudruche.
- Attends un moment tout en observant la craie et le ballon de baudruche.

## Observation :

La craie mousse et des bulles apparaissent quand elle rentre en contact avec le vinaigre. Au bout de quelques minutes, la craie a totalement disparu et le vinaigre a pris la couleur de la craie. Le ballon de baudruche s'est un peu gonflé.



ACID

# La craie qui mousse

## Analyse :

- Ta craie provient d'une roche appelée craie présente sur la surface de la Terre. Elle s'est formée il y a plusieurs millions d'années à partir de minuscules coquilles d'être marins au fond de la mer et qui sont constituées de calcaire.
- Quand tu mets la craie dans le vinaigre qui est un acide, il réagit avec la craie car elle contient du calcaire, comme tu le vois par l'apparition des petites bulles. Ces petites bulles que tu observes sont des bulles de gaz, il s'agit ici de dioxyde de carbone. La libération du gaz est aussi observable grâce au ballon de baudruche qui commence à se gonfler.
- Cela permet de montrer comment les acides attaquent les roches et les minéraux. C'est l'un des phénomènes de l'érosion.



ACID

# La craie qui mousse

Pour aller plus loin :

- L'érosion est le processus de dégradation et de transformation du relief. L'eau est le principal agent d'érosion, elle agit mécaniquement et chimiquement sur les roches.
- L'action mécanique : le choc des vagues sur les roches, le gel qui fissure les roches.
- L'action chimique : les eaux de pluie se concentrent en dioxyde de carbone lorsqu'elles traversent l'atmosphère, elles sont ensuite capable de dissoudre certains minéraux contenus dans les roches.

Pour aller encore plus loin :

- Pluies acides

;  
: <https://parlonssciences.ca/ressources-pedagogiques/les-stim-en-contexte/les-pluies-acides-quest-ce-que-cest>

