

# Chimie à la maison

# La craie qui mousse



Bouteille en plastique Vinaigre blanc Ballon de baudruche Craie



















#### 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.











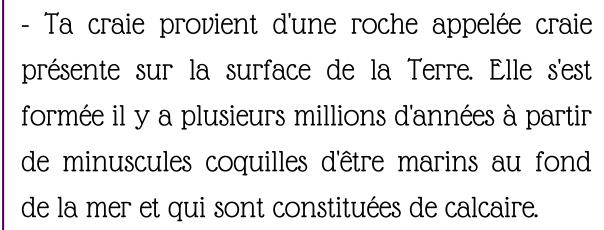


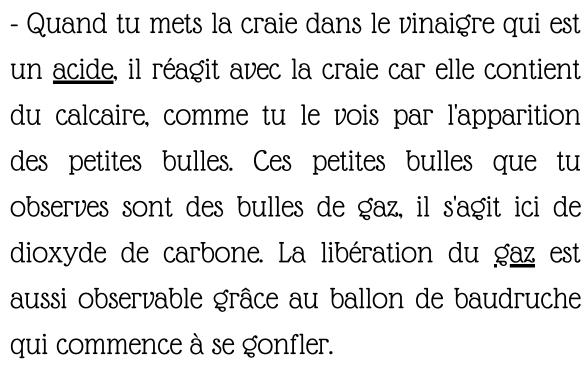




## La craie qui mousse

### Analyse:





-Cela permet de montrer comment les acides attaquent les roches et les minéraux. C'est l'un des phénomènes de l'<u>érosion</u>.















### 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:

- <u>Pluies acides</u>
- : https://parlonssciences.ca/ressourcespedagogiques/les-stim-en-contexte/les-pluiesacides-quest-ce-que-cest











