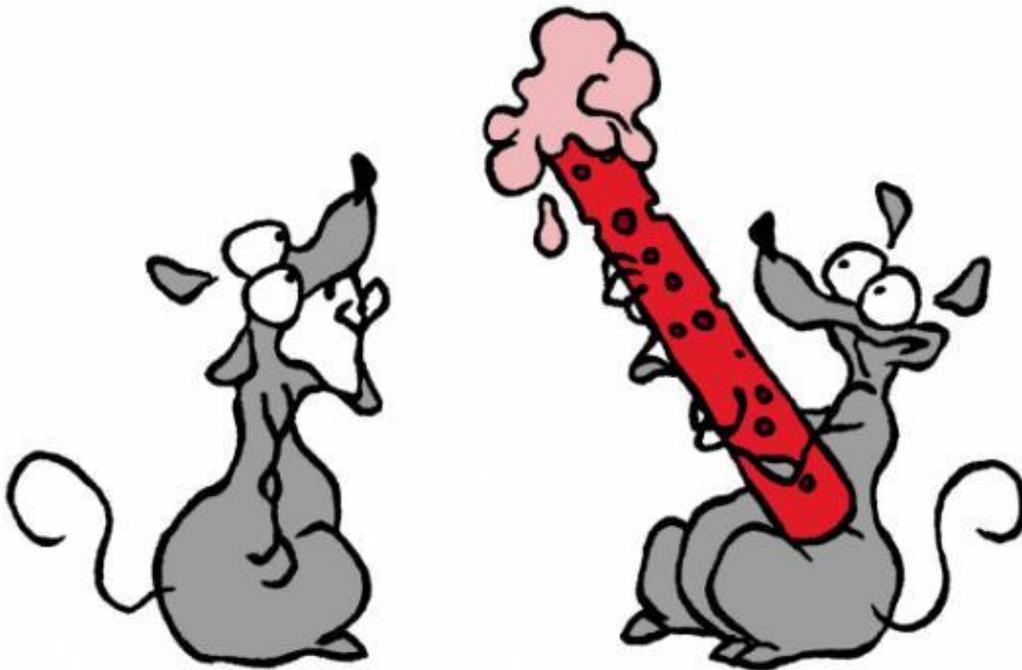


« Correction défi sciences N°6 : La craie qui mousse »

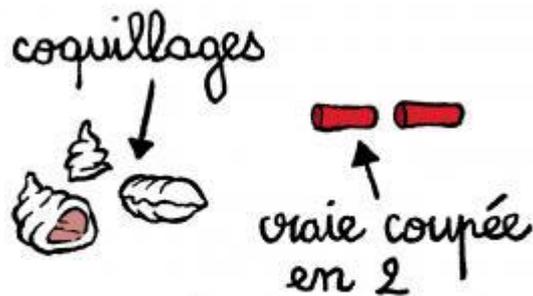


Comment dissoudre du calcaire ?

Le matériel

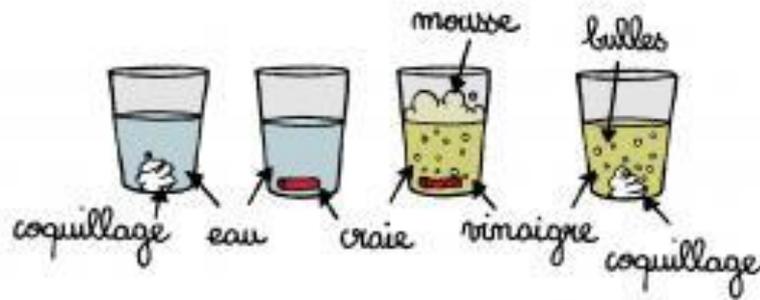
- petits coquillages
- craie
- cuillère
- vinaigre (blanc, si possible)
- 4 verres transparents

1



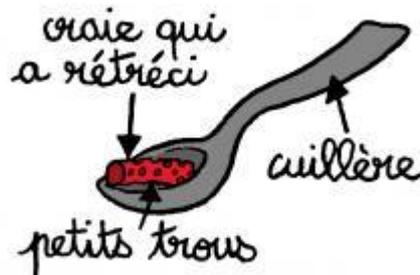
Coupe une craie en 2 parties égales. Remplis, jusqu'à la moitié, 2 verres avec du vinaigre blanc et 2 autres avec de l'eau.

2



Laisse tomber un coquillage dans un verre d'eau et un morceau de craie dans l'autre verre d'eau. Il ne se passe rien. Fais la même chose dans le vinaigre. Des bulles se forment sur le coquillage. Et avec la craie, ça mousse !

3



Utilise une cuillère pour repêcher la craie. Elle est pleine de trous, elle a rétréci ! Elle se dissout en quelques minutes. Le coquillage se dissout aussi, mais c'est plus long.

Comment ça marche ?

Un bâton de craie contient une roche appelée... "craie". Elle s'est formée, il y a des millions d'années, à partir de petites coquilles en calcaire échouées au fond de la mer. Tes coquillages aussi sont en calcaire. Le vinaigre réagit avec la craie et les coquillages, parce qu'ils contiennent du calcaire. Cela forme des bulles de gaz : du dioxyde de carbone. Le vinaigre attaque plus facilement la craie, car c'est presque de la poudre... ça mousse plus !

<https://www.espace-sciences.org/juniors/experiences/la-craie-qui-mousse>