

Curiosity Labs™ de Merck:
POIVRE fugueur

Dans cette expérience, vous allez apprendre...

- Ce qu'est la **tension superficielle**
- Pourquoi il est si important d'utiliser du savon en se lavant les mains

Partagez vos résultats et taggez-nous ! #SPARKCuriosity

Curiosity Labs™ de Merck: POIVRE FUGUEUR

Matériel

- De l'eau
- Du savon liquide
- Une assiette
- Du poivre

Instructions

ETAPE 1

Versez l'eau sur l'assiette, juste suffisamment pour qu'elle couvre le fond de l'assiette.

ETAPE 2

Attendez que l'eau stagne, puis versez du poivre sur l'eau.

ETAPE 3

Mettez un doigt dans l'eau et le poivre. Notez que le poivre se colle à votre doigt.

ETAPE 4

Ajoutez du savon à votre doigt et remettez-le dans l'eau.

Partagez vos résultats et tagguez-nous !
#SPARKCuriosity

Faits amusants

Utiliser du savon pour se laver les mains est très important. S'il est combiné avec de l'eau, le savon rompt la tension sur la surface, ce qui crée un environnement glissant auquel les microbes ne peuvent pas accrocher.



Qu'est-ce qui s'est passé ?

Le poivre s'enfuit aux bords de l'assiette, exactement comme les microbes qui s'enfuient du savon ! Les molécules d'eau aiment s'accrocher les unes aux autres, ce qui crée la tension superficielle.

Si votre doigt n'est pas propre et que vous le mettez dans l'eau, le poivre s'accrochera à votre main.

Si vous ajoutez du savon, le poivre disparaîtra rapidement. En effet, le savon rompt la tension sur la surface et ainsi il nettoie l'objet.