



Descubriendo el agua

Las transformaciones del agua





experiencia muy fácil

Con esta experiencia aprenderás de Química

¿Con qué agua lavarse?

¿Por qué se ven tantos comerciales de detergentes anticalcáreos? ¿Lo calcáreo es un amigo de la suciedad?

Materiales necesarios

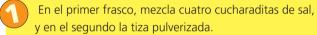
Líquido lavaplatos

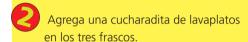
1 pedazo de tiza

1 cucharilla

3 frascos de vidrio con tapa, y llenos de agua hasta la mitad

La experiencia







¿Qué puedes observar?



La explicación

El agua dulce hizo espuma; el agua que contiene tiza, hizo un poquito y la salada no hizo nada.

Para hacer espuma, el agua y el jabón deben ligarse bien; pero será difícil que se mezclen si el agua contiene otra cosa disuelta. La sal se disuelve muy bien en el agua; por eso es difícil lavarse en el mar. Lo calcáreo (la tiza) se disuelve, pero menos que la sal.

En consecuencia, podemos lavarnos en las regiones donde el agua es calcárea, pero es difícil enjuagarse porque el jabón no se mezcla bien con el agua y se queda sobre la piel.

La aplicación

Las tuberías de agua y los aparatos (lavadoras, cafeteras eléctricas), a veces se tapan debido al residuo calcáreo que queda cuando botan el agua (a este residuo se le llama sarro).

Los detergentes anticalcáreos permiten que el sarro se mezclen con el agua y se vayan al enjuagar. En todo caso, no es peligroso para la salud beber agua calcárea.







