



¿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

Sal

1 pedazo de tiza

1 cucharilla

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

La experiencia



- 1 En el primer frasco, mezcla cuatro cucharaditas de sal, y en el segundo la tiza pulverizada.
- 2 Agrega una cucharadita de lavaplatos en los tres frascos.
- 3 Tápalos y agítalos bien fuerte.

¿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.



Introducción



Ficha de historia



Ficha de futuro



MUSEO DE LOS NIÑOS
www.curiosikid.com

Museo de los Niños de Caracas (2002)
Basado en MILSET: "Descubriendo el agua",
L'enciclopédie pratique "Les Petit Debrouillards",
Tomo n° 1. Paris, Albin Michael, 1999.