

# CONEXIÓN ESCUELA/HOGAR

## Investigación 4: Prueba efervescente

El bicarbonato de sosa ( $\text{NaHCO}_3$ ) reacciona con el ácido. Uno de los productos es dióxido de carbono ( $\text{CO}_2$ ). Puedes usar una solución de bicarbonato de sosa para testar los líquidos y ver si son ácidos. Si se forman burbujas de  $\text{CO}_2$  cuando mezclas las dos soluciones, el líquido probablemente contenga un ácido.

### Materiales

- Bicarbonato de sosa
- Medidor de 1 cucharada
- Taza de medir
- Agua
- Líquidos variados
- Vaso pequeño
- Cuchara

### Instrucciones

1. Pon 1 cucharada colmada de bicarbonato de sosa en una taza de medir.
2. Agrega agua hasta el nivel de 1 taza. Remueve para disolver el bicarbonato.
3. Mide una cantidad pequeña de la solución de bicarbonato de sosa y ponla en un vaso.
4. Agrega una cantidad similar de líquido para testarlo. Anota tus observaciones.

### Cosas que se pueden usar

- Jugos de fruta  
(especialmente cítricos)
- Vinagre
- Vitamina C disuelta en agua
- Café
- Refrescos

NOTA: Los estudiantes deben ser supervisados por un adulto mientras realizan esta actividad.

Líquido	Observaciones