

---

# Limones molones

---

Taller para niñ@s de 4 a 99 años

DESQBRE  
FUNDACIÓN



Junta de Andalucía  
Consejería de Economía,  
Conocimiento, Empresas y Universidad

**#cienciadesdecasa**

## EDAD ACONSEJADA

De 4 a 99 años

## MATERIALES

- Limones
- Cuchillo 
- Bicarbonato sódico
- Colorantes alimentarios
- Guantes (recomendable)
- Bol, bandeja o fuente grande
- Palillos de dientes

## CONCEPTOS

- Reacción química
- Reacción ácido-base
- Efervescencia

## ¿DE QUÉ VA ESTO?

¿Has chupado alguna vez un limón? El sabor ácido que notas, y que te hace poner esas caras tan divertidas, se debe a que los limones contienen en el interior un compuesto que se llama ácido cítrico. ¿Y si te dijera que ese ácido se puede suavizar si añadimos bicarbonato sódico provocando un fenómeno que se llama efervescencia?

**Vamos a experimentar con dos sustancias (el ácido cítrico y el bicarbonato sódico) que, al mezclarse, van a producir burbujas y otro compuesto diferente que ya no será ácido. Este proceso es lo que denominamos una reacción química. Concretamente, vamos a realizar una reacción ácido-base... ¡Con un toque de color!**



#yomequedoencasa #cienciadesdecasa

## PASO A PASO



1. Con ayuda de una persona adulta, parte los limones por la mitad, colócalos en la fuente y pincha su interior con los palillos para liberar el jugo de limón.
2. Añade unas gotas de colorante alimentario a los limones partidos y mezcla bien con los palillos. Te recomiendo que uses guantes para evitar mancharte las manos con salpicaduras.
3. Añade una cucharada de bicarbonato sódico en cada una de las mitades de limón y observa el resultado.

## ¿QUÉ HA PASADO?

Lo que hemos observado es una reacción química ácido-base: el ácido es el ácido cítrico que hemos liberado al cortar y pinchar el limón y la base es el bicarbonato sódico. Al mezclarse, estos dos compuestos químicos se neutralizan y liberan dióxido de carbono ( $\text{CO}_2$ ), agua y otro compuesto que se llama citrato de sodio.

En esta reacción, el  $\text{CO}_2$  liberado es el responsable de la efervescencia, es decir, de las burbujas que observamos sobre los limones.

## ¿SABÍAS QUE...?

Este tipo de reacciones químicas son muy habituales en la naturaleza y son las que se utilizan para realizar multitud de experimentos, por ejemplo, para simular erupciones volcánicas.

## VÍDEOS

Vídeo sobre el taller [ver](#)

## AUTORÍA DE LA ACTIVIDAD

Silvia Alguacil Martín.

Es maestra de Educación Infantil y licenciada en Biología. Trabaja en [Fundación Descubre](#) donde coordina proyectos de divulgación y gestiona contenidos web.

#yomequedoencasa #cienciadesdecasa

*¿ Te atreves...*

a enviarnos una  
foto chupando  
un limón antes y  
después de hacer  
el experimento?

Envíanos tus fotos, dibujos y experiencias a [proyectos@fundaciondescubre.es](mailto:proyectos@fundaciondescubre.es) y lo publicaremos en nuestras redes sociales, ¡queremos ver tu trabajo!