

# Miękkie jajko

## ABSTRAKT

Doświadczenie pozwala przekonać się, z czego zbudowana jest skorupka jajka.

### ZASTOSOWANIE / SŁOWA KLUCZOWE

jajko, skorupka

## MATERIAŁY

- jajko
- ocet (10-procentowy roztwór wodny kwasu octowego)
- słoik

## BEZPIECZEŃSTWO

Doświadczenie jest bezpieczne.

## WARUNKI SZCZEGÓLNE

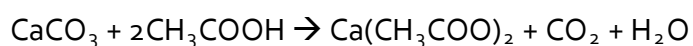
Doświadczenie wymaga kilkudniowego przygotowania.

## WYKONANIE

Do słoika wlej ocet i zanurz w nim jajko. Po 2–3 dniach skorupka zrobi się miękka, a po kolejnych dwóch dniach zupełnie zniknie. Tak spreparowane jajko jest miękkie i odbija się jak piłeczka kauczukowa.

## WYTŁUMACZENIE

Węglan wapnia, który zapewnia sztywność skorupki jajka, rozpuszcza się w kwasach, nawet tak słabych, jak kwas octowy. Powstaje rozpuszczalna w wodzie sól – octan wapnia, dwutlenek węgla [tlenek węgla (IV)] oraz woda.



Dwutlenek węgla, wydzielający się podczas tej reakcji, obserwujemy jako pęcherzyki gazu, powstające bardzo licznie na skorupce i uwalniające się z roztworu do powietrza.

## ALTERNATYWY

Eksperyment można wykorzystać podczas pogadanki na temat próchnicy zębów.