



Baylab



E O REACȚIE CHIMICĂ!

MATERIALE:

- O sticlă mică din plastic dur (sticlă de suc de 0,5 litri)
- Un balon rotund de mărime medie
- Oțet
- Bicarbonat de sodiu
- O pâlnie



Cum se procedează:

1. Se toarnă oțet în sticla mică – aproximativ 1,5 cm.
2. Folosind o pâlnie, se toarnă două lingurițe de bicarbonat de sodiu într-un balon.
3. Trageți gâtul balonului peste gâtul sticlei, având grijă să nu lăsați bicarbonatul de sodiu să iasă din balon.
4. Acum ridicați balonul astfel încât bicarbonatul de sodiu să curgă în oțet. Agitați sticla. Ce se întâmplă?

Explicație:

Când două substanțe reacționează una cu alta, pot forma noi substanțe sau produse chimice. În această reacție chimică, oțetul și bicarbonatul de sodiu reacționează, formând dioxid de carbon. Aceste bule de gaz sunt cele care fac balonul să se umfle.



Pentru mai multe
informații vizitați
bayer.ro/baylab