

Blæs en ballon op med kemi

Det skal du bruge:

En lille sodavandsflaske (0,25 liter er bedst).

2 balloner

2 spiseskefulde bagepulver

1 deciliter eddike

2 tragte

1 spiseske

Decilitermål

Sådan gør du

1:

Brug en tragt og hæld 1 deciliter eddike i sodavandsflasken

2:

Sæt ballonen på en tør tragt

3:

Hæld 2 spiseskefulde bagepulver ned i ballonen. Fjern ballonen fra tragten

4:

Sæt ballonen på flasken uden at bagepulveret glider ned i flasken

5:

Hold om flasken. Er du klar? Løft op i ballonen og lad bagepulveret løbe ned i flasken. Nu skulle det gerne syde og sprutte, og måske bliver flasken fuld af skum. Ballonen pustes op. Vent til det ikke syder mere. Tag forsigtigt ballonen af og bind en knude på den.

6:

Prøv eventuelt at tage en anden ballon og med munden puste den op til samme størrelse.

7:

Prøv at kaste de to balloner i luften. Er der forskel på dem?



Hvad sker der?

Når bagepulver og eddike blandes, dannes der en gas, som kaldes for kuldioxid, (CO₂).

Alle gasser udvider sig for at udfylde det rum, der er muligt.

Derfor vil kuldioxiden blæse ballonen op.

Kuldioxid er tungere end luft, derfor vil ballonen, der er pustet op med bagepulver falde hurtigere til jorden end ballonen der er pustet op med almindelig luft.

Kilde:

www.testoteket.dk

365 forsøg / Holte / Flachs, 2015