

Att blåsa upp en ballong

utan att använda munnen

Bild: Pixabay.com

|  |  |
| --- | --- |
| Inledning | När brustabletter blandas i vatten börjar det bubbla. Vad beror det på egentligen?  Kan bubblorna användas till något? Javisst, till att blåsa upp en ballong! |
| Material | En flaska med inte alltför vid öppning, en ballong, en eller flera brustabletter och  en tratt. |
| Utförande | 1. Smula sönder brustabletten. 2. Trä ballongen på en tratt och för ner pulvret i ballongen. 3. Häll lite vatten i flaskan. 4. Trä ballongen på flaskan utan att pulvret åker i. 5. Vänd upp ballongen så att pulvret åker i 6. Observera vad som händer. 7. Väger flaskan och ballongen med innehåll lika mycket nu, som innan ballongen blåstes upp? |

|  |  |
| --- | --- |
| **Till läraren** | |
| Underlag för riskbedömning | Bedöms som riskfri under förutsättning att den utförs enligt instruktion. *En fullständig riskbedömning ges av undervisande lärare.* |
| Teori | En bild som visar vägg, inomhus, flaska, bord  Automatiskt genererad beskrivningEn brustablett innehåller huvudsakligen natriumvätekarbonat, som är ett fast ämne. När den löser sig i vatten tar vätekarbonatjonen upp en vätejon och bildar kolsyra. En del av kolsyramolekylerna avger koldioxid i gasform. Eftersom ämnen tar mycket större plats i gasform än i fast eller flytande form blåses ballongen upp.  Figur 1 KRC: Ballonger som blåsts upp med en respektive två C-vitaminbrustabletter. |
| Tips | Det går också bra att hälla i bakpulver i ballongen och hälla en syra, till exempel utspädd ättiksyra, i flaskan.  Här behöver man göra en riskbedömning för syran. |
| Övrigt | Beskrivningen kommer från kompendiet ”Om världen-barn utforskar sin omvärld”; KRC. |