

Blussen met Koolstofdioxide. Een proef van Scheikunde.



Nodig: 2 pakje bakpoeder

Azijn + lepel

1 leeg hoog glas of glazen pot van ongeveer 250 ml

1 waxinelichtje

Lucifers

Strooi eerst het bakpoeder in het lege glas of glazen pot. Zet nu het waxinelichtje op de bodem van het bekeerglas en steek dit aan. Wacht 3 minuten en giet met de lepel langs de wand van het bekeerglas de azijn.

Wat gebeurt er? En waardoor?

Als bakpoeder met azijn wordt gemengd, begint het te schuimen door een **reactie**. Even later gaat het waxinelichtje uit. Dit komt omdat er **koolstofdioxide** (Het gas dat je uitademt) ontstaat als azijn en bakpoeder met elkaar in contact komen. Deze koolstofdioxide verspreidt zich vervolgens in het bekeerglas en verdringt de **zuurstof** die de vlam nodig heeft om te kunnen branden. We kunnen zeggen dat doordat het waxinelichtje zuurstof nodig heeft om te branden, gaat de vlam uit.

Wat heb je nu geleerd:

Koolstofdioxide (CO_2 (g)) adem je uit en ontstaat als azijn bij bakpoeder komt.

Zuurstof (O_2 (g)) is nodig voor verbranding en om te leven.