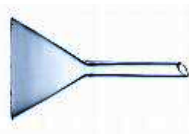




flesje



trechter



oranje ballon



pen



baking soda

of



azijn



theelepel



Zet een (veiligheids)bril op!

1. Vul het flesje voor een kwart met azijn.
2.
  - Trek eerst flink aan de ballon.
  - Teken een gezicht op de ballon
  - Zet de ballon op de trechter.
3.
  - Schep 1 theelepel baking soda in de trechter.
  - Laat de baking soda in de ballon vallen.
  - Herhaal dit met nog 3 schepjes baking soda.
4.
  - Haal de ballon van de trechter..
  - Doe de ballon om de fles.

5. Schud het poeder in de fles.



Wat gebeurt er?



Als je azijn en baking soda met elkaar mengt, dan krijg je een chemische reactie. Door het zuur uit de azijn komt uit de baking soda het gas koolstofdioxide (koolzuurgas,  $\text{CO}_2$ ) vrij. Een gas neemt veel meer ruimte in dan een vaste stof (baking soda). Hierdoor wordt de ballon opgeblazen.



Zou de ballon nog groter worden met meer baking soda of met meer azijn?



Ruim je werkplek op.