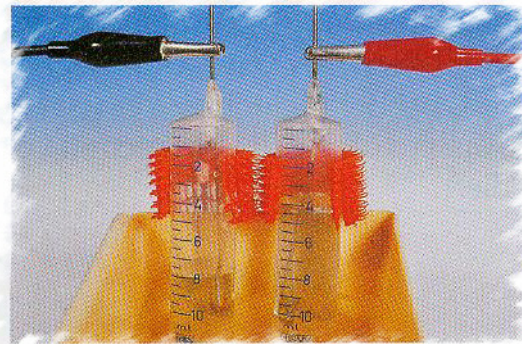


## Elektrolyse

- Du brauchst:**
- Kristallsoda: 250 ml gesättigte Lösung
  - Elektroden, Elektrodenhalter, Krokodilklemmen
  - Elektrolysewanne oder Tupperdose
  - Netzgerät 12V

### Was ist zu tun?

1. Nimm die Elektrolysewanne mit der Sodalösung und befestige die luftblasenfrei gefüllten Spritzen (Elektrodenhalter) mit der Öffnung nach unten am Rand der Wanne.
2. Schließ nun die Krokodilklemmern an die Spritzennadeln, stecke das Netzgerät (Gleichspannungsquelle) an und beobachte.
3. Elektrolysiere bis sich am Minuspol genug Gas gebildet hat (ca. 8 mL) - Beobachte den Pluspol!



### Was ist passiert?

*Wasser besteht aus Wasserstoff (H) und Sauerstoff (O)-Atomen. Bei der Elektrolyse wird Wasser mit Hilfe des elektrischen Stroms in Wasserstoff und Sauerstoff zerlegt. Da doppelt so viele Wasserstoffmoleküle in Wasser enthalten sind als Sauerstoffmoleküle, entsteht auch doppelt soviel Wasserstoffgas!*

