

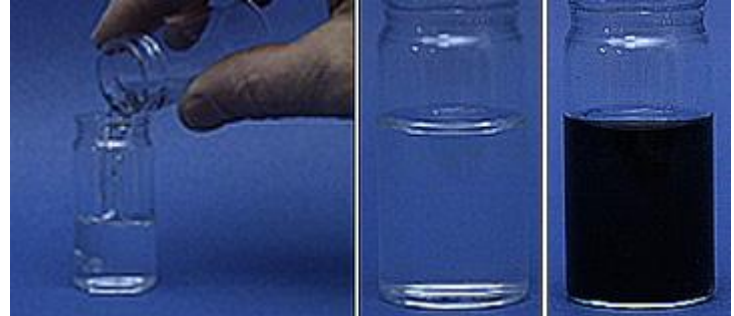
# Oscillerende reactie: Landolt reactie

## Materiaal:

- KIO<sub>3</sub>
- geconcentreerd zwavelzuur
- ethanol
- Na<sub>2</sub>SO<sub>3</sub>
- zetmeel

## Uitvoering

- Oplossing A: 4.3 g KIO<sub>3</sub> in 1000 ml water
- Oplossing B: 2.2; ml geconcentreerd H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, 10 ml ethanol en 1.16 g Na<sub>2</sub>SO<sub>3</sub> in 1000 ml water
- Oplossing C: 0.1% zetmeeloplossing



- bekerglas1: 100 ml water + 20 ml C + 50 ml B + 50 ml A
- bekerglas2: 200 ml water + 20 ml C + 50 ml B + 50 ml A
- bekerglas3: 300 ml water + 20 ml C + 50 ml B + 50 ml A

De oplossingen worden in de gegeven volgorde samengevoegd en geroerd.

De laatste oplossing (oplossing A) wordt als laatste gelijktijdig aan de 3 oplossingen gebracht.

De oplossing in beker 1 gaat na ongeveer 15 seconden van kleurloos naar blauw, bij de tweede duurt dit ongeveer 30seconden, bij de derde ongeveer 1 minuut.

[http://www.saskschools.ca/~chem30\\_dev/2\\_kinetics/labs/clock\\_rxn.pdf](http://www.saskschools.ca/~chem30_dev/2_kinetics/labs/clock_rxn.pdf)

Video:

<http://www.maniacworld.com/Iodine-Clock-Reaction.html>