

# Liesegang ring met magnesiumionen en NaOH

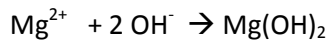
## **Materiaal:**

- Buis/petrischaal
- magnesiumchloride
- gelatinepoeder
- ammoniak geconc
- natriumhydroxide

## ***Uitvoering:***

Breng in een 250 ml bekglas 0.4 g magnesiumchloride 12 g gelatinepoeder in 100 ml water en roer en verhit zodat de gelatine in water een doorzichtige gel vormt. De hete vloeistof wordt over meerdere petrischalen verdeeld en in reageerbuisjes verdeeld. De gel in de petrischalen vormt een dunne laag, terwijl de reageerbuisjes half gevuld worden. Direct na het verdikken van de gel wordt in het midden van de petrischaal een korrel NaOH gebracht. Na afdekken wordt deze schaal op een rustige plaats voor meerdere uren gestockeerd.

## ***Verklaring:***



[http://www.chemieunterricht.de/dc2/tip/03\\_98.htm](http://www.chemieunterricht.de/dc2/tip/03_98.htm)