

Liesegang ring met hexaaminokobalt(II)ion

Materiaal:

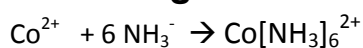
- Buis/petrischaal
- kobaltdichloride
- gelatinepoeder
- ammoniak geconc
- kopersulfaat

Uitvoering:

Breng in een 250 ml bekeerglas 0.4 g kobaltdichloride 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 druppel geconcentreerd ammoniak gebracht. Na afdekken wordt deze schaal op een rustige plaats voor meerdere uren gestockeerd.

De gestolde gel in het de proefbuisjes wordt 1-2 mm met de ammoniakoplossing overgoten en op een rustige plaats gezet.

Verklaring:



<http://www.thuisexperimenteren.nl/science/kristallisatie/gelcrystals.htm>

<http://www.thuisexperimenteren.nl/science/liesegang/liesegang.htm>