

Liesegang ring met koperchromaat

Materiaal:

- buis
- natriumsilicaat
- kaliumchromaat
- azijnzuuroplossing
- kopersulfaat

Uitvoering:

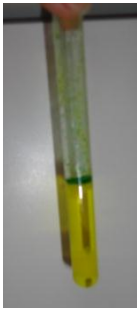
4ml waterglasoplossing (natriumsilicaat, verdund tot een dichtheid van 1.06 g/ml).

0.2 g Kaliumchromaat (K_2CrO_4) in 4 ml azijnzuuroplossing (ca. 2%).

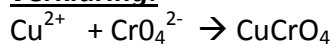
Meng beide oplossingen en giet ze over in een buis.

Laat staan tot de gel hard is geworden.

Leg 0.5 - 1 g kopersulfaatkristallen op de top. Probeer deze uniform te verdelen.



Verklaring:



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

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