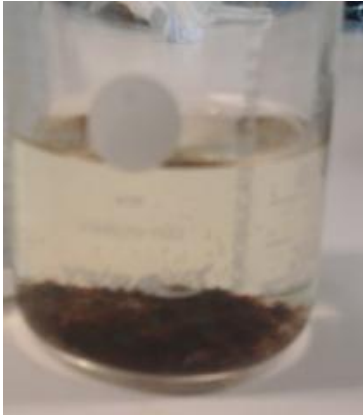


Groei van “chemische cellen” (kristallen) door osmose

Materiaal:

- overhead
- 250ml beker
- 100 ml maatcilinder
- 100ml 3% $K_4Fe(CN)_6 \cdot 3H_2O$
- 6-8 kleine kristallen kopersulfaat (kopspeld groot)



Uitvoering

Breng 100ml van de 3% $K_4Fe(CN)_6 \cdot 3H_2O$ oplossing in een 250ml beker op de overhead. Voeg 6 tot 8 kopersulfaat kristallen in de beker en doe de waarneming

De ferrocyanide ionen en de koperionen reageren ter vorming van een colloïdaal half permeabel membraan rond de kopersulfaat kristallen. Water beweegt door het membraan als de kopersulfaatcellen oplossen wat een verhoging van osmotische druk geeft in het membraan en de cellen doet vergroten.

Reactie:

