

# Hangend ijsklontje

 [c3.nl/ontdekchemie/proefjes/hangend-ijsklontje](http://c3.nl/ontdekchemie/proefjes/hangend-ijsklontje)

## Wat heb je nodig?

1. Ijsklontje
2. 20 cm naaigaren
3. Keukenzout
4. Schaaltje
5. Schoteltje



## Wat gebeurt er?

Je hebt een ijsklontje aan een draadje laten hangen! Normaal befrist water bij  $0^{\circ}\text{C}$ , het ijsklontje is dus  $0^{\circ}\text{C}$ . Zout water befrist bij een temperatuur lager dan  $0^{\circ}\text{C}$ . Het water rondom het zout op het ijsklontje is  $0^{\circ}\text{C}$  en gaat smelten. Het smelten van ijs kost energie. Warmte is een vorm van energie. Om te smelten haalt het ijs warmte uit het zoute water en zo daalt de temperatuur van het zoute water. Onder en binnenin het draadje zit geen zout. Dit water en dus het draadje vriest door de lagere temperatuur vast aan het ijsklontje.