

## Fiska is

### Materiel

Glas eller skål med vatten, isbitar, snöre eller garn, salt

*Detta experiment är lämpligt att utföra vid diskbänken eller liknande eftersom det finns risk att det blir lite blött.*

### Gör så här

Placera isbitarna i ett glas med vatten så att isbitarna täcker ytan. Lägg snöret på isbitarna. Strö försiktigt lite salt på och omkring snöret. Vänta någon minut. Lyft försiktigt upp snöret. Vad händer?

### Förklaring

När vi häller salt på is så bildas saltvatten ovanpå isen. Saltvatten har lägre fryspunkt än vanligt vatten. Isen börjar smälta och snöret sjunker neråt. När isen smälter hamnar vatten ovanpå isbiten. I isen löses saltet snabbt upp och sprids ut i vattenskålen. Eftersom vattnet ligger på isbitarna, som är kalla så fryser vattnet snabbt igen när saltet ovanpå isbiten minskar i koncentration. Snöret som ligger i vattnet fryser fast i isen.

När vi pratar om salt i det här experimentet så menar vi vanligt koksalt som vi använder vid matlagning. Koksalt heter natriumklorid på kemispråk och är det salt som vi oftast menar när vi säger just salt.

Det finns en massa andra salter som inte är så bra att förväxla med natriumklorid. Till exempel är bikarbonat som man använder vid bakning ett salt. Ett annat salt som många känner till är salmiak som används i saltlakrits.



Bilder: [blogg.loppi.se/sarianne](http://blogg.loppi.se/sarianne)



Bild: [blogg.loppi.se/sarianne](http://blogg.loppi.se/sarianne)

