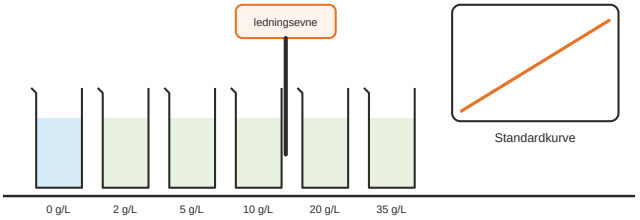
Hvor salt er vandet?

Navn: Klasse: Dato:

Kan vi bestemme saltindholdet i en ukendt vandprøve ud fra dens ledningsevne?



Hvor salt er vandet?

Vores hypotese

Det skal I bruge

- Ledningsevnesensor, trådløs
- Natriumchlorid >99,8 %
- Kern vægt 500 g/0,01 g (EHA 500-2)
- Målecylinder, hård plast 500 ml
- Bægerglas 250 ml
- Ske med spatel
- Vand, demineraliseret
- Sprøjteflaske 500 ml
- Refraktometer til saltvand, digitalt
- Vandprøver: havvand, fjordvand, vandløb, postevand
- Evt. 'ukendt' prøve lavet af læreren

Sikkerhed

Forsøget er ufarligt. Prøver fra naturen må ikke drikkes, og hænderne vaskes efter feltarbejde.

Sådan gør I

1. Lav en standardrække med 0, 2, 5, 10, 20 og 35 g salt pr. liter demineraliseret vand. Lav fx 250 ml af hver.
2. Skyl ledningsevnesensoren med demineraliseret vand og dup den tør.
3. Mål ledningsevnen i hver standardopløsning, startende med den svageste.
4. Tegn en graf med saltindhold på x-aksen og ledningsevne på y-aksen og indtegn en tendenslinje.
5. Mål ledningsevnen i de ukendte prøver.
6. Aflæs saltindholdet på standardkurven eller beregn det ud fra tendenslinjens ligning.

Vores målinger

Prøve	Salt (g/L)	Ledningsevne	Bemærkning

Graf eller tegning

Spørgsmål

1. Er jeres standardkurve en ret linje? Hvor afviger den?

2. Hvor salt var de ukendte prøver?

3. Hvorfor skal sensoren skylles mellem hver måling?

4. Hvorfor er Østersøen mindre salt end Nordsøen?

Vores konklusion