



## Vilka av dessa lösningar leder ström? Testa om dioderna lyser med en konduktivimeter!

**Uppgift:** Testa vilka lösningar som kan leda ström

**Material:** Socker, salt, rent vatten, bägare, ledningsförmågemätare = konduktivimeter

**Utförande:** Häll upp tre bägare med avjoniserat vatten och en bägare med kranvatten. Tillsätt salt i en bägare och (lite) socker i den andra. Mät ledningsförmågan. Torka av skänklarna mellan mätningarna.

**Resultat:**

Ämne	Rent vatten	Saltvatten	Sockervatten	Kranvatten
Leder/leder ej	ej	ja	nej	Ja, lite

### Förklaring:

Avjoniserat vatten eller rent vatten leder inte ström, ty den innehåller inga joner. Avjoniserat vatten kallas ibland destillerat vatten. Vatten är en molekyلفörening. Man kan testa renheten genom att se om vattnet leder ström.

Saltvatten leder ström för lösningen innehåller joner. Salt löser upp sig till natriumjoner och kloridjoner. Dessa joner leder ström.

Sockervatten leder inte ström ty socker är en molekyلفörening och kan inte bilda joner

Kranvatten leder lite ström ty den innehåller lite joner. Dessa joner ger smak åt vattnet.

