**Saliniteit meting voor de KRW**

Het zoutgehalte of saliniteit is een verplichte parameter voor het chemisch onderzoek van oppervlaktewater. Er zijn enkele mogelijkheden om dit zoutgehalte te bepalen. Hieronder geven we de varianten aan.

1. EC meting

De belangrijkste bijdrage aan het geleidingsvermogen van water wordt geleverd door de Na en Cl ionen in het water, het zoutgehalte dus. Hieronder vind je een omrekentabel voor het omzetten van geleidingswaarden naar zoutgehalten. Je meet dus de EC en zet deze om naar een concentratiewaarde van zout.

|  |  |
| --- | --- |
| Geleiding in mS/cm | NaCl in g/l (ppt) |
| 1,9 | 1,0 |
| 3,7 | 2,0 |
| 7,3 | 4,0 |
| 10,9 | 6,0 |
| 17,8 | 10,1 |
| 25,8 | 15,1 |
| 33,6 | 20,2 |
| 41,2 | 25,4 |
| 48,9 | 30,6 |
| 56,3 | 35,8 |
| 62,2 | 40,0 |
| 69,4 | 45,3 |
| **75,7** | **50,0** |

1. **TDS meting**

Een TDS meting geeft je een inzicht in de Total Dissolved Solids in een oplossing. Hiermee bedoelen we alle organische en anorganische stoffen, zowel ionen al moleculen en heel kleine deeltjes die in water kunnen voorkomen. De belangrijkste bronnen van deze stoffen zijn de landbouw, bodemverontreiniging en waterzuiveringsinstallaties. Het gaat vooral om calcium, fosfaten, nitraten, natrium, kalium en chloride ionen. Ook kunnen moleculen meegenomen worden zoals giftige stoffen (pesticiden etc) en heel fijne kleideeltjes. Heb je het over een betrekkelijk schoon oppervlaktewater dan kun je de TDS gelijkstellen aan het keukenzoutgehalte. De eenheid ppt (parts per Thousand) duidt op gram/liter.

1. **Sneltest op Chloride**

Bij de afdeling scheikunde is een chloride sneltest te leen. Het is een kleurentest die werkt met een titratie. Je kunt hierbij direct het chloride bepalen. Om het zoutgehalte berekenen moet je een kleine wiskundige tussenstap uitvoeren. Denk hier eerst maar eens over na.