

## Control Lección 4

### UNIDADES DE MEDIDA Y CONVERSIONES

Hay cuatro sistemas de unidades para expresar la concentración de una sustancia disuelta en el agua por unidad de volumen:

- **Peso:** mg/l ó  $\mu\text{g/l}$ ; que equivalen a  $\text{g/m}^3$  y  $\text{mg/m}^3$  y a ppm (partes por millón) y ppb (partes por billon).
- **Equivalentes químicos:** miliequivalentes /l. Multiplicando esta cantidad por el peso equivalente apropiado se obtienen unidades de peso.
  - El peso equivalente es igual al peso atómico (o el del radical) partido por la carga (por ejemplo, el peso atómico del Mg es 23.3 y su carga es 2, así que su peso equivalentes es 11,65).
- **Molaridad:** mmol/l ó  $\mu\text{mol/l}$  . Un mol es el peso molecular expresado en gramos.
- **Átomo:**  $\mu\text{g-at/l}$ . Multiplicando por el peso atómico da la concentración en unidades de peso.

<http://www.esf.edu/efb/schulz/Limnology/originions.html>

Control:

Recoge una etiqueta del agua mineral que uses habitualmente y utiliza su composición para traspasar a distintas unidades de medida su composición iónica.