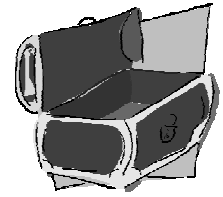


# Glosario



## Abundancia

El número de organismos en una muestra o taxón.

## Acidez

1. La cantidad de base fuerte (por ejemplo Hidróxido Sódico) necesaria para titular una muestra a un pH de alrededor de 10,3; mide la capacidad de un agua de neutralizar bases.
2. Cualidad o estado de un ácido (uso común)

## Ácido

Cualquier sustancia que puede ceder un átomo de hidrógeno o protón (H+) a otra sustancia. Cualquier sustancia con valores de pH menores de 7.

## Acuoso

Que está contenido en, o que contiene, agua

**Aerosoles**  
Partículas líquidas o sólidas en dispersión o en suspensión en el aire.

## Alcalinidad

La cantidad de ácido fuerte (p.e. Ácido Clorhídrico) necesario para titular una muestra a un pH alrededor de 4,5. Mide la capacidad de un agua de neutralizar ácidos y es a menudo representada como partes por millón (ppm) de CaCO<sub>3</sub>.

## Alcalino (básico)

Cualquier sustancia con valores de pH mayores de 7.

## Arroyo

Un curso de agua continua que discurre a lo largo de un cauce en la tierra, formando un río, un riachuelo u otro arroyo.

Los arroyos pueden ser permanentes, significando que el agua fluye por el cauce todo el año, o pueden ser intermitentes o efímeros significando que el agua deja de correr, y puede incluso desaparecer, durante ciertos momentos del año.

## Base

Cualquier sustancia capaz de captar un protón (H+) procedente de otra sustancia

## Bentónico

Referente a animales y plantas que viven en el fondo del agua.

## Biodiversidad

La variedad de seres vivos.

## Buffer o tampón o amortiguadora, Solución

Solución que resiste el cambio de pH cuando se añaden o bien hidroxilos (OH-) o protones (H+). El valor de pH conocido y estable de esas soluciones las hace muy apropiadas para la calibración de los instrumentos de medida de pH

## Calibración

Ajustar instrumento frente a un valor conocido de referencia o estándar a través de algún tipo de relación de proporción o estadística.

## Calidad del agua

Un atributo o rasgo característico del agua, descrito por sus propiedades físicas, químicas y biológicas

## Calor específico.

El calor medido en calorías que se necesita para aumentar un grado centígrado la temperatura de un gramo de una sustancia.

## Clorinidad

La concentración de cloro de una solución

## Colorimétrico, Método

Algunos de los procedimientos para medir sustancias disueltas dependen de una determinación por el color. La asunción que subyace es que la intensidad del color es proporcional a la concentración de la sustancia disuelta en cuestión.

## Concentración de fondo

El nivel de productos químicos presentes en el agua, procedentes de procesos naturales más que de la contribución humana.

## Conductividad

La capacidad de una solución acuosa para transmitir una corriente eléctrica. Depende de la concentración de sales disueltas (iones), del tipo de iones y de la temperatura de la solución. Las unidades en que se mide son microSiemens/cm o micromhos/cm. (Son equivalentes).

## Corriente

En un arroyo o río, una categoría intermedia entre poza y rápido. Una zona de corriente no tiene la turbulencia de un rápido, pero el agua se mueve más rápido que en una poza.

### **Cuenca hidrográfica o cuenca de recepción**

1. La parte de la cuenca de un río en la cuál se recoge el agua de lluvia y desde la cuál el río toma su agua. Cada cuenca está definida por la existencia de la divisoria de aguas.

El término divisoria de aguas es a menudo utilizado incorrectamente para describir la cuenca hidrológica.

2. El área drenada por un río o arroyo.

### **Densidad**

La relación de la masa y el volumen de una sustancia

### **Desnitrificación**

El hecho o proceso de reducir nitratos a amoníaco. Los nitritos pueden ser un producto intermedio.

### **Divisoria de aguas**

La línea imaginaria que separa las aguas de escorrentía en diferentes ríos, cuencas o mares; una estrecha extensión elevada de terreno entre dos áreas de drenaje. Ver cuenca hidrológica

### **Electrodo**

En GLOBE, un electrodo es la parte de una sonda a través de la cual la electricidad puede pasar.

### **Enriquecimiento**

Hacer un agua más productiva (por ejemplo: añadiendo nutrientes)

### **Escollo**

Un árbol o una rama incrustada en el fondo de un cuerpo de agua

### **Estándar**

Una medida con un valor establecido a para usar en calibración; una referencia conocida.

### **Estandarización**

Que está de acuerdo a un estándar.

### **Estanque**

Un pequeño cuerpo de aguas tranquilas hecho artificialmente, bien haciendo un hoyo en el suelo o bien poniendo diques a una depresión natural

### **Eutrofización**

Nivel alto de materia orgánica en un cuerpo de agua, a menudo se debe a un incremento del suministro de nutrientes.

### **Evaporación (del agua)**

Cambio de estado de líquido a gas a una temperatura por debajo del punto de ebullición.

### **Exactitud**

Lo cercano del valor de una medida al valor verdadero (Ver precisión).

### **Fotosíntesis**

Proceso por el cual la energía de la luz solar es utilizada por los organismos, especialmente por las plantas verdes para sintetizar carbohidratos a partir del Dióxido de Carbono y de agua.

### **Densidad relativa**

La relación de la densidad de una sustancia con la densidad del agua (a 25 °C y 1 atmósfera)

### **Hidrológico, ciclo**

La serie de fases a través de las cuales pasa el agua desde la Atmósfera a la superficie terrestre y vuelve a la Atmósfera. Incluye condensación para la formación de nubes, precipitación, acumulación en el suelo o en los cuerpos de agua y re-evaporación.

### **Hipótesis**

Una afirmación provisional hecha para contrastar su lógica o sus consecuencias empíricas.

### **In Situ**

Situado en su lugar natural de origen. (Latín)

### **Lago**

Un cuerpo de agua grande totalmente rodeado de tierra y generalmente creado de forma natural, pero puede ser artificial. Su denominación original se puede aplicar a un cuerpo de agua suficientemente grande como para resultar una característica geográfica

### **Léntico**

Relativo a, o que vive en aguas estancadas (lagos, estanques o pantanos)

### **Lluvia ácida**

Lluvia caracterizada por tener valores de pH por debajo de 6

### **Logarítmica, Escala**

Una escala en la cual cada unidad representa un incremento o una disminución de diez veces.

### **Lótico**

Relativo a, o que vive en aguas en movimiento (arroyos y ríos)

### **Macroinvertebrados**

Animales sin columna vertebral y que son visibles a simple vista (>0,5 mm).

**Medidor/contador**

Instrumento, normalmente utilizado en combinación con una sonda que convierte las señales electrónicas recogidas por esta en unidades de interés (p.e.  $\mu\text{S}/\text{cm}$  o  $\text{mg}/\text{l}$ ). Un contador debe estar programado con la apropiada calibración de la sonda antes de dar resultados razonables

**Micromhos/cm**

Unidad estándar de medida de la conductividad, es equivalente a  $\text{microSiemens}/\text{cm}$

**MicroSiemens/cm**

( $\mu\text{S}/\text{cm}$ ) Unidad del sistema métrico para medir la conductividad, es equivalente a  $\text{micromhos}/\text{cm}$

**Molar**

Unidad de medida para concentraciones, (moles por litro de solución)

**Molécula**

La unidad fundamental más pequeña de la material (normalmente un conjunto de átomos) de un compuesto químico que puede tomar parte en una reacción química.

**Naturales, aguas**

Sistemas que típicamente están compuestos de los sedimentos / minerales y la atmósfera también como fase acuosa; casi siempre implican una parte de la biosfera.

**Neutro**

Cualquier sustancia con  $\text{pH} = 7$ .

**Nitrato**

Una sal de ácido nítrico ( $\text{HNO}_3$ ). Los nitratos son, a menudo, muy solubles y pueden ser reducidos y formar nitritos o amoníaco.

**Nitrato-Nitrógeno**

Las concentraciones de nitrato ( $\text{NO}_3^-$ ) son expresadas a menudo como masa de Nitrógeno por volumen de agua.

**Nitrito**

Una sal de ácido nitroso ( $\text{HNO}_2$ ). Los Nitritos son a menudo muy solubles y pueden ser oxidados y formar nitratos o reducidos y formar amoníaco.

**Nitrito-Nitrógeno**

Concentraciones de nitrito ( $\text{NO}_2^-$ ) son expresadas a menudo como masa de nitrógeno por volumen de agua.

**Mareas**

Periódicas subidas y bajadas de las aguas de los océanos en sus entradas, producidas por la atracción del sistema sol-luna. Tiene lugar cada 12 horas .

**Oxígeno Disuelto (OD)**

La masa de oxígeno molecular disuelto en un volumen de agua. La solubilidad del oxígeno está influida, de forma no lineal, por la temperatura. Se puede disolver más oxígeno en agua fría que en agua caliente. La solubilidad del oxígeno en el agua depende también de la presión y de la salinidad, que reducen la solubilidad del oxígeno

**pH**

El logaritmo negativo de la concentración molar de protones ( $\text{H}^+$ ) en disolución.

**Poza**

En un arroyo o río, una región más profunda con movimiento lento del agua y pocos sedimentos.

**ppm**

Normalmente partes por millón. (Equivalente a miligramos por litro en los cálculos de GLOBE).

**ppm Clorinidad**

Por peso, igual a los miligramos de cloro por litro, asumiendo que un litro de agua pesa un kilogramo

**ppmil**

Normalmente partes por mil (Equivalente a gramos por litro en los cálculos de GLOBE)

**Precipitación**

1. Los productos caídos de la condensación en la atmósfera p.e. lluvia, nieve, granizo
2. Separación en forma de sólido de una disolución debido a cambios físicos o químicos. (p.e. añadiendo un reactivo o disminuyendo la temperatura)

**Precisión**

Una medida del grado de concordancia entre los valores de los múltiples análisis de una muestra (ver exactitud)

**Productividad**

La formación de materia orgánica promediada sobre un periodo de tiempo que puede ser un día o un año.

**Protón**

Partícula elemental que se encuentra en el núcleo de los átomos y que tiene carga positiva. Átomo de hidrógeno con carga positiva ( $\text{H}^+$ ).

**Rápido**

En un arroyo o río, el área menos profunda con aguas muy rápidas y sedimentos de gran tamaño.

**Reactivo**

Sustancia usada para producir una reacción especialmente para detectar otras sustancias

**Reducir**

En términos químicos, cambiar de un estado alto a uno bajo de oxidación. (p.e. ganar electrones).

**Residuo líquido**

El componente, procedente del deshielo o de restos de agricultura tras la siembra, etc, que llega como agua, flotando en un arroyo o río

**Río**

Un arroyo grande de aguas corriendo en un cauce hacia el océano, un lago u otro río.

**Riqueza**

El número de taxones diferentes

**Sal**

Compuestos iónicos que en una solución acuosa se dividen en iones positivos (excluyendo H<sup>+</sup>) y iones negativos (excluyendo OH<sup>-</sup>); La más común es el Cloruro Sódico o sal de mesa o sal común

**Salina, Agua**

Agua que contiene sal o sales.

**Salinidad**

Una medida de la concentración de sales disueltas, principalmente cloruro sódico, en aguas salobres y saladas.

**Salobre, agua**

Agua que contiene sales disueltas en menor concentración que el agua de mar, pero en mayor cantidad que el agua dulce. La concentración de sales disueltas, normalmente esta en un rango entre 1000-10000 ppmil.

**Sobresaturado**

La característica de una sustancia que lleva disuelto más cantidad de otra sustancia de la que se podría predecir en condiciones de equilibrio. Es un término comúnmente utilizado para describir gases disueltos en agua (por ejemplo si en un lago hay un proceso de fotosíntesis muy alto, el agua puede llegar a estar sobresaturada en oxígeno durante el día).

**Sólidos disueltos**

Partículas sólidas que han pasado a formar parte de un líquido por inmersión o dispersión en él (por ejemplo: sales)

**Sólidos en suspensión.**

Partículas sólidas en un fluido que no están ni disueltas ni depositadas

**Solubilidad**

La capacidad relativa de ser disuelto

**Solución**

Una mezcla homogénea que contiene dos o más sustancias

**Solución saturada**

Una solución que contiene la máxima cantidad de sustancias disueltas a una temperatura y presión determinada.

**Soluto**

Una sustancia que se disuelve en otra para formar una solución.

**Solvente/ Disolvente**

Una sustancia que disuelve a otras para formar una solución / disolución.

**Sonda**

En GLOBE, un instrumento usado para medir el voltaje o la resistencia de una sustancia. Cualquier pequeño utensilio, especialmente los que llevan un electrodo, que pueden formar parte, o ser ubicados en o sobre algo con el propósito de obtener y transmitir información o medidas. Una sonda con un medidor o contador debe ser calibrada para que los datos que se obtengan sean razonables.

**Subóxica, agua**

Agua con niveles muy bajos de oxígeno disuelto; tiene lugar la desnitrificación (el nitrato se convierte en amoníaco)

**Suspensión**

Una mezcla en la cual partículas muy pequeñas de un sólido permanecen suspendidas sin disolverse.

**Tampón. (Ver Buffer).** Solución amortiguadora**Taxón**

Un grupo de organismos de una categoría particular (tal como orden, familia, género). Singular de taxa

**Taxones / Taxa (latín)**

Plural de taxón

**Titulador**

El reactivo añadido en una titulación

**Titulación /Valoración**

Procesos de determinación de la cantidad de un compuesto dado por adición de un reactivo líquido de concentración conocida, se debe medir el volumen de reactivo necesario para transformar el compuesto a través de una reacción dada.

**Topografía**

Las características del relieve superficial de un área.

**TSD Total de Sólidos Disueltos**

La cantidad total de sólidos que quedan cuando un volumen de agua filtrado es evaporado en su totalidad siguiendo un protocolo determinado

**Transparencia**

Es la propiedad de un cuerpo o sustancia de transmitir los rayos de la luz a través suyo , de manera que los cuerpos colocados detrás pueden ser vistos con claridad. Transparencia, cuando se aplica a estudios de agua, se refiere a la distancia a la que un objeto puede ser visto mirando a través del agua bajo unas condiciones de luz ambiental determinadas. La transparencia está relacionada con la turbidez en que la cantidad de partículas en el agua y las características de esas partículas influirán en la distancia a la que los objetos pueden ser vistos, pero las dos no son directamente comparables.

**Turbidez**

Aplicado al estudio del agua, se refiere al grado en el que las partículas en el agua pueden dispersar la luz. La turbidez está relacionada con la transparencia, pero ambos términos no son equivalentes y la relación depende de las características de la muestra de agua en particular. Por lo tanto las medidas de turbidez no pueden ser usadas en lugar de las de transparencia ni viceversa.

**Turbio**

No claro o transparente debido a que los sedimentos están removidos.

**Uniformidad**

Abundancia relativa de los taxones presentes en una muestra.

**Vapor de agua**

Agua en fase gaseosa.