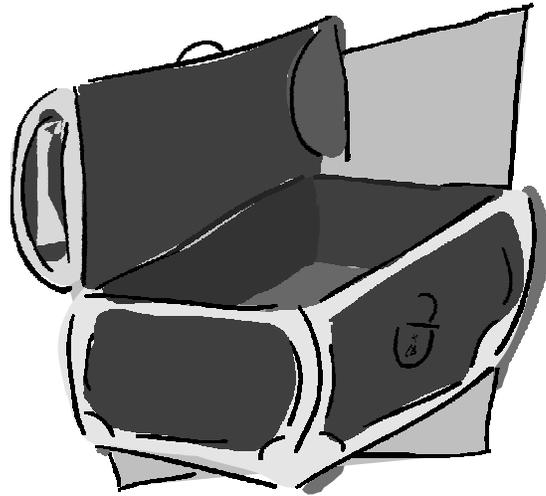


APÉNDICE



Hoja de Definición del Sitio

*Hoja de Datos del Procedimiento de Control de
Calidad*

Hoja de Datos de la Investigación de Hidrología

*Hoja de Datos de Identificación de Macroinvertebrados
de Agua Dulce*

Mapa del Sitio de Hidrología

Glosario

Investigación de Hidrología

Hoja de Definición del Sitio

Nombre del Centro Escolar: _____ Clase o grupo: _____

Nombre(s) del estudiante(s) que rellena la hoja de definición del sitio: _____

Fecha: _____ Elige uno: Nuevo sitio Metadatos Actualizaciones

Nombre del sitio _____ (Crear un único nombre que describa la ubicación del Sitio)

Coordenadas: Latitud: _____ N ó S Longitud: _____ E ó O

Altitud: _____ metros

Origen del dato de localización (marcar uno): GPS Otro

Si es Otro, descríballo: _____

Nombre del cuerpo de agua: _____ (Nombre común usado en los mapas)

Tipo de agua:

Salado (> 25 ppmil)

Salobre (2-25 ppmil)

Dulce (<2 ppmil)

Agua en movimiento:

Arroyo, río o estuario

Otros: _____

Ancho aproximado del curso de agua: _____ metros

Aguas estancadas:

Estanque

Lago

Embalse

Bahía

Acequia

Océano

Estuario

Otros: _____

Tamaño de las aguas estancadas:

Mucho más pequeño de 50 m X 100 m

Aproximadamente 50 m X 100 m

Mucho más grande de 50 m X 100 m

Área aproximada: _____ Km²

Profundidad media: _____ metros

Ubicación de la zona de muestreo:

Salida

Orilla

Puente

Barca

Entrada

Embarcadero

¿Se puede ver el fondo?:

Si No

Material del cauce/orilla (Marcar uno):

Suelo Roca Cemento Orilla con vegetación

Roca madre (Marcar uno):

Granito Caliza Volcánicas Sedimentos mixtos Desconocidos

Agua dulce hábitats presentes (Marcar uno):

Sustrato rocoso Orillas con vegetación Sustrato de lodo Sustrato arenoso
Vegetación sumergida Troncos

Agua salada hábitats presentes (Marcar uno):

Costa rocosa Costa arenosa Terreno llano de lodo/Estuario

Sonda termómetro

Fabricante: _____

Nombre del modelo: _____

Conductímetro

Fabricante: _____

Nombre del modelo: _____

pHmetro

Fabricante: _____

Nombre del modelo: _____

Kit de Oxígeno Disuelto (OD)

Fabricante: Lamotte Hach Otro: _____

Nombre del modelo: _____

Sonda de Oxígeno Disuelto

Fabricante: _____

Nombre del modelo: _____

Kit de Alcalinidad

Fabricante: Lamotte Hach Otro: _____

Nombre del modelo: _____

Kit de Nitrato

Fabricante: Lamotte Hach Otro: _____

Método: Zinc Cadmio

Nombre del modelo: _____

Kit de titulación de salinidad

Fabricante: Lamotte Hach Otro: _____

Nombre del modelo: _____

Comentarios: Descripción general del sitio de estudio y “metadatos”

Investigación de Hidrología

Hoja de Datos del Procedimiento de Control de Calidad

Nombre del Centro Escolar: _____

Grupo: _____ Fecha: _____

Kit de Oxígeno Disuelto(OD):

Temperatura del agua destilada: _____ °C; Elevación de su sitio: _____ metros

Oxígeno Disuelto para el agua destilada agitada:

Observador 1: _____ mg/l Observador 2: _____ mg/l Observador 3: _____ mg/l Media: _____ mg/l

Solubilidad del oxígeno en agua para esa temperatura al nivel del mar ver Tabla HI-OD-1: _____ mg/l

Valor de calibración para esa elevación ver Tabla HI-OD-2: _____ mg/l

Valor esperado para OD en su agua destilada: _____ mg/l

_____ mg/l x _____ = _____ mg/l

Salinidad

Salinidad del estándar: Observador 1: _____ ppmil Observador 2: _____ ppmil Observador 3: _____ ppmil

Valor medio de Salinidad: _____ ppmil

Alcalinidad

Estándar utilizado (marca una): Estándar de bicarbonato sódico: _____ Estándar comprado: _____

Alcalinidad de la disolución estándar: _____ mg/l

Para kits que leen la alcalinidad directamente:

Observador 1: _____ mg/l CaCO₃; Observador 2: _____ mg/l CaCO₃; Observador 3: _____ mg/l CaCO₃

Media: _____ mg/l CaCO₃

Para kits en los que hay que contar el número de gotas:

	Observador 1	Observador 2	Observador 3	Media
Número de gotas:	_____ gotas	_____ gotas	_____ gotas	_____ gotas

Constante de conversión para su kit y su protocolo: x _____ x _____ x _____ x _____

Total Alcalinidad: = _____ mg/l = _____ mg/l = _____ mg/l = _____ mg/l
(mg/l CaCO₃)

Nitrato-Nitrógeno

Observador 1: _____ mg/l NO₃⁻-N Observador 2: _____ mg/l NO₃⁻-N Observador 3: _____ mg/l NO₃⁻-N

Media: _____ mg/l NO₃⁻-N

Investigación de Hidrología

Hoja de datos

Nombre del Centro Escolar: _____

Nombre de la clase o grupo: _____

Nombre(s) del estudiante(s) que toma los datos: _____

Medidas del tiempo:

Año: _____ Mes: _____ Día: _____ Hora: __:__ (Tiempo universal =UT) Hora: __:__ (Local)

Nombre del sitio: _____

Estado del agua: (marcar uno)

Normal

Inundado

Seco

Helado

Fuera de alcance

Transparencia

Cobertura de nubes (marca uno):

Sin nubes

Roto (50%-90%)

Despejado (<10%)

Cubierto (>90%)

Nubes aisladas (10%-24%)

Ocultado

Dispersas (25%-49%)

Introducir los datos siguientes dependiendo del método que se haya usado: Disco Secchi o tubo de transparencia.

Disco Secchi

Primera medida con el disco Secchi:

Distancia desde el observador hasta donde desaparece el disco _____(m)

Distancia desde el observador hasta donde el disco reaparece _____(m)

Distancia desde el observador hasta la superficie del agua _____(m)

El disco Secchi alcanza el fondo y no desaparece.

En este caso indica la profundidad del agua en el sitio de estudio _____(m)

Segunda medida con el disco Secchi:

Distancia desde el observador hasta donde desaparece el disco _____(m)

Distancia desde el observador hasta donde el disco reaparece _____(m)

Distancia desde el observador hasta la superficie del agua _____(m)

El disco Secchi alcanza el fondo y no desaparece.

En este caso indica la profundidad del agua en el sitio de estudio ____ (m)

Tercera medida con el disco Secchi:

Distancia desde el observador hasta donde desaparece el disco _____(m)

Distancia desde el observador hasta donde el disco reaparece _____(m)

Distancia desde el observador hasta la superficie del agua _____(m)

El disco Secchi alcanza el fondo y no desaparece.

En este caso indica la profundidad del agua en el sitio de estudio _____(m)

Tubo de Transparencia

Nota: Si la imagen es todavía visible cuando el tubo está lleno, poner la longitud del tubo y marca “mayor que la longitud del tubo de transparencia”.

Medida 1 (cm): ¿Mayor que la longitud del tubo de transparencia?
 Medida 2 (cm): ¿Mayor que la longitud del tubo de transparencia?
 Medida 3 (cm): ¿Mayor que la longitud del tubo de transparencia?

Temperatura del agua

Media: ____ °C	Nombre del observador	Temperatura °C
	1.	
	2.	
	3.	

Oxígeno disuelto

Media: ____ mg/l	Nombre del observador	Oxígeno Disuelto (mg/l)
	1.	
	2.	
	3.	

Conductividad

Temperatura de la muestra de agua que está siendo analizada: __ °C

Media: ____ μS/cm	Nombre del observador	Conductividad (μS/cm)
	1.	
	2.	
	3.	

Valor de la Conductividad de la disolución estándar: _____ MicroSiemens/cm (μS/cm)

pH del agua

Medida con: (marcar una) papel pHmetro

Media: ____	Nombre del observador	Conductividad (μS/cm) si se añade sal	pH
	1.		
	2.		
	3.		

Valor de las disoluciones tampón usadas: pH 4 pH 7 pH 10 (marcar todas las que haya usado)

Salinidad

Información sobre las mareas.

Hora de la marea antes de la medición: _____ horas y minutos

Marcar una: Marea alta Marea baja Marcar una: UT(tiempo universal) hora local

Hora de la marea después de la medición: _____ horas y minutos

Marcar una: Marea alta Marea baja Marcar una: UT(tiempo universal) hora local

Lugar dónde esas mareas ocurren: _____

Salinidad (Método del Hidrómetro)

	Medida 1	Mediad 2	Medida 3
Temperatura del agua en probeta de 500 ml	_____°C	_____°C	_____°C
Gravedad específica:	_____	_____	_____
Salinidad de la muestra:	_____ppmil	_____ppmil	_____ppmil
Valor medio de Salinidad:	_____ppmil		

Opcional. Titulación de Salinidad

Salinidad de la muestra:	medida 1:_____ppmil	Medida 2:_____ppmil	Medida 3:_____ppmil
Valor medio de Salinidad:	_____ppmil		

Alcalinidad: (Para kits que leen directamente la alcalinidad)

Media:	Nombre del observador	Alcalinidad(mg/l CaCO ₃)
_____mg/l CaCO ₃	1.	
	2.	
	3.	

Alcalinidad: (Kits de Hach u otros kits en los que hay que contar las gotas)

Nombre del Observador	Número de gotas	x	Constante de conversión para tu kit	=	Alcalinidad total (mg/l CaCO ₃)
1.		x		=	
2.		x		=	
3.		x		=	

Media: _____mg/l CaCO₃

Total Nitratos +Nitritos ($\text{NO}_3^- \text{-N} + \text{NO}_2^- \text{-N}$)

Media: Nitratos + Nitritos _____mg/l	Nombre del observador	Nitratos y Nitritos (mg/l $\text{NO}_3^- \text{-N} + \text{NO}_2^- \text{-N}$)
	1.	
	2.	
	3.	

Nitritos-Nitrógeno ($\text{NO}_2^- \text{-N}$) (opcional)

Media: $\text{NO}_2^- \text{-N}$ _____mg/l	Nombre del observador	Nitritos (mg/l $\text{NO}_2^- \text{-N}$)
	1.	
	2.	
	3.	

Identificación de Macroinvertebrados de Agua Dulce

Hoja de Datos

Nombre del Centro Escolar: _____

Clase o grupo: _____

Nombre(s) del estudiante(s) que toma los datos: _____

Fecha de la recogida de muestras: Año: _____ Mes: _____ Día : _____

Nombre del sitio de estudio: _____

Para un sitio de fondo rocoso con agua corriente:

Zonas de aguas rápidas (Ripples): Número de muestras: _____

Zonas de aguas corrientes: Número de muestras: _____

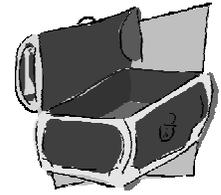
Zonas de aguas tranquilas (Pozas): Número de muestras: _____

(Total muestras = 3)

Para un Sitio con Diferentes Hábitats:

Hábitats	Estimación del porcentaje del área	Número de muestras (% Area X 20) 100
Vegetación sumergida		
Orillas con vegetación, ramas troncos o raíces		
Fondo de lodo		
Fondo de grava o arena		
Total	100%	20 muestras

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 CaCO₃.

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 mg/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 (HNO_3). Los nitratos son, a menudo, muy solubles y pueden ser reducidos y formar nitritos o amoníaco.

Nitrato-Nitrógeno

Las concentraciones de nitrato (NO_3^-) son expresadas a menudo como masa de Nitrógeno por volumen de agua.

Nitrito

Una sal de ácido nitroso (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 (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 (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 (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+) y iones negativos (excluyendo OH-); 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.