

El Agua En Las Marismas

He aquí los resultados obtenidos de las diferentes partes del agua que examinamos, con ayuda de algunos instrumentos e introduciendo diferentes pastillas que producían un cambio de color en el agua para luego poder hallar los cálculos necesarios.

- Turbidez: 40JTU
- Temperatura: 20°C
- Oxígeno disuelto: 4ppm, salía de color rosa el agua.
- Nitrato: 5ppm
- Porcentaje de saturación de oxígeno: 100%
- Dureza: Más de 300ppm, agua muy dura.

Ahora analizaremos cada resultado de una forma más teórica explicando que significa cada dato en los diferentes indicadores químicos y fisicoquímicos:

TURBIDEZ

Los resultados que pueden darse son: 0JTU, 40JTU, 100JTU.

Cuanto menor sea el valor de la turbidez, mayor es la transparencia del agua.

Si la turbidez es mayor que 40JTU, habrá muchas partículas suspendidas en ella.

TEMPERATURA

En general cuando la temperatura del agua es más fría, la cantidad de oxígeno disuelto debe ser más alta, y por lo tanto el agua podrá soportar la vida acuática con más facilidad. Esto se debe a que el oxígeno puede disolverse más rápido en el agua fría que en el agua tibia.

OXÍGENO DISUELTO

Para calcularlo se utiliza una pastilla, que te permite calcular la cantidad de oxígeno en ppm. Esta unidad significa partes por millón y equivale a mg/L. Al darnos una concentración de 4ppm habría oxígeno suficiente para la mayoría de las especies. Cuando la concentración de oxígeno es baja el ecosistema experimenta hipoxia.

PORCENTAJE DE SATURACIÓN DE OXÍGENO

Nos da un 100% por lo que se muestra en una tabla observada en el cuaderno, que es una saturación normal.

NITRATO

Se considera agua potable, aunque tiene algo de contaminación, ya que tiene 5ppm cuando el agua sin contaminar serían unos 4ppm o un número inferior.

DUREZA

La dureza se expresa en ppm.

Según la dureza, el agua puede clasificarse de cuatro maneras. Con el resultado obtenidos por nosotros el tendría más de 300ppm, por lo que sería agua muy dura.

FOTOS

