

pH-Minor

Compuesto granulado, para ajustar el pH del agua, cuando éste sea superior a 7,6. Es indispensable, para un óptimo tratamiento del agua y para evitar las molestias que puede producir en la piel de los bañistas, un desequilibrio del pH.

PROPIEDADES

Aspecto	Sólido en forma de perlas
Color.....	Ligeramente amarillento
Densidad aparente	1,40 - 1,45 g/cc
pH de una solución acuosa al 20%.....	1,0 – 1,2
Solubilidad en agua a 25°C.....	1.080 g/l
Composición.....	Bisulfato sódico

DOSIFICACIÓN

Añadir 1,5 kg de pH-Minor, para disminuir en 0,2 unidades el pH de 100 m³ de agua. Siendo esta dosis de carácter orientativo.

El valor pH del agua, deberá estar situado entre 7,2 - 7,6 y su control se realizará diariamente, por medio de un estuche analizador de pH (test kits).

MODO DE EMPLEO

Sin la presencia de los bañistas en la piscina, verter la dosis necesaria de CTX-10 en un recipiente con agua, adicionando esta solución sobre la superficie de la piscina por un igual.

INFORMACIÓN PARA LA SEGURIDAD DEL USUARIO

- Manténgase fuera del alcance de los niños.
- Nocivo por ingestión.
- Irrita los ojos y las vías respiratorias.
- En caso de contacto con los ojos, lávenlos inmediata y abundantemente con agua y acúdase al médico.

EN CASO DE ACCIDENTE O MALESTAR, ACUDA INMEDIATAMENTE AL MÉDICO.
(Si es posible muéstrele la etiqueta).

Definición: VALOR pH

El pH indica el grado de acidez o alcalinidad de una solución acuosa. La escala de valores pH, va de 0 (alta acidez), pasando por 7 (neutra), hasta 14 (alta alcalinidad). Siendo imposible obtener un agua en óptimas condiciones si se olvida o no se le presta la atención debida al pH de la misma.

Un pH demasiado alto producirá:

- Turbidez en el agua.
- Formación de escamas o incrustaciones.
- Irritación en los ojos, oídos, nariz y garganta de los bañistas.
- Dificulta y retarda la eficacia del desinfectante encargado de eliminar los microorganismos del agua.

Son muchos los factores que alteran el pH del agua:

- La naturaleza química (dureza) de la propia agua de aportación.
- Productos químicos que se dosifican tales como hipoclorito sódico o de calcio, cloro gas, etc.
- Las partículas que son introducidas en la piscina a través del aire o por los bañistas (suciedad, cremas, sudor, polvo, orina, etc.).

pH REDUCER 11384

Granulated compound which reduces the pH level of the water when it is greater than 7.6. It is essential for proper water treatment, ensuring that bather's skin is not irritated by a pH imbalance.

PROPERTIES

Appearance	Pearl shape solid
Colour	Slightly yellowish
Apparent density	1.40 – 1.45 g/cm ³
pH of a 20 % water solution	1.0 – 1,2
Solubility at 25° C.	1.080 g/l.

DOSAGE

Add 1.5 Kg. of 11384 to reduce 0.2 pH units by 100 m³ volume of water. This dose is meant as a guideline.

The perfect pH balance should be between 7. – 7.6. The pH level is easily determined by using a pH and chlorine test kid and should be carried out twice daily.

INSTRUCTIONS FOR USE

Pour the necessary dose in a container with water and pour the mixture evenly over the surface of the pool.

PRESENTATION

In 1,5 – 8 – 16 – 40 Kgs. drums.

SAFETY PRECAUTIONS:

- Keep the container sealed in a dry place, away from heat and out of the reach of children.
- Should the product be swallowed or brought into contact with the eyes, visit a doctor immediately.
- Do not mix it with other chemical compounds.

IN CASE OF AN ACCIDENT OR DISCOMFORT, CONSULT A DOCTOR IMMEDIATELY (showing him/her the label, if possible).

The information contained in this page is accurate when the correct procedures are followed. We hold no responsibility

pH - VALUE

The pH indicates the degree of acidity or alkalinity of a water solution. The pH-value scale goes from 0 (high acidity), to 7 (neutral), to 14 (high alkalinity). It is impossible to obtain ideal water conditions unless due attention is paid to pH levels.

A too high pH:

- Causes turbidity in the water.
- Causes flake formation or scaling.
- Causes irritation to the bather's eyes, ears nose and throat.
- Hinders and delays efficiency of disinfectant in the pool water.

There are many factors, which can alter the water pH:

- The chemical nature (hardness) of the supply water.
- Chemicals dosed such as sodium or calcium hypochlorite, chlorine gas, etc.
- The particles introduced into the swimming pool through the air or by the bathers themselves (dirt, creams, sweat, dust urine, etc.).