



Medição da qualidade da água: pH *Measurement of quality of water: pH*

O cloro só desinfetará correctamente se o pH da água da piscina estiver entre os 7.2 e os 7.6.

O pH é um indicador da acidez ou da basicidade de uma substância. É determinado pelo número de iões livres de hidrogénio (H^+) ou protões presentes numa substância. O resultado de uma medição de pH é determinado pelo número de protões (iões H^+) e pelo número de iões hidróxido (OH^-) presentes na água. Quando o número de protões é igual ao número de iões hidróxido, a água é neutra. O pH é então 7. O pH da água pode variar entre 0 e 14 unidades. Quando o pH é maior que 7, a água é básica. Abaixo de 7, a água é ácida. O pH pode ser modificado através da adição e dissolução de substâncias ácidas ou básicas (correctores de pH).

The chlorine will only disinfect correctly the swimming pool water if the pH has a value between 7.2 and 7.6 of basicity.

The pH is an indicator of the acidity of a substance. The pH of the water can vary 0 and 14.

When pH of a substance is greater of 7, it is a substance. When pH of a substance is below 7, it is an acid substance. The term common to talk about pH is the alkalinity. The value of pH can be modified with the introduction in the water of substance acid or basic calls (corrector of pH).

