



Comparação técnica dos principais métodos de tratamento de águas de piscinas

1. Desinfecção (Tratamento base a uma água de piscina)

Desvantagens do hipoclorito de sódio:

- + origina vulgarmente irritações nos olhos e vias respiratórias
- + é destruído rapidamente pela luz solar e por temperaturas elevadas
- + origina um aumento de pH
- + a valores de pH a partir de 7.4 diminui drasticamente (50% a 80%) a quantidade de produto químico que permanece com poder desinfectante
- + provoca a desestabilização do sistema
- + implica a utilização de produtos químicos para a correcção do pH
- + provoca o aparecimento de teores de cloro insuficientes para garantir a desinfecção

Vantagens da utilização de Cloro Granulado:

- + anula todas as desvantagens apresentadas pelo hipoclorito de sódio
- + estabilização do cloro pelo ácido cianúrico evita ainda a libertação
- + eliminação de cheiros
- + aumenta a sua resistência aos raios solares (ultravioletas) e temperaturas elevadas
- + garante um teor contínuo de cloro na água e uma desinfecção eficiente
- + não afecta o pH da piscina
- + a estabilidade é cerca de 2 a 4 vezes superior

2. Floculação

- + É um tratamento indispensável para a clarificação da água da piscina.
- + O Sulfato de Alumínio contamina a água com um teor de alumínio residual (fortemente tóxico) acima do máximo permitido por Lei, nos valores de pH recomendados para águas de piscina.
- + Os Policloreto de Alumínio, também utilizados em todo o mundo no tratamento de águas potáveis, permitem obter teores de alumínio residual na água dentro dos limites permitidos por Lei.



3. Algicida

- + É um tratamento indispensável para evitar o desenvolvimento de algas nas superfícies da piscina.
- + O Sulfato de Cobre (baseado no poder do ião cobre, tóxico) provoca corrosões, manchas e é fortemente tóxico, não só para as algas mas também para os banhistas.
- + Os Sais Quaternários de Amónia e Poliquaternários de Amónia têm elevada eficácia sem possuírem qualquer tipo de problema ambiental, além de serem também auxiliares no processo de clarificação a água.

4. Correção do pH

- + Os ácidos e cal devem ser evitados na da água, em virtude da sua elevada agressividade.
- + O Bicarbonato de sódio, o Carbonato de sódio e o Bissulfato de sódio são correctores de pH não agressivos e perfeitamente adequados para as correcções de pH da água de piscinas.