**Alcalinidade**

A alcalinidade é a soma dos componentes da água que tendem a elevar o pH a valores maiores que 4,5. [...] Este parâmetro é definido como a medição da capacidade da água de neutralizar um ácido até um pH desejado. [...] as diversas espécies de alcalinidade dependem do valor de pH, da composição mineral, da temperatura e da força iônica da água.

[...]

Excesso de alcalinidade é frequentemente acompanhado de excessiva elevação de pH e geralmente não é consequência da atividade humana. Em muitas regiões, a alta alcalinidade do solo resulta em águas alcalinas na região.

Em geral, consideram-se três tipos de alcalinidade, referente à concentração total de OH-, CO32-, HCO3- e H2BO3- [...].

[...]

O valor da alcalinidade entra no cálculo do CO2 total dissolvido, o qual é utilizado para determinar o metabolismo do carbono no ecossistema. A determinação da alcalinidade é importante para o controle do processamento de águas naturais e de despejos. A alcalinidade é modificada por qualquer processo envolvendo produção ou eliminação de íons H+, OH- e bases de ácidos fracos. Os limites esperados para a análise de alcalinidade a carbonatos são de 10 a 500mg/L CaCO3 (Silva, 1990). Nas águas brutas varia de 10 a 30 mg/L de CaCO3.

A não ser quando é devida à presença de hidróxidos, a alcalinidade não constitui um problema isolado, desde que, também, não influencie a salinidade, pois nesse caso pode trazer sabor desagradável à água.

BAUMGARTE, Maria da Graça Zepka. POZZ, Simone Andréa. Qualidade de águas: descrição de parâmetros químicos referidos na Legislação Ambiental. FURG, Rio Grande - RS: Editora da Furg, 2001.