

DETERMINACIÓN DE LAS DIFERENTES FORMAS DE ALCALINIDAD.

Se pueden determinar las diferentes formas de alcalinidad con las siguientes formulas:

ALCALINIDAD DE BICARBONATOS:

$$\text{HCO}_3^- \text{ ppm como CaCO}_3 = \frac{T - 5.0 \times 10^{\text{pH}-10}}{1 + 0.94 \times 10^{\text{pH}-10}}$$

ALCALINIDAD DE CARBONATOS:

$$\text{CO}_3^{2-} \text{ ppm como CaCO}_3 = B \times 0.94 \times 10^{\text{pH}-10}$$

B=Alcalinidad de bicarbonatos.

ALCALINIDAD DE HIDRÓXIDOS:

$$\text{OH}^- \text{ ppm como CaCO}_3 = 5.0 \times 10^{\text{pH}-10}$$

BIÓXIDO DE CARBONO LIBRE:

$$\text{CO}_2 \text{ ppm como CaCO}_3 = 2.0 \times B \times 10^{6-\text{pH}}$$

BIÓXIDO DE CARBONO TOTAL:

$$\text{CO}_2 \text{ Total ppm como CaCO}_3 = A + 0.44(2B + C)$$