

$$W \frac{Z^3}{3L^2}$$

entonces

$$\Theta_w' = \int_0^L \frac{WZ^3 dz}{3L^2 EJ} = \frac{WL^2}{12EJ}$$

$$\partial_w' = \int_0^L \frac{WZ^4 dz}{3L^2 EJ} = \frac{WL^3}{15EJ}$$

Estas son fórmulas utilizadas en el análisis de un elemento vertical de tanque.

Ingo **LUIS DE GREIFF B.**

Profesor de la Facultad
Nacional de Minas

SEPARACION DE LA SILICE DISUELTA, DE LAS SALMUERAS DE CARBONATOS ALCALINOS

La separación de la sílice disuelta en las salmueras de carbonatos alcalinos, por medio de un procedimiento en dos etapas que implica el empleo de un carbonato magnésico básico, la hidromagnesita, ha sido objeto de estudio. Como mecanismo para separar la sílice se consideró la formación de un compuesto, o la absorción, o una combinación de ambos métodos. Se desechó la formación de un compuesto a causa de la inconstancia de la relación molar de la magnesia y la sílice. Se cree que el mecanismo adecuado es la absorción, calculando los resultados por medio de las ecuaciones de absorción de Freundlich. La representación logarítmica de las isotermas de absorción de Freundlich, toma la forma de líneas rectas de pendiente constante. Las intersecciones de estas líneas son proporcionales a la concentración molar Na_2CO_3 , K_2CO_3 de las soluciones de donde se absorbe la sílice. Por consiguiente, existe una relación entre el coeficiente de Freundlich y la concentración de carbonatos en las soluciones. Se explica el fundamento de esta relación. Se formula una ecuación final para el rendimiento de la eliminación de la sílice del carbonato de magnesio básico, en función de las concentraciones de sílice y de los carbonatos alcalinos en la solución.

(Chemical and Metallurgical Engineering).