

LA CORROSION – ANODOS DE SACRIFICIO / CORROSION - SACRIFICIAL ANODES



La corrosión es la destrucción de un material por causa de una reacción química o electroquímica, con su medio ambiente. El material y su medio ambiente forma un elemento de corrosión, influyendo en la extensión de ésta los potenciales eléctricos de los materiales metálico, así como diferencias en concentración y temperatura.

Todos los materiales tienen tendencia a volver a la condición estable en la que se encontraban en la naturaleza, es decir, termodinámicamente hablando a su estado estable.

La protección catódica galvánica o ánodos de sacrificio, se basa en la corrosión de metales diversos según la serie galvánica, el ánodo galvánico se conecta a la estructura directamente. Las aleaciones de zinc, aluminio y magnesio son las aleaciones más universalmente usadas para la fabricación de ánodos de sacrificio. En aplicaciones de agua salada, el material más usado es el zinc.



Corrosion is the destruction of a material caused by a chemical, or electrochemical reaction with its environment. The material and its environment form an element of the corrosion which is influenced by the electrical potential of the metallic materials, and also by the differences in temperature and concentration.

All metals have a tendency to return to the stable condition in which they are found in nature, that is to say, thermodynamically speaking, a stable state.

Galvanic cathodic protection or sacrificial anodes, is based on the corrosion of various metals according to the galvanic series, the galvanic anode is directly connected to the structure. Zinc, aluminum and magnesium alloys are the most universally used alloys for the manufacture of sacrificial anodes.

