金屬腐蝕 伽凡尼腐蝕是什麼?

伽凡尼腐蝕(Galvanic corrosion)

這種腐蝕發生於兩種不同金屬或是合金接觸,而能產生伽凡尼電池(Galvanic cell)的情況,常用金屬材料在海水中的伽凡尼電位序。較具陽極的金屬易受到腐蝕。例如:在海洋工程中,以銲錫(鉛-錫合金)銲接黃銅配件,因為黃銅的電位序較具陰極性,所以銲錫較易受腐蝕。再從合金的觀點來比較,如果電池效應發生在兩相合金上,例如:鋼中具有肥粒鐵相和雪明碳鐵相,則因為肥粒鐵相較陽極性,

雪明碳鐵相較陰極性,就會產生電化

學腐蝕,因此可以說,**幾乎所有的兩相合金其腐蝕抵抗力都較單相金屬為差**。

唯一答案 ID: #1026

作者 Author: 天聖金屬科技

最後更新(Last update): 2011-04-30 07:47