

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，以鋁錫（鉛-錫合金）銲接黃銅配件，因為黃銅的電位序較具陰極性，所以鋁錫較易受腐蝕。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