# 钛合金和95\*钢的电偶腐蚀研究

孙禹宏,李竹影,张旺洲,刘冶

(海军工程大学,武汉 430033)

摘要:目的研究3%(以质量分数计)NaCl溶液中钛合金与95<sup>#</sup>钢的面积比以及它们之间的偶对间 距对95<sup>#</sup>钢的电偶腐蚀行为。方法测量不同阴阳极面积比和不同偶对间距的电偶电流密度、电偶 电位曲以及钢的腐蚀速率。结果偶对间距从24 mm减少到12 mm,降低50%,而腐蚀速率约增加 34~45倍。结论电偶腐蚀速率随阴阳极面积比的增大而升高,随着偶对间距的增大而降低。 关键词:电偶腐蚀;面积比;偶对间距;腐蚀速率 DOI:10.7643/issn.1672-9242.2014.02.002 中图分类号:TG174.3+6 文献标识码:A 文章编号:1672-9242(2014)02-0007-04

## Study on Galvanic Corrosion of Titanium Alloy and 95<sup>#</sup> Steel

SUN Yu-hong, LI Zhu-ying, ZHANG Wang-zhou, LIU Ye (1. Naval University of Engineering, Wuhan 430033, China)

**ABSTRACT: Objective** To investigate the area ratio and galvanic couple spacing of titanium alloy and 95<sup>#</sup> steel for the galvanic corrosion behavior of 95<sup>#</sup> steel in 3% NaCl solution. **Methods** The galvanic corrosion rate of steel and the curve of current density and potential were analyzed. **Results** The results showed that the galvanic corrosion rate increased with the increase of Sc/Sa, the galvanic couple of spacing decreased to 12 mm from 24 mm, and the corrosion rate increased by 34 ~ 45 times. **Conclusion** Galvanic corrosion rate increased with the increase of the galvanic couple spacing.

**KEY WORDS**: galvanic corrosion; area ratio; galvanic couple spacing; corrosion rate

电偶腐蚀又称接触腐蚀,是指2种或2种以上不同金属在电介质中接触后,由于自腐蚀电位不同而构成腐蚀原电池,使偶对金属之间存在电偶电流流

动,电位较低的金属为阳极,腐蚀加剧,而电位较高的金属为阴极,腐蚀减缓<sup>[1]</sup>。

电偶腐蚀是一种危害极为广泛,能够产生严重

收稿日期: 2013-11-15; 修订日期: 2013-12-20

Received: 2013-11-15; Revised: 2013-12-20

作者简介: 孙禹宏(1988-),男,山东烟台人,硕士研究生,主要研究方向为金属腐蚀。

**Biography:** SUN Yu-hong(1988-), Male, from Yantai, Shandong, Master graduate student, Research focus: metal corrosion.

损失的腐蚀行为,广泛存在于船舶、油气、航空、建筑 等行业和医疗器械中。电偶腐蚀的影响因素有很 多,除电偶本身材料性质(包括偶接前金属的自腐蚀 电位、极化性能、钝化膜稳定性能等)及几何性能(包 括阴阳极面积比、偶对间距等)以外,环境因素如电 导率、溶解氧、温度、流速、pH值等均影响着电偶腐 蚀行为,此外海水中的生物及腐败有机物也会影响 电偶腐蚀行为<sup>[2]</sup>。

钛作为一种耐腐蚀金属,在舰船的许多设备中, 易腐蚀的部位逐渐采用钛合金来替代,而船体大多 采用钢结构。当两种金属间的腐蚀防护手段被破坏 时,在有海水和湿气存在的环境下,钛对钢要产生电 偶腐蚀作用<sup>[3]</sup>,作为阳极的钢显然就要加速腐蚀,钢 的强度就会因为腐蚀加剧而迅速降低,船体的强度 不保就会发生船毁人亡的事故<sup>[4]</sup>。鉴于此,掌握某型 钢受钛合金电偶影响的情况,便于更好地采用有效的 防腐手段,防止钛合金对船体钢产生腐蚀<sup>[3]</sup>,了解钛 合金对于钢电偶腐蚀的具体行为就显得尤其重要。 文中着重研究了人造海水中钛合金与钢的面积比以 及它们之间的偶对间距对某型钢的电偶腐蚀行为, 其结论对异种金属间的具体防腐措施应用提供了理 论支撑。

# 1 材料和试验方法

实验材料为钛合金和95"钢<sup>[5-6]</sup>。钢试样的尺寸 有 205 mm × 130 mm, 180 mm × 100 mm, 150 mm × 80 mm, 120 mm × 60 mm, 100 mm × 50 mm, 钛试样的 尺寸为 50 mm × 25 mm。

钢试样经过打磨,除去表面锈迹,将铜导线与试 样顶端孔(孔径约3 mm)相连,为测量所用,并用环氧 树脂密封连接部分做防腐蚀处理。先用清水除去金 属试样表面残留的污渍,并置于丙酮溶液中用超声波 清洗仪除去表面油污,再用清水冲净后,用酒精擦洗, 自然晾干,放入干燥器中干燥<sup>[7]</sup>。在干净的钢试样非 工作面上均匀覆盖—层透明胶带,然后用石蜡封住。

用同样的方法清洗钛合金试样,并将铜丝与清洗后的钛试样进行焊接,焊接牢固后,用水磨机将焊接部位打磨平整,并洗净,最后用环氧树脂将焊接部位密封防止腐蚀。

试验介质为分析纯NaCl形成的3%(以质量分数

计)NaCl溶液,用蒸馏水配置。除锈液用分析纯盐酸和六次甲基四胺配置,六次甲基四胺占3.75%<sup>[8]</sup>。

钢试样与钛试样按面积比1:21,1:14,1:10, 1:6和1:4组成5组电偶对,置于3%NaCl溶液中, 有2组进行间距为12mm和24mm的试验。

# 2 结果与分析

## 2.1 偶对间距对腐蚀速率的影响

#### 2.1.1 偶对间距为12 mm

试验期间,溶液温度随时间的变化曲线如图1 所示。钢钛试样间距保持12 mm时,不同面积比的 钢钛电偶对电流密度随时间的变化曲线如图2所 示。其中1\*-5\*电偶对的阴阳极面积比分别为1:21, 1:14,1:10,1:6,1:4。电偶电位随时间的变化曲线如 图3所示<sup>[9]</sup>。



图1 偶对间距为12 mm时溶液温度随时间的变化曲线

Fig.1 The curve of temperature with time at a galvanic couple spacing of 12 mm



- 图 2 偶对间距为 12 mm 时 1\*-5\*偶对电偶电流密度随时间 的变化曲线
- Fig.2 The curve of  $1^{\#} 5^{\#}$  galvanic current density with time at a galvanic couple spacing of 12 mm



图 3 偶对间距为 12 mm 时 1\*-5\*电偶对电偶电位随时间的 变化曲线

Fig.3 The curve of  $1^{*} - 5^{*}$  Eg with time at a galvanic couple spacing of 12 mm

对比图1和图2可知,第2-7天两条曲线的变化 基本上一致,温度升高电偶电流密度增大,温度降低 电偶电流密度减少<sup>[10]</sup>,且阴阳极面积比越大,电偶电 流密度随温度的变化波动越剧烈。第1-2天,电偶 电流密度增大,因为钢钛偶对进行偶接时电偶对电 位差对腐蚀的驱动力很大,钢试样表面由非腐蚀状 态到腐蚀状态是一个腐蚀速率增大的过程。第7-8 天,电偶电流密度略微减少,是因为钢试样表面经过 长时间的腐蚀,锈层厚度增加,导致表面电阻逐渐增 大的缘故。从图2和图3均可以明显看出,电偶电流 密度和电偶电位均随着阴阳极面积比的增大而增 大。

### 2.1.2 偶对间距为24 mm

偶对间距为24 mm时,溶液温度随时间的变化 曲线如图4所示,电偶电流密度和电偶电位随着温 度的变化波动性较大。不同阴阳极面积比的电偶电 流密度和电偶电位随时间的变化曲线分别如图5和 图6所示。试验前10天,电偶电流密度随时间的变 化曲线与温度随时间的变化曲线波动性基本上一 致,温度升高电偶电流密度增大,温度降低电偶电流 密度减少;10天后电偶电流密度总体上处于不断减 小的趋势,因为后期钢试样表面腐锈增多,电偶腐蚀 速率降低,电偶电流减少。电偶电位前期比较平稳,后 期波动性较大,受温度的影响较大。电偶电流密度和 电偶电位基本上都随着阴阳极面积比的增大而增大。

## 2.2 阴阳极面积比电偶腐蚀速率的影响

阴阳极面积比和偶对间距属于电偶本身的几何



- 图4 偶对间距为24 mm时溶液温度随时间的变化曲线
- Fig.4 The curve of temperature with time at a galvanic couple spacing of 24 mm



- 图 5 偶对间距为 24 mm 时 1<sup>\*</sup>-5<sup>\*</sup>电偶对电偶电流密度随时 间的变化曲线
- Fig.5 The curve of  $1^{\#} 5^{\#}$  galvanic current density with time at a galvanic couple spacing of 24 mm



- 图 6 偶对间距为 24 mm 时 1<sup>\*</sup>-5<sup>\*</sup>电偶对电偶电位随时间的 变化曲线
- Fig.6 The curve of  $1^{*} 5^{*}$  Eg with time at a galvanic couple spacing of 24 mm

特性,不论是阴阳极面积比的改变还是偶对间距的 改变,都是通过改变电偶电流密度间接造成电偶腐 蚀速率的改变。初步发现,两者对电偶腐蚀速率的 影响存在着此消彼长的关系,有待后续试验进行更 深一步研究。

1<sup>\*</sup>-5<sup>\*</sup>电偶腐蚀速率随阴阳极面积比变化的柱 形图如图7所示,电偶腐蚀速率在相同测试时间和 相同温度条件下随面积比的增大而增大。阴阳极面 积比从1:21增大至1:4时,通过质量损失分析可知, 偶对间距为12 mm的电偶对的腐蚀速率从0.073 g/ (m<sup>2</sup>·h)增大至0.1167 g/(m<sup>2</sup>·h);偶对间距为24 mm的 电偶对的腐蚀速率从2.16×10<sup>-3</sup> g/(m<sup>2</sup>·h)增大至 2.593×10<sup>-3</sup> g/(m<sup>2</sup>·h)。由此可见,偶对间距增大能减 缓面积比对电偶腐蚀的影响。通过计算,偶对间距从 24 mm减少至12 mm(降低50%),腐蚀速率约增加 34~45倍,可见偶对间距对腐蚀速率的影响很大。



图7 电偶腐蚀速率随Sc/Sa的变化



# 3 结论

1)电偶对电偶电流密度和电偶电位随阴阳极 面积比的增大而增大。试验周期较长时,电偶电流 密度随着试验的进行有不断减少的趋势,温度的变 化对电偶电流密度和电偶电位有较大的影响。由于 文中并没有以温度为变量设置试验,只能根据试验 期间溶液温度在较小范围(10℃左右)内的变化来 判断温度对电偶电流密度和电偶电位的影响<sup>[11]</sup>。

 2)电偶腐蚀速率随阴阳极面积比的增大而增 大,该实验是在小阴极大阳极的情况下进行的,腐蚀 速率较为缓慢。

3) 偶对间距对电偶腐蚀速率有很大影响,偶对 间距从24 mm减少到12 mm,降低50%,而腐蚀速率 约增加34~45倍;偶对间距的增大能减缓阴阳极面 积比对电偶腐蚀速率的影响。

#### 参考文献:

[1] 刘华剑,邓春龙,王佳,等.海洋环境中电偶腐蚀研究进展[J].装备环境工程,2011,8(2):58-61.

LIU Hua-jian, DENG Chun-long, WANG Jia, et al.Research Progress of Galvanic Corrosion in Marine Environment [J].Equipment Environmental Engineering, 2011, 8 (2):58-61.

- [2] 陈兴伟,吴建华,王佳,等.电偶腐蚀研究因素研究进展
  [J].腐蚀科学与防护技术,2010,22(4):363-366.
  CHEN Xing-wei, WU Jian-hua, WANG Jia, et al.Progress in Research on Factors Influencing Galvanic Corrosion Behavior [J].Corrosion Science and Protection Technology, 2010,22(4):363-366.
- [3] 沈文雁,徐福源.Ti-15-3 钛合金电偶腐蚀与防护研究
  [J].表面技术,1997,26(1):20-22.
  SHEN Wen-yan, XU Fu-yuan. Ti 15-3 Titanium Alloy
  Galvanic Corrosion and Protection Research [J].Surface
  Technology,1997,26(1):20-22.
- [4] 肖继美,曹楚南.材料腐蚀学原理[M].北京:化学工业出版社,2002:235-237.
   XIAO Ji-mei,CAO Chu-nan. Material Corrosion Principles
   [M].Beijing:Chemical Industry Press,2002:235-237.
- [5] 曾荣昌,韩恩厚.材料的腐蚀与防护[M].北京:化学工业 出版社,2006:4-6.

(下转第37页)

ry Thermal Control Analysis of Near Space Vehicle [C]// Symposium on Overall Vehicle Professional Committee of China Astronautically Society in 2006,2006:450-455.(余 不详)

- [10] 方贤德,王伟志,李小建.平流层飞艇热仿真初步探讨
  [J].航天返回与遥感,2007,28(2):5-9.
  FANG Xian-de, WANG Wei-zhi, LI Xiao-jian.A Study of Thermal Simulation of Stratospheric Airships [J]. Spacecraft Recovery& Remote Sensing,2007, 28(2):5-9.
- [11] CLARK D, SPENCER S, PARNELL T A.Thermal Design of High Altitude Balloon Gondolas for the Antarctic [C]// The 42nd AIAA Aerospace Sciences Meeting and Exhibit. Reno, Nevada, USA, 1994:10-13.(余不详)
- [12] STEFAN K.Thermal Effects on a High Altitude Airship [C]//Lighter Than Air Systems Conference.Anaheim, CA, USA,1983:94-100.(余不详)
- [13] INCROPERA F P, DEWITT D P, BERGMAN T L, et al. Fundamentals of Heat and Mass Transfer [M]. Sixth Edition. New Jersey: John Wiley& Sons, 2007.
- [14] 郭永怀.边界层理论讲义[M].合肥:中国科学技术大学

出版社,2008.

GUO Yong-huai.Handout of Boundary Layer Theory [M]. Hefei: Press of University of Science& Technology China, 2008.

- [15] 沈遐龄.航天飞机气动加热计算[J].北京航空航天大学 学报,1998,24(2):69-72.
  SHEN Xia-ling.Calculating Method of Aerodynamic Heating for Space Shuttles[J].Journal of Beijing University of Aeronautics and Astronautics, 1998,24(2):69-72.
- [16] 王领华,吴清文,郭亮,等.高分辨率可见光航空相机的 热设计及热分析[J].红外与激光工程,2012,41(5): 1236-1240.

WANG Ling-hua, WU Qing-wen, GUO Liang, et al.Thermal Design and Analysis for the High Resolution Visible Light Aeronautic Camera [J].Nfrared and Laser Engineering, 2012, 41(5):1236-1240.

[17] MICHEL E.Aircraft Equipment Bay Transient Condensation Model While Descending into a Humid Atmosphere [C]//The 46th AIAA Aerospace Sciences Meeting and Exhibit.Eno,Nevada,USA,2008:1-12.(余不详)

(上接第10页)

ZENG Rong-chang, HAN En-hou. The Corrosion and Protection Materials [M].Beijing: Chemical Industry Press, 2006:4-6.

- [6] ZHU Xiang-rong.Corrosion and Protection of Metals in Marine Environment [M].Beijing: National Defence Industry Publishing House, 1999.
- [7] HUANG Gui-qiao.Study of the Corrosion Potential of Metals in Seawater[J].Corrosion & Protection, 2000, 21(1): 8-11.
- [8] GB/T 15748-1995,船用金属材料电偶腐蚀试验方法 [S].

GB/T 15748 – 1995, Marine Metal Material Galvanic Corrosion Test Method[S].

[9] 苏燕,朱玉琴,康凤.Ti8LC钛合金与主要结构材料的电 偶腐蚀及防护研究[J].表面技术,2010,39(5):39-41. SU Yan, ZHU Yu-qin, KANG Feng. The Study on Galvanic Corrosion and Surface Protection between Ti8LC Titanium Alloy and Central Structural Material [J]. Surface Technology, 2010, 39(5): 39-41.

- [10] 陈兴伟.船舶典型结构材料电偶腐蚀行为研究[D].青岛:中国海洋大学,2011:21-22.
   CHEN Xing-wei.Research on Galvanic Corrosion Behavior of Ship Typical Materials[D].Qingdao:Ocean University of China,2011;21-22.
- [11] 刘东.舰船材料的电偶腐蚀与防护研究[D].哈尔滨:哈尔 滨工程大学,2002:40-60.
   LIU Dong.Research on Galvanic Corrosion and Protection of Ship Material[D] Harbin, Harbin Engineering Universit

of Ship Material[D].Harbin: Harbin Engineering University, 2002:40–60.