DOI:10.11918/202001040

腐蚀电场的力学化学耦合模型

徐庆林1,王向军1,童余德1,宋玉苏2

(1.海军工程大学 电气工程学院,武汉 430033;2.海军工程大学 基础部,武汉 430033)

摘 要:为研究弹塑性变形对舰船腐蚀电场的影响,针对船体表面的腐蚀缺陷,利用 COMSOL 仿真软件中的固体力学和二次 电流分布模块建立了腐蚀电场的力学化学耦合模型,使用顺序求解器分别对两个物理场进行求解,将固体力学模块仿真得到 的结构应力应变耦合到电极反应的平衡电位和交换电流密度表达式,并以此作为二次电流分布模块的边界条件.研究结果表 明:船体结构的变形导致了腐蚀缺陷处的应力集中,力学化学效应使得金属腐蚀电位负移,溶液中电位梯度的存在为电流流 动提供了驱动力,从而形成应力腐蚀电偶,且缺陷中心为阳极而缺陷两边为阴极,当腐蚀缺陷处于弹性变形时,应力腐蚀电偶 产生的腐蚀电场模值较小,当腐蚀缺陷进入塑性变形时,应力腐蚀电偶产生的腐蚀电场显著增大.

关键词:腐蚀电场;力学化学耦合效应;腐蚀缺陷;应力集中;数值仿真

中图分类号:TM15 文献标志码:A 文章编号:0367-6234(2021)03-0186-07

Mechanochemical coupling model of corrosion electric field

XU Qinglin¹, WANG Xiangjun¹, TONG Yude¹, SONG Yusu²

(1.College of Electrical Engineering, Naval University of Engineering, Wuhan 430033, China;2. Department of Basic Courses, Naval University of Engineering, Wuhan 430033, China)

Abstract: In order to study the effect of elastoplastic deformation on the corrosion electric field of ships, a mechanochemical coupling model of corrosion electric field was established by using the solid mechanics and the secondary current distribution modules in the COMSOL simulation software based on the corrosion defect of ship hull surface. Two physical fields were solved by using the sequential solver setup, and the structural stress – strain simulated by the solid mechanics module was coupled to the expressions of equilibrium potential and exchange current density of electrode reaction, which were taken as the boundary conditions of the secondary current distribution module. Results show that the deformation of the hull structure caused the stress concentration at the corrosion defect, and the metal corrosion potential shifted negatively due to the mechanochemical effect. The existence of potential gradient in solution provided driving force for the current flow, thus forming the stress corrosion couple. Moreover, the center of the defect was anode and both sides of the defect were cathodes. When the corrosion defect was elastically deformed, the modulus of corrosion electric field generated by stress corrosion couple was small, while the corrosion electric field increased significantly when the corrosion defect was plastically deformed.

Keywords: corrosion electric field; mechanochemical coupling effect; corrosion defect; stress concentration; numerical simulation

舰船腐蚀及防腐电流在其附近产生的电流场称 为舰船腐蚀电场^[1],随着水下电场探测技术的不断 发展,舰船腐蚀电场已成为一种新型的水下信号 源^[2-3].目前,舰船腐蚀电场主要有实船测量、物理 缩比模型等实验研究方法和等效电偶极子模型、边 界元等仿真研究方法,实验研究不仅成本高、周期 长,且难以测得舰船周围全空间的电场分布.边界 元法是一种非常适合求解开域问题的高精度数值计

基金项目:国家自然科学基金面上项目(41476153)

算方法^[4],已被广泛应用于石油钻井平台、舰船等 海洋结构件的腐蚀防护技术的仿真^[5-6],近年来,已 有学者将其应用于舰船腐蚀电场的仿真研究^[7-9]. 学者们研究了海床电导率、海水电导率、温度、流速、 深度等海洋环境因素对舰船腐蚀电场的影 响^[2,10-11],建立了舰船腐蚀电场等效电偶极子模型, 并分析了水平和垂直电偶极子在多层介质中产生的 电磁场^[12-14].

船舶和海洋工程结构的复杂性及其服役环境的 特殊性,使得结构产生复杂的应力应变,如肋骨与船 体的焊接处和船体表面的腐蚀缺陷处等都会产生应 力集中^[15-17],另外,潜艇在下潜与上浮的过程中,结 构应力会随着静水压力的变化而发生显著的改

收稿日期:2020-01-08

作者简介: 徐庆林(1991—),男,博士研究生;

王向军(1973—),男,教授,博士生导师 **通信作者** 工**向**军

通信作者:王向军, nuexjwang@ hotmail.com

变^[18].载荷和腐蚀介质的交互作用被定义为金属腐蚀的力学化学效应,它主要包括在载荷和腐蚀介质的协同作用下金属腐蚀电位的降低和腐蚀速率的增大^[19-20].已有研究^[21]表明,在结构应力接近160 MPa时,Q235B钢在质量分数为3.5%的NaCl溶液中的腐蚀速率增大了约44%,因此,金属在海水中腐蚀的力学化学效应不容忽视.然而,这些研究并没有考虑力学因素对腐蚀电场的影响,而载荷与腐蚀介质协同作用下的腐蚀电场的研究具有重要的工程意义和实用价值,因此,本文旨在研究舰船在服役过程中产生的复杂应力应变对其腐蚀电场的影响规律.

随着服役时间的增加,船壳的防腐涂层不可避 免地会遭到破损,涂层破损处发生严重的腐蚀而形 成腐蚀缺陷,在外界作用力下,腐蚀缺陷处会产生应 力集中.因此,本文基于腐蚀缺陷,将结构应力应变 耦合到电极反应的平衡电位和交换电流密度表达式 以建立腐蚀电场的力学化学耦合模型,得到了拉伸 位移对力学化学耦合效应下腐蚀电位、电流密度以 及腐蚀电场的影响规律.

1 数值仿真模型

采用 COMSOL Multiphysics 仿真软件建立基于 腐蚀缺陷的力学化学耦合模型,仿真模型主要分析 以下 3 个方面内容:一是船体钢的弹塑性固体应力 分布;二是在固体应力和腐蚀介质协同作用下溶液 中的电位分布以及金属/溶液界面的腐蚀电位分布; 三是在力学化学效应下溶液中的腐蚀电场分布,前 者采用固体力学模块求解,后两者采用二次电流分 布模块求解.

1.1 结构应力仿真

由于圆柱壳体的对称性,将船体结构的三维模型简化为二维模型,如图 1 所示,取船体钢的长度为两肋骨间的单跨长度(0.6 m),壳体厚度为 28 mm,腐蚀缺陷为椭球型,其长度为 200 mm,深度为 12 mm.考虑到船体结构腐蚀缺陷处的应力集中可能会导致局部的塑性变形,因此,使用小塑性应变模型和 von Mises 屈服准则来实现船体结构的弹塑性应力仿真,并采用各向同性硬化模型,相应的硬化函数 (σ_{vhard})定义^[20]为

$$\sigma_{\rm yhard} = \sigma_{\rm exp}(\varepsilon_{\rm eff}) - \sigma_{\rm ys} = \sigma_{\rm exp}(\varepsilon_{\rm p} + \sigma_{\rm e}/E) - \sigma_{\rm ys}.$$
(1)

式中: σ_{exp} 为由船体钢应力应变曲线得到的实验应力函数, ε_{eff} 为弹塑性应变, σ_{ys} 为船体钢的屈服强度, ε_{p} 为塑性应变, σ_{e} 为弹性应力,E为弹性模量, σ_{s}/E 为弹性应变.



图 1 基于腐蚀缺陷的力学化学耦合模型示意图



由拉伸实验得到船体钢的应力-应变曲线如图 2 所示,采用控制位移的方式对试样进行加载,加载 速度为1 mm/min,拉伸过程中并没有出现明显的屈 服现象,故取塑性应变为0.2%所对应的应力值为船 体钢的屈服强度,因此,船体钢的屈服强度和抗拉强 度分别为708、754 MPa,弹性模量为200 GPa,泊松 比为0.3. 边界条件:考虑到船体结构的受力较为复 杂,将船体钢右端简化为沿 X 方向的拉伸位移 d,在 Y 方向为自由移动,利用 COMSOL 软件中参数化扫 描功能实现拉伸位移的变化,位移取值分别为0、 0.4、0.8、1.2、1.6、1.8 mm;船体钢的左端为固定约 束;船体钢的内壁在 Y 方向的位移为0,在 X 方向为 自由移动. 网格类型为自由三角形网格,且在腐蚀 缺陷处进行了细分处理,最大和最小单元尺寸分别 为2.00、0.18 mm,三角形单元总数为22 538 个.





1.2 力学化学耦合模型

考虑到实际情况,对模型进行以下假设:1)船体钢的主要成分为铁,故认为阳极溶解反应只有铁的氧化反应而忽略其他杂质元素的溶解;2)船体钢在自腐蚀电位下,氧还原和铁氧化反应均属于高过电位下的电极反应,因此,电极过程动力学由Butler-Volmer 方程简化为 Tafel 方程;3)钢/溶液界面同时发生铁的氧化与氧的还原两个共轭反应,而溶液的

其他边界为电绝缘.

铁阳极氧化溶解的局部电流为

$$j_{a} = j_{a, \text{ ref}}^{0} 10^{\eta_{a}/b_{a}}$$
 (2)

式中: $j_{a,ref}^{0}$ 为无应力作用时阳极反应的交换电流密度, b_{a} 为阳极塔菲尔斜率, η_{a} 为阳极反应的过电位,且

$$\eta_{\rm a} = \varphi - \varphi_{\rm a,eq}, \qquad (3)$$

其中 φ 为钢/溶液界面的电极电位, $\varphi_{a,eq}$ 为应力状态下阳极反应的平衡电位,并由下式^[15]计算

$$\varphi_{\rm a,eq} = \varphi_{\rm a,eq}^0 - \frac{\Delta P V_{\rm m}}{zF} - \frac{RT}{zF} \ln \left(\frac{\nu \alpha}{N_0} \varepsilon_{\rm p} + 1 \right). \quad (4)$$

式(4)右边第 2 项为由弹性应力引起的阳极平 衡电位负移量,第 3 项为由塑性应变引起的阳极平 衡电位负移量, $\varphi_{a,eq}^{0}$ 为无应力时阳极反应的平衡电 位,其值由 Nernst 方程得到; ΔP 为应力张量中水静 压部分的绝对值,本模型将 ΔP 设置为 2.1 节中求得 的 von Mises 应力; V_m 为金属的摩尔分子体积,对于 碳钢, $V_m = 7.13 \times 10^{-6}$ m³/mol; *z* 为阳极溶解反应转 移的电荷数; *F* 为法拉第常数; *R*、*T* 分别为气体常 数和绝对温度; *v* 为方向因子; α 为系数; N_0 为塑性 变形前的初始位错密度; ε_p 为塑性应变. 氧阴极还 原反应的局部电流为

$$j_{c} = j_{c}^{0} \ 10^{\eta_{c}/b_{c}}.$$
 (5)

式中: j_{e}^{0} 为应力状态下阴极反应的交换电流密度; b_{e} 、 η_{e} 分别为阴极反应的塔菲尔斜率和过电位,且

$$\eta_{\rm c} = \varphi - \varphi_{\rm c,eq}^0, \qquad (6)$$

其中 $\varphi_{e,eq}^0$ 为无应力时阴极反应的平衡电位,其值由 Nernst 方程得到.

研究表明,应力的存在会加速阴极反应的交换 电流密度,描述力学化学效应对阴极反应交换电流 密度影响的半经验公式^[20]为

$$j_{\rm c}^{0} = j_{\rm c.ref}^{0} \times 10^{\frac{\sigma_{\rm Mises} Vm}{6F(-bc)}}.$$
 (7)

式中: $j_{c,ref}^{0}$ 为无应力作用时阴极反应的交换电流密度, σ_{Mises} 为 2.1 节中求得的 von Mises 应力.

采用三电极体系在 CS310 电化学工作站上测 试船体钢的动电位极化曲线,实验介质为质量分数 为 3.5%的 NaCl 溶液.工作电极为采用环氧树脂封 装的圆柱形船体钢,其直径为 1.1 cm,高度为 1 cm, 金属暴露面积为 1 cm²,用 SiC 湿砂纸逐级打磨至 1 000目,丙酮脱脂,并依次用乙醇和蒸馏水冲洗,然 后置于干燥箱中烘干;参比电极为 Ag/AgCl 电极; 辅助电极为铂片电极.工作电极先在待测溶液中浸 泡一段时间,等到开路电位基本稳定后开始测试,极 化曲线的扫描电位为-1.1~-0.1 V(相对参比电 极),扫描速率为 1.0 mV/s. 图 3 为船体钢在质量分 数为 3.5%的 NaCl 溶液中的极化曲线,由极化曲线 得到船体钢的腐蚀电化学参数见表 1.



图 3 船体钢在质量分数为 3.5%的 NaCl 溶液中的极化曲线

Fig.3 Polarization curve of hull steel in 3.5% NaCl solution 表1 船体钢的腐蚀电化学参数

TT 1 1	T1 . 1 · 1			c	1 11	. 1
Tab.1	Electrochemical	corrosion	parameters	ot	hull	steel

电化学反应	$arphi_{ m eq}^0$ /V	b/ (V · decade ⁻¹)	$j^0/$ (A · m ⁻²)
$Fe \rightarrow Fe^{2+} + 2e^{-}$	-0.817	0.075	8.91×10 ⁻⁴
$O_2 + 2H_2O + 4e^- \rightarrow 4 OH^-$	0.615	-0.31	6.17×10 ⁻⁶

1.3 溶液中的电场分布

对于二维腐蚀电场问题,电极/溶液界面的电极 电位和溶液中的电位分布符合拉普拉斯方程^[8]:

$$\nabla^2 \varphi = \frac{\partial^2 \varphi}{\partial^2 x} + \frac{\partial^2 \varphi}{\partial^2 \gamma} = 0.$$
 (8)

根据电场与电位的关系式 $E = -\nabla \varphi$,则

$$\begin{cases} E_x = -\partial \varphi / \partial x, \\ E_y = -\partial \varphi / \partial y, \\ |E| = [(E_x)^2 + (E_y)^2]^{1/2}. \end{cases}$$
(9)

式中: E_X 、 E_Y 分别为溶液中电场的 X 和 Y分量, |E|为电场模量.

2 结果与讨论

2.1 腐蚀缺陷处的应力分布

图 4 为由力学化学耦合模型计算得到的不同拉伸位移下腐蚀缺陷处的 von Mises 应力分布,由图可知,应力对称分布于腐蚀缺陷中心两侧,且最大应力出现在腐蚀缺陷中心,而腐蚀缺陷的两端点则出现应力最小值.结构的 von Mises 应力水平随着拉伸位移的增大而增大,当拉伸位移为 1.6 mm 和 1.8 mm时,腐蚀缺陷中心区域的局部应力值超过了船体钢的屈服强度(708 MPa),此时,腐蚀缺陷中心区域发生了一定程度的塑性变形,而其他区域则仍处于弹性应力阶段.





Fig. 4 Stress distribution of corrosion defect under different tensile displacements



图 5 为不同拉伸位移下溶液中的电位分布和船体钢中的应力分布,由图可知,船体钢中的腐蚀缺陷处发生了明显的应力集中,且拉伸位移越大应力集中效应也越明显,缺陷的其他区域的应力分布则较为均匀.溶液中的电位随着拉伸位移的增大而负移,由于船体钢中腐蚀缺陷处的应力集中,导致了溶液中电位分布的不均匀性,且拉伸位移越大,溶液中电位分布的不均匀性越明显.当拉伸位移为1.6 mm和1.8 mm时,腐蚀缺陷附近的溶液与其他区域的溶液形成了明显的电位差,这与2.1 节中分析的腐蚀缺陷中心区域发生的塑性变形有关.





Fig.5 Potential distribution in solution and stress distribution in hull steel under different tensile displacements

图 6 为由力学化学耦合模型计算得到的不同拉 伸位移下金属/溶液界面的腐蚀电位分布,当拉伸位 移为 0 mm 时,电极表面的腐蚀电位处处相等,当拉 伸位移不为零时,缺陷两边的腐蚀电位随着拉伸位 移的增大均匀地负移,而缺陷处腐蚀电位的负移量 大于两边,尤其是拉伸位移为 1.6 mm 和 1.8 mm 时, 缺陷中心区域的腐蚀电位负移量远远大于两边,这 是因为此时缺陷中心区域发生了塑性变形.根据电 化学理论推导,可得由于应力引起的金属腐蚀电位 的变化值^[21]为

$$\Delta \varphi_{\rm corr} = \frac{b_{\rm c}}{b_{\rm a} + b_{\rm c}} \Delta \varphi_{\rm a, eq}.$$
 (10)

式中 $\Delta \varphi_{a,eq}$ 为力学化学效应所引起的阳极氧化反应 平衡电位的负移量,即

$$\Delta \varphi_{\rm a,eq} = -\frac{\Delta P V_{\rm m}}{zF} - \frac{RT}{zF} \ln \left(\frac{\upsilon \alpha}{N_0} \varepsilon_{\rm p} + 1 \right).$$
(11)



图 6 不同拉伸位移下金属/溶液界面的腐蚀电位分布

Fig. 6 Corrosion potential distribution of metal/solution interface under different tensile displacements

由式(10)、(11)可知,当金属结构不发生塑性 变形 ($\varepsilon_p = 0$)时,由于力学化学效应引起的金属腐 蚀电位的负移量与 Von Mises 应力存在线性关系,

当结构发生塑性变形时,式(11)中的 ΔP 为屈服强 度. 目腐蚀电位负移量与塑性应变之间存在对数关 系,因此,腐蚀电位负移量明显增大,文献[22]也证 实了弹塑性应变所引起的力学化学效应明显大于弹 性应力. 在弹性变形范围内, 当原子由晶格节点的 平衡位置做较小的位移时,受激的金属原子将增加 其位能,该位能使受激的金属原子的电化学位增加, 电化学位的改变将引起平衡电位的改变,金属在塑 性变形范围内,产生新的位错并形成位错平面塞积 群,从而引起电化学位的增大,在塑性滑移条件下, 单位体积内完成的机械变形功等于系统在单位体积 中形成位错时热力势的增加,由此可以得到位错密 度与因位错产生的电化学位之间的关系.因此,不 论是弹性变形还是塑性变形都会导致金属的电化学 电位增大,从而使得金属的平衡电位降低,由式 (10)可知,金属的腐蚀电位相应降低.

2.3 力学化学效应对电流密度及腐蚀电场的影响

图 7 为由力学化学耦合模型计算得到的不同拉 伸位移下腐蚀缺陷处的阴阳极电流密度分布以及净 电流密度分布. 当拉伸位移为0 mm 时,船体钢表面 的铁阳极氧化溶解反应电流密度处处相等.都为 85 mA/m².当拉伸位移从 0.4 mm 增大到 1.2 mm 时,铁阳极氧化电流密度也随之增大,且电流密度在 整个腐蚀缺陷的长度上分布较为均匀,当拉伸位移 进一步增大到 1.6 mm 和 1.8 mm 时,腐蚀缺陷中心 的阳极氧化电流密度急剧增大,分别为130 mA/m² 和142 mA/m²,由于腐蚀缺陷两端点的应力值最小, 因此,这两点的阳极氧化电流密度也最小. 当不存 在拉伸位移时,船体钢表面的氧阴极还原的电流密 度都为-85 mA/m²,这与阳极氧化电流密度的大小 相等,阴极电流密度大小随着拉伸位移的增大而增 大,塑性变形对阴极还原反应力学化学效应的影响 也大于弹性变形. 当腐蚀缺陷处发生弹性变形时, 缺陷长度上的净电流密度均小于 5 mA/m², 而发生 塑性变形时,缺陷中心的净电流密度急剧增大,分别 为21、28 mA/m²,而缺陷两边的净电流密度为负,说 明由于缺陷附近应力分布的不均匀引起了局部的应 力腐蚀电偶.

图 8 为不同拉伸位移下溶液中的腐蚀电场模量 和船体钢中的应力分布,图中箭头方向为溶液中的 电流流向,箭头大小正比于电流大小.由图可知,随 着拉伸位移的增大,腐蚀缺陷处的应力增大,导致溶 液中的腐蚀电场明显增大,且电流由腐蚀缺陷中心 流向两边,这是因为缺陷中心的应力集中使得溶液 中的电位负移,溶液中电位梯度的存在为溶液中的 电流流动提供了驱动力,从而形成应力腐蚀电偶,且 缺陷中心为阳极而缺陷两边为阴极.另外,腐蚀缺陷的面积远远小于非缺陷区域,形成了小阳极大阴极的现象,这使得应力腐蚀电偶效应进一步增强,因此产生的腐蚀电场也越大.





图 9 为由力学化学耦合模型计算得到的不同拉伸位移下腐蚀缺陷处的电场模量分布,当拉伸位移为零时,船体钢不存在应力,其表面发生均匀腐蚀, 阳极电流密度与阴极电流密度大小相等符号相反, 因此不产生腐蚀电场.当拉伸位移不为零时,腐蚀 缺陷处的应力集中导致了应力腐蚀电偶的形成,从 而产生腐蚀电场,弹性变形范围内,腐蚀电场在缺陷 长度上均匀分布,电场模量随着应力的增大而均匀 增大,且电场模量值均较小,发生塑性变形时,腐蚀 电场显著增大,这是因为金属在塑性变形的易滑移 阶段和形变强化阶段产生新的位错并形成位错平面 塞积群,导致力学化学效应急剧增大^[23].





Fig.8 Distribution of corrosion electric field modulus in solution under different tensile displacements





- Fig.9 Distribution of electric field modulus at corrosion defect under different tensile displacements
- 3 结 论

1) 应力对称分布于腐蚀缺陷中心两侧,缺陷中 心存在应力集中,当拉伸位移为 1.6 mm 和 1.8 mm 时,缺陷中心区域发生了一定程度的塑性变形.

2)力学化学效应使得金属腐蚀电位负移,缺陷 处的应力集中导致了溶液中电位分布的不均匀性, 当发生塑性变形时,腐蚀缺陷附近的溶液与其他区 域的溶液形成了明显的电位差.

3)溶液中电位梯度的存在为电流流动提供了 驱动力,从而形成应力腐蚀电偶,且缺陷中心为阳极 而缺陷两边为阴极,由于腐蚀缺陷的面积远远小于 非缺陷区域,因此形成了小阳极大阴极的现象,这使 得应力腐蚀电偶效应进一步增强.

4) 塑性范围内的力学化学效应明显大于弹性 阶段.

参考文献

[1] 王向军, 嵇斗. 舰船电场防护原理[M]. 武汉: 海军工程大学出版社, 2016: 123

WANG Xiangjun, JI Dou. Electric field elimination principle of ship [M]. Wuhan: Naval University of Engineering Press, 2016: 123

- [2] KIM Y S, LEE S K, CHUNG H J, et al. Influence of a simulated deep sea condition on the cathodic protection and electric field of an underwater vehicle[J]. Ocean Engineering, 2018, 148: 223. DOI: 10.1016/j.oceaneng.2017.11.027
- [3] WANG Jinhong, LI Bin, CHEN Lianping. A novel detection method for underwater moving targets by measuring their ELF emissions with inductive sensors [J]. Sensors, 2017, 17: 56. DOI: 10.3390/ s17081734
- [4]王泽忠,石雨鑫. 三维电场多极子曲面边界元方法研究[J]. 电 工技术学报, 2018, 33(24): 5797
 WANG Zezhong, SHI Yuxin. Fast multipole curved boundary element method for 3D electrostatic field [J]. Transactions of China Electrotechnical Society, 2018, 33(24): 5797
- [5] KIM Y S, KIM J, CHOI D, et al. Optimizing the sacrificial anode cathodic protection of the rail canal structure in seawater using the boundary element method [J]. Engineering Analysis with Boundary Elements, 2017, 77: 36. DOI: 10.1016/j.enganabound.2017.01. 003
- [6] XING S H, LI Y, SONG H Q, et al. Optimization the quantity, locations and output currents of anodes to improve cathodic protection effect of semi-submersible crane vessel [J]. Ocean Engineering, 2016, 113; 144. DOI:10.1016/j.oceaneng.2015.12.047
- [7] XU Qinglin, WANG Xiangjun, XU Chong. Frumkin correction of

corrosion electric field generated by 921A-B10 galvanic couple[J]. Journal of Electroanalytical Chemistry, 2019, 855: 113599. DOI: 10.1016/j.jelechem.2019.113599

- [8] WANG Xiangjun, XU Qinglin, ZHANG Jianchun, et al. Simulating underwater electric field signal of ship using the boundary element method[J]. Progress in Electromagnetics Research M, 2018, 76: 43
- [9] KIM Y S, SEOL S, LEE J S, et al. Optimizing anode location in impressed current cathodic protection system to minimize underwater electric field using multiple linear regression analysis and artificial neural network methods [J]. Engineering Analysis with Boundary Elements, 2018, 96: 84. DOI: 10.1016/j.enganabound.2018.08. 012
- [10] 徐庆林,王向军,张建春,等.温度对舰船阴极保护和腐蚀静 电场的影响[J].国防科技大学学报,2019,41(4):182
 XU Qinglin, WANG Xiangjun, ZHANG Jianchun, et al. Influence of temperature on the cathodic protection and corrosion electrostatic field of ships[J]. Journal of National University of Defense Technology, 2019, 41(4): 182. DOI: 10.11887/j.cn.201904026
- [11] SCHAEFER D, DOOSE J, PICHLMAIER M, et al. Conversion of UEP signatures between different environmental conditions using shaft currents[J]. IEEE Journal of Oceanic Engineering, 2014, 42:
 1. DOI: 10.1109/JOE.2015.2401991
- [12]陈聪, 龚沈光, 李定国. 基于混合模型的舰船腐蚀相关静态电、 磁场[J]. 哈尔滨工业大学学报, 2010, 42(3): 495
 CHEN Cong, GONG Shenguang, LI Dingguo. Corrosion related static electric and magnetic field of ships based on mixed modeling [J]. Journal of Harbin Institute of Technology, 2010, 42(3): 495
- [13] 毛伟. 浅海环境下运动舰船轴频电磁场建模方法及传播规律研究[D]. 武汉:海军工程大学, 2009

MAO Wei. Research on modeling method of the moving ship SREM field and its propagation in shallow sea[D]. Wuhan: Naval University of Engineering, 2009

[14] 陈聪. 舰船电磁场的模型研究和深度换算[D]. 武汉: 海军工程 大学, 2008

CHEN Cong. Research on the modeling and the extrapolation of electromagnetic field of a ship [D]. Wuhan: Naval University of Engineering, 2008

- [15] XU L, CHENG Y F. A finite element based model for prediction of corrosion defect growth on pipelines [J]. International Journal of Pressure Vessels and Piping, 2017, 153: 70. DOI: 10.1016/j. ijpvp.2017.05.002
- [16] WANG Y, WHARTON J A, SHENOI R A. Mechano-electrochemical modelling of corroded steel structures [J]. Engineering Structures, 2016, 128: 1. DOI: 10.1016/j.engstruct.2016.09.015
- [17] WANG Haitao, HAN Enhou. Computational simulation of corrosion pit interactions under mechanochemical effects using a cellular automaton/finite element model [J]. Corrosion Science, 2016, 103: 305. DOI:10.1016/j.corsci.2015.11.034
- [18] 马荣耀,赵林,王长罡,等.静水压力对金属腐蚀热力学及动力学的影响[J].金属学报,2019,55(2):281
 MA Rongyao, ZHAO Lin, WANG Changgang, et al. Influence of hydrostatic pressure on the thermodynamics and kinetics of metal corrosion [J]. Acta Metallurgica Sinica, 2019, 55(2):281
- [19] YANG Hongqi, ZHANG Qi, TU Sanshan, et al. Effects of inhomogeneous elastic stress on corrosion behaviour of Q235 steel in 3.5% NaCl solution using a novel multi-channel electrode technique [J]. Corrosion Science, 2016, 110; 1. DOI: 10.1016/j.corsci.2016.04. 017
- [20] XU L Y, CHENG Y F. Development of a finite element model for simulation and prediction of mechanoelectrochemical effect of pipeline corrosion [J]. Corrosion Science, 2013, 73: 150. DOI: 10. 1016/j.corsci.2013.04.004
- [21]杨宏启,张崎,李一民,等.弹性应力对碳钢在海水环境中腐 蚀速率的影响[J].华中科技大学学报,2016,44(10):16 YANG Hongqi, ZHANG Qi, LI Yimin, et al. Effects of elastic stress on corrosion rate of carbon steel in seawater [J]. Journal of Huazhong University of Science and Technology (Natural Science Edition), 2016, 44(10):16
- [22] XU L Y, CHENG Y F. Corrosion of X100 pipeline steel under plastic strain in a neutral pH bicarbonate solution [J]. Corrosion Science, 2012, 64: 145. DOI: 10.1016/j.corsci.2012.07.012
- [23] WANG Yongxing, ZHAO Weimin, AI Hua, et al. Effects of strain on the corrosion behaviour of X80 steel [J]. Corrosion Science, 2011, 53(9): 2761. DOI: 10.1016/j.corsci.2011.05.011

(编辑 魏希柱)

封面图片说明

封面图片来自本期论文"角速度约束卫星编队控制与虚拟演示验证",图片是视景仿真中角速度约 束下跟随者航天器对领航者航天器姿态跟随卫星编队控制图.针对角速度约束下卫星编队姿态同步控 制问题,提出一种附加系统动态-姿态同步控制器综合设计策略.首先,考虑角速度约束影响,建立约束 下卫星编队模型;其次,建立姿态跟踪误差方程,将角速度约束转化为角速度跟踪误差约束,并设计新型 有限时间附加系统动态,保证姿态变化满足约束要求;然后,基于附加系统状态,设计姿态同步控制器, 实现卫星编队有限时间姿态同步;最后,搭建分布式实时仿真验证平台,主控单元由仿真单元提取实时 数据绘制仿真曲线,同时将数据发送至视景单元进行场景驱动,通过实时仿真曲线与离线仿真结果的对 比分析以及编队控制过程的三维可视化演示,实现了实时环境下控制算法的可靠性验证.

(图文提供:宗群,谷友博,张秀云.天津大学电气自动化与信息工程学院)