GC-4 高强度钢化学短裂纹特性研究

王 荣 路民旭 郑修麟

(西北工业大学 401 教研室,西安,710072) AN INVESTIGATION OF CHEMICAL SHORT CRACK

CHARACTERISTICS IN GC-4 HIGH-STRENGTH STEEL

Wang Rong, Lou Minxu, Zhen Xiulin

(Faculty 401 of Northwestern Polytechnical University, Xi'an. 710072)

摘 要 采用恒 △K 法对 GC-4 钢在 3.5%NaCl 溶液中化学短裂纹特性进行了试验研究。结果表明:恒 △K 时裂纹扩展的 da/dN-a 曲线存在临界裂纹尺寸 a'。当 a < a'时,显示化学短裂纹效应。a'值几乎不受加载频率、应力比和 △K 水平的影响;化学短裂纹特征扩展速率与长裂纹扩展 速率之比是各种力学参量的弱函数。依据分析给出化学短裂纹扩展速率与裂纹尺寸之间的关系。
关键词 应力强度因子,化学性质 - 短裂纹,临界点 - 裂纹几何形状,裂纹扩展
中图分类号 V252.1, TG142.41,O346.21

Abstract A method of constant $\triangle K$ value is applied experimentally to investigate chemical short crack characteristics in GC-4 high-strength steel in 3.5% NaCl solution. experimental results show that there is a critical crack size a^* on da/dN-a curve of the crack propagation at constant $\triangle K$ value. When crack size $a < a^*$, chemical short crack effect appears. Loading frequency, stress ratio and $\triangle K$ value almost have no effect on a^* value. The ratio of characteristic crack propagation rate of chemical short crack to that of long crack is a weak function of loading frequency, stress ratio and $\triangle K$ value. Based on the analysis, the relation between the short crack propagation rate and crack size has been put forward.

Key words stress intensity factors, chemical properties short cracks, critical point-crack geometry, crack propagation

金属在腐蚀性环境中呈现显著的化学短裂纹现象^[1-3],这种效应导致短裂纹比长裂纹 具有较高的裂纹扩展速率。在一定的裂纹尺寸范围内,受化学驱动力的作用,裂纹扩展比长 裂纹扩展加速,并且短裂纹尺寸也受其影响。其大小可由自由腐蚀的 1.8mm 到锌阳极耦合 的 12mm^[2]。这就意味着,在腐蚀性环境中仅用长裂纹估算构件腐蚀疲劳裂纹扩展寿命往往 会得出危险的估计。因此,开展化学短裂纹研究十分必要。

本文基于 Nakai^[2,3] 将力学驱动力和化学驱动力分离的思想,即恒定力学驱动力,探索 了一套化学短裂纹试件制备与测试的新方法,并对经 B300 热处理的 GC-4 钢在3.5% NaCl 溶液中的化学短裂纹特性进行了实验研究。

1 实验原理及方法

实验用GC-4(40CrMnSiMoVA)超高强度钢。原材料为电弧炉-电渣重溶钢棒,改锻后

1992 年 8 月 3 日收到,1993 年 2 月 17 日收到修改稿 国家自然科学基金资助课题

2)

沿 L-T 取向加工成 123×25×8mm³ 的四点弯曲试 件。试件的热处理工艺为 B300(900 C 等温 20min, 300 C 等温 1h,200 C 20h 除氢处理)。

短裂纹试件制备过程为:试件线切割 3mm,疲劳 预裂 1mm,然后用光学磨磨去 3.65mm,剩余的初始 裂纹长度为 0.35mm,见图 1。

在 EHF-EA-10T 疲劳试验机上进行实验,腐 蚀液为 3.5%NaCl 中性溶液。试件的裂纹扩展段浸在

自制的有机玻璃腐蚀槽内。裂纹长度用电位法微机测 图1 短裂纹试件(试样厚度 B=8) 试系统^[4]监测,电位函数由边界元法计算给出。采用恒定 ΔK 间隔 $\Delta(\Delta K)$ 以保证 ΔK 基本 恒定,则每次变动载荷的裂纹扩展间隔 Δa 由设定的 ΔK 间隔和裂纹长度 a 决定, Δa 可由 $\Delta(\Delta K)$ 和 a 联合二分法编程计算给出

$$\triangle a = g[\triangle(\triangle K), a] \tag{1}$$

测定与计算表明, △a 随裂纹长度 a 的增加而增加。

2 实验结果与分析

化学短裂纹存在一个临界裂纹尺寸 a*。为便于数据分析,取当裂纹扩展速率 da/dN 汇入到长裂纹 da/dN 对应裂纹长度作为化学短裂纹尺寸限 a*;同时定义化学尺寸效应引起 裂纹扩展的加速比 r 为短裂纹扩展速率[da/dN]_{ee} 与长裂纹扩展速率 [da/dN]_{ee} 之比

$$r = \left[\frac{\mathrm{d}a}{\mathrm{d}N} \right]_{\mathrm{csc}} / \left[\frac{\mathrm{d}a}{\mathrm{d}N} \right]_{\mathrm{clc}} \tag{6}$$

各种力学条件下的 a*和短裂纹扩展稳定后峰值 rmax列于表 1 中。

表 1 GC-4 钢在盐水中的 a*和 rmax值(三角波加载)

试件号	f/Hz	R	$\triangle K/MPa \cdot \sqrt{m}$	<i>a</i> * /mm	r _{max}
1	1	0.6	16.0	2.44	1.203
2	1	0.3	28.0	2. 54	1.192
3	0.1	0.3	28.0	2.55	1.300
4	1	0.3	16.0	2. 53	1.247

恒 $\Delta K = 16$ MP_a · \sqrt{m} 时 GC-4 钢两种应力比的 da/dN-a 曲线见图 2。由图 2 可见,应 力比为 0.3 的裂纹扩展速率稍低于应力比为 0.6 的,应力比对长、短裂扩展影响的规律基本 一致。两种应力比下都存在临界裂纹尺寸 a^{*}。当 a < a^{*} 时,(da/dN)_{a<a} · > (da/dN)_{a>a} ·,呈 现化学短裂纹效应。两种应力比下的 a^{*} 和 r_{max} 值差别不大。由此可见,应力比对化学短裂纹 的特征值无明显的影响。

恒 $\Delta K = 28$ MPa· \sqrt{m} 时两种频率的 da/dN-a 曲线见图 3。随着加载频率的降低,裂纹 扩展速率升高,(da/dN)_{0.1Hz} \approx 3(da/dN)_{1Hz}。可见降低加载频率加剧腐蚀介质与裂尖材料 元的交互作用,导致裂纹扩展加速。与图 2 类似,也存在 a^{*}值,显示化学短裂纹效应。两种加 载频率的 a^{*}值近似相等,但 r_{max} 却随加载频率降低略有升高。

两种 $\triangle K$ 水平的da/dN-a曲线见图4。随着 $\triangle K$ 水平的降低裂纹扩展速率亦降低。两种





图 2 两种应力比的 da/dN - a 曲线 $\triangle K$ 水平的 a^{\bullet} 值近似相等,但低 $\triangle K$ 水平 具有稍高的 r_{max} 值。

综上所述,在各种力学条件,当 $a < a^*$ 时的 da/dN-a曲线形状十分相似。当化学短 裂纹扩展速率汇入长裂纹扩展速率时,由于 裂纹扩展驱动力的突变,da/dN-a曲线呈现 "马槽"形状,但很快达到稳定。化学短裂纹 尺寸限 a^* 几乎不受加载频率、应力比和 ΔK 水平的影响。应力比对 r_{max} 无显著影响; 但随加载频率或 ΔK 水平降低; r_{max} 略有升



751



高。这就意味着 a*、rmax 值是各种力学参量的弱函数。化学短裂纹扩展速率却随裂纹长度变化,根据 da/dN-a 曲线形状,恒定力学驱动力时化学短裂纹扩展速率可用下式 表示

$$(\mathrm{d}a/\mathrm{d}N)_{\rm csc} = \left[(r_{\rm max} - 1) \sqrt{1 - (a/a^*)^2} + 1 \right] (\mathrm{d}a/\mathrm{d}N)_{\rm clc} \tag{3}$$

3 讨论

Nakai 用恒 $\triangle K$ 法研究了电化学条件和 $\triangle K$ 水平对 HY-130 钢在盐水中化学短裂纹特性的影响^[2],其结果总结于表 2 中。由表 2 可见,不同电化学条件和 $\triangle K$ 水平的 a^{*} 值有较大的差别,且 a^{*} 随 $\triangle K$ 水平的提高而增加。而本文的实验结果表明 a^{*} 值几乎不受力学条件的影响。有关化学短裂纹现象的解释都基于氢脆机制。业已提出的氧缓蚀模型^[5] 和氢离子传输模型^[6,7] 都不能很好解释本文的实验结果,而且就不同 $\triangle K$ 水平的化学短裂纹现象而言,这两种模型将得出相反的结果。从本文的结果来看, a^{*} 值主要取决于材料 / 环境组合体系的特性。因此,有关化学短裂纹的机制有待进一步研究。

试件号	腐蚀类型	极化电位 /V	$\triangle K/\mathrm{MPa} \cdot \sqrt{\mathrm{m}}$	<i>a</i> • /mm	r _{max}
1	自然腐蚀	- 0. 84	22	1.8	1.193
2	自然腐蚀	- 0. 84	35	3. 8	1.204
3	锌阳极耦合	- 1. 33	22	5.2	1. 117
4	锌阳极耦合	- 1. 33	35	12. 7	1. 348

表 2 HY-130 钢在盐水中的 a^* 、 r_{max} 值^[2] (f = 0.1Hz, R = 0.1)

由表 1 和表 2 可见,GC-4 和 HY-130 钢的 r_{max} 值分布在 1.1 ~ 1.4 之间,而 Gangloff 用 $\triangle P$ 法对 4130 钢在盐水中试验结果表明^[5]: r_{max} 值高达 500,这与表 1、表 2 中的结果相差很 大。Nakai^[2] 把这种差别归结于 4130 钢具有较低的应力腐蚀应力强度因子门槛值 K_{1scc} ,但 GC-4 钢的 K_{1scc} 约为 HY-130 钢的 1/6.5,而 r_{max} 值却相近。可见较高的静应力腐蚀裂纹扩 展分量并非是 r_{max} 值大小的本质原因。因此,化学短裂纹现象是由化学裂纹尺寸效应造成, 与各种力学参量及材料静腐蚀性能之间关系不大。

4 结论

(1) 恒定 ΔK 时 GC-4 钢在盐水中 da/dN-a 曲线上存在临界裂纹尺寸 a' a < a' 时显示化学短裂纹现象,具有较高的裂纹扩展速率即(da/dN) $_{a < a'} > (da/dN)_{a > a'}$ 。

(2) 加载频率、应力比和 △K 水平对 a* 值无显著影响。

(3)应力比对化学短裂纹扩展的加速比 r 值无显著影响,但随加载频率或 △K 水平的 降低 r 值略有升高。

(4) 所提出的关系式(3) 有希望作为处理化学短裂纹扩展问题的一种修正。

参考文献

- 1 Gangloff R P. The critility of crack size on aqueous corrosion fatigue. Res Mech Lett, 1981;(1):299-306
- 2 Nakai Y. Tanaka K. Wei R P. Growth of short fatigue crack in HY-130 steel in 3.5% NaCl solution. Eng Fract Mech, 1985;21(2):293-305
- 3 Nakai Y. Alavi A. Wei R P. Effects of frequency and temperature on short fatigue crack and temperature on short fatigue crack growth in aqueous environments. Metall Trans, 1988;19A(3):543-548
- 4 路民旭,刘晓坤,王建军,郑修麟,腐蚀疲劳裂纹扩展微机测试与分析.航空学报,1990;11(12);B617-B621
- 5 Gangloff R P. Crack size effects on the chemical driving force for aqueous corrosion fatigue. Metall Trans, 1985;16A (5):953-969
- 6 Turnbull A. Thomax J G N. A model of crack electrochemistry for steels in the active state based on mass transport by diffusion and ion migration. J Electrochem Soc, 1982;129(7):1412-1422
- 7 Alkire R. Sutatri D. The location of cathodic reaction during localized corrosion. J Electrochem Soc, 1979; 126(1): 15-22