

Hydrogen Embrittlement Mechanisms in Fatigue and J_{IC} Crack Growth

松岡三郎 ^{九州大学} Saburo Matsuoka

水素材料先端科学研究センター

し はじめに

2015年12月にトヨタのMIRAIが発売された。MIRAIに続 き、2016年3月にホンダのクラリティが発売された。これら の70 MPa燃料電池自動車に水素を供給する70 MPa水素ス テーションの建設が全国の81ヶ所で進められている。この ような状況のもとで、水素機器の安全性を確保するため、九 州大学ではHYDROGENIUSプロジェクトの第1期 (2006年 度~2012年度)が行われ、現在は第Ⅱ期(2013年度~2017年 度) が進行中である。第I期の前半では、電解チャージや浸漬 チャージで水素を侵入させた試験片(水素チャージ試験片) を用い、ステンレス鋼、低合金鋼、炭素鋼の疲労き裂進展特 性を中心に調べた。それらの成果は著書¹⁾にまとめ、出版し た。第I期の後半からは水素ガス中の低歪速度引張 (SSRT: Slow Strain Rate Test) 特性²⁵⁾、疲労寿命特性³⁾、疲労き裂進 展特性^{2,69)}、水素拡散特性^{10,11)}に関するデータを集積してい る。特に、70 MPa燃料電池自動車と70 MPa水素ステーショ ンで必要である、90-115 MPa水素ガス中の特性^{25,7-9)}に関す るデータを取得している。国外においても、103 MPa水素 ガス中での低合金鋼の水素誘起き裂進展下限界値Kuiが報 告されている¹²⁾。水素機器の安全性をさらに高めるために は、データ集積に加え、水素脆化メカニズムの解明が必要で ある。水素脆化は格子脆化説¹³⁾、局所変形助長説¹⁴⁾ (HELP: Hydrogen Enhanced Localized Plasticity)、点欠陥安定化 説^{15,16)}で説明される場合が多い。格子脆化説は、水素の侵入 により原子間結合力が低下し、脆性破壊が起きやすくなると 考える説である。局所変形助長説は、電子顕微鏡を用いたそ の場観察の引張試験を行い、雰囲気セル中に水素を導入する ことによって転位運動が加速されること、および塑性変形が き裂先端に局在化することにより、結果としてマクロ的には 小さな変形で延性破壊すると考える説である。点欠陥安定化 説は、水素が微少ボイドの生成を促進・安定化し、マトリッ

クスの応力伝達能を低下させるため、き裂先端に塑性変形と ボイドの局在化が起こり、大きな変形を伴わないで延性破壊 すると考える説である。著者らは^{9,17,18)}、疲労き裂進展におけ る水素脆化すなわち水素による疲労き裂進展速度の加速を 説明するため、水素助長疲労き裂継続進展機構(HESFCG: Hydrogen Enhanced Successive Fatigue Crack Growth)を 提案した。HESFCGは、疲労き裂先端で水素によるすべり(塑 性変形)の局在化(HELP)が起こるという光学顕微鏡観察結 果をもとに、疲労き裂は開口せず、鋭いままで継続的に進展 すると考える説である。HESFCGは延性破壊に属するが、疲 労き裂進展のみならず、弾塑性破壊靭性き裂進展(J_{IC}き裂進 展)^{19,20)}とSSRT表面き裂進展²⁰⁾における水素脆化メカニズ ムの解明にも適用した。

ここでは、0.7 MPa水素ガス中でのSCM435の疲労き裂 進展とJ_{IC}き裂進展を取り上げ、それらのき裂進展における 水素脆化メカニズムをHESFCGで説明する。HESFCGによ る説明のキーポイントの一つはき裂先端での水素濃度分布 である。ここでは、水素濃度分布は水素拡散係数を用いて 計算で予測した。今後、き裂先端で水素が可視化されると、 HESFCGの高度化が可能となり、水素脆化メカニズムの解明 がより一層進むことが期待される。

(2) 供試材と実験方法

2.1 供試材

供試材はJHFC実証プロジェクト²¹⁾の第I期(2002年度~ 2005年度)で使用された2つの35 MPa水素ステーション蓄 圧器である。2つの蓄圧器に用いられたSCM435ヒートKと ヒートTの化学成分、機械的性質、EBSD像(結晶方位差マッ プ)をそれぞれTable 1、Table 2、Fig.1に示す。蓄圧器の外 径と肉厚は、蓄圧器(ヒートK)では357 mmと25.2 mm、蓄 圧器(ヒートT)では270 mmと30 mmである。蓄圧器(ヒー

	Element (mass %)						
	С	Si	Mn	Р	S	Cr	Мо
Heat K	0.37	0.22	0.84	0.012	0.005	1.15	0.24
Heat T	0.37	0.21	0.77	0.012	0.007	1.07	0.28

Table1 Chemical composition.

Table2 Mechanical properties.

		IIV				
	$\sigma_{0.2}$ (MPa)	$\sigma_{\rm B}$ (MPa)	$arepsilon_{ m f}$ (%)	φ (%)		
Heat K	687	824	20	71	256	
Heat T	782	947	15	66	289	



Fig.1 EBSD images (IPF maps : Inverse Pole Figure maps) of microstructures of (a) heat K and (b) heat T.

ト K) と蓄圧器 (ヒートT) はそれぞれ630 ℃と560 ℃で焼戻 されている。Table 2で引張強度はヒートKよりヒートTで 高い。これはヒートTの焼戻し温度が低かったことによる。 Fig.1で焼戻しマルテンサイトはヒートTよりヒートKで細 粒であった。これは焼入れ性に関係し、肉厚が小さいヒート Kで焼きがよく入ったことによると考えられる。

2.2 疲労き裂進展試験

ASTM E647²²⁾ に従い、疲労き裂進展 (FCG: Fatigue Crack Growth)を求める2種類の試験 (FCG試験)をFig.2 (a)の CT試験片を用いて応力比R = 0.1のもとで室温・大気中と室 温・0.7 MPa水素ガス中で行った。1つの試験は、試験周波数 f = 1 Hzのもとでの ΔP 一定 ΔK 漸増試験である。もう一つ



Fig.2 CT specimens of (a) FCG test and (b) JIC test.

の試験は、 $\Delta K = 25$ MPa・m^{1/2}並びにf = 0.001、0.01、0.1、 1 Hzのもとでの ΔK 一定試験である。ここで、 ΔP は荷重範 囲、 ΔK は応力拡大係数範囲である。また、0.7 MPa水素ガス の純度は99.999 %である。

2.3 Jic 試験

JSME S 001²³⁾ に従い、弾塑性破壊靭性 $J_{\rm Ic}$ を求める試験 ($J_{\rm Ic}$ 試験)をFig.2 (b)のサイドノッチがないCT試験片を用いて 変位速度 $v=2\times10^3$ 、 2×10^5 mm/sのもとで室温・大気中と 室温・0.7 MPa水素ガス中で行った。JSME S 001と比較する ため、ASTM E1820²⁴⁾ に従い、 $J_{\rm Ic}$ 試験を $v=2\times10^3$ mm/sの もとで室温・大気中と室温・0.7 MPa水素ガス中で行った。 上述の応力拡大係数 $K \ge J$ 積分値Jはき裂先端での応力集中 度合いを表すパラメータである。Kは小規模降伏条件 (CT 試験片がほぼ弾性状態)のときに用い、Jは大規模降伏条件 (CT 試験片がほぼ塑性状態)のときに用いる。 $K \ge J$ の間には式 (7)の関係がある。

2.4 破面観察

走査型電子顕微鏡SEMを用い、疲労破面とJ_{IC}破面を観察 した。観察には2次電子を用いた。特に、J_{IC}破面については、 上側と下側の破面でそれぞれステレオSEM像(2次電子像、 角度差10°)を取得し、三次元解析を行うことにより、き裂断 面プロファイルを得た。

(3) 実験結果と考察

3.1 大気中と0.7 MPa水素ガス中のFCG試験

3.1.1 $da/dN - \Delta K$ 関係と $(da/dN)_{H}/(da/dN) - f$ 関係

Fig.3に大気中と0.7 MPa水素ガス中の疲労き裂進展速度 da/dNと応力拡大係数範囲ΔKの関係(R=0.1、f=1 Hz)



Fig.3 da/dN – ΔK curves of (a) heat K and (b) heat T. ($K_{I,H}$) denoted in (a) means that $K_{I,H}$ is not threshold of hydrogen induced crack growth in 0.7 MPa hydrogen gas. Here, *a* and *N* are crack length and number of cycles.

を示す。大気中の da/dN (+) に比べ、0.7 MPa 水素ガス中の (da/dN)_H (*) は加速した。

Fig.4に ΔK =25 MPa・m^{1/2}における相対疲労き裂進展速 度 (da/dN)_H/(da/dN)と試験周波数fの関係を示す。ここ で、(da/dN)と(da/dN)_Hはそれぞれ大気中と0.7 MPa水素 ガス中の疲労き裂進展速度である。ヒートKとヒートTの両 方において、fが小さくなると、(da/dN)_H/(da/dN)は大き くなり、f=0.1 Hzで最大となった。fがさらに小さくなると、 (da/dN)_H/(da/dN)は小さくなり、(da/dN)_H/(da/dN) = 1となった。すなわち、f=0.01 Hzあるいはf=0.001 Hzで 0.7 MPa水素ガス中の疲労き裂進展速度(da/dN)_Hは大気の 疲労き裂進展速度(da/dN) に回復するという特異な現象が 生じた。また、ヒートKに比べ、ヒートTの(da/dN)_H/(da/ dN) -f 関係は上側に位置した。これは、ヒートTの引張強 度が高く(Table 2)、焼戻しマルテンサイトが粗粒であった (Fig.1)ことによると考えられる。

3.1.2 ストライエーションとすべり帯

Fig.5に、ヒートKにおいて、大気中と0.7 MPa水素ガス中 の疲労破面で観察したストライエーションを示す。 $(da/dN)_{\rm H}/(da/dN) - f$ 関係で生じた特異な現象がストライエーション観 察でも確認できる。0.7 MPa水素ガス中のf=1 Hz では、ストラ イエーション間隔は広い (Fig.5 (b))。0.7 MPa水素ガス中のf= 0.01 Hz では、ストライエーション間隔は狭くなり (Fig.5 (c))、 大気中のストライエーション間隔に回復した (Fig.5 (a))。

Fig.6に、ヒートKのCT試験片表面で観察した疲労き裂周 辺のすべり帯を示す。大気中のすべり帯領域(Fig.6 (a))に比 べ、0.7 MPa水素ガス中のf=1 Hzでのすべり帯領域(Fig.6 (b))は狭くなった。Fig.6 (b)とFig.6 (c)を比べると、0.7



Fig.4 Frequency dependence of $(da/dN)_{H}/(da/dN)$.



Crack propagation \rightarrow

Fig.5 Striations of heat K in (a) air, (b) 0.7 MPa H_2 at 1 Hz and (c) 0.7 MPa H_2 at 0.01 Hz.

MPa水素ガス中のf=0.01 Hzでのすべり帯領域は広くなり、 大気中のすべり帯と同じようになった。次項で述べるように、 このようなすべり帯の様相は0.7 MPa水素ガス中での (da/ dN)_Hの加速現象と回復現象 (Fig.4) を考察するのに役立つ。

3.1.3 水素助長疲労き裂継続進展機構 (HESFCG)

松岡らは、炭素鋼SGP¹⁷⁾と低合金鋼SCM435¹⁸⁾の水素 チャージ試験片における $(da/dN)_{\rm H}$ の加速現象を説明するた めに、水素助長疲労き裂継続進展機構 (HESFCG)を提案し た。HESFCGは0.7 MPaから90 MPa水素ガス中の疲労き裂 進展速度の加速の説明にも適用されている⁹⁾。

Fig.7 (a) はHESFCGの模式図である。大気中の場合 (Fig.7 (a-1))、Bichlerら²⁵⁾のストライエーション形成モデルに従う と、応力負荷過程では、き裂先端で長いすべりが起こり、広い 塑性域が形成され、き裂は開口し、進展する。最大応力時 (B) には、ストレッチゾーン幅*SZW*はき裂進展方向に対して傾い



(c) In 0.7 MPa H_2 at 0.01 Hz

Fig.6 Slips around fatigue cracks for heat K in (a) air, (b) 0.7 MPa H_2 at 1 Hz and (c) 0.7 MPa H_2 at 0.01 Hz.

た方向に形成され、き裂は大きく開口する。除荷過程では、逆 すべりによりき裂は閉口していく。最小応力時 (C, σ=0) に は、き裂は完全に閉じる。その結果、最大応力時の*SZW*をき 裂面に投影した長さがストライエーション幅*s*になる。

一方、0.7 MPa水素ガス中のf=0.1 Hzの場合(Fig.7 (a-2))、水素はき裂先端の狭い領域に侵入する。水素は転位運動 を助長する(HELP¹⁴⁾)ので、水素が侵入したき裂先端で短い すべりが起こり、狭い塑性域が形成される。その結果、応力 が増加しても、き裂は開口せず、鋭いままで継続的に進展す る。最大応力時(B)でも、き裂は開口せず、鋭いままであり、 SZWの傾きはき裂進展方向とほぼ一致する。除荷過程では、 き裂先端がほとんど開口していないので、逆すべりがほとん



Fig.7 Schematic illustration of (a) fatigue crack profiles in (a-1) air, (a-2) 0.7 MPa H₂ at 0.1 Hz and (a-3) 0.7 MPa H₂ at 0.001 Hz, and (b) J_{IC} crack profiles in (b-1) air, (b-2) 0.7 MPa H₂ at 2×10^{-3} mm/s and (b-3) 0.7 MPa H₂ at 2×10^{-5} mm/s.

ど起こらない状態でき裂は閉じる (C, $\sigma = 0$)。その結果、s は SZWとほぼ等しくなるので、水素により疲労き裂進展速度は加速する。

0.7 MPa水素ガス中のf=0.001 Hzの場合 (Fig.7 (a-3))、 水素はき裂先端から離れた奥深くまで侵入する。その結果、 最大応力時 (B) には、き裂先端で長いすべりが起こり、広い 塑性域が形成され、き裂は大きく開口する。応力除荷過程で は、き裂先端で逆すべりが起こり、き裂は閉口する (C, σ = 0)。このようなき裂開閉口挙動は大気中と同じであることか ら、0.7 MPa水素ガス中のf= 0.001 Hz での $(da/dN)_{\rm H}$ は大気 中のda/dNと一致する (Fig.4)。

以上のことをさらに明確にするため、き裂先端の塑性域と 水素濃度分布の関係を検討した。平面ひずみのもとでの塑性 域寸法ω。は次式で与えられる。

$$\omega_{\varepsilon} = \left(\frac{1}{3\pi}\right) \left(\frac{K}{\sigma_{y}}\right)^{2}$$
(1)

ここで、 σ_y は降伏応力である。Fig.5で (da/dN)_H/ (da/dN) -f関係が調べられた ΔK =25 MPa・m^{1/2}を用いると、ヒー トKでは ω_e =174 µm、ヒートTでは ω_e =134 µmとなる。 ここで、式 (1) のKには K_{max} = ΔK / (1-R) を用いた。

疲労き裂先端での水素濃度分布は半無限板表面での濃度 分布で表されると仮定した。半無限板表面での濃度分布*C*_H (*x*,*t*) は次式で与えられる。

$$\frac{C_H(x,t)}{C_s} = 1 - erf\left(\frac{x}{2\sqrt{Dt}}\right)$$
(2)

ここで、xは半無限板表面からの距離、tは水素ガス中に半無限板表面が曝される時間、 C_s は飽和水素量、Dは水素拡散係数、elfは誤差関数である。半無限板表面で C_H (x,t) / C_s =1/2のときの半無限板表面からの距離 $x_{1/2}$ は次式となる。

Fig.8は $D = 1.90 \times 10^{10} \text{ m}^2/\text{s}$ 、t = 50 sのときの半無限板表 面すなわち疲労き裂先端の水素濃度分布である。ヒートKと ヒートTの水素拡散特性は測定されている¹⁰⁾。文献 (10) で は、ヒートKとヒートTはそれぞれヒートaとヒートbで表 している。両ヒートで水素拡散特性はほとんど一致したの で、両ヒートの25 ℃での平均値として、D=1.90×10⁻¹⁰ m²/s を用いた。繰返し応力のもとで疲労き裂先端が水素ガスに曝 される時間として、応力上昇中の時間t=1/(2f)を用いた。 t=50 sはf=0.01 Hzに対応する。Fig.8において、水素濃度 分布を三角形で近似すると、疲労き裂先端で水素が存在する 距離すなわち水素侵入距離は $2\sqrt{Dt}$ となる。Table 3に、 ΔK 一定試験を行った試験周波数fにおいて計算した2√Dtを示 す。Fig.7 (a) のHESFCGに従うと、 $2\sqrt{Dt} \le \omega_{\varepsilon}$ のときに (da/ dN)_Hは加速し、 $2\sqrt{Dt} \ge \omega_{\varepsilon}$ のときに $(da/dN)_{H}$ は回復する。 Table 3には、ヒートKの $\omega_{\epsilon} = 174 \text{ m}$ を用い、 $(da/dN)_{H}$ の加 速・回復の予測を示す。この予測はFig.4の実験結果と一致し た。ヒートTのω_ε=134 μmを用いても、同様な結果が得ら れる。

Fig.8には、有限要素法 (FEM: Finite Element Method) を用いて計算した疲労き裂先端での水素濃度分布を示す。半 無限板の場合と同様に水素濃度分布を三角形で近似したとき の水素侵入距離をTable 3の括弧内に示す。FEMによると、 $f \ge 0.01$ Hzで疲労き裂進展速度が加速し、f=0.001 Hzで回 復することが予測され、Fig.4の実験結果と一致しなくなる。 この点は、どの程度の水素量がすべりの局在化に関与するか を明らかにすることによって解消できる。例えば、Fig.8の FEMによる水素濃度分布において、 $C_{\rm H}/C_{\rm S} = 0.05$ とすると、 半無限板のときの $2\sqrt{Dt} = 194$ µm (Table 3, t = 50 s)が得 られる。このような検討のためには、疲労き裂先端での水素 可視化技術の開発が不可欠である。

以上で述べたように、Fig.7 (a) に示したHESFCGは0.7 MPa水素ガス中における $(da/dN)_{\rm H}$ の加速現象と回復現象の 説明を可能にする。そこで、HESFCGを次節の $J_{\rm IC}$ 試験に適 用すると、Fig.7 (b) のようなき裂プロファイルが予測でき る。大気中の $J_{\rm IC}$ 試験 (Fig. (b-1))では、き裂先端で長いすべ りが起こり、最大応力時 (B) にき裂は大きく開口する。除荷 時に逆すべりは起こるが、最小応力時 (C, $\sigma=0$)には、き裂 は開口したままとなる。この点は、 $\sigma=0$ でき裂が閉口する 疲労き裂とは異なる。0.7 MPa水素ガス中、 $v=2\times10^3$ mm/



Fig.8 Hydrogen content distribution ahead of fatigue crack tip.

Hydrogen penetration depth, $2\sqrt{Dt}$, ahead of fatigue crack

<i>f</i> (Hz)	0.001	0.01	0.1	1	5	
t=1/(2f) (s)	500	50	5	0.5	0.1	
21/D4 (1100)	615	194	61.5	10.4	<u> </u>	
$2\sqrt{Dt}$ (µm)	(200 ¹⁾)	(66.6 ¹⁾)	(26.4 ¹⁾)	19.4	0.19	
	/	,	/	_	、	
	Return of	$(da/dN)_{\rm H}$	Acceleration of $(da/dN)_{\rm H}$			
$\omega = 174 \ \mu m$ for heat K						

1) Determined by FEM.

tip for heat K.

Table3

sの J_{Ic} 試験 (Fig. (b-2))では、水素によるすべりの局在化に よって最大応力時 (B)でもき裂は開口せず、鋭いままとな る。そのため、最小応力時 (C, $\sigma = 0$)においてき裂は閉じて いる。すなわち、0.7 MPa水素ガス中では、 $v=2\times10^3$ mm/s の J_{Ic} 試験とf=0.1 HzのFCG試験におけるき裂プロファイ ル (き裂開閉口挙動)は同じになる。後述するが、このことは、 水素ガス中では J_{Ic} 試験は1サイクルのFCG試験として取り 扱える根拠となる。0.7 MPa水素ガス中、 $v=2\times10^5$ mm/sの J_{Ic} 試験 (Fig. (b-3))では、水素は大気中の塑性域を超えて深 くまで侵入するので、き裂先端で再び長いすべりが起こるよ うになる。その結果、大気中での J_{Ic} 試験 (Fig. (b-1))と水素 ガス中、 $v=2\times10^5$ mm/sでの J_{Ic} 試験 (Fig. (b-3))のき裂プ ロファイルは同じになる。

以上の予測を念頭に置いて、0.7 MPa水素ガス中のJ_{IC}試験 結果を以下に示す。

3.2 大気中と0.7 MPa水素ガス中のJc試験

3.2.1 P-COD曲線とJ-Δa曲線

Fig.9に、大気中と0.7 MPa水素ガス中、 $v=2\times10^3$ mm/s におけるヒートKの荷重Pとき裂開口変位 (COD: Crack Opening Displacement)の関係 (P-COD曲線)を示す。こ の曲線を得た J_{IC} 試験は1本の試験片を用いるASTM E1820 に従って行った。それぞれの部分除荷のところでJ積分値Jと き裂長さ増分 Δa の関係 ($J - \Delta a$ 曲線)を決定する。JSME S 001による J_{IC} 試験では、Fig.9の部分除荷のところで試験を 中断し、 $J - \Delta a$ 曲線を得る。 Δa は破面から求める。そこで、 Fig.9から求まる $J - \Delta a$ 曲線の実験点数をJSME S 001で得 るためには、除荷回数と同じ本数の試験片が必要となる。

Fig.10にJ-Δa曲線を示す。ASTM E1820による実験点



Fig.9 P - COD curves of heat K at 2×10^{-3} mm/s.

(○と◇)は同規格に示されている次式で近似し、近似曲線を 実線で示した。

$$\ln J = \ln C_1 + C_2 \ln \left(\frac{\Delta a}{k}\right)$$
 (4)

ここで、 $C_1 \geq C_2$ は定数であり、k=1である。JSME S 001に よる実験のみが行われている実験点(◆と▲)についても、 式(4)による近似曲線を破線で示した。JSME と ASTMの両 規格で実験が行われているヒートKの大気中での実験点(〇 と●)と水素ガス中、 $v=2\times10^3$ mm/sでの実験点(〈〉と◆) ならびにヒートTの大気中での実験点(〈〉と●)は一致した。 ヒートKにおいては、水素ガス中での $J-\Delta a$ 曲線は $v=2\times$ 10^3 mm/s、 $v=2\times10^5$ mm/sの順番で低下した。一方、ヒー トTにおいては、水素ガス中での $J-\Delta a$ 曲線は回復現象を示 した。すなわち、 $v=2\times10^5$ mm/sに比べ、 $v=2\times10^5$ mm/s において水素ガス中での $J-\Delta a$ 曲線が高くなった。 $J-\Delta a$ 曲線と0.2 mm offset lineの交点として求まるき裂進展開始 の $J_{\rm in}$ をTable 4にまとめて示す。

3.2.2 き裂プロファイル

Fig.11に、CT試験片の板厚中央におけるSEM 破面の三 次元解析で求めたき裂プロファイルを示す。ヒートKの場 合 (Fig. (a))、大気中、 $v = 2 \times 10^3$ mm/s ではストレッチゾー ン (SZ: Stretched Zone)の形成に伴ってき裂は開口してい る (Fig. (a-1))。それに続いてディンプル (D: Dimple) が 形成され、最後に破面出しのための疲労破面 (FC: Fatigue Crack) が形成されている。水素ガス中、 $v=2\times10^3$ mm/sで は、擬へき開 (QC: Quasi Cleavage) が形成され、き裂は開 口せず、鋭いままであることがわかる (Fig. (a-2))。水素ガス 中、 $v=2\times 10^5$ mm/sでのき裂プロファイルと破面様相 (Fig. (a-3)) は大気中、 $v=2\times10^{-3}$ mm/sでのそれら (Fig. (a-1)) に戻っている。ヒートTの場合(Fig. (b))にも、同様なき裂 プロファイルと破面様相が得られている。さらに、Fig.12に は、ヒートKのCT試験片の板厚中央においてSEMで観察し たき裂断面プロファイルを示す。SEMによる直接観察でも 三次元解析の場合と同様なプロファイルが得られている。こ



Fig.10 $J - \Delta a$ curves of (a) heat K and (b) heat T at 2×10³ and 2× 10⁵ mm/s.

Table4 Fracture toughness, Kic and Kic,H, and threshold of hydrogen-induced crack growth, Ki,H.

	$K_{\mathrm{I,H}}$.						
]	In air	In 0.7 MPa H ₂				
	2×10^{-3} mm/s		2×1	10 ⁻³ mm/s	2×10^{-3} mm/s		
	$J_{\rm in}({\rm kJ/m}^2)$	$K_{\rm IC}({\rm MPa}\cdot{\rm m}^{1/2})$	$J_{\rm in}({\rm kJ/m}^2)$	$K_{I,H}(MPa \cdot m^{1/2})$	$J_{\rm in}({\rm kJ/m}^2)$	$K_{\rm IC,H}(\rm MPa \cdot m^{1/2})$	
Heat K	191	208	129	(171)*	128	171	
Heat T	186	205	34	86	98	149	

* : The number in the parentheses is not $K_{I,H}$.



Fig. 11 Crack profiles of (a) heat K in (a-1) air at 2×10⁻³ mm/sec, (a-2) 0.7 MPa H₂ at 2×10⁻³ mm/sec and (a-3) 0.7 MPa H₂ at 2×10⁻⁵ mm/sec, and (b) heat T in (b-1) air at 2×10⁻³ mm/sec, (b-2) 0.7 MPa H₂ at 2× 10⁻³ mm/sec and (b-3) 0.7 MPa H₂ at 2×10⁻⁵ mm/sec by three-dimentional analysis of fracture surfaces.

れらのき裂プロファイルはFig.8 (b) の最小応力時 (C, $\sigma = 0$) のき裂プロファイルの模式図と同じである。

以上でのべたように、水素ガス中の疲労き裂進展を説明す るために提案したHESFCGは水素ガス中の J_{IC} き裂進展の説 明にも適用できる。そこで、水素助長疲労き裂継続進展機構 (HESFCG: Hydrogen Enhanced Successive Fatigue Crack Growth)を水素誘起き裂継続進展機構 (HISCG: Hydrogen Induced Successive Crack Growth)に改めた²⁰⁾。オーステ ナイト系ステンレス鋼SUS304、SUS316、SUS316Lにおい ては、水素ガス中での疲労き裂進展と J_{IC} き裂進展に加え、 SSRT表面き裂進展もHISCGで説明できた²⁰⁾。

3.2.3 Jicき裂のda/dN-ΔK関係

Table 4に示した J_{in} は、ASTM E1820に示されている次の 判定式を満たすと、弾塑性破壊靭性 J_{lc} となる。

$$K_{f} \leq 0.6 \sqrt{\frac{E J_{in}}{1 - v^{2}}}$$

$$B, b_{0} \geq 10 \frac{J_{in}}{\sigma_{fb}}$$
(5)

ここで、 $K_{\rm f}$ は疲労き裂導入時の最大応力拡大係数、Eはヤン グ率、 ν はポアソン比、BはCT試験片の板厚、 b_0 (=W - a_0) はCT試験片のリガメント幅、 $\sigma_{\rm fs}$ (= ($\sigma_{0.2} + \sigma_{\rm B}$) /2) は流動





(b)



Fig.12 SEM images of crack profiles of heat K at longitudinal cross sections of CT specimens in (a) air at 2×10³ mm/sec, (b) 0.7 MPa H₂ at 2×10³ mm/sec and (c) 0.7 MPa H₂ at 2×10⁵ mm/sec.

応力である。Table 2の J_{in} のすべては、式 (5) と (6) を満た すので、弾塑性破壊靭性 J_{IC} となる。

Fig.11に示したように、大気中、 $v=2\times10^3$ mm/sと水素 ガス中、 $v=2\times10^5$ mm/sでのき裂プロファイルは、き裂先 端が大きく開口し、続いてディンプルが形成されている。そ こで、2つの条件での J_{in} は大気中の破壊靭性 J_{IC} と水素ガス中 の破壊靭性 $J_{IC,H}$ となる。次式を用いて J_{IC} を K_{IC} 、 $J_{IC,H}$ を $K_{IC,H}$ に 換算し、Table 4に示した。

$$K = \sqrt{\frac{EJ}{1 - v^2}} \tag{7}$$

水素ガス中のK_{ICH}は大気中のK_{IC}より小さくなった。水素ガ ス中、 $v=2\times10^5$ mm/sの $J_{\rm IC}$ 試験では、Fig.7 (b-3) とFig.11 (b-3) からわかるように、水素が存在するもとで延性き裂が ディンプルを伴って進展する。この状態は水素チャージ材 を用いた引張試験あるいはSSRT試験に似ている。低合金鋼 SCM435²⁶⁾と炭素鋼SGP²⁷⁾の水素チャージ材の引張試験で は、破面は未チャージ材の引張試験と同様にディンプルで覆 われていたが、水素チャージ材の絞り ϕ_{H} は未チャージ材の 絞りφより小さくなり、相対絞りφ_H/φ≅0.8となった。この ような水素による絞りの低下が水素ガス中でのK_{ICH}の低下 に関係した可能性はある。また、K_{ICH}はヒートKよりヒート Tで小さくなった。この理由は、ヒートTで引張強度が高く、 焼戻しマルテンサイト組織が粗粒であることによると考えら れる (Table 2と Fig.1)。さらに、Table 4の水素ガス中、v=2× 10^3 mm/sの欄には $K_{\rm IC,H}$ でなく水素誘起き裂進展下限界値 K_{IH}として数値を示した。これについて、以下で検討する。

Fig.7 (a-2) と (b-2) に示すように、水素ガス中、f=0.1 Hz で の疲労き裂プロファイルと水素ガス中、 $v=2\times10^3$ mm/s での $J_{\rm IC}$ き裂プロファイルは同じである。すなわち、最大応力と最小 応力でき裂は開口せず、鋭いままである。このことは、 $J_{\rm IC}$ 試験 は1サイクルの疲労き裂進展試験^{19,20)} であることを意味する。 このように考えると、Fig.10の水素ガス中、 $v=2\times10^3$ mm/s での $J-\Delta a$ 関係はFig.3の $da/dN-\Delta K$ 関係に移すことがで きる。その際、 $\Delta a = da/dN$ とし、式 (7) で $J \varepsilon \Delta K$ に換算す る。Fig.3中の青色の点線は、大気中、f=1Hz でのデータをパ リス則 $da/dN = C\Delta K^{\rm m}$ で近似した大気中の疲労き裂進展特 性である。ここで、Cは定数、mは指数である。赤色の点線は 定数CにFig.4のf=0.1 Hz での (da/dN)_H/ (da/dN) の最大 値 (すなわち上限値) を掛けて求めた0.7 MPa水素ガス中の 上限の疲労き裂進展特性である。さらに、Fig.3中にはTable 4の $K_{\rm LH}$ を矢印で示した。

Fig.3 (b) に示すように、0.7 MPa水素ガス中においては、 ヒートTの $v=2\times10^3$ mm/sの $J_{\rm Ic}$ 試験結果(◆) は赤色の点 線すなわち上限の $da/dN - \Delta K$ 関係より高da/dN側となっ た。このことは、 $J_{\rm Ic}$ 試験結果は水素誘起き裂進展を表してい ることを意味する。そこで、水素機器の疲労き裂進展解析は $K_{\rm LH}$ (Fig.3 (b) 中の矢印) で中断する。その時の疲労き裂進 展回数が水素機器の使用回数となる。一方、Fig.3 (a) に示す ように、ヒートKの $J_{\rm Ic}$ 試験結果(◇と◆) は赤色の点線と一 致した。このことは、ヒートKの $J_{\rm Ic}$ 試験結果は疲労き裂進展 を表していることを意味する。そこで、水素機器の疲労き裂 進展解析は、疲労き裂が肉厚を貫通するまで行い、使用回数 を決める。このためには、前もって大気中の $J_{\rm IC}$ を用いて破裂 前漏洩 (LBB: Leak Before Break) が成立すること、すなわ ち疲労き裂の板厚貫通のときに少量水素が漏洩することを確 かめておく必要がある。換言すると、Fig.10 (a) で $v = 2 \times 10^3$ mm/sの $J - \Delta a$ 曲線と0.2 mm offset lineの交点として求ま るヒートKの $K_{\rm LH}$ は、Fig.3において赤色の点線上でda/dN≒ 0.2 mm/cycle (= 2×10^4 m/cycle) に対応する単なる ΔK であり、水素誘起き裂進展下限界値ではない。このように、 ヒートKでは $K_{\rm LH}$ が存在せず、ヒートTでは $K_{\rm LH}$ が存在する 理由は、Fig.4でヒートTの (da/dN)_H/ (da/dN) が大きいこ と、Table 4でヒートTの $K_{\rm ICH}$ が低いことの理由と同じであ る。すなわち、ヒートKに比べ、ヒートTで $\sigma_{\rm B}$ は高く (Table 2)、焼戻しマルテンサイト組織が粗粒である (Fig.1)。

4 終わりに

0.7 MPa水素ガス中でのSCM435ヒートKとヒートTの 疲労き裂進展とJ_{IC}き裂進展における水素脆化をHISCG (HESFCGの改名)で統一して説明することができた。 HISCGの最も重要な点は、き裂先端での水素濃度分布が浅 い場合、短いすべりが形成され、き裂が開口しないのに対し、 き裂先端での水素濃度分布が深い場合、長いすべりが形成さ れ、き裂が開口することである。このような点を試験片表面 でのすべり線の観察並びに破面の三次元解析によるき裂プ ロファイルの構築で確認した。今後、き裂先端での水素が可 視化されると、水素とすべりの関係が直接結びつけられるた め、HISCGの高度化が可能になり、水素脆化メカニズムの解 明が一層進むことが期待できる。

参考文献

- 1) 村上敬宜, 松岡三郎, 近藤良之, 西村伸:水素脆化メカニ ズムと水素機器強度設計の考え方, 養賢堂, (2012)
- 2) 井藤賀久岳, 松尾尚, 織田章宏, 松永久生, 松岡三郎:日本機械学会論文集, A79 (2013), 1726.
- H.Matsunaga, M.Yoshikawa, R.Kondo, J.Yamabe and S.Matsuoka : Int.J.Hydrogen Energy, 40 (2015), 5739.
- 4) H.Itoga, H.Matsunaga, J.Yamabe and S.Matsuoka : PVP 2015-45740, (2015)
- 5) J.Yamabe, D.Takagoshi, H.Matsunaga, S.Matsuoka, T.Ishikawa and T.Ichigi : Int.J.Hydrogen Energy, In print, http://dx.doi.org/10.1016/j.ijhydene.2016.05.156.
- 6)吉川倫夫,堤紀子,松岡三郎,村上敬宜:日本機械学会論 文集,A76 (2010),908.
- 7) A.Macadre, M.Artamonov, S.Matsuoka and J.Furtado:

Eng.Fact.Mech, 78 (2011), 2196.

- 8) 井藤賀久岳, 渡辺正五, 福島良博, 松岡三郎, 村上敬宜: 日本機械学会論文集, A78 (2012), 422.
- 9)吉川倫夫,松尾尚,堤紀子,松永久生,松岡三郎:日本機 械学会論文集,A80 (2014),1
- J.Yamabe, T.Awane and S.Matsuoka : Int.J.Hydrogen Energy, 40 (2015), 11075.
- J.Yamabe, T.Awane and S.Matsuoka : Int.J.Hydrogen Energy, 40 (2015), 10329.
- K.A.Nibur, B.P.Somerday, C.S.Marchi, J.W.Foulk, III, M.Dadfarnia and P.Sofronis : Metall.Trans.A, 44A (2013), 248.
- A.R.Troiano : Transaction of the American Society for Metals, 52 (1960), 54.
- 14) H.K.Birnbaum and P.Sofronis : Materials Science and Engineering, A176 (1994), 191.
- M.Nagumo, M.Nakamura and K.Takai : Metall.and Trans.A, 32A (2001), 339.
- M.Nagumo, T.Ishikawa, T.Endo and Y.Inoue : Scripta Materials, 49 (2003), 837.
- 17) 松岡三郎, 堤紀子, 村上敬宜:日本機械学会論文集, A74 (2008), 1528.
- 18) S.Matsuoka, H.Tanaka, N.Honma and Y.Murakami : Int.J.Fract, 168 (2011), 101.
- 19) 松本拓哉, 井藤賀久岳, 平林佐那, 久保田祐信, 松岡三郎:日本機械学会論文集, A79 (2013), 1210.
- 20) S.Matsuoka, J.Yamabe and H.Matsunaga : Eng.Fract, Mech, 153 (2016), 103.
- 21) Japan Hydrogen and Fuel Cell Demonstration Project, web site, http://jntc.jp/.
- 22) ASTM E647-13^{e1}, Standard Test Method for Measurement of Fatigue Crack Growth Rates.
- 23) JSME S 001-1992.
- 24) ASTM E1820-03 (Reapproved 2008), Standard Test Method for Measurement of Fracture Toughness.
- 25) C.H.Bichler and R.Pippan : Engineering Against Fatigue, (1999), 211.
- 26) 松岡三郎,本間伸浩,田中裕之,福島良博,村上敬宜:日本機械学会論文集,70 (2006),1002.
- 27) 松尾尚,本間伸浩,松岡三郎,村上敬宜:日本機械学会論 文集,A74 (2008),1164.

(2016年7月28日受付)