S13Cr 在超高温超临界 CO2环境下的腐蚀行为 及产物膜特征

何松¹, 王贝², 冯桓榰¹, 路民旭², 周定照¹, 邢希金¹

(1.中海油研究总院有限责任公司,北京 100028; 2.北京科技大学,北京 100083)

摘要:目的 明确超级 13Cr 在超高温超临界 CO₂环境下的适用性、耐蚀性及腐蚀产物膜特征。方法 采用高 温高压反应釜模拟气井井底超高温超临界 CO₂腐蚀工况,采用腐蚀失重法获取腐蚀速率,结合扫描电子显 微镜(SEM)、能谱(EDS)及 X 射线衍射仪(XRD)对腐蚀产物特性进行分析研究。结果 在 215 °C、31.2 MPa CO₂分压、7.24 kPa H₂S 分压下,超级 13Cr 在含饱和水的超临界相中及含饱和 CO₂的模拟凝析水相中均呈 现均匀腐蚀特征,腐蚀速率分别为 0.009 mm/a 及 0.126 mm/a。腐蚀受 CO₂-H₂S 共同控制。腐蚀产物呈双层 结构,内层腐蚀产物以碳酸亚铁为主,外层以磁黄铁矿为主,且内外两层腐蚀产物膜结合较弱,易剥离。 超临界相中,内外层腐蚀产物膜均较为稀疏,水相区内外层腐蚀产物膜更为致密,但外层腐蚀产物膜容易 发生破裂剥落。结论 以 0.125 mm/a 作为油套管选材标准,对于仅含凝析水、无积水问题的气井,可选用超 级 13Cr 作为油套管材质(温度≤215 °C, CO₂ 分压≤31.2 MPa, H₂S 分压≤7.24 kPa, Cl⁻质量浓度≤ 4646 mg/L),但对于井底有比较严重积水问题的气井,或者含水率较高的油井,超级 13Cr 并不适合。 关键词:超级 13Cr; 超临界 CO₂; H₂S; 高温高压; 腐蚀; 油套管

中图分类号: TG172 文献标识码: A 文章编号: 1672-9242(2021)01-0008-07 **DOI**: 10.7643/issn.1672-9242.2021.01.002

Corrosion Behavior and Film Characteristics of S13Cr Stainless Steel under Ultra-High-Temperature Supercritical CO₂ Environment

HE Song¹, WANG Bei², FENG Huan-zhi¹, LU Min-xu², ZHOU Ding-zhao¹, XING Xi-jin¹

(1. CNOOC Research Institute Co., Ltd., Beijing 100028, China;
 2. University of Science & Technology Beijing, Beijing 100083, China)

ABSTRACT: To clarify the applicability, corrosion resistance and correction film characteristics of S13Cr stainless steel under ultra-high-temperature supercritical CO_2 environment, HTHP reactor was adopted to simulate the ultra-high-temperature supercritical CO_2 environment at the bottom of gas well. The corrosion rate was measured by correction weight loss methods; the corrosion film characteristics were analyzed by the scanning electron microscope (SEM), energy spectrum (EDS), and X-ray diffraction (XRD). The results show that S13Cr steel presents uniform corrosion characteristics in the supercritical phase con-

收稿日期: 2020-09-29; 修订日期: 2020-11-25

Received: 2020-09-29; Revised: 2020-11-25

基金项目:博士后基金 (2019M660454); 渤中 19-6 凝析气田开发钻完井关键技术研究及应用- I 期 (YXKY-2020-TJ-03)

Fund: Supported by China Postdoctoral Science Foundation (2019M660454); Research and Application of Key Drilling and Completion Technologies for BZ19-6 Condensate Gas Field Development (Phase I) (YXKY-2020-TJ-03)

作者简介:何松(1985—),男,硕士,高级工程师,主要研究方向为油田化学。

Biography: HE Song (1985-), Male, Master, Senior engineer, Research focus: oilfield chemistry.

通讯作者:邢希金(1981-),男,硕士,高级工程师,主要研究方向为油田化学。

Corresponding author: XING Xi-jin (1981-), Male, Master, Senior engineer, Research focus: oilfield chemistry.

taining saturated water and condensate water phase containing saturated CO₂, with corrosion rates of 0.009 mm/a and 0.126 mm/a respectively at 215 °C, 31.2 MPa CO₂ partial pressure, and 7.24 kPa H₂S partial pressure. Both CO₂ and H₂S control corrosion. Corrosion film is a double-layer structure. The inner corrosion film is mainly FeCO₃; the outer film is mainly pyrrhotite. The binding force between the inner and outer films is weak, so they are easy to flake off. The corrosion film in the supercritical phase is relatively sparse, while that in the water phase is much denser, but the outer film is prone to crack and flack off. Taking 0.125 mm/a as the casing and tubing material selection standard, S13Cr can be selected as casing and tubing material for gas wells with only condensate water and without water accumulation (temperature ≤ 215 °C, $P_{CO_2} \leq 31.2$ MPa, $P_{H_2S} \leq 7.24$ kPa, CI⁻ ≤ 4646 mg/L). However, S13Cr is not suitable for such too severe working conditions if there is serious water accumulation at the bottom of the well or oil wells with high water content.

KEY WORDS: S13Cr stainless steel; supercritical CO2; H2S; HTHP; corrosion; casing and tubing

CO₂腐蚀是国内乃至全球气田开发过程中的主 要腐蚀问题之一。随着世界天然气的广泛应用,以 及受我国能源结构优化调整的影响,天然气需求与 日俱增,气井开采进程加快,开采环境越趋苛刻(温 度、压力上升)。据了解,国内某些气井井底温度可 达 200 ℃以上, 压力 90 MPa 以上, CO2含量更是最 高可达 70% (质量分数)。此时井下管柱处于极端高 温高压 (Ultra-HTHP) 超临界 CO_2 腐蚀工况, 材料 可能面临着严重的超临界 CO2腐蚀问题。Zhang 等^[1] 研究发现,在腐蚀初期, X65 钢在含有超临界 CO? 的去离子水中的腐蚀速率比在低压(1 MPa)下的腐 蚀速率大 3 倍。Wei^[2]、Hua^[3-5]和 Xiang^[6]等也发现 在某些超临界 CO2 环境中, 钢的腐蚀速率甚至会大 于 10 mm/a。关于超临界 CO2 工况下材料的腐蚀行 为及机理一直是近年来的研究热门,但目前已有的 研究却很少涉及到温度、CO2分压水平这么高的工 况^[1-13],此类工况下应如何选择井下油套管材质,从 而达到防腐与经济效益兼顾的目的,是目前亟需解 决的一大难题。

超级 13Cr 钢具有高强度、低温韧性和较强抗腐 蚀性能的综合特点^[14-16],是目前较为常用的油套管材 质。目前对于超临界 CO₂腐蚀的绝大多数研究集中在 碳钢及低铬钢上,关于超级 13Cr 在超临界 CO₂相中 的耐蚀性能、耐蚀机制文献资料非常有限,工况与上 述极端苛刻油气井下工况相差甚远。部分相关研究的 压力多在 15 MPa 以下,仅有一例研究达到了 28 MPa^[17]。从已有的资料来看,相较于碳钢,马氏体不 锈钢在超临界 CO₂工况下的腐蚀速率要低很多,但当 温度超过 150 ℃以后,其点蚀风险明显上升^[18-21]。显 然超级 13Cr 马氏体不锈钢在超高温超临界 CO₂工况 下的适用性以及局限性仍有待澄清。

基于上述问题,开展超高温高压超临界 CO₂ 工况 下的 S13Cr 腐蚀行为及产物膜特征研究,以明确极端 苛刻工况下 S13Cr 材质的适用性及局限性,为超高温 高含 CO₂ 工况下的井下管材选择提供借鉴,推动超临 界 CO₂ 工况下腐蚀机理的研究。

1 试验

1.1 材料与溶液

实验所用超级 13Cr 的化学成分(以质量分数计) 为: C 0.03%, Si 0.314%, Mn 0.385%, V 0.0364%, Cu 0.096%, Ni 5.54%, Cr 11.69%, Mo 1.85%, Fe 余 量。实验溶液为模拟某气田凝析水,采用化学纯 99.9%试剂配制,其 Na⁺、Ca²⁺、HCO₃⁻、Cl⁻的质量 浓度分别为 3888、7、3602、4646mg/L。试样尺寸为 50 mm×13 mm×3 mm。实验前试样均需用砂纸打磨至 800#, 再经丙酮除油、去离子水清洗、酒精脱水、冷 风吹干备用。

1.2 试验方法

腐蚀模拟实验在高温高压反应釜中进行(如图 1 所示),挂片一端开直径 5 mm 的圆孔。水相以及超 临界相中各放置 5 个平行样,其中 3 个试样用于称量 腐蚀前,以及腐蚀后酸洗除膜后的质量,用以计算试 样的平均腐蚀速率,其余 2 个试样分别用于表面及截 面的微观形貌观察及物相分析。



图 1 进行失重法测试所用的高温高压反应釜 Fig.1 Schematic diagram of high temperature and high pressure reactor for weight loss test

实验前先在溶液中通入 N₂除氧处理 8 h, 然后将 溶液装入高压釜中,同时将试样放入釜内。升温至实 验温度 215 ℃,继续通入 N₂除氧处理 2 h。然后采用 增压泵将 CO₂ 分压升至 31.2 MPa, H₂S 分压升至 7.24 kPa。实验周期为 168 h。

实验结束后,采用扫描电镜进行腐蚀产物膜的微观形貌观察,采用 EDS 分析表面腐蚀产物膜元素分 布及富集,采用 XRD 进行腐蚀产物膜物相鉴定分析。

2 结果及分析

如图 2 所示,在 215 ℃、31.2 MPa CO₂、7.24 kPa H₂S 工况下,腐蚀 168 h 后,超临界相及水相区的超级 13Cr 表面均较为平整,未见局部腐蚀痕迹,呈均匀腐蚀形貌。其中,超临界相区的腐蚀速率为0.009 mm/a,水相区的腐蚀速率为0.126 mm/a。参照中海油对于油套管选材的腐蚀速率要求标准,对于仅含凝析水,无积水问题的气井,可选用超级 13Cr 作为油套管材质(温度 ≤ 215 ℃,CO₂分压 ≤ 31.2 MPa, H₂S 分压 ≤ 7.24 kPa, Cl⁻质量浓度 ≤ 4646 mg/L)。对于井底有比较严重积水问题的气井或者含水率较高的油井,超级 13Cr 并不适合。



图 2 31.2 MPa CO_2 、7.24 kPa H_2S 工況下的腐蚀模拟结果 Fig.2 Corrosion simulation results under 31.2 MPa CO_2 and 7.24 kPa H_2S

采用 XRD 分别对超临界相和水相区的腐蚀产物膜组分进行了测定。结果如图 3 所示。无论是水相还是超临界相,其腐蚀产物膜的主要成分均由 H₂S 腐蚀产物以及 CO₂ 腐蚀产物共同组成。其中, H₂S 腐蚀产物以磁黄铁矿为主, CO₂ 腐蚀产物则为碳酸 亚铁(或碳酸亚铁钙)。同时发现,与超临界相相比,水相中的基体信号以及碳酸亚铁信号均较弱,其主 要原因是水相中的腐蚀速率较高,产物膜沉积较厚, 且 H₂S 沉积产物较多,而超临界相腐蚀轻微,腐蚀 产物膜较薄。

超临界相的腐蚀产物膜形态及表面元素分布与



富集如图4所示。可以明显看到,腐蚀产物膜呈双层 分布。其中, 靠近基体的内层膜完整地覆盖于基底表 面,但该层膜存在明显的孔隙,较为疏松,对基体的 保护作用有限。EDS 面扫结果显示,内层膜中也基本 不含 S 元素, 但明显出现了 O 元素、Ca 元素以及 Mg 元素的富集。结合 XRD 分析结果,表明内层腐 蚀产物膜主要由 CO2 腐蚀产物膜组成,其主要成分为 碳酸亚铁。其中的钙镁元素富集则是因为溶液中的钙 离子、镁离子逐渐取代部分碳酸亚铁晶格中的亚铁离 子所致。外层膜则以正六边形晶粒的形态散布于内层 膜上,比较稀疏,通常认为该层膜对基体基本无保护 作用。EDS 面扫结果显示,外层膜富集 S 元素。结合 XRD 分析结果,表明外层腐蚀产物膜主要由磁黄铁 矿组成。外层膜中含有部分 Cr 元素,表明腐蚀产物 膜中可能存在少量 Cr 的硫化物。同时, 观察到外层 磁黄铁矿晶粒的生长会影响到内层膜的致密性。在局 部区域,磁黄铁矿晶粒生长部位的内层产物膜孔隙明 显变大,对基底的保护性下降。

水相区腐蚀产物膜的形态及表面元素分布与富 集如图 5 所示。同样, 该腐蚀产物膜也呈双层分布, 但其形态与超临界相存在较大差异。其中,靠近基体 的内层膜完整地覆盖于基底表面,且相比于超临界 相,该层膜虽然部分龟裂,但其致密度明显高于超临 界相,且无可见的孔隙,表明该层膜对基体具有较好 的保护效果。EDS 面扫结果显示,内层膜中基本不含 S元素,但明显出现了O元素及Cr元素的富集。结 合 XRD 分析结果,表明内层腐蚀产物膜成分为碳酸 亚铁,另可能存在 Cr(OH)₃。外层膜同样呈正六边形 晶粒的形态,但其覆盖率、致密度明显高于超临界相, 应与较高的腐蚀速率有关,该层膜对基体有一定的防 护效果。EDS 面扫结果显示, 外层膜富集 S 元素, 结 合 XRD 分析结果,表明外层腐蚀产物膜主要由磁黄 铁矿组成。同时,发现外层腐蚀产物膜自身之间的结 合力较弱,容易发生破损,且其与内层产物膜之间联 系并不紧密,导致部分产物膜发生破损破落。



图 4 超临界 CO₂相中腐蚀产物的微观形貌及 EDS 面扫结果 Fig.4 Microstructure and EDS surface scanning results of the corrosion products in supercritical CO₂ phase



图 5 水相中腐蚀产物的微观形貌及 EDS 面扫结果 Fig.5 Microstructure and EDS surface scanning results of the corrosion products in water phase 将试样用环氧树脂固定后,对腐蚀产物膜截面形态及元素分布进行了测试分析。超临界相腐蚀产物膜的结果如图 6 所示。截面总体厚度为 3~5 μm,其中,外层膜厚度约为 1~2 μm,内层膜厚度约为 2~4 μm。 内层膜与基体的结合力较弱,腐蚀产物膜与基体发生 了剥落。同时,发现无论是内层膜还是外层膜,均不 够致密,晶粒之间结合不够紧密。这也为腐蚀性介质 及腐蚀产物进出腐蚀产物膜提供了必要的通道,表明 该腐蚀产物膜对基体的保护作用有限。EDS 面扫结果 显示,内层膜富氧,主要成分为碳酸亚铁,外层膜富 S,主要成分为磁黄铁矿。另外,Cr元素的富集并不 明显,腐蚀产物主要仍以铁基为主。

水相腐蚀产物膜的结果如图 7 所示。腐蚀产物膜 厚度明显增加,总厚度为 10 µm 左右,其中,外层膜 厚度约为 6 µm,内层膜厚度约为 4 µm。内层膜本身 之间的结合力较弱,产物膜分离位置位于内层膜之间 以及基体与内层膜之间。同样,该产物膜仍可看到颗 粒状的晶粒,表明该层腐蚀产物膜不够致密,存在通 道及孔隙,为腐蚀的发展提供了条件。EDS 面扫结果 显示,内层膜富氧,主要成分为碳酸亚铁,外层膜富 S,主要成分为磁黄铁矿。

3 讨论

通常认为,CO2分压越高,腐蚀速率越高。本研究的CO2分压远高于目前大多数文献中模拟的CO2分压,但本实验的腐蚀速率却处于较低水平。造成该现象的主要原因为实验所用的溶液为模拟凝析水,其矿化度极低,尤其是CI的质量浓度仅为4646 mg/L,介质的腐蚀性与文献中其他研究成果相比明显较弱。



图 6 超临界相腐蚀产物膜截面微观形貌及 EDS 面扫结果

Fig.6 Cross-section microstructure and EDS surface scanning results of corrosion film in supercritical phase



图 7 水相腐蚀产物膜截面微观形貌及 EDS 面扫结果 Fig.7 Cross-section microstructure and EDS scanning results of corrosion film in water phase

通常认为 CI⁻对腐蚀起催化作用,同时也会破坏产物 膜或钝化膜,在 CI⁻浓度较低的工况下,腐蚀速率会 显著降低。

目前,关于 CO₂-H₂S 共存工况下的腐蚀机理尚存 争议。通常认为 CO_2 与 H_2S 的分压比 (P_{CO_2} / P_{H_2S}) 为关键性因素。当 P_{CO_2} / $P_{H,S}$ < 20 时, H₂S 控制整个腐 蚀过程,腐蚀产物主要是 FeS; 20< P_{CO}, / P_{H,S}<500 时, CO₂/H₂S 混合交替控制,腐蚀产物主要是 FeS 和 FeCO₃; $P_{CO_2} / P_{H_2S} > 500$ 时, CO₂控制整个腐蚀过程, 腐蚀产物主要是 FeCO₃。本研究中 P_{CO_2} / P_{H_2S} =4309, 参考上述理论,腐蚀产物应该主要为 FeCO3,但根据 前述腐蚀产物分析结果,腐蚀产物内层膜以碳酸亚铁 为主,而外层膜则以磁黄铁矿为主。造成该结果的可 能原因是: 体系中 CO₂ 分压值极高, 大大提高了 $P_{CO_1}/P_{H,S}$ 值,但 H₂S 分压绝对值并不低,达到了 7.24 kPa。因此, 该环境下 S13Cr 的腐蚀不仅受 CO2 控制,同时也受 H₂S 腐蚀控制。具体表现为:内层腐 蚀产物膜为碳酸亚铁,其腐蚀及沉积机理如式(1)— (6) 所示, 外层腐蚀产物膜为硫铁化合物, 其腐蚀及 沉积机理如式(7)—(11)所示。两层腐蚀产物膜之 间结合力较弱,易发生分离。其中,对于基体具有较 好保护作用的是内层腐蚀产物膜,外层腐蚀产物膜的 致密性略差。即当 CO₂ 分压和 H₂S 分压均较高时, 腐 蚀控制步骤与腐蚀产物生成表现为 CO2-H2S 共同混合 控制。

$CO_2+H_2O\leftrightarrow H_2CO_3$	(1)
$H_2CO_3 \leftrightarrow H^+ + HCO_3^-$	(2)
$HCO_3^- \leftrightarrow H^+ + CO_3^{2-}$	(3)
阴极反应: 2HCO ₃ +2e→H ₂ +2CO ₃ ²⁻	(4)
阳极反应: Fe→Fe ²⁺ +2e	(5)
腐蚀产物沉积: Fe ²⁺ +CO ₃ ^{2−} →FeCO ₃	(6)
$H_2S \rightarrow H^+ + HS^-$	(7)
$HS^{-} \rightarrow H^{+} + S^{2-}$	(8)
阴极反应: 2H ⁺ +2e→H ₂	(9)
阳极反应: Fe→Fe ²⁺ +2e	(10)
腐蚀产物沉积: Fe ²⁺ +S ²⁻ →FeS	(11)

4 结论

 在 215 ℃、31.2 MPa CO₂ 分压、7.24 kPa H₂S 分压工况下,超级 13Cr 在含饱和水的超临界相中及 含饱和 CO₂ 的模拟凝析水相中均呈现均匀腐蚀特征, 腐蚀速率分别为 0.009 mm/a 及 0.126 mm/a。

2)腐蚀受 CO₂-H₂S 共同控制。腐蚀产物呈双层 结构,内层腐蚀产物以碳酸亚铁为主,外层以磁黄铁 矿为主,且内外两层腐蚀产物膜结合较弱,易剥离。 超临界相中内外层腐蚀产物膜均较为稀疏,水相区内 外层腐蚀产物膜相对超临界相更为致密,但外层腐蚀 产物膜容易发生破裂剥落。 3) 以 0.125 mm/a 作为油套管选材标准,对于仅 含凝析水,无积水问题的气井,可选用超级 13Cr 作 为油套管材质(温度≤215 ℃, CO₂分压≤31.2 MPa, H₂S 分压≤7.24 kPa, Cl⁻质量浓度≤4646 mg/L)。对 于井底有比较严重积水问题的气井或者含水率较高 的油井,超级 13Cr 并不适合。

参考文献:

- ZHANG Yu-cheng, PANG Xiao-lu, QU Shao-peng, et al. Discussion of the CO₂ corrosion mechanism between low partial pressure and supercritical condition[J]. Corrosion science, 2012, 59: 186-197.
- [2] WEI Liang, PANG Xiaolu, LIU Chao, et al. Formation mechanism and protective property of corrosion product scale on X70 steel under supercritical CO₂ environment[J]. Corrosion science, 2015, 100: 404-420.
- [3] HUA Y, BARKER R, CHARPENTIER T, et al. Relating iron carbonate morphology to corrosion characteristics for water-saturated supercritical CO₂ systems[J]. The journal of supercritical fluids, 2015, 98: 183-193.
- [4] HUA Y, BARKER R, NEVILLE A. Comparison of corrosion behaviour for X-65 carbon steel in supercritical CO₂-saturated water and water-saturated/unsaturated supercritical CO₂[J]. The journal of supercritical fluids, 2015, 97: 224-237.
- [5] HUA Y, BARKER R, NEVILLE A. Effect of temperature on the critical water content for general and localised corrosion of X65 carbon steel in the transport of supercritical CO₂[J]. International journal of greenhouse gas control, 2014, 31: 48-60.
- [6] XIANG Yong, LONG Zheng-wei, LI Chen, et al. Inhibition of N80 steel corrosion in impure supercritical CO₂ and CO₂-saturated aqueous phases by using imino inhibitors[J]. International journal of greenhouse gas control, 2017, 63: 141-149.
- [7] CUI Gan, YANG Zi-qing, LIU Jian-guo, et al. A comprehensive review of metal corrosion in a supercritical CO₂ environment[J]. International journal of greenhouse gas control, 2019, 90: 102814.
- [8] ZHU Zhong-liang, CHENG Yi, XIAO Bo, et al. Corrosion behavior of ferritic and ferritic-martensitic steels in supercritical carbon dioxide[J]. Energy, 2019, 175: 1075-1084.
- [9] CHOI Y S, NESIC S, YOUNG D. Effect of impurities on the corrosion behavior of CO₂ transmission pipeline steel in supercritical CO₂-water environments[J]. Environmental science & technology, 2010, 44(23): 9233-9241.
- [10] NICOLAS S, KARSTEN P. CO₂-H₂O mixtures in the geological sequestration of CO₂. II. Partitioning in chloride brines at 12~100 °C and up to 600 bar[J]. Geochimica ET cosmochimica acta, 2005, 69(13): 3309-3320.
- [11] WEI Liang, PANG Xiao-lu, GAO Ke-wei. Effect of small

- [12] SIM S, COLE I S, CHOI Y S, et al. A review of the protection strategies against internal corrosion for the safe transport of supercritical CO₂ via steel pipelines for CCS purposes[J]. International Journal of Greenhouse Gas Control, 2014, 29: 185-199.
- [13] SUN Chong, SUN Jian-bo, WANG Yong, et al. Synergistic effect of O₂, H₂S and SO₂ impurities on the corrosion behavior of X65 steel in water-saturated supercritical CO₂ system[J]. Corrosion Science, 2016, 107: 193-203.
- [14] ENERHAUG J, KVAALE P E, BJORDAL M, et al. Qualification of welded super 13% Cr martensitic stainless steels for the Sgard field[C]// Corrosion 99. San Antonio, Texas: NACE International, 1999.
- [15] ENERHAUG J, ELIASSEN S L, KVAALE P E. Qualification of welded super 13% Cr martensitic stainless steels for sour service applications[C]// Corrosion 97. New Orleans, Louisiana: NACE International, 1997.
- [16] MU L, ZHAO W, Investigation on carbon dioxide corrosion behaviour of HP13Cr110 stainless steel in simulated stratum water[J]. Corros sci. 2010, 52(1): 82-89.

- [17] ZHU Jin-yang, LI Da-peng, ZHANG Yu-nan, et al. Effect of extremely high CO₂ pressure on the formation of the corrosion film on 13Cr stainless steel[J]. RSC advances, 2019, 66(9): 38597-38603.
- [18] FELTON P, SCHOFIELD M J. Understanding the high temperature corrosion behavior of modified 13%Cr martensitic OCTG[J]. Anal chim acta, 1998, 58: 470-472.
- [19] MARCHEBOIS H, ALAMI H E, LEYER J, et al. Sour service limits of 13% Cr and super 13% Cr stainless steels for OCTG: effect of environmental factors[C]// Corrosion 2009. Atlanta, Georgia: NACE International, 2009.
- [20] MARCHEBOIS H, LEYER J, ORLANS-JOLIET B. SSC performance of a Super 13% Cr martensitic stainless steel for OCTG: Three-dimensional fitness-for-purpose mapping according to PH₂S, pH and chloride content[C]// Corrosion 2007. Nashville, Tennessee: NACE International, 2007.
- [21] 冯桓榰, 邢希金, 谢仁军, 等. 高 CO₂ 分压环境超级 13Cr 的腐蚀行为[J]. 表面技术, 2016, 45(5): 72-78.
 FENG Huan-zhi, XING Xi-jin, XIE Ren-jun, et al. Corrosion behavior of super 13Cr stainless steel in environment with high CO₂ level[J]. Surface technology, 2016, 45(5): 72-78.