文章编号: 1006 2467(2010) 01-0011-05

X12CrMoWVNbN10-1-1 铁素体耐热钢 中的马氏体相变过程

韩利战, 顾剑锋, 潘健生 (上海交通大学上海激光制造与材料改性重点实验室,上海 200240)

摘 要: 通过膨胀试验研究了 X12CrM oWVN bN10-1-1 铁素体耐热钢在不同奥氏体化条件下的马氏体相变过程.结果表明:在温度1010~1200 ℃奥氏体化15 min条件下,马氏体相变的开始温度 点 M_s 与结束温度点 M_f 随着奥氏体化温度的增加而升高;在1070 ℃奥氏体化时, M_f 随奥氏体化时间的延长而升高,而在奥氏体化时间小于3h时,随着奥氏体化时间的增加, M_s 上升,在奥氏体化时间超过3h 后, M_s 稳定在460 ℃ 左右;根据膨胀曲线拟合得到在1070 ℃奥氏体化保温不同时间条件下的马氏体相变动力学方程.

关键词: X12CrMoWVNbN101-1 铁素体耐热钢; 奥氏体化; 马氏体相变 中图分类号: TG 142.73 文献标志码: A

Martensitic Transformation in X12CrMoWVNbN10-1-1 Ferrite Heat Resistant Steel

HAN Li-zhan, GU Jian-feng, PAN Jian-sheng

(Shanghai Key Laboratory of Materials Laser Processing and Modification,

Shanghai Jiaotong University, Shanghai 200240, China)

Abstract: Dilatometric studies on X12CrMoWVNbN101-1 ferrite heat-resistant steel were carried out to investigate the martensitic transformation under different austenization conditions. When the austenitizing temperature increases from 1 010 °C to 1 200 °C and the holding time keeps at 15 min, M_s and M_f increase with the increasing of austenitizing temperature. When the austenitizing temperature keeps at 1 070 °C and the holding time changes from 5 min to 20 h, M_f increases with the increasing of the holding time, and M_s increases with the increasing holding time only for the first 3 h, and then reaches a constant value of 460 °C when the holding time exceeds 3 h. A new kinetic equation for martensitic transformation for this steel austenitized at 1 070 °C was obtained based on the dilatometric curves tested, which sets up the relationr ship between the volume fraction of martensite, transformation temperature and the austenization holding time.

Key words: X12CrMoWVNbN10-1-1 ferrite heat-resistant steel; austenization; martensitic transformation

基金项目:上海市科委重大科技攻关项目资助(08DZ1100302)

作者简介:韩利战(1970),男,江西上饶人,博士生,主要从事热处理工艺及其数值模拟研究.

顾剑锋(联系人),男,教授,博士生导师,电话(Tel.):021 34203743; E-mail: gujf@ sjtu. edu. cn.

收稿日期: 2009-06-28

随着汽轮机的蒸汽温度、压力和发电效率越来 越高,使得超超临界汽轮机的蒸汽温度达到 600 ℃、 蒸汽压力达到 30 MPa,这种工作环境对材料性能的 要求极高.欧洲的 COST501 计划¹¹ 在 9Cr1Mo 钢 (X10CrMoVNb91)的基础上通过添加 W 发展出 X12CrMoWVNbN10-1-1 铁素体耐热钢,进一步提 高了其在高温高压蒸汽环境中的高温蠕变性能,并 被广泛用于超超临界发电机组零件.

X12CrM oWVN bN 10-11 铁素体耐热钢中含大 量合金元素, 淬透性非常好, 即使以极慢的速度冷却 (如空冷) 也可得到马氏体. 经过奥氏体化、淬火和高 温回火后可获得板条状回火马氏体组织, 其主要强 化机制包括固溶强化、析出强化和晶界强化, 具有良 好的高温强韧性和蠕变性能^[2], 其中 M₂₃ C₆ 型碳化 物、尤其是 M X(M 代表金属元素, X 代表非金属元 素 C、N)型碳/氮化合物在奥氏体化过程中可逐渐 固溶于奥氏体并均匀化, 其固溶与均匀化程度不仅 影响到奥氏体的晶粒长大, 也影响到随后淬火冷却 过程中的马氏体相变.

本文通过不同奥氏体化加热工艺条件下所得奥 氏体在随后冷却过程中的膨胀曲线,研究了奥氏体 化条件对 X12CrMoWVNbN10-1-1 铁素体耐热钢 中马氏体相变的影响,并建立了定量的马氏体相变 动力学方程.

1 试验部分

试验材料取自于某重型机器厂高中压转子大型 锻件,并经锻后热处理,其原始组织为铁素体加碳化 物的平衡组织.材料的化学成分(质量分数计)分别 为 0.110% C, 0.080% Si, 0.410% M n, 0.008% P, 0.004% S, 10.350% Cr, 1.000% M o, 0.800% N i, 1.030% W, 0.180% V, 0.020% A l, 0.051% N,



0. 040% Nb.

试样选用∅6 mm×82 mm 的圆棒,膨胀试验在 DSI 公司的 Gleeble 3500 型热模拟试验机上进行. 为了研究奥氏体化加热过程对马氏体相变的影响, 分别设计了以下 2 组条件的试验: ① 选择 8 组试 样,以3℃/s的加热速度将试样分别加热到1010、 1 030、1 050、1 070、1 090、1 120、1 150、1 200 ℃,并 保温 15 min, 然后以 2 ℃/s 的冷却速度冷却至室 温: ②选择 10 组试样. 以 3 ℃/s 的加热速度将试样 加热到 1 070 ℃, 并保温 5、15 min 以及 1、2、3、6、9、 12、15 和 20 h, 然后以 2 ℃/s 的冷却速度冷却至室 温. 最后, 精确测量以上 2 组试样冷却过程中的膨胀 曲线.将冷却至室温的试样制成金相样品,腐蚀后在 OLYMPUS BX60M 型光学显微镜下观察其晶粒大 小,并测定其平均晶粒尺寸,试验中,采用直线截点 法^[3]测定奥氏体的平均晶粒尺寸,测量直线长度为 100 mm, 观察任意 5 个视场以上, 保证截点总数大 干 200 个, 通过计算截线上的截点数目获得奥氏体 的平均晶粒尺寸.

2 结果与分析

2.1 马氏体相变过程

奥氏体化后的试样在冷却过程中发生收缩,其 膨胀曲线在通常情况下近似为直线.发生相变时,由 于奥氏体与马氏体比容的差异,导致随着温度下降 而使膨胀曲线上出现一个反常的峰值.相变结束后, 随着温度继续下降,完全马氏体的试样继续近似呈 线性收缩.根据膨胀曲线偏离线性点的位置,可以确 定马氏体相变的开始温度点*M*。与结束温度点*M*.

图 1 所示为试样在不同奥氏体化温度(岛)下保 温 15 min 后,冷却过程中马氏体相变温度区域的膨 胀曲线,以及M。点和Mi点与奥氏体化温度的关系.

Fig. 1 The martensitic transformation in the specimens austenitized at different temperature

可见,奥氏体化温度越高, M_s 点和 M_f 点越高.

图 2 所示为奥氏体化温度 1 070 ℃并保温不同 时间后, 以 2 °C/s 冷却的过程中马氏体相变温度区 域膨胀曲线,以及 M。点和 Mf 点与奥氏体化保温时 间(t_A)的关系. 可见: M_s 点随着保温时间的延长而 升高, 但保温 3 h 后, M_s 基本保持在 460 ℃左右; 而 Mf 点随奥氏体化保温时间的延长而升高.

图 3 所示为奥氏体化温度 1 070 ℃并保温不同 时间后晶粒形貌的金相显微照片. 可以看出. 晶粒出 现了异常长大,且在保温3h时存在严重混晶.此 时,较大的奥氏体晶粒在随后的等温过程中变化不 大,为该温度下晶粒的极限尺寸;而其他尺寸的小晶 粒则相互吞并,使得小晶粒中尺寸相对较大的晶粒 快速长大,直至极限尺寸,即小晶粒的数目越来越少 而大晶粒数目越来越多,而且其所占的比例越来越 高.显然,随着保温时间的延长,平均晶粒尺寸不断 增加.



(a) 马氏体相变温度区域的膨胀曲线

(b) 保温时间对 M_s 点和 M_f 点的影响

图 2 1070 ℃奥氏体化并保温不同时间后冷却过程中的马氏体相变情况

Fig. 2 The martensitic transformation in the specimens austenitized at 1 070 °C for different holding time and then cooled



(a) 3 h



Fig.3 Austenite grain size after austenitized at 1 070 °C

2.2 分析

2.2.1 奥氏体化条件对 M_s 点和 M_f 点的影响 通 常认为,奥氏体化条件的不同意味着奥氏体中的化 学成分及其晶粒不同.奥氏体化温度越高.保温时间 越长,则钢中更多的氮/碳化物溶解进入奥氏体,使 奥氏体的化学成分更加均匀, 同时也导致了奥氏体 晶粒变得粗大,其对 M。点起到相反的作用.一方 面,根据Andrews 经验公式^[4]可知,C、Cr、Mn、Ni、 Mo 等合金元素溶解于奥氏体中可显著降低 M_s 点, 即 M_s 点将随着奥氏体化温度的升高而降低; 另一 方面,细小的奥氏体会产生强化作用,从而抑制马氏 体的相变[57].因此,奥氏体化温度升高而导致奥氏 体晶粒粗大,意味着 M_s 点将随奥氏体化温度的升

高而升高.

X12CrMoWVNbN10+1 钢中奥氏体化条件对 其 M_s 点和 M_f 点的影响也可从以上2个方面分析. 首先,将试验中测得的2组试样平均晶粒尺寸 (AGS)与 M_{s} 点和 M_{f} 点联系起来, 如图 4 所示. 可 见,奥氏体晶粒尺寸对 M_{s} 点和 M_{f} 点的影响显著, 而奥氏体中化学成分的影响则不明显.

X12CrMoWVNbN10-F1 钢中存在大量 M 23 C6 碳化物和少量 MX 型碳/氮化合物,当其未溶解时, 作为第2相粒子弥散分布在初生的奥氏体晶界上, 对晶界起到了钉扎作用,阻止了晶粒长大.当温度升 高且保温时间足够时,碳/氮化合物粗化并逐渐固溶 到奥氏体基体中,钉扎作用逐渐消失,奥氏体晶粒迅



图 4 不同奥氏体化条件对 M_s 点和 M_f 点及平均晶粒尺寸的影响

Fig. 4 The effects of holding time and austenization temperature on the M_s , M_f and average grain size(AGS)

表 1 JMatPro 计算的半衡相转变及其转变法

Tab. 1	Equilibrium pha	ase transition	and transition	tempera ture	calculated by	JMatPro
					•	

平衡相转变	转变温度/ ℃	发生的转变过程
α+ M ₂₃ C ₆ + M X	< 774.85	初始的室温相组成
α + M $_{23}$ C ₆ + M X $\longrightarrow \alpha$ + M $_{23}$ C ₆ + M X + Y	774. 85	Y开始形成, MX和 M ₂₃ C ₆ 开始粗化和溶解
α + M ₂₃ C ₆ + M X+ Y \longrightarrow M ₂₃ C ₆ + M X+ Y	860.00	α 完全消失, M X 和 M $_{23}C_6$ 继续粗化和溶解
$M_{23} C_6 + M X + Y $	910. 45	M23C6 完全消失, MX 继续粗化和溶解
M X+ Υ — M X+ Υ+ δ	1 207.77	δ 开始形成, MX 继续粗化和溶解
$MX + Y + \delta \longrightarrow (+ \delta)$	1 220. 76	M X 完全消失

速长大.其在奥氏体化加热过程中发生不同程度的 溶解,并影响奥氏体的化学成分.表1列出了由 JM at Pro软件计算的该钢加热过程中各种相的平衡 转变温度及变过程.

从表 1 可见, M₂₃ C₆ 型碳化物的完全溶解温度 约 910 ℃, 而 M X 型碳/氮化合物的完全溶解温度 在 1 220 ℃左右. 因此, 在图 4(a)的等温过程中, 由 于少量的 M X 型碳/氮化合物对奥氏体晶界的钉扎 作用, 使得少数奥氏体晶粒发生异常长大(见图 3). 大奥氏体晶粒的出现将导致 M₈点上升, 而小奥氏 体晶粒的长大则使得马氏体相变的 M₁点提高. 当 达到一定的保温时间后, 大奥氏体晶粒达到极限尺 寸, 使得 M₈点不再发生变化; 而由于小奥氏体晶粒 通过吞并继续长大, M₁点将继续上升.

在图 4(b) 中, 随着奥氏体化温度从 1 010 ℃逐 渐升高, 已固溶于奥氏体中的 M 23 C6 碳化物逐渐均 匀化, 奥氏体中碳和铬元素的微小增加主要来自于 少量 M X 型碳/氮化合物的逐渐溶解, 并使 M_s 点略 微下降; 而更多未溶 M X 型碳/氮化合物的钉扎使 得晶粒尺寸略微长大, 并造成了 M_s 温度略微上升. 因此, 在 1 030 ℃以下的 M_s 点变化不大. 继续升高 温度, 更多的 M X 型碳/氮化合物溶解而使其对奥 氏体晶界的钉扎作用减小, 奥氏体的晶粒急剧长大. 由于 MX 型碳/氮化合物量少, 其溶解对奥氏体成 分的变化影响很小.因此, 奥氏体晶粒尺寸影响占据 主导因素, 即随着奥氏体化温度不断升高而 *M*。点 显著升高.

2.2.2 1070 ℃奥氏体化的马氏体相变动力学方程 马氏体相变的动力学 K-M 方程^[8] 可反映生成 马氏体的量与试样所达到温度之间的关系,即

 $\Re_{M} = 1 - \exp[-\alpha_{0}(M_{s} - \theta)]$ (1) 式中: \Re_{M} 为温度 θ 下生成的马氏体体积分数; α_{0} 为 与钢材料有关的常数, 对于多数碳钢而言, $\alpha_{0} =$ 0.011.式(1)不适用于低碳钢和高合金钢.

本文通过试验获得了1070℃奥氏体化并保温 不同时间后,冷却过程中马氏体相变时的一系列膨 胀曲线,进一步利用杠杆定律计算出试样冷却至不 同温度时所对应的马氏体量,再根据下式求出 K-M 方程中的系数 ∞,将其表示为

$$\alpha = - \frac{\ln(1-f)}{M_s - \theta}$$
(2)

图 5 所示为在 1 070 ℃奥氏体化时,不同奥氏体化保温时间下 α 与 M_s – θ 的关系.可见,当奥氏体化保温时间大于 3 h 后, α 与 M_s – θ 近似呈线性关系,且其斜率随着保温时间的延长而增大.将此

斜率与保温时间进行线性拟合,得到 α₀ 与保温时间 t^A 的关系为

$$\begin{array}{ccc} \alpha_0 = & k(M_{s} - \theta) \\ k = & (6.\ 763\ 31 + \ 0.\ 401\ 8t_{\rm A} \times 10^{-5}) \end{array} \right\} \quad (3)$$



图 5 不同保温时间下 α_0 与 M_s – θ 的关系



由于 X12CrM oWVNbN10 F1 钢在 1 070 ℃奥 氏体化并保温 3 h 以上的 M_s 点稳定在 460 ℃左右, 因此, 将 M_s = 460 ℃和式(3) 代入式(1), 可得到以 下 X12CrMoWVNbN10 F1 钢在 1 070 ℃奥氏体化 不同时间下的马氏体相变动力学方程:

 $\begin{array}{c} \Psi_{\rm M} = & 1 - \exp[-k(460 - \theta)^2] \\ k = & (6.76331 + 0.4018t_{\rm A}) \times 10^{-5} \end{array} \right\}$ (4)

图 6 所示为按照以上相变动力学方程和膨胀试 验所得曲线计算的马氏体转变量与转变温度的关 系. 可见, 两者的结果较吻合. 证明采用本文所用拟 合方法合理且精度较高, 能够用于准确预测实际热 处理过程中的马氏体生成量.



图 6 马氏体转变量与转变温度的关系



3 结 论

(1) 在温度 1 010~ 1 200 ℃之间奥氏体化并保 温 15 min 的条件下, 马氏体相变开始点与结束点随 着奥氏体化温度的增加而升高, 其主要原因在于平 均奥氏体晶粒尺寸随着奥氏体化温度升高而增大.

(2) 在1 070 ℃奥氏体化并保温不同时间时, 马氏体相变结束点随奥氏体化时间的延长而上升; 而在奥氏体化时间小于3h时,马氏体相变开始点 随奥氏体化时间的延长而上升,当奥氏体化时间大 于3h后,马氏体相变开始点稳定在460 ℃左右.

(3)根据膨胀试验数据计算的马氏体相变量与 相变温度关系曲线同采用本文拟合获得的参数计算 曲线较吻合,研究结果对于超超临界高中压转子热 处理过程中马氏体相变量的计算具有实用价值.

参考文献:

- [1] Ennis P J, Quandakkers W J. Parson 2000 for advanced marterials for 21st century turbines and power plant [C]// Proceedings of the Fifth International Charles Parsons Turbine Conference. London: Institute of Materials, 2000: 265 275.
- [2] Maruyam K, Sawada K, Koike J. Strengthening mechanisms of creep resistant tempered martensitic steel [J]. ISIJ International, 2001, 41(6):641653.
- [3] GB/T 6394 2002, 金属平均晶粒度测定方法[S].
- [4] Andrews K W. Empirical formulae for calculation of some transformation temperatures [J]. JISI, 1965, 203(6): 721727.
- [5] Garcić Junceda A, Capdevila C, Caballero F G, et al. Dependence of martensite start temperature on fine austenite grain size [J]. Scripta Materialia, 2008, 58 (2):134-137.
- [6] Umemoto M, Owen W S. Effects of austenitizing temperature and austenite grain size on the formation of athermal martensite in an iror nickel and an iror nickel-carbon alloy [J]. Metallurgical Transactions B, 1974, 5(9): 2041-2046.
- [7] Jimenez Melero E, Van Dijk N H, Zhao L, et al. Martensitic transformation of individual grains in lowalloyed TRIP steels [J]. Scripta Materialia, 2007, 56 (5): 421-424.
- [8] Koistinen D P, Marburger R E. General equation prescribing the extent of the austenite transformation in pure iron carbon alloys and plain carbon steel [J]. Acta Metallurgica Et Materialia, 1959, 7(3): 50 60.