CIESC Journal, 2017, 68(11): 4079-4087



DOI: 10.11949/j.issn.0438-1157.20161774

一种快速冷却超高温流体方法的数值模拟

冉唐春,杨涛,陈攀,李娇,印永祥 (四川大学化学工程学院等离子体技术中心,四川 成都 610065)

摘要:在许多强吸热化学反应的化工过程中,常常需要对反应流体流出反应器时进行快速急冷来避免副反应或逆反应发生,以期最终获得可观的目标产物。在本实验室前期开展的热等离子体裂解二氧化碳实验研究中,采取在高温反应器出口加装收缩喷管将裂解气高速导入夹套水冷管的方法,实现了对高温裂解气的快速急冷,显著地避免了裂解气中 CO 与 O 的逆反应,获得了意想不到的 CO₂高转化率。本文利用计算流体力学软件模拟这一过程,以期揭示这种新的冷却方法导致极快速冷却的机制。模拟结果表明,加装收缩喷嘴确实可以期待对高温射流产生10⁷ K·s⁻¹ 量级的温降速率。深入分析表明,仅仅靠气体动力学效应不能完全解释如此快速的冷却速率。从喷管高速喷出的黏性流体在夹套水冷管内形成高速涡流,这种涡流一方面增强了主流体对周围气体的卷吸,另一方面加强了被卷吸流体在被卷入之前与夹套水冷管壁面的强制换热过程,是导致快速急冷的主要机制。

关键词: 气体动力学; 收缩型喷嘴; 急冷机制; 数值模拟; 计算流体力学

中图分类号: TQ 037⁺.1; O 354.2; O 539 文献标志码: A 文章编号: 0438-1157 (2017) 11-4079-09

Simulation for a novel method to quench super-high temperature fluid

RAN Tangchun, YANG Tao, CHEN Pan, LI Jiao, YIN Yongxiang

(Centre of Plasma Technology, College of Chemical Engineering, Sichuan University, Chengdu 610065, Sichuan, China)

Abstract: There are many strong endothermic chemical reactions achieved by super-high temperature, they need quickly quenching to avoid reverse reaction for obtaining substantial yield. Based on our experiments of CO_2 pyrolysis by thermal plasma, where a non-conventional quenching was achieved with setting a converging nozzle at the exit of reactor to lead the pyrolysis gas at high speed into cooling tube, the reverse reaction $CO+O=CO_2$ was unusually suppressed and very high CO_2 conversion was achieved. To understand the mechanism of the novel quench phenomena, a CFD Simulation was carried out. It verified that a quenching rate of $10^7 \text{ K} \cdot \text{s}^{-1}$ could be expected, but the quench phenomena cannot be understood only by gas dynamics principle. A deep analysis on simulation revealed that converging nozzle resulted in viscous fluid strong rotating eddy in the cooling tube, it is the strong rotating eddy that enhance greatly both of the fluid entrainment into body jet and the forced heat transfer of the fluid at the cooling tube before entrainment.

Key words: gas dynamics; converging nozzle; quenching; numerical simulation; CFD

引言

许多强吸热的气相化学反应,常常需要在数千

开尔文温度下才能得到可观的转化率和选择性。例如,甲烷裂解制乙炔或 CO₂裂解制 CO 最适合的反应温度是 3500 K 左右^[1-5]。由电弧放电产生的热等

Received date: 2016-12-19.

Corresponding author: Prof. YIN Yongxiang, hyyx0675@sina.com **Foundation item:** supported by the National Natural Science Foundation of China (11375123).

²⁰¹⁶⁻¹²⁻¹⁹ 收到初稿, 2017-07-06 收到修改稿。

联系人:印永祥。第一作者:冉唐春(1987—),男,硕士研究生。 基金项目:国家自然科学基金项目(11375123)。

离子体非常容易产生数千开的超高温^[6-8],近年来常 常被用于此类强吸热反应过程^[5,9-13]。然而,在等离 子体反应器高温区生成的目标产品,例如乙炔或 CO,在流出反应区时如果不被快速地急冷,将因为 各自固有的化学特性而进一步转化为其他产品或通 过逆反应恢复原状^[2,10]。因此,对流出的高温流体 必须进行 10⁷~10⁸ K·s⁻¹量级^[2,5]的快速急冷才能获 得可观的目标产品。一般地,使用常规的换热手段 很难实现如此快速的降温^[14]。

收缩型喷管是一种类似 Laval 喷管的气力压 送器件^[15],利用流道截面变化和流体可压缩特性 使流体在喷管中高速通过,将流体热运动能量转 化为定向运动能量,从而降低流体静温^[16-19]。Li 等^[20]对气体在直通喷管和 Laval 喷管中流动进行 了数值模拟,表明在相同条件下,Laval喷管出口 处,气体具有更高的出口速率和更低的出口静压。 Kuan 等^[21]模拟了 1800 K 的金属蒸气通过 Laval 喷管时形成超声速流动的静温特性,认为在一定 条件下, Laval 喷管的作用可以使喷管出口处蒸气 静温降低 50%。Bayazitoglu 等^[6]以及 Dharavath 等[22]进行的模拟也得出类似结果。然而,上述模 拟工作都只考虑了流体在喷管内的流动或静温变 化。事实上, 流体快速通过 Laval 喷管由于停留 时间极短,一般被认为是绝能过程,静温降低只 是热能转化为定向动能,流体所含能量并未减少。 当流体流出喷嘴后速度降低,定向动能又将转化 为热能,出现所谓"返温"现象。另外,如果温度 为数千开的气体流过收缩喷管,受气体动力学规律 限制,流体的出口速率最多达到当地声速^[23-24],即 使不考虑"返温"现象,也只能对流体实现有限 降温,往往达不到快速"冻结"目标产物所需温 度<1000 K 的要求。

在前期用热等离子体裂解 CO₂ 的实验中,采用 在高温反应器出口加设收缩喷管使高温裂解气 (3000 K 以上)高速喷入夹套水冷换热管的方法, 首次获得了意想不到的二氧化碳高转化率。动力学 分析表明,这意味着裂解气流出反应器时从数千开 降到 1000 K,冷却速率达到 10⁷ K·s⁻¹ 量级,很大 程度上抑制了逆反应(CO+O=CO₂)发生。究竟 是什么机制导致收缩喷管的应用产生如此高的降 温速率?对此进行了较为详细的数值模拟研究, 以期发现这种超快速实现大降温差的机理以及所 需条件、对所观察到的快速急冷现象给出一个合 理的解释。

1 实验现象

快速冷却超高温流体的现象是在一个电弧热 等离子体裂解 CO₂制备 CO 的装置上发现的。如图 1 所示。首先,在内径 20 mm 的管式等离子体反应 器中产生电弧放电将氩气和 CO₂ 气体升温到数千 开,完成热裂 解反应,CO₂—→CO+O,及 O+O→O₂,形成 Ar、CO、CO₂、O₂、O 等气体 组成的超高温流体。在等离子体反应器出口分别采 用两种不同几何形状的喷管将高温流体导入内径 200 mm、长度 600 mm 的夹套水冷换热管。两种喷 管分别为:①直通喷管,内径 20 mm,长度 12 mm; ②收缩喷管,入口内径 20 mm,长度 12 mm; ②收缩喷管,入口内径 20 mm,在 10 mm 长度内逐 渐缩小到内径4 mm,然后4 mm 内径通道保持2 mm 长度。夹套水冷导管末端与大气连接,在此处取裂 解气用气相色谱分析气体组分。





图 2 为电源放电功率 12 kW, Ar 流量 25 L·min⁻¹, CO₂流量在 15~45 L·min⁻¹情况下的实验 结果。可以看到,热等离子体反应器加装收缩性喷 管最终实现的 CO₂转化率比采用直通喷管普遍高出



数倍。

第11期

对包括导入流体流量、放电输入功率、升温显 热和反应潜热以及等离子体发生器热效率等因素在 内的能量衡算表明,在Ar流量为25 L·min⁻¹、CO₂ 流量为30 L·min⁻¹,放电功率为12 kW情况下,等 离子体反应器内气体平均温度可达到约3050 K。图 3 是 CO₂热裂解的化学反应平衡图,温度3050 K 对 应的平衡体系中 CO₂、O、O₂的摩尔分数分别为 50%、8%、21%。一般地,热等离子体反应器内化 学反应可以被认为达到局域热平衡,因此,CO₂在 反应器中的转化率应为50%左右。但是,在冷却换 热管远端的取样分析表明(图2),采用直通喷管时, 实际获得 CO₂转化率仅为4%,而采用收缩型喷管





得到的 CO₂转化率高达 32%。据此推测,收缩型喷 管的采用应该对流体产生了良好的急冷效果,很大 程度上避免了裂解气在流出反应器过程中的逆反 应,而直通喷管几乎没有这样的效果。为了理解采 用收缩喷管如何造成了这种急冷效应,以下利用 Fluent 软件对该过程进行数值模拟。

2 计算区域与边界条件

以放电功率 12 kW, Ar 流量 25 L·min⁻¹、CO₂ 流量 30 L·min⁻¹,即总质量流量为 0.00173 kg·s⁻¹的 实验操作参数为例进行数值模拟。此时气体以 3050 K 温度下的化学平衡组成形成的高温流体分别通过 前述的两种喷管导入前述的水冷夹套换热管,利用 Fluent 软件模拟此高温流体在喷管与冷却换热管区 域中的流动状态。由于喷管和冷却套管均为同轴圆 型结构,计算区域具有中心轴旋转对称性,Fluent 计算采用 2D 轴对称旋转模型^[25-26]。为了直观起见, 图 4 分别给出了针对直通喷管和收缩型喷管的计算 网格。

对于直通喷管+冷却导管还是收缩型喷管+冷 却导管的模拟,取相同的边界条件:

(1) 在入口处选择相同的质量流量(*Q*=0.00173 kg·s⁻¹) 和裂解气摩尔分数, 相同的气体温度 3050 K;

(2) 气体在喷管和冷却换热管壁面无滑移流动,由于冷却换热管段壁面有夹套冷却水循环,壁面恒温 T_w=320 K。



图 4 两种喷管情形的计算区域与网格划分 Fig.4 Computational domain and grid structure for both cases (3)冷却换热管出口与大气联通,选择出口绝对压强 *p*=0.101 MPa。

另外,由于计算域内流体的流速、温度、质量 密度变化范围大,Fluent 界面操作中,选择以压强 为基准物理量贯穿整个运算。选择 SIMPLE^[27]算法, 求解器选择耦合显示模式,湍流模型采用的 *k-oo* SST^[28-29]模型,以及一些常用的假设,例如理想可 压缩流体,局域热力学平衡,忽略重力因素,定常 流动,流体为湍流流动但满足轴对称条件,气体具 有内摩擦等。各种气体的物性参数使用由 Fluent 程 序自带的数据库自动寻找。最后以残差稳定并小于 10⁻⁵结束运算。

3 模拟结果

3.1 温度分布

图 5 为模拟得到的两种喷管情况下的温度分布 云图,为了方便分析,也将两种情形下中心轴线上 流体温度分布用图 6 表示。

模拟结果表明,收缩喷管的采用确实可以期待 超强的降温效果。以轴线上温度分布为例,收缩型 喷管情形下,流体温度从进口时的 3050 K 在喷管出 口处降到 2638 K,此段降温应该是热运动能量转化 为定向动能所致,满足气动力学规律;然后,流体 射入冷却换热管后,在约 58 mm 处迅速降到 1000 K。而直通喷管情形下流体温度从进口时的 3050 K



Fig.6 Temperature profile along symmetry axis of converging nozzle and straight nozzle

一直到喷管出口几乎没有变化,射入冷却导管后经过相当一段距离才开始降温,但降温速率十分缓慢,在 200 mm 还有 1847 K,即使到了水冷管末端(612 mm 处),温度还有 1048 K。

3.2 速率分布

图 7 给出了两种喷管情况下流体流动的速率分 布云图,而图 8 为中心轴线上流体速率分布。

从速度分布云图以及轴线速度分布可以看出 流体通过喷管进入冷却导管的流动状态。在直通喷 嘴情形下,流体在喷管段的入口速率和出口速率均 为 38.4 m·s⁻¹,属于低亚声速流动特征。在收缩型 喷嘴情形下流体速率从入口20.68 m·s⁻¹增至出口速



Fig.5 Temperature distEmm®6C()hA₩bTfBe2w₩/MtpV%-1.474 5.234 0 T56F5≤65<2371058347C10D





两种喷管情形下的速率分布云图 图 7 Fig.7 Velocity distribution for both cases

率 894 m·s⁻¹。由于出口处流体的静温为 2638 K,考 虑流体的成分组成,其绝热指数 k=1.31,气体常数 *R*=232 J·kg⁻¹·K⁻¹,因此当地声速为 895.4 m·s⁻¹,流 体在收缩喷管出口处已具有声速流动特征。Mach 数达到 1。因此,当使用不同出口内径的喷管时, 在相同的入口条件下,流体将以完全不同的流动状 态喷入冷却导管。

 $.63 \times 10$





nozzle and straight nozzle

正是这种流动状态的巨大差异导致了流体在 冷却导管中迥异的换热效果。

利用图 6、图 8 可估计收缩喷管情形下流体在 冷却导管内的降温速率 R_a。

$$R_{q} = \frac{T_{a} - T_{b}}{\Delta t} \tag{1}$$

$$\Delta t = \int_{a}^{b} \frac{\mathrm{d}x}{u(x)} \tag{2}$$

式中,u(x)为流体在中心轴线上的速率, T_a 、 T_b 分别为中心轴线上 a、b 两点的温度。采用收缩 喷管时,流体在冷却导管内,温度从 2638 K 降到 1000 K 时,可期待的降温速率为 1.32×10⁷ K·s⁻¹。

3.3 压力分布

在相同的质量流量下,流体在不同喷管出口处 的流速差异势必带来相应的静压差别,图9为Fluent 程序自洽给出的两种喷管情形下中心轴线上的静压





强分布对比。

4084

在收缩型喷管情形下,喷管入口处静压为188.3 kPa(绝对压强),在喷管出口处骤降到101.5 kPa。 而直通喷管情形下,喷管入口处静压为101.3 kPa, 在喷管出口处也保持同样的数值(因此曲线在12 mm以后几乎与收缩喷管压强曲线重叠)。这与前述 的速率分布相对应,收缩型喷管出口速率很大,大 部分静压被转换成了动压,其静压向动压的转化达 到46%;而直通喷管的进出口速率相同,所以静压 保持不变。

4 对模拟结果的检验

根据可压流体的气动力学公式^[23]可以解析计 算收缩喷管进出口处的上述物理量并以此检验模拟 结果的合理性。

$$\left(\frac{T}{T^*}\right) = \left(1 + \frac{k-1}{2}Ma^2\right)^{-1}$$
(3)

$$\frac{p}{p^*} = \left(\frac{T}{T^*}\right)^{\frac{k}{k-1}} = \left(1 + \frac{k-1}{2}Ma^2\right)^{-\frac{k}{k-1}}$$
(4)

$$\frac{\rho}{\rho^*} = \left(\frac{T}{T^*}\right)^{\frac{1}{k-1}} = \left(1 + \frac{k-1}{2}Ma^2\right)^{-\frac{1}{k-1}}$$
(5)

$$Q = \sqrt{\frac{k}{R}} \frac{p}{\sqrt{T^*}} A \left(1 + \frac{k-1}{2} M a^2\right)^{\frac{1}{2}} M a \tag{6}$$

式中, T^* 、 p^* 、 ρ^* 分别为流体的总温、总压和 总密度, 可近似取入口数值; Q为混合气体的质量 流量; *A* 为喷管的出口截面积; *Ma* 为当地 Mach 数; *k* 为气体绝热指数, *R* 为气体常数, 两者均与气体 的组成相关,本文中分别为 1.31 和 232 J·kg⁻¹·K⁻¹; *T、p、ρ* 分别为流体在出口处的静温、静压和静密 度。取 Mach 数为 1 代入以上公式计算,结果表明, 对于收缩喷管的数值计算与解析计算结果对于出口 静温度、入口总压强、出口总流量的误差均小于 0.1%。因此验证了数值模拟在网格划分,计算方法 选择上的合理性。

关于从收缩喷嘴高速进入冷却导管后气体发 生进一步的快速降温过程,目前尚无文献报道,其 合理性将根据下面气体在冷却导管内的流动特征进 行分析。

5 气体在冷却导管内的流动特征

气体在两种喷管出口处的流速差别,必然导致 流体在冷却导管内的流动差异。图 10 为模拟得到的 气体从两种喷管进入冷却导管内的流线图。流体在 冷却导管中的流动具有明显的涡流特征,这种涡流 流动在冷却导管前端(或距喷管出口不远处)不断 地将周围流体卷入刚从喷管出来的中心主流通道, 在冷却导管远端又将主通道流体抛射入涡旋通道 (动画显示时更为直观),因此在主通道此段内形成 强烈的质量传递。图 11 分别给出了使用两种喷管时 流体在距离冷却换热导管壁面 1 mm 的圆柱面上的



轴向流动速率(负值表示回流),收缩喷管情形下近 壁面的回流速率远大于直通喷管回流速率。图12













分别给出了在距离中心轴线 20 mm 的圆柱面上流体的温度分布,收缩喷管情形下被卷入流体的温度比直通喷管情形要低很多。图 13 分别给出了流体距轴线 20 mm 处的圆柱面上流体的径向速率(负值表示卷入,正值表示抛射),收缩喷管情形下流体的卷入速率和抛射速率均比直通喷管情形要大很多,说明收缩喷管情形下产生的涡流更为剧烈。

6 分析与讨论

利用上述模拟结果,可以讨论使用收缩喷管快 速冷却超高温流体的两步机制。首先,相对于直通 喷管,收缩型喷管出口截面小,为了流过相同的质 量流量,其入口静压会自洽地提升至188.3 kPa,使 流体在喷管出口处以 894 m·s⁻¹ 的速率射入冷却换 热管。同时,遵从气动力学规律部分静压转换为动 压,喷管出口静压降为 101.5 kPa,静温从入口的 3050 K 降到出口(12 mm 处)的 2638 K, 实现第1 步降温。显然,此点温度对于 CO2 热裂解而言不满 足避免逆反应、"冻结"反应产品所需低于 1000 K 的要求。模拟结果显示高速流体在冷却换热管内还 存在第2步快速降温。从收缩喷管高速射入冷却导 管的流体,由于黏性,在换热管内自动产生剧烈涡 流,这种流动导致的直接结果是在靠近喷嘴出口处 不断有周围流体被卷入主流通道。相对于直通喷管, 收缩喷管造成被卷入流体的温度更低(图 12),速 率更大(图 13),在主流通道内形成更为强烈的质 量和能量交换,加快了对喷管出口射流的冷却。其 次在距喷管出口远端,涡流又将主通道流体抛射入 涡旋通道,造成进入涡旋通道的流体以较大的回流 速率与冷却导管壁面进行强制对流换热。众所周知, 强制对流给热系数[30]

$$\alpha = 1.86 \left(\frac{c_p \mu \rho \lambda^2}{d_i L} \right)^{\frac{1}{3}} \left(\frac{\mu}{\mu_w} \right)^{0.14}$$
(7)

与流体相对于壁面流速的 1/3 次幂呈正比。图 11 表明,收缩喷管情形下流体在近壁面处的回流速 率约是直通喷管情形的 8 倍,所以造成流体与壁面 之间的换热速率要快约 2 倍,从而将流体中的热量 实质性地迅速传递给冷却导管,最终由夹套中的冷 取水带走,同时避免了"返温"现象。从 Fluent 模 拟给出的能量流动报告可以证明这一推断。由本文 入口条件(组分、质量流、温度)可以计算,流体 的入口能流为 4444 W。对于收缩喷管情形,Fluent 报告给出从冷却导管壁面传出的热流为 4126 W,从

• 4086 •

冷却导管出口流体带出的焓值为 318 W; 而直通喷管情形下,从冷却导管壁面传出的热量为 3477 W, 从冷却导管出口流体带出的焓值为 967 W,两者均满足能量守恒。

至此,可以总结使用收缩喷管带来快速冷却的 物理机制和条件。针对本文所取的算例,(1)高温 流体通过收缩喷管膨胀加速到 894 m·s⁻¹,按照可压 缩气体动力学规律,流体所含热运动动能在喷管内 部分转化为流体定向动能,实现第1次快速冷却;

(2)从喷管射出的高速流体在冷却换热管中,由于 黏性产生剧烈涡流,涡流在冷却换热管近端不断地 将经过冷壁换热的流体卷入主流通道,在冷却换热 管远端又不断地将主通道流体抛射入涡旋通道,使 进入涡旋通道的流体以较大的回流速率与冷壁面进 行强制对流换热,冷却后的旋流又回到喷管出口外 不远处被注入主流体。如此周而复始,最终强化了 流体与壁面的换热,实现对主流流体的第2次快速 冷却。形成这种冷却的必要条件为,流体必须高速 射入冷却管道。因此,只有使用适当的收缩喷管才 能实现快速冷却。

7 结 论

在以热等离子体裂解 CO₂ 的实验中,根据 CO₂ 转化率大幅提高的实验现象,推断收缩型喷管与冷 却换热管配合可对超高温流体进行快速冷却。从实 验操作参数出发,用 Fluent 软件对该过程进行了模 拟。模拟结果显示用收缩型喷管与冷却换热管的方 法确实可以期待对高温气体的快速急冷,从 3050 K 到 1000 K 的降温速率可达到 10⁷ K·s⁻¹ 量级。根据 模拟给出的信息,分析了此种方法使超高温流体快 速冷却的机制。

首先,在收缩喷管内流体遵从气动力学规律 被膨胀加速成高速流体,将热能转化为定向动能, 实现流体的首次降温。其次,从收缩喷嘴高速进 入冷却导管的流体,由于黏性作用在导管内产生 涡流,这种涡流在冷却导管前端不断地将通过冷 却导管壁面冷却的回流卷入主流通道,使主通道 流体迅速冷却,同时在主通道下游区不断地将部 分流体抛射入涡旋通道,使流体在近壁面处以较 大的回流速率与冷却导管壁面进行强制对流换热 将热量传出,如此周而复始,实现流体的快速冷 却。形成这种冷却的必要条件为,流体必须高速 射入冷却管道。因此,快速冷却只有使用收缩喷 管才能实现。 **致谢:**作者特别感谢中国国家自然科学基金 No.11375123 对本项目的资助。

References

- KANG H S, LEE D H, KIM K T, *et al.* Methane to acetylene conversion by employing cost-effective low-temperature arc[J]. Fuel Processing Technology, 2016, 148: 209-216.
- [2] FRIDMAN A. Plasma Chemistry[M]. Cambridge: Cambridge University Press, 2008: 260-262.
- [3] KWAK H S, HAND S U, HONG Y C, et al. Disintegration of carbon dioxide molecules in a microwave plasma torch[J]. Scientific Reports, 2015, 5: 18436.
- [4] HONG C K, NA Y H, UHM H S, et al. Effects of mass flow rate on the thermal-flow characteristics of microwave CO₂ plasma[J]. Journal of Nanoscience & Nanotechnology, 2015, 15(3): 2338-2341.
- [5] YUM S H, KIM G J, PARK D W, et al. Decomposition and conversion of carbon dioxide into synthesis gas using thermal plasma[J]. 1997, 3(4): 293-297.
- [6] KOBAYASHI A, OSAKI K, YAMABE C, et al. Treatment of CO₂ gas by high-energy type plasma[J]. Vacuum, 2002, 65(3): 475-479.
- [7] TAO X M, BAI M G, WU Q Y, *et al.* CO₂ reforming of CH₄ by binode thermal plasma[J]. International Journal of Hydrogen Energy, 2009, **34**(23): 9373-9378.
- [8] HUCKO A, SZYMANSKI A. Thermal decomposition of carbon dioxide in an argon plasma jet[J]. Plasma Chemistry & Plasma Processing, 1984, 4(1): 59-72.
- [9] 罗义文,漆继红,印永祥,等.等离子体裂解天然气制乙炔的技术 和经济分析[J]. 天然气化工 • C1 化学与化工, 2002, 27(3): 37-42. LUO Y W, QI J H, YIN Y X, et al. Analysis of technology and economy for acetylene production by pyrolysis of natural gas in plasma[J]. Natural Gas Chemical Industry, 2002, 27(3): 37-42.
- [10] 陶旭梅,代伟,陈琦,等. 等离子体射流裂解天然气制乙炔的实验
 [J]. 天然气工业, 2006, 26(4): 131-134.
 TAO X M, DAI W, CHEN Q, *et al.* Laboratory test for conversion of natural gas to acetylene by plasma jet[J]. Natural Gas Industry, 2006, 26(4): 131-134.
- [11] 余徽,印永祥,戴晓雁,等. 等离子体射流裂解甲烷制乙炔的数值 模拟[J]. 化工学报,2006,57(10):2319-2326.
 YU H, YIN Y X, DAI X Y, *et al.* Numerical simulation of methane conversion to acetylene in plasma jet reactor[J]. Journal of Chemical Industry and Engineering(China), 2006, 57(10):2319-2326.
- [12] LEDE J, LAPICQUE F, VILLERMAUX J, et al. Production of hydrogen by direct thermal decomposition of water[J]. International Journal of Hydrogen Energy, 1983, 8(9): 675-679.
- [13] BOCKRIS J O, DANDAPANI B, COCK D, et al. On the splitting of water[J]. International Journal of Hydrogen Energy, 1985, 10(3): 179-201.
- [14] SUNDSTROM D W, DEMICHIELL R L. Quenching processes for high temperature chemical reactions[J]. Industrial & Engineering Chemistry Process Design & Development, 1971, 10(1): 114-122.
- [15] KHAN S A, ASHFAQ S. Experimental studies on low speed converging nozzle flow with sudden expansion[J]. International Journal of Emerging Technology and Advanced Engineering, 2014, 4(1): 532-540.
- [16] 刘杨, 边江, 郭晓明, 等. Laval 喷管内激波位置的计算及制冷性 能分析[J]. 低温与超导, 2016, 44(6): 14-17.

第11期

- LIU Y, BIAN J, GUO X M, *et al.* Calculation of shock-wave position and analysis of refrigeration performance in Laval nozzle[J]. Cryogenics, 2016, **44**(6): 14-17.
- [17] 高全杰,汤红军,汪朝晖,等. 基于 Fluent 的超音速喷嘴的数值模 拟及结构优化[J]. 制造业自动化, 2015, 37(2): 88-90.
 GAO Q J, TANG H J, WANG Z H, *et al.* Numerical simulation and structure optimization of supersonic nozzle based on Fluent[J]. Manufacturing Automation, 2015, 37(2): 88-90.
- [18] 周章根,马德毅. 基于 Fluent 的高压喷嘴射流的数值模拟[J]. 机械制造与自动化, 2010, 39(1): 61-62.
 ZHOU Z G, MA D Y. Numerical simulation of high-pressure jet nozzle based on Fluent[J]. Machine Building & Automation, 2010, 39(1): 61-62.
- [19] BAYAZITOGLU Y, BROTZEN F R, ZHANG Y. Metal vapor condensation in a converging nozzle[J]. Nanostructured Materials, 1996, 7(7): 789-803.
- [20] LI Z D, ZHANG G Q, LI Z, et al. Simulation of gas flow field in Laval nozzle and straight nozzle for powder metallurgy and spray forming[J]. Metallurgy and Metal Working, 2008, 15(6): 44-47.
- [21] KUAN B T, WITT P J. Modelling supersonic quenching of magnesium vapour in a Laval nozzle[J]. Chemical Engineering Science, 2013, 87(2): 23-39.
- [22] DHARAVATH M, SINHA P K, CHAKRABORTY D, et al. Simulation of supersonic base flow: effect of computational grid and turbulence model[J]. Proteins-structure Function & Bioinformatics, 2009, 74(2): 390-399.
- [23] 潘锦珊, 单鹏. 气体动力学基础[M]. 北京: 国防工业出版社, 2012: 620-622.

PAN J S, SHAN P. Fundamentals of Gasdynamics[M]. Beijing: National Defense Industry Press, 2012: 620-622.

- [24] NIU K, TAKAYUKI A. Analysis for high compressible supersonic flow in a converging nozzle[J]. Fluid Dynamics Research, 1988, 4(3): 195-203.
- [25] 曹义华,陆家鹏.管道轴对称旋转流的数值模拟[J]. 弹道学报, 1992, (3): 14-18.

CAO Y H, LU J P. The numerical simulation of axisymmetric swirling flow in a round pipe[J]. Journal of Ballistics, 1992, (3): 14-18.

- [26] 王平,刘学山,乔立民. 轴对称拉瓦尔喷管流场分析[J]. 飞机设计, 2013, 33(2): 23-26.
 WANG P, LIU X S, QIAO L M. Axisymmetric Laval nozzle flow field analysis[J]. Aircraft Design, 2013, 33(2): 23-26.
 [27] 陶文铨. 数值传热学[M]. 西安:西安交通大学出版社, 2001:
- [47] 四天江·双臣区称于[191], 四文, 四文义超入子山欣仁, 2001. 566-570.

TAO W Q. Numerical Heat Transfer[M]. Xi'an: Xi'an Jiaotong University Press, 2001: 566-570.

- [28] 周宇, 钱炜祺, 邓有奇, 等. *k-ω* SST 两方程湍流模型中参数影响 的初步分析[J]. 空气动力学学报, 2010, **28**(2): 213-217. ZHOU Y, QIAN W Q, DENG Y Q, *et al.* Introductory analysis of the influence of Menter's *k-ω* SST turbulence model's parameters[J]. Acta Aerodynamica Sinica, 2010, **28**(2): 213-217.
- [29] MENTER F R. Zonal two-equation k-ω turbulence models for aerodynamic flows[R]. NASA, 1992.
- [30] 柴诚敬. 化工原理[M]. 北京:高等教育出版社, 2005: 246-248.
 CHAI C J. Principle of Chemical Engineering[M]. Beijing: Higher Education Press, 2005: 246-248.