研究与探索

水下排放低温液体传热过程分析

古小敏,舒水明

(华中科技大学能源与动力工程学院,武汉 430074)

摘 要:研究了低温液体水下直接排放时,低温液体-水间的传热问题。分析了低温液体与水 之间的传热机理。提出在一定条件下,低温液体在水下直接排放的过程是气膜包围着液体,液-气 两相共同推进的过程,气膜厚度不稳定,呈现由厚变薄,甚至局部消失,再重新出现的过程。气膜流 动属湍流流动。

关键词:低温液体;水下排放;沸腾;气泡;扰动 中图分类号:TK121 文献标识码:A 文章编号:1005-7439(2006)0F000F03

Analysis of Heat Transfer for Cryogenic Liquid Underwater Emission

GU Xiao min, SHU Shui ming

(College of Energy & Power Eng., Huazhong Univ. of Sci. & Tech., Wuhan 430074, China)

Abstract: The cryogenic liquid directly drained into water was studied. The research problem of the heat transfer of the cryogenic liquid and water was raised in the paper. The process and characteristics of heat transfer between cryogenic liquid and water were analyzed. The view are put forward that the gas encircle the liquid and advance together. The thickness of the gas is volatile, The gas change from thick to thin until disappear partly, and then it will appear again. The flow of the gas is onflow.

Keywords: cryogenic liquid; drained into water; boil; steam froth; stir

随着科学技术的发展,特别是高新技术的发展, 在科学研究、各行各业以及日常生活中越来越广泛 地使用 120K 以下的各种低温液体。一些低温液 体、特别是水下航行器中的低温液体,是不能或者无 法直接快速排入大气环境;另一方面,若储存它们的 容器绝热装置受到损坏,或者遭到攻击以及遇到其 他意外情况,则会产生巨大的爆炸,造成人员伤亡和 经济损失。因此,从安全和环境保护角度出发,在紧 急情况下,希望能够有效地将 120K 以下的各种低 温液体排入水中。作为工程热物理学科的一道新课 题,研究低温液体在水下直接排放的液-气-液或 者液液两相流动及传热传质具有重要意义。

低温液体例如液氮在水下直接排放时,由于它 与常温水之间存在较大温差,沿程将与水发生剧烈 的换热过程,物理状态也将发生一系列的变化,直至 完全气化。在排放过程中,低温液体与水的粘滞阻 力作用以及液体气化时气泡的产生和跃离都会对水 产生较大的扰动,强化液体与水之间的传热传质。 本文根据传热学及相关研究结果,对传热过程进行 机理分析,描述低温液体水下排放过程中所经历的 传热过程。

从排放口排入水中的低温液体可看成一段液 柱。根据液柱与环境水的换热特征,可以把这个过 程分为3个阶段:第一阶段不发生气化,第二和第三 阶段分别发生泡态沸腾和膜态沸腾。

1 过冷低温液体排出至表面达到饱和状态

过冷的低温液体进入水中后立即与水进行热交换,表面温度很快升高,但在没有达到水环境压力对 应的饱和温度前,低温液体不发生气化,液柱半径也 无变化。这时液体与周围水的换热满足下列能量方

• 1 •

基金项目:国家自然科学基金资助项目(50276020);湖北省自然 科学基金资助项目(2002AB004)。



2 泡态沸腾

表面达到饱和状态的低温液柱在向前推进的过程中不断吸热,表面转为过热状态;在达到一定过热度后,开始气化并产生大量气泡,进入沸腾阶段。气泡沸腾主要包括气泡核的形成、长大、脱离和上升等历程。环境水为这一系列历程提供所需的热量。

低温液体与水的界面俘获的少量气体、杂质,或 者低温液体内部聚合的高能量分子团成为气化核 心。当液面达到足够过热度、气核获得的能量超过 气泡生成能 ΔG 时^[2],水-液界面上有微小气泡生 成。

$$\Delta G = \frac{4}{3} \pi R_{c}^{2} \sigma \qquad (2)$$
$$R_{c} = \frac{2 \sigma r_{s}}{\rho l_{v} \Delta T}$$

式中: R。——气泡临界半径, m;

σ----气泡表面张力, N/m;

Ω — 液体密度, kg/ m³;

l, ---液体气化潜热, J/kg;

随着气泡的长大, 气泡周围附有的液膜(图 1) 逐渐变薄。气泡成长所需的热量和蒸气, 由环境水 通过液膜 *A*₁ 和表面过热液层 *A*₂ 输入, 能量平衡 式⁽¹⁾为:

$$A \perp \frac{\mathrm{d}R}{\mathrm{d}\tau} h_{\mathrm{fg}} Q = q_1 A_1 + q_2 A_2 \qquad (3)$$



图1 气泡生长

在气泡生长的最初阶段,它的成长速度主要由 液体惯性力和气泡的表面张力决定,这个阶段历时 很短。随着惯性力和表面张力的影响逐渐减弱,气 泡的成长速度主要取决于环境水向气泡的传热速 率。假设环境水温度保持不变,气泡成长速率方 程^[1]如下:

$$\Psi_{v} \Omega h_{fg} (4 \Re^{2} \frac{dR}{d\tau} = \Psi_{b} 4 \Re^{2} \overline{h}_{v} \Delta T_{w}$$

$$+ \Psi_{c} \Psi_{s} (4 \Re^{2}) k_{1} \frac{d(\Delta T)}{dx} |_{x=0} \qquad (4)$$

式中: 9、 —— 气泡容积修正系数; 9。 ——液体边界层曲率修正系数; 9。 ——水-液界面修正系数; 9。 —— 12 泡底部修正系数; 14. —— 液膜向泡内蒸气的平均对流换热系 数, W/(m²・K); 0 ——液体密度, kg/m³; h₁g —— 液体气化潜热, J/kg; て—— 时刻, s; k₁ —— 液体导热系数, W/(m・K); T_w —— 水温, K; T_s —— 泡内气体温度, K;

T——液柱过热液层温度,K;

R——气泡成长半径, m。

式(4)的左端表示气泡成长所消耗的蒸发热,右 端两项分别表示环境水通过液膜向气泡传递的热流 及低温液柱过热液层向气泡传递的热流, *x* 为低温 液体过热液层空间坐标, *x* = 0 为表面处。

气泡在生长过程中,会受到各种力的作用
 (图 2),这些力决定气泡的形状和跃离尺寸。在气
 泡脱离的瞬间力平衡方程^[3]为:

$$F_{\rm D} + F_{\rm S} = F_1 + F_{\rm P} + F_{\rm B}$$
 (5)

式中的 $F_{\rm D}$ 为阻力, $F_{\rm S}$ 为表面张力, $F_{\rm B}$ 为浮力, $F_{\rm P}$ 为压力, $F_{\rm I}$ 为惯性力。

• 2 •

© 1994-2012 China Academic Journal Electronic Publishing House. All rights reserved. http://www.cnki.net



图 2 气泡受力示意图

当(*F*_P+*F*_s) < (*F*_P+*F*_B+*F*₁)时, 气泡脱离壁 面进入环境水, 受浮升力的作用继续上升, 并在环境 水的加热下继续长大。气泡内的蒸气过压做功克服 周围环境水的惯性力和粘性力, 忽略气泡内蒸气的 惯性力, 能量平衡方程³¹为:

亦即:

$$dE_{AP} = dE_1 + dE_D \tag{6}$$

$$\Delta Q 4 \pi R^{2} dR = \frac{4}{3} \pi R^{3} Q \frac{d^{2} R}{d\tau^{2}} dR + c_{w} \frac{Q}{2} \pi R^{2} (\frac{dR}{d\tau})^{2} dR \qquad (7)$$

在气泡的脱离和上升运动过程中, 气泡尾部激起的漂流(如图 3), 会在水-液边界层上产生抽吸作用。这种抽吸作用又会导致一定体积的低温液体边界层被撕裂、分离并与水直接接触, 很快被气化。 漂流和气泡就象搅拌器在液柱附近进行扰动, 强化了水-液间的换热, 沸腾的换热关系式^[3]:



图 3 气泡尾流的漂流

式(8)右侧第二项表示气泡内的蒸气潜热;第三 项为漂流引起的换热量。

气泡脱离液柱时留下一些残存的气体,会在原 来位置上孕育着下一个气泡。

气泡最初只在受热面(即液柱表面)的某些个别 点上产生,但随着热流密度增加,生成的气泡数量越 来越多,液柱表面的气泡交叉、重叠、合并,形成蒸气 膜层,沸腾就进入了膜状沸腾阶段。

3 膜状沸腾

在膜状沸腾阶段, 气膜将环境水和低温液柱完 全隔开(如图 4)。



图 4 膜态沸腾

传热传质通过气膜进行。环境水一方面通过气 膜传热给液柱,为液体的气化提供能量,另一方面直 接加热气膜表面使气泡受热膨胀。气膜的存在增加 了热阻,使换热系数大大降低,膜态沸腾的换热关系 式^[5]为:

 $h_{c} = 0.62 [k_{v}^{3} \rho (\rho_{1} - \rho_{v}) gh_{g}' (D \Delta T \mu_{v})^{1/4} (9)$

$$h_{\rm fg} = h_{\rm fg} + 0.5 c_{\rm pv} \Delta T \qquad (10)$$

少。在气膜外表面上,田士环境水的直接加热,气泡

(下转第6页)

• 3 •

© 1994-2012 China Academic Journal Electronic Publishing House. All rights reserved. http://www.cnki.net

级,用孤立翼型法进行设计。用 VC+ + 编程实现, 优化结果和传统设计的比较见表 1。

表1 传统设计和优化设计结果比较表

参数项	传统设计	只以效率 为优化目 标时结果	以效率为 约束优化 噪音结果	以效率为 约束优化噪音 后凑成离散量
轮毂比 v	0.40	0.55	0.61	0.61
风机转速 n/r・min-2	1000	1234	1344	1250
升力系数	0. 79	1.17	1. 27	1.27
叶片数 Z	8	12.7	14. 9	15
叶轮外径/ m	1.81	1.66	1. 61	1.66
噪音 / dB	100. 9	97.7	84.5	92. 5
效率/%	77.7	85.4	84.4	84. 1

4 结论与问题

通过运用优化算法设计轴流通风机,使得风机

(上接第3页)

的逸出数量并未减少,导致气膜厚度逐渐变薄,甚至 出现气膜间断的现象;另一方面气膜的变薄又使热 流密度有所增加,液膜增厚。因此,在液柱的整个流 动中,气膜的厚度不稳定,泡状沸腾与膜态沸腾交替 进行,直至液柱完全气化。此外,气泡在气膜中的长 大和跃离引起气膜界面的波动(如图 5)。



图 5 膜态沸腾气膜扰动

进而引起膜内蒸气的扰动,气膜的流动是湍流 流动,这将提高膜层的传热系数。气泡剧烈的运动 和气膜流动的不稳定性以及液体和水的粘滞阻力作 用,又会把水和低温液体带入气膜中,形成气液两相 流,这又增加了气膜流动的复杂性。

4 结 论

• 6 •

由以上分析可知, 低温液体在水下直接排放的

的效率和噪音两项指标有了较大的改进,而且风机 尺寸也有所减少;设计达到了预期的效果,也验证了 优化所采用方法的有效性。

复合形法有它的局限性, 表现在它的计算精度 可能不理想, 如何使优化算法在一定的时间和资源 下有更高的计算精确性是一个重要的研究问题。如 果优化算法能处理同时包含连续变量和离散变量的 优化问题, 将可以提高计算的准确性, 这也是下一步 要进行的工作。

参考文献:

- [1] 李庆宜. 通风机[M]. 北京: 机械工业出版社, 1986.
- [2] 商景泰. 通风机手册[M]. 北京:机械工业出版社, 1996.
- [3] 吴秉礼.关于开发超低噪声塔用轴流通风机的探讨[J].风机技术,2005,(5).
- [4] 皮可伟等.基于遗传算法的轴流通风机通流构件参数 优化[J].中南工业大学学报,2002; 33(3).
- [5] 刘惟信. 机械最优化设计[M]. 北京:清华大学出版 社, 1994.
- [6] 陈立周 等. 机械优化设计[M]. 上海: 上海科学技术 出版社, 1982.

过程,既是液-气两相共同推进的过程,也是液体与 环境水进行沸腾传热的过程;液体直径不断变小直 至完全气化,包围液体的气膜厚度不稳定,不断发生 由厚变薄(甚至局部消失),再重新变厚的过程;膜态 沸腾和泡态沸腾交替进行。气膜流动属湍流流动。 液体的流速会对气膜的组分和流动状态以及气泡的 脱离半径产生影响。

参考文献:

- [1] 林瑞泰. 沸腾换热[M]. 北京: 科学出版社, 1988: 14-26, 57-94.
- [2] 吴世功,张善森.低温工程学基础[M].上海:上海交通 大学出版社,1991:145-166.
- [3] [德] E 哈恩, U 格里古尔. 沸腾换热[M]. 北京: 国防 工业出版社, 1988: 26-27, 34.
- [4] 杨强生, 浦保荣编著. 高等传热学[M]. 上海: 上海交通 大学出版社, 1996: 128, 129.
- [5] [美] W 弗罗斯特编. 低温传热学[M]. 北京: 科学出版 社, 1982:129-132.

© 1994-2012 China Academic Journal Electronic Publishing House. All rights reserved. http://www.cnki.net