CaCl₂6H₂O 用于室内装饰材料后改善室内 热环境的可行性研究*

罗庆,李百战,丁勇,李楠

(重庆大学"三峡库区生态环境"教育部重点实验室,重庆 400045)

摘要 主要针对重庆地区夏季炎热、室内自然热环境差的情况,探索通过在室内装饰材料中添加相变材料 CaCl₂6H₂O, 利用 CaCl。6H。O 的相变潜热来改善装饰材料在夏季的热物理性质,提高材料的蓄热性能,从而降低材料的表面温度,实现 改善室内自然热环境的目的。

关键词 CaCl₂·6H₂O 室内装饰 木工材料 室内热环境

Feasible Study on Improvement of Indoor Thermal Environment Using Decoration Material Treated by CaCl₂'6H₂O

LUO Qing, LI Baizhan, DING Yong, LI Nan

(Key Laboratory of the Three Gorges Reservoir Region's Eco-Environment, Ministry of Education, Chongqing University, Chongqing 400045)

Abstract This paper explores the feasibility of improvement of natural indoor thermal environment using decoration material treated by phase change material (PCM) CaCl₂6H₂O in Chongqing. The physical performance of decoration material is changed in summer through the performance of CaCl₂6H₂O, which increases capability of heat store and lowers the surface temperature of decoration material to improve natural indoor thermal environment.

Key words CaCl₂·6H₂O, indoor decoration, wood material, indoor thermal environment

1 研究背景

由于相变物质(PCM)相变过程中温度基本恒定及相变潜 热的释放或吸收,使其作为储能装饰材料在一个狭窄的温度 范围内具有普通材料所无法比拟的热容。在普通装饰材料中 添加相变物质可以增加此种材料的蓄热能力,对于房间内气 温的稳定是非常有利的。但是 PCM 的热特性(相变温度、潜 热)、理化性质(容积变化、密度、化学稳定性、与基体的相 容性、毒性、气味等)要符合建材的要求,否则就可能失去 应用的价值。目前国内外的研究主要集中在有机 PCM 及其 混合物,主要有烷烃、酯、醇及石蜡等 4 类[1]。

近 10 年来,研究的热点集中于一类在使用中不需要容 器的相变材料, 即定型相变材料, 其特点是在经固液相变后 仍能维持在固态时的形状。定型相变材料按其相变的机理可 分成两大类:固-固相变材料和固-液相变材料。前者包括一 些在晶体转变时伴随着吸热和释热的有机材料(如多元醇) 和一些通过化学或紫外光交联的高聚物[2]。第二类定型相变 材料实质上是一类复合相变材料, 即将低熔点的相变材料散 布在熔点较高的支撑材料之中,只要运行温度不高于支撑材 料所能承受的温度,这种材料即可维持在固体状态。将多孔 建筑材料浸泡在相变材料溶液中,待其吸饱相变材料后取 出,即是这类相变材料的一种[3]。文献[4]介绍了一种新型复 合定型相变材料的制备,这种相变材料以石蜡作为基材,利 用 HDPE(高密度聚乙烯)作为支撑材料,其中石蜡的比例可 高达 75%。定型相变材料的相变过程具有一些共同的特点:

相变材料的主体或基材多为有机类相变材料,相变过程一

般发生在一个相对较宽的温度范围内,而不像结晶水合盐类 相变材料那样在一个明确的温度点发生相变; 由于交联或 支撑网格的影响,可忽略对流的影响,即相变传热过程可简 化为纯导热过程。定型相变类材料在建筑环境和建筑节能等 领域内有重要的应用价值,是目前相变建筑材料研究的热点 问题。

重庆是夏热冬冷气候区的典型代表,夏季炎热是其最突 出的特点,从而导致室内自然热环境差。夏季降温是解决室 内环境问题的核心所在。本文探索通过在室内装饰材料中添 加相变材料 $CaCl_2 \cdot 6H_2O$,利用 $CaCl_2 \cdot 6H_2O$ 的相变潜热来改 善装饰材料在夏季的热物理性质,提高材料的蓄热性能,从 而降低材料表面温度,实现改善室内自然热环境的目的。

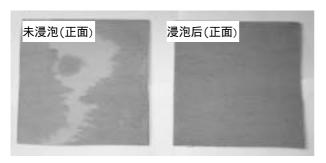
2 木工材料实验分析

本文使用的是重庆市北碚化学试剂厂生产的结晶氯化 钙 CaCl₂·6H₂O ,含量 98% ,分子量 219.08 ,熔点 27~28 实验品市场价格 12.60 元/千克。

将 CaCl₂ 6H₂O 晶体缓慢加热,在27 时出现熔融状态, 待 CaCl₂6H₂O 全部融化,维持温度恒定,保证晶体完全处于 液体状态,将准备好的室内装饰用木工材料 150mm×150mm×2mm 浸泡其中。取样品,切开端面,查看 CaCl₂6H₂O 是否渗入。浸泡约 3h 后, CaCl₂6H₂O 已基本渗 入木工材料,取出材料。在 CaCl₂·6H₂O 还处于液体状态时, 立即清除木工材料表面残留 CaCl₂6H₂O,这样处理的目的是 为了材料在实际应用中不影响其使用功能,如果木工材料表 面残留 CaCl₂6H₂O,只要木工材料低于 27 时,表面就会出

^{*}重庆市科委"十五"重大项目"小城镇基础建设关键技术研究 (No:2004AA7008)";"重庆大学高层次科研启动基金 (No: 0903005104972) "资助

现结晶的 $CaCl_2$ · $6H_2O$,而高于 27 时 材料表面又会结霜(液态 $CaCl_2$ · $6H_2O$)。 木工材料浸泡前后的图片如图 1 所示。



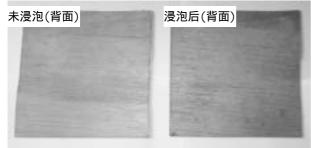


图 1 实验用木工材料

实验过程中主要使用红外线测温仪 Raynger MX^{TM} (图 2)测量材料表面的温度,由显示屏直接读取数据。用便携式水银温度计测量周围环境空气温度。



图 2 红外线测温仪 Raynger MXTM

将浸泡 $CaCl_2 GH_2O$ 和没有浸泡 $CaCl_2 GH_2O$ 的木工材料在相同的外部热源情况下分别作对比实验,热源位于材料的正面。在相同的时间段内,同时测定两种对比材料正面和背面的温度。图 3 是两种材料的温度分布情况,1 - 未浸泡材料的正面温度,2 - 未浸泡材料的背面温度,3 - 浸泡材料的背面温度,3 - 浸泡材料的正面温度,4 - 浸泡材料的背面温度。从图中可以看出:未浸泡 $CaCl_2 GH_2O$ 的木工材料正面温度升温较快,而且温度一直高于浸泡 $CaCl_2 GH_2O$ 的木工材料,在稳定状态时,大约高2.2 。浸泡 $CaCl_2 GH_2O$ 的木工材料,由于受 $CaCl_2 GH_2O$ 相变潜热的影响,其正面的温度在稳定时维持在 27 。

3 木工材料传热模型计算机模拟分析

由于研究对象是 2mm 厚的薄板,无内热源。当薄板温度保持均匀稳定时,由于薄板的高度与宽度远大于其厚度(75倍),可以近似认为是无限大平壁,此时,可以认为沿高度与宽度两个方向温度变化很小,而只沿厚度方向发生变化,即一维稳态传热,其传热模型可以表达为:

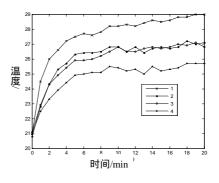


图 3 两种对比材料的温度分布

$$\frac{d^2t}{d^2x} = 0\tag{1}$$

由第一类边界条件: $t\,|_{x=0}=t_{w1}$,即将正面测得的温度 作为已知值(未浸泡材料 $t_{w1}=29.0$,浸泡后材料 $t_{w1}=26.8$);第三类边界条件:

$$-\lambda \frac{dt}{dx}|_{x=0.002} = \alpha_2(t|_{x=0.002} - t_{f2}) \ ,$$
 即背面对流换热系数 $\alpha_2 = 5$ W/m² ,周围空气温度 $t_{f2} = 20.9$ 。 求得薄板背面温度值, $t|_{x=0.002} = t_{w2}$ (未浸泡材料 $t_{w2} = 27.5$,浸泡后材料 $t_{w2} = 26.0$)。将计算得到的背面温度值与测试得到的背面温度值(未浸泡材料 $t_{w2} = 27.1$,浸泡后材料 $t_{w2} = 25.7$)进行比较,发现计算值与测试值相差不大,因而,从理论上证实了两种材料的内部温度分布情况。图 4和图 5 是利用 FLUENT 计算得到的两种木工材料的内部温度分布情况。

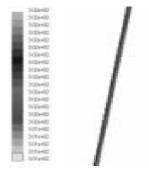


图 4 未浸泡材料在稳定时的温度分布截面图

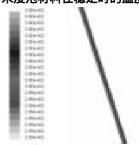


图 5 浸泡后材料在稳定时的温度分布截面图

4 CaCl₂·6H₂O 用于木工材料后改善室内热 环境的可行性分析

表 1 是重庆地区夏季自然条件下,典型室内装饰木工材料表面温度分布情况,其温度基本维持在 30 ,与本文实验中的未浸泡材料的表面温度相类似。如果在这样的气候条件下,采用浸泡 CaCl₂6H₂O 的木工材料,从前面的实验分析可以知道,此时材料由于 CaCl₂6H₂O 的相变潜热的影响,表面温度可以维持在 27 ,这样可以使室内壁面温度降低2~3 ,对于夏季极其炎热的重庆来说,可以大幅度改善室内热环境,提高人体热舒适度。

表 1 重庆地区夏季室内壁面温度分布

(2005年7月22日)

时间	7:00	8: 00	9: 00	10:00	11:00
温度	30.5	30.5	30.2	30.2	30.3
时间	12:00	13:00	14:00	15: 00	16: 00
温度	30. 2	30.5	30.7	30.8	31.0
时间	17:00	18: 00	19: 00		
温度	31.3	31.6	31.7		

5 结论与问题探讨

从前面的分析可以看出,在重庆地区利用相变材料 CaCl₂·6H₂O 作用于木工材料后,由于 CaCl₂·6H₂O 的相变特

点,改变了木工材料的热物理性质,提高了材料的蓄热能力,降低了表面温度,对于改善夏季室内热环境是可行的。同时,在实验过程中,也发现一些问题值得进一步探讨:

- (1) CaCl $_2$ '6H $_2$ O 的渗入过程比较烦琐,而且耗用时间多;
- (2)相变材料在熔融状态下(温度相对较高)对普通 建筑材料进行浸泡,容易造成建材的形变,特别是室内装饰 用木工板等轻质材料;
- (3)室内环境温度高于相变温度时,如果材料表面没有处理好,会出现壁面结霜现象;
- (4)出于对相变材料的安全性和健康性的考虑,室内住户对相变材料的心理接受程度。

参考文献

- 1 马芳梅.储能建材性质的改善及相变温度的优化.华中理 工大学学报,1997,25(3):82
- 2 叶宏,等.利用焓法和有效热容法对定形相变材料熔解 过程分析的比较研究.太阳能学报,2004,25(4):488
- 3 Salyer I O, Sircar A K. A review of phase change materials research for thermal energy storage in heating and cooling applications at the university of Dayton from 1982 to 1996. Int J Global Energy Issues, 1997, 9:183
- 4 Ye Hong, Ge Xinshi. Preparation of polyethylene-paraffin compound as a form-stable solid-liquid phase change material. Solar Energy Materials & Solar Cells, 2000, 64:37