氧化石墨烯/多面体低聚倍半硅氧烷增强双马树脂合成 及其性能表征

刘迅刘俊杰贾海斌 王代兴 李晨东 (北京遥感设备研究所,北京 100854)

文 摘 在酸掺杂条件下,原位合成了多面体低聚倍半硅氧烷(POSS)插层氧化石墨烯(GO)的GO/ POSS_{C-1}复合材料。通过SEM、XRD、IR等手段对合成材料进行表。征结果表明,大量具有核-壳结构的无机-有机杂化POSS纳米粒子插层至片层结构GO表面。在增强双马树脂固化过程中,GO/POSS_{C-1}良好分散于双马 树脂基体中形成黑色均匀固化物。DMA试验结果表明,GO/POSS_{C-1}增强粒子对基体中有机碳链运动形成了显 著的限制作用,提升材料热稳定性能,最佳玻璃化转变温度相比未增强双马树脂提升约127℃;同时,GO/ POSS_{C-1}能够通过裂纹钝化或拨出效应,增强材料力学性能,弯曲强度和弯曲模量相比未增强双马树脂分别提 升16.5%和3.4%。

关键词 氧化石墨烯,多面体低聚倍半硅氧烷,双马树脂,合成 中图分类号:TQ637. DOI:10.12044/j.issn.1007-2330.2023.04.007

Preparation and Charaterization of Graphene Oxide/Polyhdral Oligosilsesquioxanes Modified Bismaleimide Resin

LIU Xun LIU Junjie JIA Haibin WANG Daixing LI Chendong (Beijing Institute of Remote Sensing Equipment, Beijing 100854)

Abstract The prepare graphene oxide/polyhdral oligosilsesquioxanes $(GO/POSS_{c-1})$ composite was prepared by the in-situ method under acid and miscellaneous conditions. SEM, XRD and IR were performed to characterize morphologies and crystallizations of as-prepared material. The results show that considerable inorganic-organic hybrid POSS nano-material with shell-core structure is inserted into the surfaces of well dispersed lamllar GO. In the curing process of modified bismaleimide (BMI) resin, GO/POSS_{C-1} composite material is well dispersed in the matrix of resin to form homogeneous black cured compound resin. Results of DMA tests show that GO/POSS_{C-1} composite material has obvious restriction effect on the movement of organic carbon chains and improve the thermal stability of material. The optimum glass transition temperature is 27°C higher than that of unmodified bismaleimide resin. Furthermore, the mechincal properties of composite are improved because of the crack passivation or pull-out effect of GO/POSS_{C-1} composite. The bending strength and modulus of modified BMI resin are incressed by 16.5% and 3.4%, respectively.

Key words Graphene oxide, Polyhdral oligosilsesquioxanes, Bismaleimide resin, Preparation

0 引言

双马来酰亚胺(BMI)是一种高性能复合材料用 树脂基体,具有优异的耐热、耐辐射、阻燃以及良好 的力学性能和尺寸稳定性,广泛应用于航空、航天等 领域^[1-3]。但是BMI对称刚性分子结构和高交联固化 性质导致的成型加工难和固化后材料脆性大等不 足,限制了其发展^[4-5]。此外,随着航空、航天产品服 役环境温度和环境应力进一步恶化,BMI还需要进一步提升耐热及力学性能,才能拓展BMI复合材料在 更严苛条件下应用。

通过合成新型分子结构、共聚/共混改性等方式 能够进一步改善BMI加工和材料性能。合成新型结 构方法较多^[6-8],主要通过改变分子结构改善BMI韧 性、加工性能和耐热性能等,但合成工艺较复杂,且

收稿日期:2021-07-01,修回日期:2021-09-26

第一作者简介:刘迅,1979年出生,高级工程师,主要从事材料及工艺研究工作。E-mail:liuxun2009@126.com

无法适用于商品化产品如广泛应用的二苯甲烷双马 来酰亚胺(BMD)。共聚、共混^[9-10]改性方法则通常都 是将柔性基团引入树脂体系或者加入其他改性剂来 降低BMI分子链的规整性和固化物的交联密度,最 终提高 BMI 溶解性、降低 BMI 熔点和改善双马树脂 固化体韧性。其中,与烯丙基有机物的共聚改性最 为广泛,如常用的烯丙基双酚A(DABPA)改性BMD 双马树脂材料体系^[11],该方法能有效改善 BMI 的工 艺性能,且能够降低其交联密度提升材料韧性,但热 稳定性能改善不大。通过在双马树脂体系材料中引 入无机纳米粒子共混[12-14],是另一种有效提升双马 树脂力学和耐热性能,且工艺相对简单的可行途径, 但需要避免纳米粒子团聚降低材料力学性能[15]。此 外,需要考虑无机粒子与有机基体的相容性,例如通 过表面改性的方法,新型氧化石墨烯(GO)材料可以 有效改善BMI材料的力学性能^[16-17]。

本文采用原位插层方法在氧化石墨烯(GO)表面 负载大量分散良好的无极-有机杂化结构多面体低 聚倍半硅氧烷(POSS)纳米粒子形成 GO/POSS 复合 材料。

1 实验

1.1 试剂

石墨粉,化学纯,Alfa公司;硝酸钠,分析纯,天津 致远公司;高锰酸钾、浓硫酸、四氢呋喃、盐酸、氢氧 化钠、双氧水,分析纯,国药集团;硅氧烷A、二苯甲烷 双马来酰亚胺(BDM)、烯丙基双酚A(DABPA),分析 纯,天津轩昂公司。

1.2 样品制备

1.2.1 氧化石墨烯/多面体低聚倍半硅氧烷制备

1.2.1.1 氧化石墨烯制备

参考改进 Hummers 法^[18]: 2.5 g石墨粉、1.25 g NaNO₃、60 mL浓硫酸,冰水浴下搅拌 15 min后,分多 次加入7.5 g高锰酸钾,约15 min加完后撤去冰水 浴,约35 ℃保持4 h。滴加115 mL去离子水,约30 min滴完,加热至98 ℃并保持约15 min。移去加热, 加入去离子水稀释至350 mL,搅拌30 min后加入6 mL H₂O₂,反应15 min之后,离心、水洗,40 ℃真空干 燥24 h得到氧化石墨,产率约168 %(氧化石墨质量 除以石墨粉质量)。按1 g/L浓度配置氧化石墨悬浮 液(pH=12),超声4 h,离心后将清液吸出,冷冻干燥 即得氧化石墨烯(GO),产率约68 %。最终以石墨 计,氧化石墨烯的产率约114 %。

1.2.1.2 酸掺杂多面体低聚倍半硅氧烷制备

按以下配比制备:取180 mL甲醇于1000 mL三口 烧瓶中,搅拌分别加入10 ml的硅氧烷A单体,以及15 ml盐酸,70 ℃回流72 h,加入100 mL四氢呋喃获得白 宇航材料工艺 http://www.yhclgy.com 2023年 第4期

色沉淀物,离心、洗涤沉淀物,40℃干燥24h,可获得酸 改性笼型倍半硅氧烷POSS_{c-1}白色粉体约8.6g。

1.2.1.3 氧化石墨烯/多面体低聚倍半硅氧烷制备

按以下配比制备:将50 mL由1.2.1.1中制备的 GO水溶液(5 g/L,水超声分散30 min),缓慢加入1 g 由1.2.1.2制备的酸改性POSS_{c-1},在80℃下搅拌72 h后抽滤,水洗、醇洗数次至清洗液为中性,将沉淀物 65 ℃真空干燥24 h,可获得氧化石墨烯/多面体低聚 倍半硅氧烷GO/POSS_{c-1}黑色粉体约0.79 g。

1.2.2 氧化石墨烯/多面体低聚倍半硅氧烷增强双 马树脂合成

BDM和DABPA按质量比1:1配置,GO/POSS_{C-1}按 BDM/DABPA总质量2.5%添加。按上述比例将GO/ POSS_{C-1}和DABPA加入适量乙醇溶剂中,超声分散1h 后,加热至一定温度,保持一定时间,缓慢蒸干有机溶 剂;加热至130°C放置10min,加入上述比例BDM粉体, 在此温度下预聚至透明后约40min,将所得熔体浇注 至预先清理好并涂有脱模剂的模具中,于130°C抽真空 脱泡25min;真空除气泡后,按固化工艺:180°C/8h+ 230°C/6h进行固化,自然冷却后获得增强双马树脂,记 为BMI/GO/POSS_{C-1}。对比双马树脂的合成,除了不添加 GO/POSS_{C-1},其余过程同上(记为BMI)。

1.3 材料表征

X-射线衍射(XRD),采用德国布鲁克D80-Advance型X-射线粉末衍射仪测定样品的晶体结构,扫描范围5~35°;扫描电子显微镜(SEM):采用荷 兰FEI公司QUANTA型扫描电子显微镜观察样品形 貌;红外测试(IR):采用美国Nicolet FTIR8201PC,扫 描范围400~4000 cm⁻¹;动态热机械分析(DMA):采 用德国耐驰DMA242D测定复合材料动态力学性能, 测试频率为1Hz,升温速率为5K/min,测试温度范围 25~350℃,采用三点弯曲模式;力学试验:每组5个 测试样件,尺寸为80 mm×15 mm×4 mm,按照 GB/T 9341—2008进行弯曲性能测试。

2 结果与讨论

2.1 氧化石墨烯/多面体低聚倍半硅氧烷表征

对制备的氧化石墨烯(GO)样品形貌及结构进行表征。SEM照片如图1(a)所示,因氧化及超声剥离产生的GO片层结构表面较为粗糙,部分失去原始石墨表面的金属光泽。从图1(b)的XRD分析可知,相比氧化石墨在10.6°附近出现的尖锐衍射峰^[19],制备的GO样品衍射峰向低角度移动(7.4°)并明显展宽,表明碱性环境超声过程促使GO层间距离继续扩大,石墨晶体结构进一步破坏,获得了剥离程度更高的微纳米片层GO。

图 2 为制备的氧化石墨烯/多面体低聚倍半硅氧 烷(GO/POSS_{C-1})的表征结果。制备过程中,弱极性



图1 氧化石墨烯(GO)中间体表征

Fig. 1 Characterization of GO precursors

POSS通过酸掺杂已转变为可溶性盐($[POSS-H_n]^{**}$ ・ nX^-),在静电作用下能够沉积至带电荷的GO表面。 从图2(a)的SEM中能够观察到表面吸附纳米颗粒的 片层结构。进一步红外光谱分析如图2(b)所示,反 应产物包含较明显的Si-O-Si(1 128 cm⁻¹,箭头1) 和C-O-C(1 030 cm⁻¹,箭头2)振动吸收峰,表明形 成了GO/POSS_{C-I}复合结构。



(a) GO/POSS_{C-I}的SEM照片

POSS_{c-1} GO GO GO CO POSS_{c-1} 4000 3500 3000 2500 2000 1500 1000 500 σ/cm⁻¹ (b) GO/POSS_{c-1}的IR光谱

图 2 氧化石墨烯/多面体低聚倍半硅氧烷(GO/POSS_{c-1})表征 Fig. 2 Characterization of GO/POSS_{c-1}

2.2 氧化石墨烯/多面体低聚倍半硅氧烷增强双马 树脂性能表征

图3为不同双马树脂固化材料光学照片。从图 3(a)中可以看出,对比双马树脂BMI为淡黄色透明 固体材料。而采用黑色GO/POSS_{c-1}粉体增强双马树 脂BMI/GO/POSS_{c-1}则为均匀的黑色固体材料,且外观 上无任何颗粒偏析[图3(b)],表明经过有机溶剂预 分散处理后的GO/POSS_{c-1}能够良好分散至双马树脂 基体,经固化形成均匀复合材料。

将增强前、后的双马树脂进行 DMA 分析, DMA 曲线如图 4 所示, 具体数据见表 1。从图 4(a)中可以 看出, 未引入增强粒子的对比 BMI 损耗角正切曲线 在 210 ℃附近出现了峰值, 弹性模量曲线在该温度附 近也出现了第一个明显的台阶, 表明 BMI 材料的玻 璃化转变温度在 210 ℃附近。





图 4 (b) 为 GO/POSS_{c-1} 增强双马树脂 BMI/GO/ POSS_{c-1}的DMA曲线。相比对比双马树脂,增强双马 树脂的玻璃化转变温度提高至 337.2 ℃(提升约 127 ℃),起始弹性模量(25 ℃处)则由5 GPa左右提 ^{宇航材料工艺} http://www.yhclgy.com 2023年 第4期

-50 -



表1 不同双马树脂的DMA数据

 Tab. 1
 DMA data of different cured BMI resin

样品	$T_g/^{\circ}C$	${ m Tan}\delta_{_{ m max}}$	${ m Tan}\delta_{_{ m start}}$	<i>E</i> /MPa
BMI	210.8	0.17	0.055	5 019.1
BMI/GO/ POSS _{C-I}	337.2	0.083	0.016	9 755

升至近10 GMPa左右。此外,损耗因子方面,BMI/ GO/POSS_{c-1}相较 BMI出现下降(初始值和最大值)。 上述结果表明,无机-有机杂化增强粒子对树脂基体 材料的热机械运动具有较显著的影响。

经历DMA测试后的两种样品(BMI/GO/POSS_{c-1}、 BMI)光学照片(图5)对比表明,高温过程对二者影响 有较显著的区别。经历DMA高温测试后,BMI/GO/ POSS_{c-1}表面保持黑色的光滑形貌,而对比BMI则从 淡黄色变成黑色,并在表面出现了明显龟裂形貌。 从侧面视角也可以看出,在经历同样高温测试过程, 前者相比后者的弯曲程度明显更小,与DMA弹性模 量变化趋势吻合。

采用万能材料试验机对树脂材料进行力学性能表征,测试结果如表2所示。结果表明,增强样品的弯曲强度和弯曲模量均出现一定程度的增加。相比未增强 宇航材料工艺 http://www.yhclgy.com 2023年 第4期





BMI/GO/POSS_{C-I} BMI

图 5 DMA测试后不同双马树脂光学照片(BMI和BMI/GO/ POSS_{c-1})

Fig. 5 Optical images of different cured BMI resin after DMA test (BMI and BMI/GO/POSS $_{C-1}$)

树脂材料BMI,BMI/GO/POSS_{C-1}弯曲强度提升16.5%, 弯曲模量提升3.4%。综合上述分析结果,GO/POSS_{C-1} 增强粒子对于双马树脂耐热性能有较明显改善,同时 对于力学性能也有一定程度的增强作用。

表 2 不同双马树脂的弯曲测试数据 Tab. 2 Bending data of different cured BMI resin

扶口	弯曲强度		弯曲模量	
作于口口	$\overline{\sigma}$ /MPa	$\Delta\sigma/\mathrm{MPa}$	E /GPa	$\Delta E/\text{GPa}$
BMI	110.2	3.2	3.51	0.033
$\rm BMI/GO/POSS_{C-I}$	128.4	4.2	3.63	0.036

2.3 增强机理分析

多面体低聚倍半硅氧烷(POSS)是一种无机-有机 纳米杂化材料^[20]。该类材料具有类似核-壳结构,亦即 内部为典型无机性能的Si-O骨架,外部为有机碳链结 构(一R官能团),且该"核"与"壳"是通过共价键牢固连 接,兼具无机-有机两类材料的优点,其分子结构如图 6(a)所示。具有高比强度、比表面且带电荷的GO能够 将[POSS-H_n]⁺ⁿ•nX⁻盐负载至表面或层间[图6(b)],形 成高强度的GO/POSS_{C-1}复合粒子;GO能够很好分散和 负载大量POSS颗粒,提高POSS颗粒在树脂基体中的 有效掺杂量。此外,GO/POSS_{C-1}复合结构带有大量电荷 位点,易溶于极性有机溶剂中(比如乙醇),便于GO/ POSS_{C-1}颗粒在树脂预聚合前,良好地分散至树脂基体 材料中,形成均匀的预聚体。

图7(a)为对比BMI树脂的断面SEM,断裂面呈现 单向流水状裂纹,具有较明显脆性断裂特征。图7(b) 为引入增强粒子的BMI/GO/POSS_{C-1}树脂的断面SEM,可 以看出流水状裂纹已消失,出现韧窝结构,具有韧性断 裂特征。这是由于均匀分散在树脂中的高强度片层GO/ POSS_{C-1}增强粒子能够通过裂纹钝化或拔出效应吸收一 定能量,并阻止裂纹进一步发展,树脂断裂模式转变为

-51 -



Fig. 6 Schematic of POSS and $GO/POSS_{C-1}$

韧性断裂。此外,图2(b)红外图谱GO/POSS_{c-1}中1617 cm⁻¹、1648 cm⁻¹附近归属—NH₂伯胺弯曲振动峰和C= C伸缩振动峰在固化后树脂的红外图谱(图8箭头处) 中基本消失,表明GO/POSS_{c-1}较高反应活性—NH₂与— C=C基团可能部分与双马树脂基体不饱和键发生加成 等反应^[21-23],进一步改善粒子在树脂基体中的分散效 果,提升增强效果。





经历 DMA 测试后,对比 BMI 样品在 SEM 视野下 出现占较大面积区域的光滑表面和少量区域的粗糙 表面[图9(a)]。高倍图[图9(b)]中能够更清晰看 出,仅有少量区域仍保持树脂的粗糙表面形貌(箭头 所示部位)。当双马树脂中引入增强颗粒时,相同测 试后 BMI/GO/POSS_{c-1}样品表面仍为粗糙的树脂形貌, 无明显变化[图9(c)、(d)]。这可能是由于尺寸和分 子量较大的 GO/POSS_{c-1}刚性粒子,对树脂基体中有机 碳链的运动产生较为显著的约束作用,阻碍聚合物 链段在高温过程中的运动^[24-25]。

图 10 为 DMA 测试后样品的光学照片。从图中 也可以明显观察到高温过程导致未增强 BMI 材料发 生了显著的改变,而增强后的 BMI/GO/POSS_{c-1}则在高 温后仍保持初始树脂状态,无明显形貌变化。





注:(a)、(b)为对比树脂BMI; (c)、(d)为增强树脂BMI/GO/POSS_{C-I}。 图 9 不同双马树脂DMA测试后的SEM分析 Fig. 9 SEM of different cured BMI resin after DMA test





3 结论

通过酸掺杂的方式原位合成了易分散于极性有 机溶剂的氧化石墨烯/多面体低聚倍半硅氧烷复合粉 体。结果表明,均匀分散至双马树脂基体材料中的 氧化石墨烯/多面体低聚倍半硅氧烷复合颗粒,对树 脂基体中有机碳链的热运动产生显著限制作用,从 而提高树脂材料的耐热性能,增强树脂样品玻璃化 转变温度相比未增强树脂提高约127℃;同时,具有 高强度无机-有机杂化结构的氧化石墨烯/多面体低 聚倍半硅氧烷复合颗粒,能够吸收基体传递的外界 宇航材料工艺 http://www.yhclgy.com 2023年 第4期 应力,通过裂纹钝化或拔出效应提高了树脂材料的 力学性能,弯曲强度和弯曲模量分别提升16.5%和 3.4%。

参考文献

[1] LANDMAN D. Developments in Reinforced Plastics-5[D]. Netherlands: Springer, 1986:39-81.

[2] WU G L, KOU K, LI Ni, et al. Electrically conductive adhesive based on bismaleimide-triazine resin filled with microcoiled carbon fibers [J]. Journal of Applied Polymer Science, 2013, 128(2): 1164-1169.

[3] ZENG X L, YU S H, SUN R. Thermal behavior and dielectric property analysis of boron nitride-filled bismaleimide-triazine resine composites [J]. Journal of Applied Polymer Science, 2013, 128(3): 1353–1359.

[4] GANESAN A, MUTHUSAMY S. Mechanical properties of high temperature cyanate ester/BMI blend composites[J]. Polymer Composites, 2009, 30(6): 782–790.

[5] IREDALE R J, WARD C, HAMERTON I. Modern advances in bismaleimide resin technology: A 21st century perspective on the chemistry of addition polyimides[J]. Progress in Polymer Science, 2017(69): 1–21.

[6] BO X Z, YI J H, XING H Z, et al. Thermal properties of an epoxy cresol-formaldehyde novolac/diaminodiphenyl sulfone system modified by bismaleimide containing tetramethylbiphenl and aromatic ether structures [J]. Polymer Engineering and Science, 2009, 49(8): 1525-1532.

[7] SHIN D W, LEE S Y, KANG N R, et al. Durable sulfonated poly (arylene sulfide sulfone nitrile) s containing napthalene units for direct methanol fuel cells (DMFCs) [J]. Macromolecules, 2013, 46(9):3452-3460.

[8] ZHANG L Y, CHEN P, NA L Y, et al. Synthesis of novel bismaleimide monomers based on fluorine cardo moiety and ester bond: Characterization and thermal properties [J]. Journal of Macromolecular Science, Part A; Pure and Applied Chemistry, 2016,53(2):88–95.

[9] HENG H F, LI Z H, ZHU Y M. Bismaleimide modified by allyl novolak for superabrasives [J]. Chinese Journal of Chemical Engineering, 2007, 15(2): 302-304.

[10] ALEXANDER V B, ERDNI M, ALEXANDER V S, et al. Mechanical and thermal properties of modified bismaleimide matrcis toughened by polytherimides and polyimide [J]. Polymers for Advanced Technologies, 2016, 27(6):774–780.

[11] CHAUDHARI M A. Characterization of bismaleimide system Xu292[J]. SAMPE, 1985, 21(4):17-21.

[12] YUAN L, YAN H, JIA Y, et al. Microwave curing bismaleimide-triazine composites filled with micro-silica and nano-silica[J]. Journal of Reinforced Plastics and Composites, 2014, 33(18):1743-1750.

[13] YAO W, GU A J, LIANG G Z, et al. Preparation and properties of hollow silica tubes/bismaleimide/diallybisphenol a composites with improved toughness, dielectric properties, and flame retardancy [J]. Polymers for Advanced Technologies, 2012, 23(3):326-335.

[14] CHENG Q F, BAO J W, PARK J Y, et al. High mechanical performance composite conductor: multi-walled carbon nanotube sheet/bismaleimide nanocomposites [J] Advanced Functional Materials, 2009, 19(20): 3219-3225.

[15] XIE X L, MAI Y W, ZHOU X P. Dispersion and alignment of carbon nanotubes in polymer matrix: a review [J]. Materials Science and Engineering R Report, 2005, 49 (4): 89-112.

[16] NIYOGI S, BEKYAROVA E, ITKIS M E, et al. Solution properties of graphite and graphene [J]. Journal of the American Chemical Society, 2006, 128(24):7720-7721.

[17]朱婷婷,岳远志,王雪,等.氧化石墨烯的功能化及 对双马复合材料的改性[J]. 广州化工,2016,44(21):51-53.

ZHU T T, YUE Y Z, Wang X, et al. Modification of carbon

fiber/BMI composites by using functionalized graphene oxide[J]. Guangzhou Chemical Industry,2016,44(21):51-53

[18] MARCANO D C, KOSYNKIN D V, BERLIN J M, et al. Improved synthesis of graphite oxide[J]. ACS Nano, 2010, 4 (8):4806-4814.

[19] BUCHSTEINER A, LERF A. Water dynamics in graphite oxide investigated with neutron scattering[J]. Journal of Physics and Chemistry B, 2006, 110:22328–22338.

[20] BANEY R H, ITOH M, et al. Silsesquioxanes [J]. Chemical Review, 1995(95):1409-1430.

[21] HOPEWELL J L, GEORGE G A, HILL D J T. Analysis of the kinetics and mechanism of the cure of a bismaleimide-diamine thermoset[J]. Polymer, 2000, 41(23): 8231-8239.

[22] 黄福伟,周燕,沈学宁,等.八氨基苯基笼形倍半硅 氧烷改性的双马来酰亚胺树脂[J].宇航材料工艺,2008,38 (2):17-20.

HUANG F W, ZHOU Y, Shen X N, et. al. Bismaleimide resins modified by octa (aminophenyl) silsequioxane [J]. Aerospace Materials&Technology, 2008, 38(2):17-20.

[23] 陈宇飞,田麒源,董磊,等.马来酸酐接枝氧化石墨 烯并改性双马树脂复合材料的微观结构及力学性能 [J].复合材料学报,2021,38(1):137-144.

CHEN Y F, TIAN Q Y, Dong L, et al. Microstructure and mechanical properties of bismaleimide composite modified by graphene oxide grafting with maleic anhydride[J]. Acta Materiae Compositae Sinica, 2021, 38(1):137-144.

[24] 王峰,牟秋红,彭丹,等. 官能化 POSS 的制备其在有 机硅材料中的应用进展 [J]. 化工进展,2017,36(4):1324-1332.

WANG F, MOU Q H, PENG D, et al. Synthesis of functionalized polyhedral oligomeric silsesquioxane and its application in silicon [J]. Chemical Industry and Engineering Process, 2017, 36(4):1324-1332.

[25] 杨胜,陈珂龙,王智勇,等.笼型倍半硅氧烷(POSS) 的官能化/杂化及其在改性环氧树脂中的应用研究进展[J]. 航空材料学报,20191,39(3):10-24

YANG S, CHEN K L, WANG Z Y, et al. Progress in functionalization, hybridization of polyhedral oligomeric sisesquioxanes(poss) and its application in modified epoxy resin [J]. Journal of Aeronautical Materials, 2019, 39(3): 10–24.