

(12) 按照专利合作条约所公布的国际申请

(19) 世界知识产权组织
国际局

(43) 国际公布日
2018 年 5 月 31 日 (31.05.2018)



(10) 国际公布号
WO 2018/095190 A1

- (51) 国际专利分类号:
C08L 69/00 (2006.01) **C08K 5/523** (2006.01)
- (21) 国际申请号: PCT/CN2017/107747
- (22) 国际申请日: 2017 年 10 月 26 日 (26.10.2017)
- (25) 申请语言: 中文
- (26) 公布语言: 中文
- (30) 优先权:
201611062680.5 2016 年 11 月 25 日 (25.11.2016) CN
- (71) 申请人: 金发科技股份有限公司 (**KINGFA SCI. & TECH. CO., LTD.**) [CN/CN]; 中国广东省广州市高新技术产业开发区科学城科丰路 33 号, Guangdong 510663 (CN)。上海金发科技发展有限公司 (**SHANGHAI KINGFA SCI. & TECH. CO., LTD.**) [CN/CN]; 中国上海市青浦区朱家角工业园区康园路 88 号, Shanghai 201714 (CN)。
- (72) 发明人: 岑茵 (**CEN, Yin**); 中国广东省广州市高新技术产业开发区科学城科丰路 33 号, Guangdong 510663 (CN)。田征宇 (**TIAN, Zhengyu**); 中国广东省广州市高新技术产业开发区科学城科丰路 33 号, Guangdong 510663 (CN)。李明昆 (**LI, Mingkun**); 中国广东省广州市高新技术产业开发区科学城科丰路 33 号, Guangdong 510663 (CN)。何继辉 (**HE, Jihui**); 中国广东省广州市高新技术

产业开发区科学城科丰路 33 号, Guangdong 510663 (CN)。佟伟 (**TONG, Wei**); 中国广东省广州市高新技术产业开发区科学城科丰路 33 号, Guangdong 510663 (CN)。丁超 (**DING, Chao**); 中国广东省广州市高新技术产业开发区科学城科丰路 33 号, Guangdong 510663 (CN)。谢湘 (**XIE, Xiang**); 中国广东省广州市高新技术产业开发区科学城科丰路 33 号, Guangdong 510663 (CN)。

(74) 代理人: 广州致信伟盛知识产权代理有限公司 (**GUANGZHOU WISON I.P. LAW FIRM**); 中国广东省广州市越秀区东风东路 767 号东宝大厦 1501-02 室, Guangdong 510600 (CN)。

(81) 指定国 (除另有指明, 要求每一种可提供的国家保护): AE, AG, AL, AM, AO, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BH, BN, BR, BW, BY, BZ, CA, CH, CL, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DJ, DK, DM, DO, DZ, EC, EE, EG, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, GT, HN, HR, HU, ID, IL, IN, IR, IS, JO, JP, KE, KG, KH, KN, KP, KR, KW, KZ, LA, LC, LK, LR, LS, LU, LY, MA, MD, ME, MG, MK, MN, MW, MX, MY, MZ, NA, NG, NI, NO, NZ, OM, PA, PE, PG, PH, PL, PT, QA, RO, RS, RU, RW, SA, SC, SD, SE, SG, SK, SL, SM, ST, SV, SY, TH, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, ZA, ZM, ZW。

(84) 指定国 (除另有指明, 要求每一种可提供的地区保护): ARIPO (BW, GH, GM, KE, LR, LS, MW, MZ,

(54) **Title:** POLYCARBONATE COMPOSITION AND METHOD FOR PREPARING SAME

(54) 发明名称: 一种聚碳酸酯组合物及其制备方法

(57) **Abstract:** Disclosed are a polycarbonate composition and method for preparing same, said composition comprising the following components in parts by weight: 30-75 parts of polycarbonate; 0-35 parts of graft copolymer; 5-25 parts of fire retardant; 5-35 parts of mineral filler; on the basis of the total weight of the polycarbonate composition, the weight content of elemental potassium is 10-200 ppm. In the present invention, by means of adding to the polycarbonate composition a potassium-containing compound having a low potassium content and reducing or avoiding the addition of other potassium-containing compounds, and controlling to within a range of 10-200 ppm the content of elemental potassium in the polycarbonate composition, the resulting polycarbonate composition, after being baked at 90 ° C and 90% humidity for 500 h, has a resistance to heat and moisture aging that remains greater than 70%; it has significantly improved resistance to heat and moisture aging, and has a chromatic aberration value of less than 8 after being baked at 85°C for 200 h, has a color level of 3 or higher, and has excellent chromatic stability.

(57) 摘要: 本发明公开了一种聚碳酸酯组合物及其制备方法, 按重量份计, 包括以下组份: 30份-75份的聚碳酸酯; 0份-35份的接枝共聚物; 5份-25份的阻燃剂; 5份-35份的矿物填料; 其中, 基于聚碳酸酯组合物的总重量, 钾元素的重量含量为10ppm-200ppm。本发明通过在聚碳酸酯组合物中添加具有较低可溶性钾含量的含钾化合物以及减少或者避免其它含钾化合物的加入, 将聚碳酸酯组合物中钾元素的含量控制在10-200ppm范围内, 可以使制得的聚碳酸酯组合物在90℃和90%湿度下烘烤500h后, 耐湿热老化性能保持率大于70%, 具有明显改善的耐湿热老化性能, 且在85℃烘烤200h后的色差值小于8, 颜色等级3级或以上, 具有优良的颜色稳定性。

NA, RW, SD, SL, ST, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), 欧亚 (AM, AZ, BY, KG, KZ, RU, TJ, TM), 欧洲 (AL, AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HR, HU, IE, IS, IT, LT, LU, LV, MC, MK, MT, NL, NO, PL, PT, RO, RS, SE, SI, SK, SM, TR), OAPI (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, KM, ML, MR, NE, SN, TD, TG)。

本国际公布：

— 包括国际检索报告(条约第21条(3))。

一种聚碳酸酯组合物及其制备方法

技术领域

本发明涉及工程塑料技术领域，特别涉及一种聚碳酸酯组合物及其制备方法。

背景技术

聚碳酸酯 PC 具有较高耐冲击性及耐热性等特性，为改善其加工性能及对缺口冲击敏感的缺点，通常可加入橡胶类改性聚合物，如 ABS、MBS 等，特别是以 PC 和 ABS 为主要原料的 PC/ABS 合金是一种重要的工程塑料，可综合两者的优良性能，做到物理性能以及加工性能得到提高，但是由于 ABS 的加入，体系中双键会带来长期热氧老化性能以及耐候性能的隐患，特别是对使用环境要求比较高的场合，其表面容易形成缺陷以及其颜色容易发生变化。

专利 CN102292393 公开了使用盐夹杂物能改善在热湿储存之后的表面质量，因此适合于制备具有耐老化的无缺陷 A 级表面的模塑品；

本发明人经过大量实验惊讶地发现，在聚碳酸酯组合物中，通过添加具有较低可溶性钾含量的含钾化合物以及减少或者避免其它含钾化合物的加入，将聚碳酸酯组合物中钾元素的含量控制在 1-40ppm 范围内，可以使制得的聚碳酸酯组合物在 90℃ 和 90% 湿度下烘烤 500h 后，耐湿热老化性能保持率大于 70%，且在 85℃ 烘烤 200h 后的色差值小于 8，颜色等级 3 级或以上，不仅具有明显改善的耐湿热老化性能，而且具有优良的颜色稳定性。

发明内容

为了克服现有技术的缺点与不足，本发明的首要目的在于提供一种具有明显改善耐湿热老化性能和优良的颜色稳定性的聚碳酸酯组合物。

本发明的再一目的是提供上述聚碳酸酯组合物的制备方法。

本发明是通过以下技术方案实现的：

一种聚碳酸酯组合物，按重量份计，包括以下组份：

- 30 份-75 份的聚碳酸酯；
- 0 份-35 份的接枝共聚物；
- 5 份-25 份的阻燃剂；
- 5 份-35 份的矿物填料；

其中，基于聚碳酸酯组合物的总重量，钾元素的重量含量为 10ppm-200ppm。

所述钾元素的重量含量采用如下方法测定：称取 200mg 聚碳酸酯组合物样品（精确到 0.1mg）到 50ml 容量瓶中，加入 5ml 硝酸，0.1-1ml 过氧化氢，加水定容到指定刻度，盖上瓶盖放入微波炉消解，打开瓶盖，冷却到室温，加入 4ml HCL 液，盖上瓶盖，放入微波炉中二次消解，后冷却到室温，过滤，将消解液取 1ml 通过 Agilent Technologies 700 series 的 ICP-MS 混标法进行测试，最后测出聚碳酸酯组合物中的钾元素含量，检出限为 2ppm。

本发明经过研究发现，在聚碳酸酯组合物中通过添加具有较低可溶性钾含量的含钾化合物，以及减少或者避免其它含钾化合物的加入，并将聚碳酸酯组合物中钾元素的含量控制在 10ppm-200ppm 范围内，可稳定聚碳酸酯树脂在湿热环境中的水解稳定性，可以使制得的聚碳酸酯组合物在 90℃ 和 90% 湿度下烘烤 500h 后，耐湿热老化性能保持率大于 70%，在 85℃ 烘烤 200h 后的色差值小于 8，颜色等级 3 级或以上，可明显改善的耐湿热老化性能，且具有优良颜色稳定性。当钾元素的含量高于 200ppm 时，组合物存在注塑过程中的外观隐患问题，当钾元素的含量低于 10ppm 时，湿热老化衰减速率增加。

优选的，基于聚碳酸酯组合物的总重量，钾元素的重量含量为 30ppm-150ppm，更优选为 50ppm-100ppm。

其中，所述钾元素来源于含钾化合物，含钾化合物选自非卤系的+1 价可溶性钾盐，具体选自硫酸钾、磷酸钾、硝酸钾、磺酸钾中的一种或几种。含钾化合物的添加量以使聚碳酸酯组合物中钾元素的含量为 10ppm-200ppm 范围内为宜。

其中，所述聚碳酸酯选自芳香族聚碳酸酯、脂肪族聚碳酸酯、芳香族-脂肪族聚碳酸酯、支化聚碳酸酯、硅氧烷共聚碳酸酯中的一种或几种；优选为芳香族聚碳酸酯。

所述聚碳酸酯为粘均分子量 13000-40000 的芳香族聚碳酸酯，更优选为粘均分子量 16000-28000 的芳香族聚碳酸酯。当粘均分子量在上述范围内，机械强度良好并且能保持优异的成型性。其中，粘均分子量通过粘度法测试：以二氯甲烷作为溶剂，测试温度为 25℃。

上述聚碳酸酯的制备方法可以通过界面聚合法和酯交换法制得，并且可以在过程中控制端羟基的含量。

其中，所述接枝共聚物选自本体聚合法、乳液聚合法、本体-悬浮聚合法制

备的接枝共聚物的一种或几种。

本体聚合法：包括溶胶，预聚合，聚合，脱挥和造粒五个步骤：将橡胶溶解在乙苯和苯乙烯中，按照配方量加入单体配成原料液，将配好的原料液输入预聚釜中进行预聚合，在聚合过程中，橡胶接枝单体，同时单体共聚，从溶液中分离出来，形成分散在原料液中连续相中的不连续相，当具有足够多的单体聚合后，不连续相的共聚物变成连续相，接枝的橡胶形成不连续相分散在连续的共聚物相中，完成相转变，最后经过进一步聚合，真空脱气，挤出，冷却和切粒得到最终制品；

本体-悬浮聚合法：按照配方调节橡胶和单体溶液，并通知加入聚合调节剂和自由基引发剂，将单体混合物在 80℃-120℃进行本体聚合，聚合过程中不断搅拌，并将去离子水和悬浮剂加入到混合物中，使混合物得到分散，然后利用自由基催化剂进行悬浮聚合，得到一定聚合度后经过凝聚，过滤，洗涤，脱水和干燥后造粒获得制品；

乳液聚合法：橡胶通过在引发剂，去离子水，乳化剂和交联剂，聚合温度控制在 50℃-80℃，将单体混合物加到橡胶乳胶进行接枝，最后进行洗涤，脱水和干燥后造粒获得制品。

所述接枝共聚物选自丙烯腈-苯乙烯共聚物 AS、丙烯腈-丁二烯-苯乙烯接枝共聚物 ABS、甲基丙烯酸甲酯-丙烯腈-丁二烯-苯乙烯共聚物 MABS、丙烯腈-苯乙烯-丙烯酸三元共聚物 ASA、甲基丙烯酸甲酯-丁二烯-苯乙烯接枝共聚物 MBS 中的一种或几种；其中 MBS 的粒径优选 0.1um-0.5um，本体聚合法 ABS 粒径优选 0.1um-2um，乳液聚合法 ABS 粒径优选 0.05um-0.2um。

进一步优选为丙烯腈-丁二烯-苯乙烯接枝共聚物 ABS，其中丁二烯橡胶质聚合物在 ABS 中的重量分数为 5wt%-50wt%，粒径分布可以是均匀的或者具有两个或者以上峰值的多分布。

其中，所述阻燃剂选自卤系阻燃剂或无卤阻燃剂，优选无卤阻燃剂；所述卤系阻燃剂选自溴化聚苯乙烯、溴化聚苯醚、溴化双酚 A 型环氧树脂、溴化苯乙烯-马来酸酐共聚物、溴化环氧树脂、溴化苯氧基树脂、十溴二苯醚、十溴代联苯、溴化聚碳酸酯、全溴三环十五烷或溴化芳香族交联聚合物的一种或几种，优选为溴化聚苯乙烯；所述无卤阻燃剂选自含氮阻燃剂、含磷阻燃剂或含氮和磷的阻燃剂中的一种或几种，优选为含磷阻燃剂。

优选地，所述含磷阻燃剂选自磷酸三苯基酯、磷酸三甲苯基酯、磷酸甲苯基二苯基酯、磷酸三二甲苯基酯、磷酸三(2,4,6-三甲基苯基)酯、磷酸三(2,4-二叔丁基苯基)酯、磷酸三(2,6-二叔丁基苯基)酯、间苯二酚双(磷酸二苯基酯)、对苯二酚双(磷酸二苯基酯)、双酚 A-双(磷酸二苯基酯)、间苯二酚双(2,6-二叔丁基苯基磷酸酯)、对苯二酚双(2,6-二甲基苯基磷酸酯)的一种或几种。

所述矿物填料，具体可以为滑石粉、硅灰石、高岭土、黏土、晶须、硅藻土等等，矿物填料可以是不进行任何表面处理的，也可以是涂覆处理的，例如烷基表面包覆，环氧表面处理，酰胺表面处理，羟基硅油，烷基硅烷，甲氧基硅烷，磺酸基等处理。

根据不同的用途需要，本发明的聚碳酸酯组合物中还可以包含 0-20 重量份的其它助剂，如选自稳定剂、抗滴落剂、润滑剂、脱模剂、增塑剂、着色剂的一种或几种。

合适的稳定剂包括有机亚磷酸酯，如亚磷酸三苯酯，亚磷酸三-(2,6-二甲基苯基)酯，亚磷酸三-壬基苯基酯，二甲基苯膦酸酯，磷酸三甲酯等，季戊四醇双磷酸酯（如双(2,6-二叔丁基-4-甲基苯基)季戊四醇二磷酸酯），有机亚磷酸酯，烷基化的一元酚或者多元酚，多元酚和二烯的烷基化反应产物，对甲酚或者二环戊二烯的丁基化反应产物，烷基化的氢醌类，羟基化的硫代二苯基醚类，亚烷基-双酚，苄基化合物，多元醇酯类，苯并三唑类，二苯甲酮类的一种或者多种组合。

合适的抗滴落剂为优选为氟化聚烯烃，如聚四氟乙烯。

合适的增塑剂为邻苯二甲酸酯。

所述润滑剂为乙撑双硬脂酰胺 EBS、芥酸酰胺、硅油、PETS 中的一种或者两种及以上的混合物。

合适的脱模剂包括硬脂酸金属盐类，硬脂酸烷基酯类，硬脂酸季戊四醇酯类，石蜡，褐煤蜡等等。

合适的着色剂包括各种颜料，染料，如炭黑等。

上述聚碳酸酯组合物的制备方法，包括如下步骤：

1) 将含钾化合物配成 0.01% 质量分数的蒸馏水溶液；

2) 将溶液通过液体泵定量加入到预混温度为 70℃-80℃ 的含有聚碳酸酯树脂的高混机中进行共混，共混时间为 2min-5min，后将温度升高到 110℃-120℃ 维

持 20min-30min，得到预处理的聚碳酸酯；

3) 将预处理的聚碳酸酯、接枝共聚物、阻燃剂、矿物填料、其它助剂按照比例称量后，通过高混机或者混合机完成共混，挤出，过水冷却，造粒得到柱状颗粒的聚碳酸酯组合物。

本发明与现有技术相比，具有如下有益效果：

本发明在聚碳酸酯组合物中，通过添加具有较低可溶性钾含量的含钾化合物以及减少或者避免其它含钾化合物的加入，将聚碳酸酯组合物中钾元素的含量控制在 10-200ppm 范围内，可以使制得的聚碳酸酯组合物在 90℃和 90%湿度下烘烤 500h 后，耐湿热老化性能保持率大于 70%，明显改善了聚碳酸酯组合物的热氧稳定性，且在 85℃烘烤 200h 后的色差值小于 8，颜色等级 3 级或以上，具有优良的颜色稳定性。

具体实施方式

下面通过具体实施方式来进一步说明本发明，以下实施例为本发明较佳的实施方式，但本发明的实施方式并不受下述实施例的限制。

本发明中使用的聚碳酸酯：

PC 粘分子量为 24000（日本三菱）；

本发明中使用的接枝共聚物：

ABS 乳液聚合法，粒径 0.05um-0.2um，其中丁二烯橡胶质聚合物在 ABS 中的重量分数为 25wt%，757（台湾奇美）；

MBS 粒径 0.1um-0.5um，EM500（韩国 LG）；

本发明中使用的阻燃剂：

BDP，双酚 A-双(磷酸二苯基酯) CR741（日本大八）；

矿物填料：滑石粉 H30（林化成）；

本发明中使用的含钾化合物如硫酸钾、磷酸钾均来源于市购；

本发明中使用的其它助剂：

稳定剂：PEP-36（双(2,6-二叔丁基-4-甲基苯基)季戊四醇二磷酸酯）；

润滑剂：PETS，龙沙；

抗滴落剂：PTFE（聚四氟乙烯）微粉，大金

着色剂：炭黑 M717，卡博特。

各性能的测试标准或方法:

钾元素含量的测试方法: 称取 200mg 聚碳酸酯组合物样品 (精确到 0.1mg) 到 50ml 容量瓶中, 加入 5ml 硝酸, 0.1-1ml 过氧化氢, 加水定容到指定刻度, 盖上瓶盖放入微波炉消解, 打开瓶盖, 冷却到室温, 加入 4ml HCL 液, 盖上瓶盖, 放入微波炉中二次消解, 后冷却到室温, 过滤, 将消解液取 1ml 通过 Agilent Technologies 700 series 的 ICP-MS 混标法进行测试, 最后测出组合物中的钾元素含量, 检出限为 2ppm。

耐湿热老化性能: 将挤出的粒子在 270℃ 注塑温度下成型为 ASTM 标准拉伸 I 型的测试板材, 注塑后放置在 25℃ 温度以及 25% 湿度的恒温恒湿环境下 48h 后, 将测试板放于 90℃ 和 90% 湿度的恒温烘箱烘烤 500h 后取出, 放置在 25℃ 温度以及 25% 湿度的恒温恒湿环境下 48h 后, 记录放置前后的拉伸强度 (测试速度为 10mm/min), 通过计算得出性能保持率;

颜色稳定性: 将挤出的粒子在 270℃ 注塑温度下成型为 100mm*100mm*2mm 的测试板材, 注塑后放置在 25℃ 温度以及 25% 湿度的恒温恒湿环境下 48h 后, 记录 YI 值为 YI0, 后将测试板放于 85℃ 恒温烘箱烘烤 200h 后取出, 放置在 25℃ 温度以及 25% 湿度的恒温恒湿环境下 48h 后, 记录 YI 值为 YI, 通过公式 $YI - YI0$ 计算等级, 计算值 < 3 为等级 1, 3 < 计算值 < 5 为等级 2; 5 < 计算值 < 8 为等级 3; 计算值 > 8 为等级 4;

实施例 1-16 及对比例 1-2: 聚碳酸酯组合物的制备

将含钾化合物配成 0.01% 质量分数的蒸馏水溶液; 将溶液通过液体泵定量加入到预混温度为 70℃-80℃ 的含有聚碳酸酯树脂的高混机中进行共混, 共混时间为 2min-5min, 后将温度升高到 110℃-120℃ 维持 20min-30min, 得到预处理的聚碳酸酯; 按表 1 的配方将预处理的聚碳酸酯、接枝共聚物、阻燃剂、矿物填料、其它助剂按照比例称量后, 通过高混机或者混合机完成共混, 挤出, 过水冷却, 造粒得到柱状颗粒的聚碳酸酯组合物; 对聚碳酸酯组合物进行性能测试, 数据见表 1。

表 1 实施例 1-16 及对比例 1-2 的具体配比 (重量份) 及其测试性能结果

		实施 例 1	实施 例 2	实施 例 3	实施 例 4	实施 例 5	实施 例 6	实施 例 7	实施 例 8	实施 例 9
PC		52	52	52	52	52	52	52	52	52
ABS		19	19	19	19	19	19	19		19
MBS									19	
BDP		12	12	12	12	12	12	12	12	12
H30		15	15	15	15	15	15	15	15	15
其它助剂	稳定剂	1	1	1	1	1	1	1	1	1
	润滑剂	0.3	0.3	0.3	0.3	0.3	0.3	0.3	0.3	0.3
	抗滴落剂	0.2	0.2	0.2	0.2	0.2	0.2	0.2	0.2	0.2
	着色剂	0.5	0.5	0.5	0.5	0.5	0.5	0.5	0.5	0.5
含钾化合物		硫酸钾	磷酸钾	硫酸钾	磷酸钾	磷酸钾	硫酸钾	硫酸钾	磷酸钾	硫酸钾
钾元素含量（基于整个组合 物）ppm		50	80	100	30	150	10	200	80	80
耐湿热老化性能（%）		90.12%	91.89%	90.07%	88.72%	85.21%	81.22%	80.31%	88.14%	91.88%
颜色稳定性（等级）		1	1	1	2	2	3	3	2	1

续表 1:

		实施 例 10	实施 例 11	实施 例 12	实施 例 13	实施 例 14	实施 例 15	实施 例 16	对比 例 1	对比 例 2
PC		70	58	30	65	75	50	45	52	52
ABS			15	35	10	10			19	19
MBS							23	28		
BDP		10	15	8	13	5	10	10	12	12
H30		10	15	25	10	8	15	15	15	15
其它 助剂	稳定剂	1		1	1	1	1	1	1	1
	润滑剂	0.3		0.3	0.3	0.3	0.3	0.3	0.3	0. 3

	抗滴落剂	0.2		0.2	0.2	0.2	0.2	0.2	0.2	0.2
	着色剂	0.5		0.5	0.5	0.5	0.5	0.5	0.5	0.5
含钾化合物		硫酸钾	磷酸钾	硫酸钾	磷酸钾	硫酸钾	磷酸钾	磷酸钾	磷酸钾	硫酸钾
钾元素含量（基于整个组合物）ppm		68	89	60	75	92	105	123	5	302
耐湿热老化性能（%）		83.59%	90.23%	82.32%	88.63%	85.84%	86.13%	84.81%	65.33%	32.72%
颜色稳定性（等级）		3	1	3	1	3	2	2	4	4

从表 1 的实施例和对比例的比较可以看出：通过在聚碳酸酯组合物中添加具有较低可溶性钾含量的含钾化合物，将聚碳酸酯组合物中钾元素的含量控制在 10-200ppm 范围内，可以使制得的聚碳酸酯组合物在 90℃ 和 90% 湿度下烘烤 500h 后，耐湿热老化性能保持率大于 70%，明显改善聚碳酸酯组合物的耐湿热老化性能，且在 85℃ 烘烤 200h 后的色差值小于 8，颜色等级 3 级或以上，具有优良的颜色稳定性。对比例 1-2 中，聚碳酸酯组合物中钾元素的含量低于 10ppm 或高于 200ppm 时，聚碳酸酯组合物的耐湿热老化性能和颜色稳定性均较差。

权 利 要 求 书

1. 一种聚碳酸酯组合物，其特征在于，按重量份计，包括以下组份：
30 份-75 份的聚碳酸酯；
0 份-35 份的接枝共聚物；
5 份-25 份的阻燃剂；
5 份-35 份的矿物填料。
2. 根据权利要求 1 所述的聚碳酸酯组合物，其特征在于，基于聚碳酸酯组合物的总重量，钾元素的重量含量为 10ppm-200ppm。
3. 根据权利要求 2 所述的聚碳酸酯组合物，其特征在于，所述钾元素的重量含量采用如下方法测定：称取 200mg 聚碳酸酯组合物样品，精确到 0.1mg，到 50ml 容量瓶中，加入 5ml 硝酸，0.1-1ml 过氧化氢，加水定容到指定刻度，盖上瓶盖放入微波炉消解，打开瓶盖，冷却到室温，加入 4ml HCL 液，盖上瓶盖，放入微波炉中二次消解，后冷却到室温，过滤，将消解液取 1ml 通过 Agilent Technologies 700 series 的 ICP-MS 混标法进行测试，最后测出聚碳酸酯组合物中的钾元素含量，检出限为 2ppm。
4. 根据权利要求 2 所述的聚碳酸酯组合物，其特征在于，基于聚碳酸酯复合材料的总重量，钾元素的重量含量为 30ppm-150ppm，优选为 50ppm-100ppm。
5. 根据权利要求 1-4 任一项所述的聚碳酸酯组合物，其特征在于，所述聚碳酸酯选自芳香族聚碳酸酯、脂肪族聚碳酸酯、芳香族-脂肪族聚碳酸酯、支化聚碳酸酯、硅氧烷共聚碳酸酯中的一种或几种；优选为芳香族聚碳酸酯。
6. 根据权利要求 5 所述的聚碳酸酯组合物，其特征在于，所述芳香族聚碳酸酯选自粘均分子量 13000-40000 的芳香族聚碳酸酯，粘均分子量通过粘度法测试：以二氯甲烷作为溶剂，测试温度为 25℃，优选为粘均分子量 16000-28000 的芳香族聚碳酸酯。
7. 根据权利要求 1-4 任一项所述的聚碳酸酯组合物，其特征在于，所述接枝共聚物选自丙烯腈-苯乙烯共聚物 AS、丙烯腈-丁二烯-苯乙烯接枝共聚物 ABS、甲基丙烯酸甲酯-丙烯腈-丁二烯-苯乙烯共聚物 MABS、丙烯腈-苯乙烯-丙烯酸三元共聚物 ASA、甲基丙烯酸甲酯-丁二烯-苯乙烯接枝共聚物 MBS 中的一种或几种；优选为丙烯腈-丁二烯-苯乙烯接枝共聚物 ABS。
8. 根据权利要求 1-4 任一项所述的聚碳酸酯组合物，其特征在于，所述阻燃剂选自卤系阻燃剂或无卤阻燃剂，优选无卤阻燃剂；所述卤系阻燃剂选自溴化聚苯乙烯、溴化聚苯醚、溴化双酚 A 型环氧树脂、溴化苯乙烯-马来酸酐共聚物、溴化环氧树脂、溴化苯氧基树脂、十溴二苯醚、十溴代联苯、溴化聚碳酸酯、全溴三环十五烷或溴化芳香族交联聚合物的一种或几种，优选为溴化聚苯乙烯；所述无卤阻燃剂选自含氮阻燃剂、含磷阻燃剂、含氮和磷的阻燃

剂中的一种或几种，优选为含磷阻燃剂。

9. 根据权利要求 8 所述的聚碳酸酯组合物，其特征在于，所述含磷阻燃剂选自磷酸三苯基酯、磷酸三甲苯基酯、磷酸甲苯基二苯基酯、磷酸三二甲苯基酯、磷酸三(2,4,6-三甲基苯基)酯、磷酸三(2,4-二叔丁基苯基)酯、磷酸三(2,6-二叔丁基苯基)酯、间苯二酚双(磷酸二苯基酯)、对苯二酚双(磷酸二苯基酯)、双酚 A-双(磷酸二苯基酯)、间苯二酚双(2,6-二叔丁基苯基磷酸酯)、对苯二酚双(2,6-二甲基苯基磷酸酯)的一种或几种。

10. 根据权利要求 1-4 任一项所述的聚碳酸酯组合物，其特征在于，所述钾元素来源于含钾化合物，所述含钾化合物选自非卤系的+1 价可溶性钾盐，具体选自硫酸钾、磷酸钾、硝酸钾、碘酸钾中的一种或几种。

11. 根据权利要求 1-4 任一项所述的聚碳酸酯组合物，其特征在于，所述聚碳酸酯组合物还包括 0-20 重量份其它助剂，所述其它助剂选自稳定剂、抗滴落剂、润滑剂、脱模剂、增塑剂、着色剂的一种或几种。

12. 根据权利要求 1-11 任一项所述的聚碳酸酯组合物的制备方法，其特征在于，包括如下步骤：

1) 将含钾化合物配成 0.01%质量分数的蒸馏水溶液；

2) 将溶液通过液体泵定量加入到预混温度为 70℃-80℃的含有聚碳酸酯树脂的高混机中进行共混，共混时间为 2min-5min，后将温度升高到 110℃-120℃维持 20min-30min，得到预处理的聚碳酸酯；

3) 将预处理的聚碳酸酯、接枝共聚物、阻燃剂、矿物填料、其它助剂按照比例称量后，通过高混机或者混合机完成共混，挤出，过水冷却，造粒得到柱状颗粒的聚碳酸酯组合物。

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.
PCT/CN2017/107747

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER

C08L 69/00 (2006.01) i; C08K 5/523 (2006.01) i

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

C08L; C08K

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used)

DWPI; SIPOABS; CNPAT; CNKI; Elsevier: 聚碳酸酯, 钾, 硫酸钾, 磷酸钾, 硝酸钾, 磺酸钾, 氢氧化钾, 阻燃剂, 稳定性, polycarbonate, potassium, potassium sulfate, potassium phosphate, potassium nitrate, potassium sulfonate, potassium hydroxide, flame retardants, stability

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
PX	CN 106589881 A (KINGFA SCIENCE AND TECHNOLOGY CO., LTD.; SHANGHAI KINGFA TECHNOLOGY DEVELOPMENT CO., LTD.) 26 April 2017 (26.04.2017), claims 1-12	1-12
X	CN 102292393 A (BAYER MATERIAL SCIENCE AG) 21 December 2011 (21.12.2011), embodiment 6, paragraphs [0055]-[0064]	1-12
X	CN 105885378 A (TIANJIN KINGFA NEW MATERIAL CO., LTD.) 24 August 2016 (24.08.2016), embodiments 1-3, and comparing embodiments 1-3	1, 7-9, 11
X	CN 103059539 A (JIANGSU KINGFA NEW MATERIAL CO., LTD.) 24 April 2013 (24.04.2013), embodiments 1-6	1, 7-9, 11
X	CN 103923450 A (NINGBO FINEPLASTICS NEW MATERIAL TECHNOLOGY CO., LTD.) 16 July 2014 (16.07.2014), embodiments 1-9	1, 7-9, 11

☐ Further documents are listed in the continuation of Box C.

☒ See patent family annex.

* Special categories of cited documents:	"T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention
"A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance	"X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone
"E" earlier application or patent but published on or after the international filing date	"Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art
"L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)	"&" document member of the same patent family
"O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means	
"P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed	

Date of the actual completion of the international search 23 January 2018	Date of mailing of the international search report 30 January 2018
Name and mailing address of the ISA State Intellectual Property Office of the P. R. China No. 6, Xitucheng Road, Jimenqiao Haidian District, Beijing 100088, China Facsimile No. (86-10) 62019451	Authorized officer GAO, Feng Telephone No. (86-10) 62084462

INTERNATIONAL SEARCH REPORT
Information on patent family members

International application No.
PCT/CN2017/107747

Patent Documents referred in the Report	Publication Date	Patent Family	Publication Date
CN 106589881 A	26 April 2017	None	
CN 102292393 A	21 December 2011	CA 2750250 C	11 October 2016
		CA 2750250 A1	29 July 2010
		KR 101719828 B1	24 March 2017
		BR PI1006940 A2	12 April 2016
		WO 2010083974 A1	29 July 2010
		CN 102292393 B	04 December 2013
		KR 20110118636 A	31 October 2011
		EP 2389414 B1	10 July 2013
		MX 2011007632 A	15 September 2011
		ES 2427602 T3	31 October 2013
		TW 201041972 A	01 December 2010
		JP 2012515816 A	12 July 2012
		EP 2210916 A1	28 July 2010
		JP 2015007237 A	15 January 2015
		EP 2389414 A1	30 November 2011
		TW I475072 B	01 March 2015
		MX 303651 B	24 September 2012
		IN 201105641 P1	30 November 2012
CN 105885378 A	24 August 2016	None	
CN 103059539 A	24 April 2013	None	
CN 103923450 A	16 July 2014	None	

国际检索报告

国际申请号

PCT/CN2017/107747

A. 主题的分类 C08L 69/00(2006.01)i; C08K 5/523(2006.01)i 按照国际专利分类(IPC)或者同时按照国家分类和IPC两种分类		
B. 检索领域 检索的最低限度文献(标明分类系统和分类号) C08L; C08K 包含在检索领域中的除最低限度文献以外的检索文献 在国际检索时查阅的电子数据库(数据库的名称, 和使用的检索词(如使用)) DWPI; SIPOABS; CNPAT; CNKI; Elsevier: 聚碳酸酯, 钾, 硫酸钾、磷酸钾、硝酸钾、磺酸钾, 氢氧化钾, 阻燃剂, 稳定性, polycarbonate, potassium, potassium sulfate, potassium phosphate, potassium nitrate, potassium sulfonate, potassium hydroxide, flame retardants, stability		
C. 相关文件		
类 型*	引用文件, 必要时, 指明相关段落	相关的权利要求
PX	CN 106589881 A (金发科技股份有限公司 上海金发科技发展有限公司) 2017年 4月 26日 (2017 - 04 - 26) 权利要求1-12	1-12
X	CN 102292393 A (拜耳材料科学股份公司) 2011年 12月 21日 (2011 - 12 - 21) 实施例6, 第[0055]-[0064]段	1-12
X	CN 105885378 A (天津金发新材料有限公司) 2016年 8月 24日 (2016 - 08 - 24) 实施例1-3, 对比例1-3	1, 7-9, 11
X	CN 103059539 A (江苏金发科技新材料有限公司) 2013年 4月 24日 (2013 - 04 - 24) 实施例1-6	1, 7-9, 11
X	CN 103923450 A (宁波泛塑新材料科技有限公司) 2014年 7月 16日 (2014 - 07 - 16) 实施例1-9	1, 7-9, 11
☐ 其余文件在C栏的续页中列出。 ☒ 见同族专利附件。		
* 引用文件的具体类型: “A” 认为不特别相关的表示了现有技术一般状态的文件 “E” 在国际申请日的当天或之后公布的在先申请或专利 “L” 可能对优先权要求构成怀疑的文件, 或为确定另一篇引用文件的公布日而引用的或者因其他特殊理由而引用的文件(如具体说明的) “O” 涉及口头公开、使用、展览或其他方式公开的文件 “P” 公布日先于国际申请日但迟于所要求的优先权日的文件 “T” 在申请日或优先权日之后公布, 与申请不相抵触, 但为了理解发明之理论或原理的在后文件 “X” 特别相关的文件, 单独考虑该文件, 认定要求保护的发明不是新颖的或不具有创造性 “Y” 特别相关的文件, 当该文件与另一篇或者多篇该类文件结合并且这种结合对于本领域技术人员为显而易见时, 要求保护的发明不具有创造性 “&” 同族专利的文件		
国际检索实际完成的日期 2018年 1月 23日		国际检索报告邮寄日期 2018年 1月 30日
ISA/CN的名称和邮寄地址 中华人民共和国国家知识产权局 (ISA/CN) 中国北京市海淀区蓟门桥西土城路6号 100088 传真号 (86-10)62019451		受权官员 皋锋 电话号码 (86-10)62084462

国际检索报告
关于同族专利的信息

国际申请号

PCT/CN2017/107747

检索报告引用的专利文件			公布日 (年/月/日)	同族专利	公布日 (年/月/日)
CN	106589881	A	2017年 4月 26日	无	
CN	102292393	A	2011年 12月 21日	CA	2750250 C 2016年 10月 11日
				CA	2750250 A1 2010年 7月 29日
				KR	101719828 B1 2017年 3月 24日
				BR	PI1006940 A2 2016年 4月 12日
				WO	2010083974 A1 2010年 7月 29日
				CN	102292393 B 2013年 12月 4日
				KR	20110118636 A 2011年 10月 31日
				EP	2389414 B1 2013年 7月 10日
				MX	2011007632 A 2011年 9月 15日
				ES	2427602 T3 2013年 10月 31日
				TW	201041972 A 2010年 12月 1日
				JP	2012515816 A 2012年 7月 12日
				EP	2210916 A1 2010年 7月 28日
				JP	2015007237 A 2015年 1月 15日
				EP	2389414 A1 2011年 11月 30日
				TW	I475072 B 2015年 3月 1日
				MX	303651 B 2012年 9月 24日
				IN	201105641 P1 2012年 11月 30日
CN	105885378	A	2016年 8月 24日	无	
CN	103059539	A	2013年 4月 24日	无	
CN	103923450	A	2014年 7月 16日	无	