



(12) 发明专利申请

(10) 申请公布号 CN 102604697 A

(43) 申请公布日 2012. 07. 25

(21) 申请号 201210021846. 4

(51) Int. Cl.

(22) 申请日 2005. 10. 11

C10L 1/224 (2006. 01)

(30) 优先权数据

C10L 1/24 (2006. 01)

10/963, 082 2004. 10. 12 US

C10L 1/183 (2006. 01)

(62) 分案原申请数据

C10L 1/223 (2006. 01)

200580034843. 2 2005. 10. 11

C10L 1/19 (2006. 01)*C10L 1/222* (2006. 01)

(71) 申请人 卢布里佐尔公司

C10L 10/08 (2006. 01)

地址 美国俄亥俄州

(72) 发明人 J·柯西斯 J·S·维拉多

J·R·布朗 D·E·巴雷尔

(74) 专利代理机构 北京市中咨律师事务所

11247

代理人 李颖 林柏楠

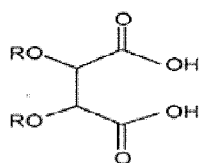
权利要求书 1 页 说明书 12 页

(54) 发明名称

在曲轴箱油中作为燃料经济性改进剂和抗磨剂的酒石酸衍生物及其制备

(57) 摘要

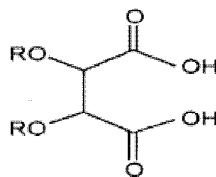
本发明涉及在曲轴箱油中作为燃料经济性改进剂和抗磨剂的酒石酸衍生物及其制备, 以及一种适合用在内燃机中的燃料组合物, 其包含: (a) 燃料, (b) 源自式 I 所示物质与具有约 8- 约 30 个碳原子的醇及其组合的酒石酸酯; 其中各个 R 独立地是 H 或烃基, 或者其中 R 基团一起成环; 并且其中如果 R 是 H, 所述酒石酸酯非必要地通过酰化或与硼化合物反应而进一步官能化; 其中所述酒石酸酯的量为所述燃料组合物的约



I

0. 05-5. 0wt %。

1. 一种适合用在内燃机中的燃料组合物,其包含:
 - (a) 燃料,
 - (b) 源自式 I 所示物质与具有约 8- 约 30 个碳原子的醇及其组合的酒石酸酯;



I

其中各个 R 独立地是 H 或烃基,或者其中 R 基团一起成环;并且其中如果 R 是 H,所述酒石酸酯非必要地通过酰化或与硼化合物反应而进一步官能化;

其中所述酒石酸酯的量为所述燃料组合物的约 0.05-5.0wt%。

2. 权利要求 1 的燃料组合物,其中所述组合物进一步包含组分 (c),其为不是组分 (b) 的其它摩擦改进剂,其中组分 (c) 以至少 0.1wt% 的量存在。

3. 权利要求 2 的燃料组合物,其中所述酒石酸酯的量是约 0.1- 约 2.0wt%。

4. 权利要求 2 的燃料组合物,其中所述酒石酸酯的量是约 0.25- 约 1.25wt%。

5. 权利要求 1 的燃料组合物,其进一步包含二烷基二硫代磷酸金属盐。

6. 权利要求 5 的燃料组合物,其中所述二烷基二硫代磷酸金属盐是二烷基二硫代磷酸锌,其中至少约 50% 烷基是仲烷基。

7. 权利要求 1 的燃料组合物,其进一步包含分散剂。

8. 权利要求 7 的燃料组合物,其中所述分散剂是琥珀酰亚胺。

9. 权利要求 1 的燃料组合物,其进一步包含至少一种抗氧化剂。

10. 权利要求 9 的燃料组合物,其中所述抗氧化剂选自受阻酚、芳胺及其混合物。

11. 权利要求 2 的燃料组合物,其中所述其它摩擦改进剂选自甘油单油酸酯、油烯基酰胺、二乙醇脂肪胺及其混合物。

12. 权利要求 1 的燃料组合物,其进一步包含消泡剂。

13. 权利要求 1 的燃料组合物,其中所述醇是 6- 约 18 个碳原子的带支链的醇。

14. 权利要求 1 的燃料组合物,其中所述醇是 6- 约 18 个碳原子的直链醇。

15. 权利要求 13 的燃料组合物,其中组分 (b) 是带支链的 C₁₂₋₁₆ 烷基酒石酸酯。

16. 权利要求 14 的燃料组合物,其中组分 (b) 是直链的 C₁₂₋₁₆ 烷基酒石酸酯。

在曲轴箱油中作为燃料经济性改进剂和抗磨剂的酒石酸衍生物及其制备

[0001] 本申请是申请号为 200580034843.2 的发明专利申请的分案申请,原申请的申请日为 2005 年 10 月 11 日,发明名称为“在曲轴箱油中作为燃料经济性改进剂和抗磨剂的酒石酸衍生物及其制备”。

技术领域

[0002] 本发明涉及低硫、低灰分、低磷的润滑剂组合物和润滑内燃机,提供改进的燃料经济性和燃料经济性的保持以及提供磨损和摩擦减少的方法。

[0003] 燃料经济性极其重要,例如可以通过减少发动机内的摩擦来促进燃料经济性改进的润滑剂具有重要价值。本发明提供包含添加剂封包的低硫、低灰分、低磷的润滑剂组合物,其导致内燃机中燃料经济性改进。这一改进通过提供添加剂封包来实现,在该添加剂封包中摩擦改进剂组分专门或者主要是酒石酰亚胺或酒石酰胺或其组合。

[0004] 发明背景

[0005] US 4,237,022, Barrer,1980 年 12 月 2 日,公开了可用作润滑剂和燃料中的添加剂以有效减少尖叫声和摩擦并改善燃料经济性的酒石酰亚胺。

[0006] US 4,952,328, Davis 等,1990 年 8 月 28 日,公开了内燃机用的润滑油组合物,其包含 (A) 润滑粘度的油,(B) 通过琥珀酸酐化剂与某些胺反应制成的羧酸衍生物,和 (C) 碱性的磺酸或羧酸的碱金属盐。一个润滑剂组合物例子(润滑剂 III)包含具有粘度指数改进剂的基础油;碱性的烷基化苯磺酸镁;高碱性的烷基苯磺酸钠;碱性的烷基化苯磺酸钙;琥珀酰亚胺分散剂;以及二硫代磷酸的锌盐。

[0007] US 4,326,972, Chamberlin,1982 年 4 月 27 日,公开了改进内燃机燃料经济性的润滑剂组合物。该组合物包含特定的经硫化的组合物(基于羧酸酯)以及碱性的碱金属磺酸盐。附加的成分可以包括至少一种油可分散的清净剂或分散剂、粘度改进剂和特定的磷酸盐。

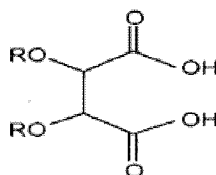
发明内容

[0008] 本发明提供适合于润滑内燃机的低硫、低磷、低灰分的润滑剂组合物,其包含下列组分:

[0009] (a) 润滑粘度的油,和

[0010] (b) 式 I 所示物质与具有约 8- 约 30 个碳原子的醇或胺及其组合的缩合产物;

[0011]



I

[0012] 其中各个 R 独立地是 H 或烃基, 或者其中 R 基团一起成环; 并且其中如果 R 是 H, 所述缩合产物任选地通过酰化或与硼化合物反应而进一步官能化;

[0013] 其中所述润滑剂组合物具有至多约 1.0 的硫酸化灰分值, 至多约 0.08wt% 的磷含量和至多约 0.4wt% 的硫含量。

[0014] 本发明进一步提供润滑内燃机的方法, 其包括向发动机提供所述润滑剂组合物。

具体实施方案

[0015] 以下将通过非限制性的说明描述各种优选的特征和实施方案。

[0016] 本发明提供如上所述的组合物。该组合物往往在一种情况下具有 0.4wt% 以下的总硫含量, 在另一种情况下是 0.3wt% 以下, 在另一种情况下是 0.2wt% 以下, 在另一种情况下是 0.1wt% 以下。本发明组合物中硫的主要来源往往是源于常规的稀释油。总硫含量的通常范围是 0.1-0.01wt%。

[0017] 所述组合物往往具有小于或等于该组合物的 800ppm 的总磷含量, 在另一种情况下等于或小于 500ppm, 在另一种情况下等于或小于 300ppm, 在另一种情况下等于或小于 200ppm, 在另一种情况下等于或小于 100ppm。总磷含量的通常范围是 500-100ppm。

[0018] 所述组合物往往具有该组合物的 1.0wt% 以下的如 ASTM D-874 确定的总硫酸化灰分含量, 在一种情况下等于或小于 0.7wt%, 在另一种情况下等于或小于 0.4wt%, 在另一种情况下等于或小于 0.3wt%, 在另一种情况下等于或小于 0.05wt%。总硫酸化灰分含量的通常范围是 0.7-0.05wt%。

[0019] 润滑粘度的油

[0020] 所述低硫、低磷、低灰分的润滑油组合物包含一般以主要量 (即大于约 50wt% 的量) 存在的一种或多种基础油。一般而言, 基础油的存在量大于该润滑油组合物重量的约 60%, 或大于约 70%, 或大于约 80%。基础油的硫含量通常小于 0.2wt%。

[0021] 所述低硫、低磷、低灰分润滑油组合物可以具有 100°C 下至多约 16.3mm²/s 的粘度, 在一种实施方案中是 100°C 下 5-16.3mm²/s (cSt), 在一种实施方案中是 100°C 下 6-13mm²/s (cSt)。一种实施方案中, 所述润滑油组合物具有 0W、0W-20、0W-30、0W-40、0W-50、0W-60、5W、5W-20、5W-30、5W-40、5W-50、5W-60、10W、10W-20、10W-30、10W-40 或 10W-50 的 SAE 粘度等级。

[0022] 所述低硫、低磷、低灰分润滑油组合物可以具有至多 4mm²/s (cSt) 通过 ASTM D4683 过程测定的 150°C 下的高温 / 高剪切粘度, 在一种实施方案中至多是 3.7mm²/s (cSt), 在一种实施方案中是 2-4mm²/s (cSt), 在一种实施方案中是 2.2-3.7mm²/s (cSt), 在一种实施方案中是 2.7-3.5mm²/s (cSt)。

[0023] 用于所述低硫、低磷、低灰分润滑剂组合物的基础油可以是天然油、合成油或其混

合物,只要所述油的硫含量不超过对本发明的低硫、低磷、低灰分润滑油组合物所要求的上述硫浓度限制即可。可用的天然油包括动物油和植物油(如蓖麻油、猪油),矿物润滑油(如液体石油)以及链烷烃、环烷烃或混合链烷烃-环烷烃型的经溶剂处理或酸处理的矿物润滑油。源自煤或页岩的油也是可用的。合成润滑油包括烃油,如聚合和共聚的烯烃(如聚丁烯、聚丙烯、丙烯异丁烯共聚物等);聚(1-己烯)、聚(1-辛烯)、聚(1-癸烯)等及其混合物;烷基苯(如十二烷基苯、十四烷基苯、二壬基苯、二-(2-乙基己基)苯,等等);聚苯(如联苯、三联苯、烷基化的聚苯等);烷基化的二苯醚以及它们的衍生物、类似物和同系物等等。

[0024] 已通过酯化、醚化等使其端羟基改性的氧化烯聚合物和共聚物及其衍生物构成可用的另一类已知合成润滑油。其例子是通过环氧乙烷或环氧丙烷的聚合制备的油,这些聚氧化烯聚合物的烷基和芳基醚(如平均分子量约 1000 的甲基聚异丙二醇醚,分子量约 500-1000 的聚乙二醇的二苯醚,分子量约 1000-1500 的聚丙二醇的二乙醚等);或其一元或多元羧酸酯,例如四甘醇的乙酸酯、混合 C3-8 脂肪酸酯或羧酸二酯。

[0025] 可以使用的另一类适合的合成润滑油包括二羧酸(如邻苯二甲酸、琥珀酸、烷基琥珀酸、烯基琥珀酸、马来酸、壬二酸、辛二酸、癸二酸、富马酸、己二酸、亚油酸二聚物、丙二酸、烷基丙二酸、烯基丙二酸等)与各种醇(如丁醇、己醇、十二烷醇、2-乙基己醇、乙二醇、二甘醇单醚、丙二醇等)的酯。这些酯的具体例子包括己二酸二丁酯、癸二酸二-(2-乙基己基)酯、富马酸二正己酯、癸二酸二辛酯、壬二酸二异辛酯、壬二酸二异癸酯、邻苯二甲酸二辛酯、邻苯二甲酸二癸酯、癸二酸双二十烷基酯、亚油酸二聚物的 2-乙基己基二酯、以及通过使 1 摩尔癸二酸与 2 摩尔四甘醇和 2 摩尔 2-乙基己酸反应形成的复合酯等。

[0026] 可用作合成油的酯类还包括由 C5-C12 一元羧酸与多元醇和多元醇醚,诸如新戊二醇、三羟甲基丙烷、季戊四醇、二季戊四醇和第三季戊四醇等制成的那些。

[0027] 所述油可以是聚 α -烯烃(PAO)。通常,PAO 源于具有 4-30 个、或 4-20 个、或 6-16 个碳原子的单体。可用的 PAO 的实例包括源于辛烯、癸烯、其混合物等的那些。这些 PAO 可以具有 100℃ 下 2-15、或 3-12、或 4-8mm²/s(cSt) 的粘度。可用 PAO 的实例包括 100℃ 下 4mm²/s(cSt) 的聚 α -烯烃,100℃ 下 6mm²/s(cSt) 的聚 α -烯烃,以及它们的混合物。可以使用矿物油与一种或多种前述 PAO 的混合物。

[0028] 可以将未精制的、精制的和再精制的油用于本发明的润滑剂中,所述油是上文所述类型的天然或合成油(以及这些中任意两种或更多种的混合物)。未精制的油是从天然或合成来源直接得到而不经进一步提纯处理的那些。例如,直接取自干馏操作的页岩油,直接取自一次蒸馏的石油或直接取自酯化方法的酯油,这些直接得到并且没有进一步处理就使用的油是未精制的油。精制油与未精制的油相似,不同之处在于它们已在一个或多个提纯步骤中经历进一步处理而改善了一种或多种性能。许多此类提纯技术是所属领域技术人员已知的,如溶剂萃取、二次蒸馏、酸萃取或碱萃取、过滤、渗滤等。再精制的油是通过已经使用的精制油施用与获得精制油所用的那些相似方法得到的。上述再精制的油也称为回收的或再加工的油,往往另外经过针对清除用过的添加剂和油分解产物的技术的处理。

[0029] 另外,通过费-托气体至液体合成工艺制成的油是已知的,并可以使用。

[0030] 摩擦改进剂

[0031] 本发明的酒石酰亚胺、酒石酰胺或它们的组合可以通过酒石酸与一种或多种胺的

反应制成,例如式 $RR'NH$ 的胺,其中 R 和 R' 各自独立地表示 H、1-150 个碳原子的烃基基团、或 $-R''OR'''$,只要 R 和 R' 中的碳原子总数至少是 8,其中 R'' 是 2-6 个碳原子的二价亚烷基, R''' 是 5-150 个碳原子的烃基。

[0032] 适合于本发明的酒石酰亚胺、酒石酰胺或其组合的胺包括式 $RR'NH$ 表示的那些,其中 R 和 R' 表示 H 或 1-150 个碳原子的长链烃基,只要 R 和 R' 中的碳原子总数至少是 8。在一种实施方案中,R 或 R' 包含 8-26 个碳原子,在另一实施方案中,包含 12-18 个碳原子。

[0033] 本发明的酒石酰亚胺、酒石酰胺或其组合通过酒石酸与一种或多种相应的胺反应而方便地制成。用于制备本发明酒石酰亚胺或酒石酰胺的酒石酸可以是市售类型的(从 Sargent Welch 得到),可能以一种或多种异构体形式存在,如 d-酒石酸、l-酒石酸或内消旋酒石酸,这往往取决于来源(天然的)或合成方法(如由马来酸制备)。这些衍生物也可以由本领域技术人员容易知晓的该二酸的官能等同物制成,如酯、酰氯、酸酐等。

[0034] 本发明的酒石酰亚胺、酒石酰胺或其组合根据制备酒石酰亚胺或酒石酰胺中所用具体的胺而可以是固体、半固体或油状物。为了在包括润滑和燃料组合物的油质组合物中用作添加剂,酒石酰亚胺或酒石酰胺必须在所述油质组合物中可溶和/或可稳定分散。因而,例如欲用于油中的组合物在它们所要用的油中是油溶性的和/或可稳定分散的。用于本说明书和所附权利要求中的术语“油溶性的”并非一定表示所述的所有组合物在所有油中可以所有比例混溶或可溶。相反,意在表示所述组合物在其欲发挥作用的油中(矿物油、合成油等)可溶解至允许该溶液表现一种或多种所期望性能的程度。类似地,所述“溶液”并非一定是严格物理或化学意义上的真溶液。相反,它们可以是微乳液或胶态分散体,对于本发明目的而言显示出充分接近真溶液的性能,以为了实用在本发明的上下文中可以与它们互换。

[0035] 如前所述,本发明的酒石酰亚胺、酒石酰胺或其组合可用作润滑剂的添加剂,在该润滑剂中它们主要用作锈蚀和腐蚀抑制剂、摩擦改进剂、抗磨剂和破乳化剂。它们可以用于各种基于不同润滑粘度油的润滑剂中,所述润滑粘度的油包括天然和合成润滑油及其混合物。这些润滑剂包括曲轴箱润滑油,其用于火花点火式和压缩点火式内燃机,包括汽车和卡车发动机、二冲程发动机、航空活塞发动机、海运和铁路柴油机等等。它们也可以用于燃气发动机、固定动力发动机(stationary power engines)和涡轮机等。自动传动液、驱动桥润滑剂、齿轮润滑剂、金属加工润滑剂、液压系统工作液和其它润滑油以及润滑脂组合物也可以受益于在其中加入本发明的组合物。

[0036] 其它摩擦改进剂可能存在于本发明的润滑剂中,可以包括甘油单油酸酯、油烯基酰胺、二乙醇脂肪胺和它们的混合物。可用的一系列摩擦改进剂包括在 US 4,792,410 中。

[0037] 可以通过各种本领域公知的方法制备甘油的脂肪酸酯。这些酯中的多数以工业规模制造,如甘油单油酸酯和甘油单牛油酸酯。可用于本发明的酯是油溶性的,优选由 C_8 - C_{22} 脂肪酸或其混合物(如在天然产物中得到的)制成。所述脂肪酸可以是饱和或不饱和的。在天然来源的酸中的某些化合物可以包括含有一个酮基的十八碳三烯 4-酮酸。可用的 C_8 - C_{22} 脂肪酸是式 $R-COOH$ 的那些,其中 R 是烷基或烯基。

[0038] 甘油的脂肪酸单酯是可用的。可以使用单酯和二酯的混合物。单酯和二酯的混合物可以包含至少约 40% 的单酯。可以使用包含约 40wt% - 约 60wt% 单酯的甘油的单酯和二酯混合物。例如,可以使用含 45wt% - 55wt% 单酯和 55% - 45% 二酯的混合物的市售甘

油单油酸酯。

[0039] 可用的脂肪酸是油酸、硬脂酸、异硬脂酸、棕榈酸、肉豆蔻酸、棕榈油酸、亚油酸、月桂酸、亚麻酸和桐酸,以及源自天然产物牛油、棕榈油、橄榄油、花生油的酸。

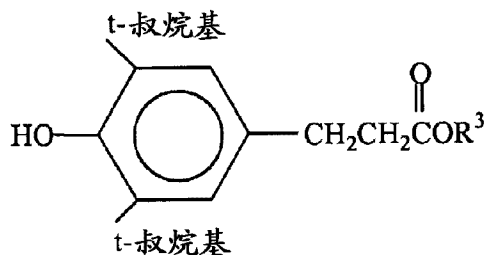
[0040] 在 US 4, 280, 916 中详细论述了脂肪酸酰胺。适合的酰胺是 C_8 - C_{24} 脂肪单羧酸酰胺,并且是众所周知的。使脂肪酸基化合物与氨反应产生脂肪酰胺。脂肪酸和由其衍生的酰胺可以是饱和的或不饱和的。重要的脂肪酸包括月桂酸 C_{12} 、棕榈酸 C_{16} 和硬脂酸 C_{18} 。其它重要的不饱和脂肪酸包括油酸、亚油酸和亚麻酸,其全部都是 C_{18} 。在一种实施方案中,本发明的脂肪酰胺是源于 C_{18} 不饱和脂肪酸的那些。

[0041] 脂肪胺和二乙氧基化的长链胺(如 N,N-二(2-羟基乙基)-牛油胺)本身一般可用作本发明的组分。这两种胺是可购得的。脂肪胺和乙氧基化的脂肪胺在 US 4, 741, 848 中有详细描述。

[0042] 其它

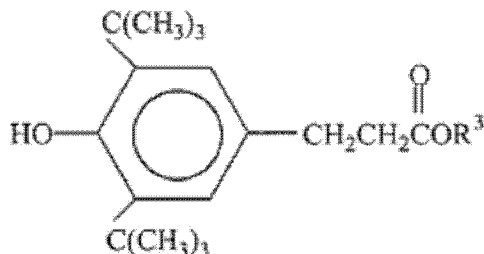
[0043] 抗氧化剂(即氧化抑制剂),包括受阻酚类抗氧化剂,如 2,6-二叔丁基苯酚和受阻酚酯,如下式所示类型:

[0044]



[0045] 在特定的实施方案中,

[0046]



[0047] 其中 R^3 是直链或带支链的含 2-10 个碳原子的烷基,在一种实施方案中含 2-4 个碳原子,在另一实施方案中含 4 个碳原子。在一种实施方案中, R^3 是正丁基。在另一实施方案中, R^3 可以有 8 个碳原子,如 Ciba 的 Irganox L-135™ 中那样。这些抗氧化剂的制备可以在美国专利 6, 559, 105 中找到。

[0048] 其它抗氧化剂可以包括芳族仲胺抗氧化剂,如二烷基(如二壬基)二苯胺,硫化的酚类抗氧化剂,油溶性的铜化合物,含磷抗氧化剂,钼化合物(如二硫代氨基甲酸钼),有机硫化物、二硫化物和多硫化物(如硫化的丁二烯与丙烯酸丁酯的 Diels Alder 加合物)。抗氧化剂的详尽列表在 US 6, 251, 840 中找到。

[0049] 本发明中一起使用的 EP/ 抗磨剂通常是二烷基二硫代磷酸锌的形式。尽管存在极其大量的可以与这种功能流体一起使用的不同类型的抗磨剂,但是本发明人已经发现二烷基二硫代磷酸锌类抗磨剂与其它组分一起特别好地发挥作用,从而获得所需特性。在一种

实施方案中,所述二烷基二硫代磷酸盐中至少 50%烷基(源于醇)是仲烷基,即源于仲醇。在另一实施方案中,至少 50%烷基源于异丙醇。

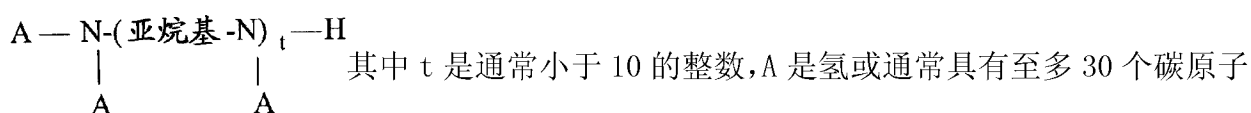
[0050] 无灰清净剂和分散剂根据其构成能在燃烧后产生非挥发性物质,如氧化硼或五氧化二磷。然而,无灰清净剂和分散剂通常不含金属,因此燃烧时不会产生含金属的灰分。许多类型的无灰分散剂是本领域已知的。即使所述物质可能与来自其它来源的金属离子原位结合,但它们通称作“无灰”。

[0051] (1)“羧酸分散剂”是含至少 34 个、优选至少 54 个碳原子的羧酸酰化剂(酸、酸酐、酯等)的反应产物,该酰化剂与含氮化合物(如胺)、有机羟基化合物(如脂族化合物,包括一元醇和多元醇,或芳族化合物,包括酚和萘酚)和/或碱性无机物质反应。这些反应产物包括羧酸酯分散剂的酰亚胺、酰胺和酯反应产物。

[0052] 羧酸酰化剂包括脂肪酸、异脂族酸(如 8-甲基-十八烷酸),二聚酸、加成的二羧酸(不饱和脂肪酸与不饱和羧基试剂的 4+2 和 2+2 加成产物)、三聚酸、加成三羧酸(**Empol®** 1040, **Hystrene®** 5460 和 **Unidyme®** 60) 和烃基取代的羧酸酰化剂(来自烯烃和/或聚烯烃)。在一种实施方案中,羧酸酰化剂是脂肪酸。脂肪酸一般包含 8-30 或 12-24 个碳原子。羧酸酰化剂在 US 2,444,328、3,219,666、4,234,435 和 6,077,909 中有教导。

[0053] 所述胺可以是一元胺或多元胺。一元胺通常具有至少一个含 1-24 个碳原子、或 1-12 个碳原子的烃基。一元胺的实例包括脂肪(C8-30)胺(Armeens™),伯醚胺(primary ether amines)(**SURFAM®**胺),叔脂族伯胺(Primenes™),羟胺(伯、仲或叔烷醇胺),醚N-(羟基烷基)胺和羟基烷基胺(Ethomeens™和 Propomeens™)。多元胺包括烷氧基化的二胺(Ethoduomeens™),脂肪二胺(Duomeens™),亚烷基多元胺(亚乙基多元胺),含羟基的多元胺,聚氧亚烷基多元胺(Jeffamines™),缩合多元胺(至少一种羟基化合物与含至少一个伯或仲氨基的至少一种多元胺反应物之间的缩合产物),以及杂环多元胺。可用的胺包括在 US4,234,435(Meinhart) 和 US 5,230,714(Steckel) 中公开的那些。

[0054] 作为分散剂来源的多元胺主要包括一般符合下式的亚烷基胺



的烃基,以及该亚烷基通常是具有少于 8 个碳原子的亚烷基。该亚烷基胺主要包括亚甲基胺、亚乙基胺、亚己基胺、亚庚基胺、亚辛基胺、其它多亚甲基胺。它们的具体例子是:乙二胺、二亚乙基三胺、三亚乙基四胺、亚丙基二胺、1,10-癸二胺、1,8-辛二胺、二(七亚甲基)三胺、三亚丙基四胺、四亚乙基五胺、三亚甲基二胺、五亚乙基六胺、二(三亚甲基)三胺。更高级的同系物,如通过缩合两种或更多种以上列举的亚烷基胺得到的那些同样是可用的。特别适用的是四亚乙基五胺。

[0055] 所述亚乙基多胺,也称作多亚乙基多胺,是特别有用的。它们在化学技术百科全书(Encyclopedia of Chemical Technology)中标题“Ethylene Amines”(Kirk 和 Othmer,第 5 卷,第 898-905 页,Interscience Publishers,New York(1950))下有相当详细的描述。

[0056] 羟烷基取代的亚烷基胺,即在氮原子上具有一个或多个羟烷基取代基的亚烷基胺同样是可用的。所述胺的实例包括 N-(2-羟乙基)乙二胺, N,N'-二(2-羟乙基)乙二胺, 1-(2-羟乙基)哌嗪,单羟丙基-哌嗪,二羟丙基取代的四亚乙基五胺, N-(3-羟丙基)-四

亚甲基二胺和 2-十七烷基-1-(2-羟乙基)-咪唑啉。

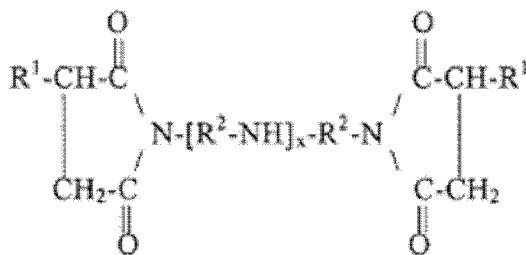
[0057] 更高级的同系物,如由以上列举的亚烷基胺或羟烷基取代的亚烷基多胺通过氨基或羟基缩合得到的那些,同样是可用的。缩合的多元胺通过至少一种羟基化合物与含至少一个伯或仲氨基的至少一种多元胺反应物之间的缩合反应形成,在 US 5,230,714 和 5,296,154(Steckel) 中对它们有描述。

[0058] 这些“羧酸分散剂”的实例在英国专利 1,306,529 和包括下列专利的许多美国专利中得到描述:3,219,666,3,316,177,3,340,281,3,351,552,3,381,022,3,433,744,3,444,170,3,467,668,3,501,405,3,542,680,3,576,743,3,632,511,4,234,435,6,077,909 和 6,165,235。

[0059] (2) 琥珀酰亚胺分散剂是一种羧酸分散剂。它们是烃基取代的琥珀酸酐化剂与有机羟基化合物或含至少一个连接到氮原子上的氢的胺、或所述羟基化合物和胺的混合物的反应产物。术语“琥珀酸酐化剂”指的是烃取代的琥珀酸或产生琥珀酸的化合物(该术语也包括该酸本身)。所述物质通常包括烃基取代的琥珀酸、酸酐、酯(包括半酯)和酰卤。

[0060] 琥珀酸基分散剂具有众多化学结构,通常包括结构如

[0061]



[0062] 在以上结构中,各个 R^1 独立地是烃基,如 $\overline{\text{M}}_n$ 为 500 或 700 至 10,000 的聚烯烃衍生的基团。通常该烃基是烷基,往往是分子量为 500 或 700 至 5000、或 1500 或 2000 至 5000 的聚异丁基。或者表示为 R^1 基团可以包含 40-500 个碳原子,例如至少 50 个,如 50-300 个碳原子,如脂族碳原子。 R^2 是亚烷基,通常是亚乙基 (C_2H_4)。所述分子通常源于烯基酰化剂与多元胺的反应,并且除了所示的简单的酰亚胺结构以外,两个部分之间可以存在众多的连接,包括各种酰胺和季铵盐。琥珀酰亚胺分散剂在 US4,234,435、3,172,892 和 6,165,235 中有更全面的描述。

[0063] 作为取代基来源的聚烯烃通常是 2-16 个碳原子、一般 2-6 个碳原子的可聚合烯烃单体的均聚物和共聚物。与琥珀酸酐化剂反应以形成羧酸分散剂组合物的胺可以是如上所述的一元胺或多元胺。

[0064] 琥珀酰亚胺分散剂如此称呼,因为它通常主要以酰亚胺官能团形式包含氮,尽管它可以以胺盐、酰胺、咪唑啉及其混合物的形式。为制备琥珀酰亚胺分散剂,任选地在升高的温度(通常是 80°C 直至该混合物或产物的分解点;通常是 100°C - 300°C) 下通常是液体、基本上惰性的有机液体溶剂/稀释剂的存在下,通常除去水,加热一种或多种产生琥珀酸的化合物以及一种或多种胺。

[0065] 制备本发明琥珀酰亚胺分散剂的过程的其它细节和实例例如包括在 US 3,172,892,3,219,666,3,272,746,4,234,435,6,440,905 和 6,165,235 中。

[0066] (3) “胺分散剂”是相对高分子量的脂族卤化物与胺、优选多亚烷基多胺的反应产物。其实例描述在例如下列美国专利中:3,275,554,3,438,757,3,454,555 和 3,565,804。

[0067] (4) “曼尼希分散剂”是其中烷基含至少 30 个碳原子的烷基酚与醛（尤其是甲醛）和胺（尤其是多亚烷基多胺）的反应产物。下列美国专利中所述的物质作为实例：3,036,003,3,236,770,3,414,347,3,448,047,3,461,172,3,539,633,3,586,629,3,591,598,3,634,515,3,725,480,3,726,882 和 3,980,569。

[0068] (5) 经后处理的分散剂是通过使羧酸、胺或曼尼希分散剂与如二巯基噻二唑、脲、硫脲、二硫化碳、醛、酮、羧酸、烃取代的琥珀酸酐、腈环氧化物、硼化合物、磷化合物等的反应物反应得到。这类示例性的物质在下列美国专利中得到描述：3,200,107,3,282,955,3,367,943,3,513,093,3,639,242,3,649,659,3,442,808,3,455,832,3,579,450,3,600,372,3,702,757 和 3,708,422。

[0069] (6) 聚合物分散剂是以下单体的共聚物：油溶性单体，如甲基丙烯酸癸酯、乙烯基癸基醚和高分子量烯烃与含有极性取代基的单体，如丙烯酸氨基烷基酯或丙烯酰胺和聚（氧乙烯）取代的丙烯酸酯。聚合物分散剂的实例在下列美国专利中得到公开：3,329,658,3,449,250,3,519,656,3,666,730,3,687,849 和 3,702,300。

[0070] 所述组合物还可以包含一种或多种清净剂，其通常是盐，尤其是高碱性的盐。高碱性的盐，或高碱性的物质是单相、均匀的牛顿体系，其特征不在于金属含量超过按照该金属和具体的与该金属反应的酸性有机化合物的化学计量存在的金属量。该高碱性的物质通过使酸性物质（通常是无机酸或低级羧酸，优选二氧化碳）与包含下列组分的混合物反应制得：酸性有机化合物、含有至少一种所述酸性有机物质的惰性有机溶剂（如矿物油、石脑油、甲苯、二甲苯）的反应介质、化学计量过量的金属碱以及促进剂。

[0071] 可用于制造本发明高碱性组合物的酸性有机化合物包括羧酸、磺酸、含磷的酸、酚类或其混合物。优选地，酸性有机化合物是羧酸或具有磺酸基或硫代磺酸基的磺酸（如烃基取代的苯磺酸）和烃基取代的水杨酸。可用于制造本发明高碱性组合物的另一类化合物是 salixarates。对可用于本发明的 salixarates 的描述可以在出版物 WO 04/04850 中找到。

[0072] 可用于制造高碱性盐的金属化合物一般是任意的第 1 族或第 2 族金属化合物（CAS 版元素周期表）。该金属化合物的第 1 族金属包括第 1a 族碱金属（如钠、钾、锂）以及第 1b 族金属，如铜。第 1 族金属优选钠、钾、锂和铜，优选钠或钾，更优选钠。金属碱的第 2 族金属包括第 2a 族碱土金属（如镁、钙、锶、钡）以及第 2b 族金属如锌或镉。优选第 2 族金属是镁、钙、钡或锌，优选镁或钙，更优选钙。

[0073] 本发明的高碱性清净剂的实例包括、但是不限于磺酸钙、苯酚钙、水杨酸钙、salixarate 钙及其混合物。

[0074] 如果存在，高碱性物质、即清净剂的含量在一种实施方案中是组合物重量的 0.05-3%，或 0.1-3%，或 0.1-1.5%，或 0.15-1.5wt%。

[0075] 用于减少或防止稳定泡沫形成的消泡剂包括硅氧烷或有机聚合物。这些和其它消泡组合物的实例在“泡沫控制剂 (Foam Control Agents)”中得到描述，Henry T. Kerner (Noyes Data Corporation, 1976)，第 125-162 页。

[0076] 本发明的组合物实际上是通过将润滑剂提供至内燃机（如固定式燃气动力内燃机），以使得在发动机运行过程中润滑剂传送至发动机的关键部件，由此润滑发动机的形式用作润滑剂。

[0077] 如本文中所用的,术语“烃基取代基”或“烃基基团”按其普通意义使用,这是本领域技术人员公知的。具体地,它指的是具有直接与分子的其余部分相连的碳原子以及主要具有烃特征的基团。烃基基团的实例包括:烃取代基,即脂族(如烷基或烯基)、环脂族(如环烷基、环烯基)取代基,以及芳族-、脂族-、和环脂族取代的芳族取代基,以及其中环通过分子的另一部分构成的环状取代基(如两个取代基一起成环);取代的烃取代基,即含有非烃基团的取代基,在本发明的范围中该非烃基团(如卤素(尤其是氯和氟)、羟基、烷氧基、巯基、烷基巯基、硝基、亚硝基和硫醚基)不会改变取代基的主要烃特征;杂取代基,即在具有主要是烃特征的同时,在本发明的范围中在由碳原子构成的环或链中包含除碳以外原子的取代基。杂原子包括硫、氧、氮,并且包括如吡啶基、呋喃基、噻吩基和咪唑基的取代基。一般而言,在烃基中对于每 10 个碳原子存在不多于 2 个、优选不多于 1 个非烃取代基;通常,在烃基基团中没有非烃取代基。

[0078] 已知上述物质中的一些在最终的制剂中可以相互作用,以致最终制剂的组分可能与最初加入的那些不同。例如,金属离子(例如清净剂的金属离子)可以迁移至其它分子的其它酸性或阴离子位上。由此形成的产物,包括在按预期应用使用本发明的组合物中形成的产物,可能无法进行简单的描述。尽管如此,所有这些改性和反应产物都包括在本发明的范围内;本发明包括通过混合上述组分制成的组合物。

[0079] 实施例

[0080] 本发明将通过下列实施例进一步进行说明,该实施例给出特别有利的实施方案。虽然提供这些实施例来说明本发明,但是它们并非意在限制本发明。

[0081] 润滑剂在按 ILSAC GF-4 燃料经济性和耐久性规范定义的 Sequence VIB 燃料经济性测试中进行评价。

[0082] 在润滑粘度的油中制备下列制剂,其中添加剂组分的量按重量百分比,包括常规的稀释油。

[0083] 表 I

[0084]

实施例	比较例 1	比较例 2	实施例 3
琥珀酰亚胺分散剂	5.1	5	5
二烷基二硫代磷酸锌	0.84	0.86	0.86
抗氧化剂	2.44	2.2	2.2
倾点下降剂	0	0	0.3
高碱性的磺酸钙清净剂	1.53	1.53	1.53
粘度指数改进剂	8.15	8.15	8
硼酸烷基酯	0	0.05	0.05

摩擦改进剂	0	0.1	0.1
甘油单油酸酯	n. p	0.4	n. p
油烯基胺酒石酰亚胺	n. p	n. p	0.5
Sequence VIB 发动机			
初始燃料经济性 (合格 ≥ 1.5)	1.5	1.8	1.9
耐久性 (合格 ≥ 1.5)	1.2	1.4	1.9

[0085] * n. p. = 在制剂中不存在

[0086] 该结果表明,在低硫、低灰分和低磷的曲轴箱润滑剂中使用油烯基胺酒石酰亚胺的制剂,与使用常规摩擦改进剂甘油单油酸酯的制剂相比,显著改善了燃料经济性,如在 Sequence VIB 发动机测试中证明的那样。

[0087] 在 4 球低磷/硫 (4Ball Low PS) 测试、高频往复设备 1% 氢过氧化枯烯 (HFRR 1% CHP) 测试和 Cameron-Plint 高温往复磨损测试中,就磨损和摩擦减少进一步评价润滑剂。

[0088] 该 4Ball Low PS 过程采用 ASTM D4172 中的相同测试条件,加入氢过氧化枯烯 (CHP) 作为润滑剂预应力 (prestress)。4 球磨损测试的基础操作可以描述为以三角形图案锁定 3 个固定的 0.5 直径钢珠轴承。将第 4 个钢珠轴承抵着该 3 个固定的钢珠装载并旋转。用显微镜测量这 3 个固定钢珠各自上的磨损痕迹,并取平均值从而确定以毫米计的平均磨损痕迹直径。

[0089] HFRR 1% CHP 测试用于评价磷和硫含量减少的润滑剂的摩擦和磨损性能。测量通过使用在平钢板上滑动的往复钢珠轴承而造成的磨损痕迹直径和百分比膜厚。该测试使用 1% 氢过氧化枯烯 (CHP) 与高频往复磨损设备一起进行,该设备是可购得的磨擦学试验设备。

[0090] Cameron-Plint 高温往复磨损测试用于评价润滑剂的摩擦和磨损性能。磨损痕迹直径和百分比膜厚通过使用在平钢板上滑动的往复钢珠轴承而得到。该测试利用 Cameron-Plint 往复磨损设备进行,它是可购得的磨擦学试验设备。

[0091] 在润滑粘度的油中制备下列制剂,其中添加剂组分的量按重量百分比计,除非另作说明:0.15% 倾点下降剂 (包括约 35% 稀释油),8% 粘度指数改进剂 (包括约 91% 稀释油),0.89% 稀释油,5.1% 琥珀酰亚胺分散剂 (包括约 47% 稀释油),0.48% 二烷基二硫代磷酸锌 (除比较例 3 包含 0.98% 以外) (各个中包括约 9% 稀释油),1.53% 高碱性的磺酸钙清净剂 (包括约 42% 稀释油),0.1% 甘油单油酸酯 (包括约 0% 稀释油),抗氧化剂 (包括约 5% 稀释油),90-100ppm 商购消泡剂,以及余量的基础油。

[0092] 向上述制剂中加入如下表中所示组分,并在 4Ball Low PS 测试、高频往复设备 1% 氢过氧化枯烯测试和 Cameron-Plint 高温往复磨损测试中运行。结果示于下表中。

[0093] 表 II

[0094]

	比较例 3 0.1%P	比较例 4 0.05% P	实施例 5 0.05% P	实施例 6 0.05% P	实施例 7 0.05% P	实施例 8 0.05% P	实施例 9 0.05% P	实施例 10 0.05% P
其它组分								
[1,3] 二氧戊 环 C12-C14 烷基酒石酸 酯			0.5					
油烯基酒石 酰亚胺				0.5				
油烯基酒石 酰亚胺					1			
带支链的 C13 烷基酒 石酸酯						1		
十三烷基丙 氧基胺酒石 酰亚胺							1	
硼酸化的十 三烷基丙氧 基胺酒石酰 亚胺								1
测试								
1. 4 Ball Low PS 测试								

[0095]

平均磨痕直径 (mm)	0.59	0.61 , 0.77	0.51	0.7	n.r.	n.r.	0.45	0.41
2. HFRR 1% CHP 测试								
磨损痕迹直径 (μm)	161 , 185	285 , 295 , 435	236	251	260	286	297	183
膜厚 (%)	94, 83	1, 1, 23	86	66	58	56	97	50
3. Cameron- Plint 高温往复磨损测试								
磨损痕迹直径 (μm)	339	661	n.r.	n.r.	375	352	n.r.	n.r.
膜厚 (%)	100	62	n.r.	n.r.	100	99	n.r.	n.r.

[0096] 注 :n. r. = 未报道

[0097] 结果表明,在低硫、低灰分和低磷润滑剂中使用本发明的酒石酸衍生化合物的制剂(实施例 5-10),与不含酒石酸衍生化合物、具有 0.05wt% 传递到组合物的磷的低 SAPS 制剂(比较例 4)相比,减少了磨损。与磷含量较高的常规 GF-3 制剂(比较例 3)相比,它们进一步提供了相当的磨损保护。

[0098] 以上提及的各篇文献通过引用并入本文。除了实施例中或者地另作明确说明以外,本说明书中表示的物质的量、反应条件、分子量、碳原子数等等的数值量要理解为由措辞“约”修饰。除非另作说明,本文中提及的各化学品或组合物应当解释为商品级材料,其可能包含异构体、副产物、衍生物以及通常理解为存在于商品级材料中的其它物质。然而,除非另作说明,各化学组分的量不包括商品物质中通常可能存在的任何溶剂或稀释油。应当理解的是,本文中提出的上限与下限、范围和比例限制可以独立地组合。类似地,本发明各要素的范围和量可以与任何其它要素的范围或量一起使用。如本文中所用的,“基本上由……组成”允许包含不会实质影响所研究的组合物的基本和新特性的物质。