



(19) 대한민국특허청(KR)
(12) 공개특허공보(A)

(11) 공개번호 10-2025-0102752
(43) 공개일자 2025년07월07일

(51) 국제특허분류(Int. Cl.)
C08L 83/04 (2006.01) C08G 77/16 (2006.01)
C08G 77/20 (2006.01) C08K 3/04 (2006.01)
C08K 3/22 (2006.01) C08K 5/17 (2006.01)
C08K 9/04 (2006.01) C08L 83/06 (2006.01)
(52) CPC특허분류
C08L 83/04 (2013.01)
C08G 77/16 (2013.01)
(21) 출원번호 10-2023-0194753
(22) 출원일자 2023년12월28일
심사청구일자 2023년12월28일

(71) 출원인
계명대학교 산학협력단
대구광역시 달서구 달구벌대로 1095, 계명대학교
산학협력관 201호(신당동)
(72) 발명자
박현호
대구광역시 달서구 달서대로 719 (신당동, 신당한
화 꿈에그린 아파트)
윤상인
대구광역시 달서구 달구벌대로203길 79(호산동)
산호빌 203호
(74) 대리인
특허법인아주

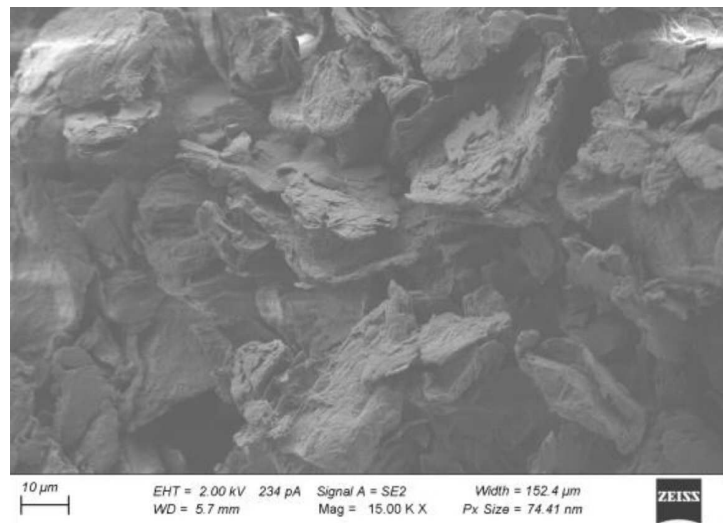
전체 청구항 수 : 총 9 항

(54) 발명의 명칭 실리콘 및 고분산 그래핀 옥사이드를 이용한 복합소재 조성물 및 이를 이용한 성형체 제조방법

(57) 요약

본 발명은 실리콘 및 고분산 그래핀 옥사이드를 이용한 복합소재 조성물 및 이를 이용한 성형체 제조방법에 관한 것이다. 한 구체예에서 상기 복합소재 조성물은 폴리오르가노실록산 10~40 중량%; 산화알루미늄 50~80 중량%; 가교제 1~5 중량%; 및 옥타데실아민 개질된 그래핀 옥사이드 0.1~5 중량%;를 포함한다.

대표도 - 도1



(52) CPC특허분류

C08G 77/20 (2013.01)
C08K 3/042 (2017.05)
C08K 3/22 (2013.01)
C08K 5/17 (2013.01)
C08K 9/04 (2013.01)
C08L 83/06 (2013.01)
C08K 2003/2227 (2013.01)
C08K 2201/005 (2013.01)
C08K 2201/006 (2013.01)

이 발명을 지원한 국가연구개발사업

과제고유번호	1345370668
과제번호	LINC3.0-2023-49
부처명	교육부
과제관리(전문)기관명	한국연구재단
연구사업명	산학연협력고도화지원
연구과제명	전기자동차 이차전지용 방열복합소재 제조기술 연구
기 여 율	1/1
과제수행기관명	계명대학교
연구기간	2023.09.01 ~ 2023.11.30

명세서

청구범위

청구항 1

폴리오르가노실록산 10~40 중량%;
산화알루미늄 50~80 중량%;
가교제 1~5 중량%; 및
옥타데실아민 개질된 그래핀 옥사이드 0.1~5 중량%;를 포함하는, 복합소재 조성물.

청구항 2

제1항에 있어서, 상기 폴리오르가노실록산은 폴리(메틸하이드록시)실록산 및 비닐기 말단 폴리디메틸실록산을 포함하는, 복합소재 조성물.

청구항 3

제1항에 있어서, 상기 산화알루미늄은 평균입경 $1\sim100\mu\text{m}$ 및 비표면적 $0.05\sim1\text{m}^2/\text{g}$ 인 복합소재 조성물.

청구항 4

제1항에 있어서, 상기 가교제는 백금-알케닐기 함유 실록산 화합물을 포함하는 복합소재 조성물.

청구항 5

제1항에 있어서, 상기 복합소재 조성물 전체 중량에 대하여 습윤분산제 0.01~5 중량%를 더 포함하는 복합소재 조성물.

청구항 6

제1항에 있어서, 상기 옥타데실아민 개질된 그래핀 옥사이드는,
그래핀 옥사이드 분산액, 알코올 및 옥타데실아민을 혼합하여 제1 조성물을 제조하는 단계;
상기 제1 조성물을 $90\sim100^\circ\text{C}$ 에서 환류 및 여과하여 여과물을 제조하는 단계;
상기 여과물을 알코올에 분산하고 원심분리하여 분리물을 제조하는 단계; 및
상기 분리물을 건조하는 단계;를 포함하여 제조되는, 복합소재 조성물.

청구항 7

폴리오르가노실록산 10~40 중량%, 산화알루미늄 50~80 중량%, 가교제 1~5 중량%, 옥타데실아민 개질된 그래핀 옥사이드 0.1~5 중량%;를 포함하는 복합소재 조성물을 이용하여 중간성형체를 제조하는 단계; 및

상기 중간성형체를 경화시키는 단계;를 포함하는 성형체 제조방법.

청구항 8

제7항에 있어서, 상기 경화는 80~120℃에서 실시되는 성형체 제조방법.

청구항 9

제7항의 성형체 제조방법에 의해 제조된 성형체.

발명의 설명

기술 분야

[0001] 본 발명은 실리콘 및 고분산 그래핀 옥사이드를 이용한 복합소재 조성물 및 이를 이용한 성형체 제조방법에 관한 것이다.

배경 기술

[0003] 최근 기술 발전으로 고용량 및 고성능을 갖는 이차전지가 개발되고 있다. 이에 따라, 이차전지의 운전시 발생하는 열을 효율적으로 방열하기 위한 기술 개발이 요구되고 있다.

[0004] 이러한 이차전지의 방열에 대응하기 위해, 열전도성의 충전제를 적용한 실리콘 조성물이 제안되고 있다. 이러한 실리콘 조성물은 실록산 화합물, 필러 및 그래핀 옥사이드를 이용하여 제조되어 이차전지의 방열이 요구되는 부위에 직접 도포되어 코팅층을 형성하거나, 시트와 같은 성형체로 성형되어 적용되었다.

[0005] 그러나, 실리콘 조성물에 포함되는 그래핀 옥사이드는, 분산성이 낮아 실록산 화합물 또는 실리콘 엘라스토머 성분과 혼합이 잘 되지 않는 문제가 있으며, 혼합성 및 분산성 저하로 인해 방열 효율성이 저하되는 문제가 있어 이를 개선하기 위한 연구가 필요한 실정이다.

[0006] 본 발명과 관련한 배경기술은 대한민국 공개특허공보 제2013-0134446호(2013.12.10. 공개, 발명의 명칭: 관능기화 그래핀 및 고분자-관능기화 그래핀 복합체와 그 제조방법)에 개시되어 있다.

발명의 내용

해결하려는 과제

[0008] 본 발명의 하나의 목적은 분산성 및 혼합성이 우수하며 실리콘과, 산화알루미늄 및 그래핀 옥사이드 성분 등의 미분산을 방지하는 효과가 우수한 복합소재 조성물을 제공하는 것이다.

[0009] 본 발명의 다른 목적은 열전도성, 방열 특성 및 기계적 물성이 우수한 복합소재 조성물을 제공하는 것이다.

[0010] 본 발명의 또 다른 목적은 상기 복합소재 조성물을 이용한 성형체 제조방법을 제공하는 것이다.

[0011] 본 발명의 또 다른 목적은 상기 성형체 제조방법에 의해 제조된 성형체를 제공하는 것이다.

과제의 해결 수단

[0013] 본 발명의 하나의 관점은 복합소재 조성물에 관한 것이다. 한 구체예에서 상기 복합소재 조성물은 폴리오르가노실록산 10~40 중량%; 산화알루미늄 50~80 중량%; 가교제 1~5 중량%; 및 옥타데실아민 개질된 그래핀 옥사이드 0.1~5 중량%;를 포함한다.

- [0014] 한 구체예에서 상기 폴리오르가노실록산은 폴리(메틸하이드록시)실록산 및 비닐기 말단 폴리디메틸실록산을 포함할 수 있다,
- [0015] 한 구체예에서 상기 산화알루미늄은 평균입경 $1\sim 100\mu\text{m}$ 및 비표면적 $0.05\sim 1\text{m}^2/\text{g}$ 일 수 있다.
- [0016] 한 구체예에서 상기 가교제는 백금-알케닐기 함유 실록산 화합물을 포함할 수 있다.
- [0017] 한 구체예에서 상기 조성물은 상기 복합소재 조성물 전체 중량에 대하여 습윤분산제 0.01~5 중량%를 더 포함할 수 있다.
- [0018] 한 구체예에서 상기 옥타데실아민 개질된 그래핀 옥사이드는, 그래핀 옥사이드 분산액, 알코올 및 옥타데실아민을 혼합하여 제1 조성물을 제조하는 단계; 상기 제1 조성물을 $90\sim 100^\circ\text{C}$ 에서 환류 및 여과하여 여과물을 제조하는 단계; 상기 여과물을 알코올에 분산하고 원심분리하여 분리물을 제조하는 단계; 및 상기 분리물을 건조하는 단계;를 포함하여 제조될 수 있다.
- [0019] 본 발명의 다른 관점은 상기 복합소재 조성물을 이용한 성형체 제조방법에 관한 것이다. 한 구체예에서 상기 복합소재 조성물 제조방법은 폴리오르가노실록산 10~40 중량%, 산화알루미늄 50~80 중량%, 가교제 1~5 중량%, 옥타데실아민 개질된 그래핀 옥사이드 0.1~5 중량%를 포함하는 복합소재 조성물을 이용하여 중간성형체를 제조하는 단계; 및 상기 중간성형체를 경화시키는 단계;를 포함한다.
- [0020] 한 구체예에서 상기 경화는 $80\sim 120^\circ\text{C}$ 에서 실시될 수 있다.
- [0021] 본 발명의 또 다른 관점은 상기 성형체 제조방법에 의해 제조된 성형체에 관한 것이다.

발명의 효과

- [0023] 본 발명에 따른 복합소재 조성물은 분산성 및 혼합성이 우수하며, 실리콘(또는 실록산)과, 산화알루미늄 및 그래핀 옥사이드 성분 등의 미분산을 방지하는 효과가 우수하고, 열전도성, 방열 특성 및 기계적 물성이 우수할 수 있다.

도면의 간단한 설명

- [0025] 도 1은 실시예에 사용된 옥타데실아민 개질된 그래핀 옥사이드를 나타낸 주사전자현미경(SEM) 사진이다.
- 도 2는 비교예 5의 그래핀 옥사이드의 FT-IR 스펙트럼 분석결과이다.
- 도 3은 실시예 1의 옥타데실아민 개질된 그래핀 옥사이드의 FT-IR 스펙트럼 분석결과이다.
- 도 4(a)는 비교예 5의 그래핀 옥사이드의 수분산성을 나타낸 것이며, 도 4(b)는 실시예 1의 옥타데실아민 개질된 그래핀 옥사이드의 수분산성을 나타낸 사진이다.
- 도 5(a)는 실시예 1 조성물의 분산성을 나타낸 것이며, 도 5(b)는 비교예 5 조성물의 분산성을 나타낸 사진이다.
- 도 6(a)는 비교예 5 옥타데실아민 개질된 그래핀 옥사이드의 수접촉각 측정결과이며, 도 6(b)는 실시예 1 그래핀 옥사이드의 수접촉각 측정결과를 나타낸 사진이다.
- 도 7(a)는 산화알루미늄 만을 적용한 성형체 사진이며, 도 7(b)는 비교예 5의 성형체 사진이고, 도 7(c)는 실시예 1의 성형체 사진이다.

발명을 실시하기 위한 구체적인 내용

- [0026] 본 발명을 설명함에 있어서 관련된 공지기술 또는 구성에 대한 구체적인 설명이 본 발명의 요지를 불필요하게 흐릴 수 있다고 판단되는 경우에는 그 상세한 설명은 생략할 것이다.
- [0027] 그리고 후술되는 용어들은 본 발명에서의 기능을 고려하여 정의된 용어들로서 이는 사용자, 운용자의 의도 또는 관례 등에 따라 달라질 수 있으므로 그 정의는 본 발명을 설명하는 본 명세서 전반에 걸친 내용을 토대로 내려져야 할 것이다.

[0029] **복합소재 조성물**

[0030] 본 발명의 하나의 관점은 복합소재 조성물에 관한 것이다. 한 구체예에서 상기 복합소재 조성물은 폴리오르가노실록산 10~40 중량%; 산화알루미늄 50~80 중량%; 가교제 1~5 중량%; 및 옥타데실아민 개질된 그래핀 옥사이드 0.1~5 중량%;를 포함한다.

[0031] 이하 상기 복합소재 조성물의 구성 성분에 대하여 보다 상세히 설명하도록 한다.

[0033] (1) 폴리오르가노실록산: 상기 폴리오르가노실록산은 상기 조성물의 가공성과 내열성 및 강성 등의 기계적 물성을 확보하기 위해 포함될 수 있다.

[0034] 한 구체예에서 상기 폴리오르가노실록산은 폴리(메틸하이드록시)실록산 및 비닐기 말단 폴리디메틸실록산을 포함할 수 있다. 상기 폴리오르가노실록산을 포함시 조성물의 혼합성과 분산성이 우수하며, 가교제에 의한 가교반응이 용이하게 발생하며, 내열성 및 기계적 물성이 우수할 수 있다.

[0035] 한 구체예에서 상기 폴리(메틸하이드록시)실록산은 실록산(Si-O) 결합을 포함하며, 분자의 측쇄 및 단부 중 하나 이상에 하이드록시기(-OH 또는 실라놀기(Si-O-H))를 포함할 수 있다. 상기 조건에서 성형체가 용이하게 형성될 수 있다. 예를 들면 상기 하이드록시기는 상기 폴리(메틸하이드록시)실록산의 하나 이상의 단부에 포함될 수 있다.

[0036] 한 구체예에서 상기 폴리(메틸하이드록시)실록산은 분자의 측쇄 및 단부 중 하나 이상에 메틸(-CH₃)기를 포함할 수 있다. 예를 들면 상기 메틸기는 상기 폴리(메틸하이드록시)실록산의 하나 이상의 측쇄에 포함될 수 있다.

[0037] 한 구체예에서 상기 폴리(메틸하이드록시)실록산은 하이드록시기 함량이 1~10 중량%일 수 있다. 상기 조건에서 상기 조성물의 기계적 물성과 방열성 및 내열성이 우수할 수 있다.

[0038] 한 구체예에서 상기 폴리(메틸하이드록시)실록산은 수평균분자량(Mn)이 1,000~5,000 g/mol일 수 있다. 상기 범위에서 본 발명의 기계적 성질 및 가공성이 우수할 수 있다. 예를 들면 상기 폴리(메틸하이드록시)실록산은 수평균분자량(Mn)이 2,000~3,000 g/mol일 수 있다.

[0039] 한 구체예에서 상기 폴리(메틸하이드록시)실록산은 점도(25℃)가 500~10,000 cP일 수 있다. 상기 조건에서 조성물의 혼합성 및 성형성이 우수할 수 있다.

[0040] 상기 비닐기 말단 폴리디메틸실록산은 분자의 하나 이상의 단부에 비닐기를 포함할 수 있다.

[0041] 한 구체예에서 상기 비닐기 말단 폴리디메틸실록산은 비닐기 함량이 0.01~5 몰%일 수 있다. 상기 범위에서 경화성질과 본 발명의 성형체의 내열성 및 기계적 물성이 우수할 수 있다.

[0042] 한 구체예에서 상기 비닐기 말단 폴리디메틸실록산은 중량평균분자량(Mw)이 5,000~100,000 g/mol일 수 있다. 상기 범위에서 기계적 성질 및 가공성이 우수할 수 있다.

[0043] 한 구체예에서 상기 비닐기 말단 폴리디메틸실록산은 점도(25℃)가 2,000~10,000 cP일 수 있다. 상기 조건에서 조성물의 혼합성 및 성형성이 우수할 수 있다.

[0044] 한 구체예에서 상기 폴리오르가노실록산은 상기 복합소재 조성물 전체중량에 대하여 10~30 중량% 포함된다. 상기 폴리오르가노실록산을 10 중량% 미만으로 포함시 상기 조성물의 내열성과 기계적 물성이 저하되고, 40 중량%를 초과하여 포함시 상기 조성물의 혼합성, 분산성 및 방열성이 저하될 수 있다. 예를 들면 상기 폴리오르가노실록산은 10~35 중량%, 15~30 중량% 또는 15~25 중량% 포함될 수 있다.

[0045] 한 구체예에서 상기 폴리오르가노실록산은 상기 비닐기 말단 폴리디메틸실록산 및 폴리(메틸하이드록시)실록산을 1:0.8~1:3 중량비로 포함할 수 있다. 상기 중량비로 포함시 혼합성 및 분산성이 우수하면서, 내열성, 방열성 및 기계적 물성이 우수할 수 있다. 예를 들면 상기 폴리오르가노실록산은 상기 비닐기 말단 폴리디메틸실록산 및 폴리(메틸하이드록시)실록산을 1:1~1:2.5 중량비로 포함할 수 있다.

[0047] (2) 산화알루미늄: 상기 산화알루미늄(Al₂O₃)은 기계적 물성과 열전도성 및 방열특성 확보를 위해 포함될 수 있

다.

- [0048] 한 구체예에서 상기 산화알루미늄은 구형, 타원체형, 다면체형 또는 부정형일 수 있다.
- [0049] 한 구체예에서 상기 산화알루미늄은 평균입경 $1\sim 100\mu\text{m}$ 및 비표면적 $0.05\sim 1\text{m}^2/\text{g}$ 일 수 있다. 상기 산화알루미늄을 포함시 혼합성 및 분산성이 우수하면서 기계적 물성과 열전도성 및 방열특성이 우수할 수 있다. 예를 들면 상기 산화알루미늄은 평균입경 $20\sim 100\mu\text{m}$ 및 비표면적 $0.05\sim 0.5\text{m}^2/\text{g}$ 일 수 있다.
- [0050] 한 구체예에서 상기 산화알루미늄은 상기 복합소재 조성물 전체중량에 대하여 50~80 중량% 포함된다. 상기 산화알루미늄을 50 중량% 미만으로 포함시 방열성 및 열전도성이 저하되며, 80 중량%를 초과하여 포함시 조성물의 혼합성 및 분산성이 저하되고 기계적 물성이 저하될 수 있다. 예를 들면 상기 산화알루미늄은 55~80 중량%, 60~80 중량%, 65~80 중량% 또는 70~80 중량% 포함될 수 있다.
- [0052] (3) 가교제: 상기 가교제는 상기 조성물을 가교하여 성형체를 제조시 기계적 물성을 확보하기 위해 포함될 수 있다.
- [0053] 한 구체예에서 상기 가교제는 백금-알케닐기 함유 실록산 화합물을 포함할 수 있다. 상기 조건에서 혼합성과 분산성이 우수하고 조성물이 용이하게 가교되어 성형체가 용이하게 형성될 수 있다. 예를 들면 상기 가교제는 백금-디비닐 테트라메틸디실록산 복합체(platinum complex with divinyltetramethyldisiloxane)를 포함할 수 있다.
- [0054] 한 구체예에서 상기 가교제는 상기 복합소재 조성물 전체중량에 대하여 1~5 중량% 포함된다. 상기 가교제를 1 중량% 미만으로 포함시 가교 반응이 용이하게 발생하지 않아 기계적 물성이 저하되고, 5 중량%를 초과하여 포함시 내구성과 기계적 물성이 저하될 수 있다. 예를 들면 상기 가교제는 1~4 중량%, 1~3 중량% 또는 1~2 중량% 포함될 수 있다.
- [0056] (4) 옥타데실아민 개질된 그래핀 옥사이드: 상기 옥타데실아민 개질된 그래핀 옥사이드는 열전도성 및 방열특성 확보를 위해 포함될 수 있다. 상기 옥타데실아민 개질된 그래핀 옥사이드는, 표면 소수성으로 개질되어 친수성을 갖는 그래핀 옥사이드 대비 상기 조성물의 폴리오르가노실록산 등의 성분에 대한 분산성과 혼합성이 우수할 수 있다.
- [0057] 한 구체예에서 상기 옥타데실아민 개질된 그래핀 옥사이드는, (S1) 그래핀 옥사이드 분산액, 알코올 및 옥타데실아민을 혼합하여 제1 조성물을 제조하는 단계; (S2) 상기 제1 조성물을 $90\sim 100^\circ\text{C}$ 에서 환류 및 여과하여 여과물을 제조하는 단계; (S3) 상기 여과물을 알코올에 분산하고 원심분리하여 분리물을 제조하는 단계; 및 (S4) 상기 분리물을 건조하는 단계;를 포함하여 제조될 수 있다.
- [0058] 상기 그래핀 옥사이드는 통상의 것을 사용할 수 있다. 예를 들면 허머스(Hummers) 법을 통해 그래핀 옥사이드를 제조할 수 있다.
- [0059] 한 구체예에서 상기 그래핀 옥사이드는 구형, 편상형, 침상형, 다면체형, 타원체형 또는 부정형일 수 있다.
- [0060] 한 구체예에서 상기 그래핀 옥사이드는 평균크기가 30nm 내지 $5\mu\text{m}$ 일 수 있다. 상기 조건에서 혼합성 및 분산성이 우수할 수 있다. 상기 크기는 상기 그래핀 옥사이드의 입경 또는 최대길이를 의미할 수 있다.
- [0061] 상기 (S1) 단계에서 그래핀 옥사이드 분산액은 물에 그래핀 옥사이드를 투입하고 초음파 분산하는 단계;를 포함하여 제조될 수 있다.
- [0062] 한 구체예에서 상기 그래핀 옥사이드 분산액은 물 100 중량부 및 그래핀 옥사이드 0.05~1 중량부 포함할 수 있다.
- [0063] 한 구체예에서 상기 제1 조성물은 상기 물 100 중량부, 그래핀 옥사이드 0.05~1 중량부, 알코올 10~40 중량부 및 옥타데실아민 0.05~1 중량부 포함할 수 있다. 상기 조건에서 혼합성 및 분산성이 우수하며, 옥타데실아민에 의해 그래핀 옥사이드가 용이하게 개질될 수 있다.
- [0064] 상기 알코올은 메탄올, 에탄올, 이소프로판올 및 부탄올 중 하나 이상 포함할 수 있다. 예를 들면 에탄올을 포함할 수 있다.

- [0065] 예를 들면 상기 제1 조성물은 물 100 중량부, 그래핀 옥사이드 0.1~0.8 중량부, 알코올 15~30 중량부 및 옥타데실아민 0.1~0.8 중량부 포함할 수 있다.
- [0066] 상기 (S2) 단계에서 상기 제1 조성물을 90~100℃에서 환류하고, 상기 환류된 제1 조성물을 여과하여 여과물을 제조할 수 있다. 상기 조건에서 상기 여과물의 순도가 우수할 수 있다. 예를 들면 상기 제1 조성물을 90~100℃에서 500~800rpm으로 1시간 내지 8시간 동안 환류하고, 상기 환류된 제1 조성물을 여과하여 여과물을 제조할 수 있다. 상기 여과물은 파우더 형태일 수 있다. 상기 조건에서 공유결합을 통해 표면 개질이 용이하게 이루어지며 개질된 물질의 탈착이 발생하지 않고 기계적 물성이 우수할 수 있다.
- [0067] 상기 (S3) 단계에서 상기 여과물을 알코올에 분산 후, 원심분리하여 분리물을 제조할 수 있다. 상기 조건에서 옥타데실아민 개질된 그래핀 옥사이드가 용이하게 수득될 수 있다. 예를 들면 상기 여과물을 알코올에 분산하고, 10분 내지 60분 동안 원심분리하여 분리물을 제조할 수 있다. 상기 원심분리는 상기 시간 조건으로 1~10회 실시할 수 있다.
- [0068] 상기 알코올은 메탄올, 에탄올, 이소프로판올 및 부탄올 중 하나 이상 포함할 수 있다. 예를 들면 에탄올을 포함할 수 있다.
- [0069] 상기 (S4) 단계에서 상기 분리물은 60~95℃에서 건조될 수 있다. 상기 조건으로 건조시 옥타데실아민 개질된 그래핀 옥사이드가 용이하게 수득될 수 있다. 예를 들면 상기 분리물은 60~95℃에서 1~40 시간 또는 15~30 시간 동안 건조될 수 있다.
- [0070] 한 구체예에서 상기 옥타데실아민 개질된 그래핀 옥사이드는 상기 복합소재 조성물 전체중량에 대하여 0.1~5 중량% 포함된다. 상기 옥타데실아민 개질된 그래핀 옥사이드를 0.1 중량% 미만으로 포함시 방열 특성의 확보가 어려우며, 5 중량%를 초과하여 포함시 조성물의 혼합성 및 분산성이 저하되고 기계적 물성이 저하될 수 있다. 예를 들면 상기 옥타데실아민 개질된 그래핀 옥사이드는 0.1~4 중량%, 0.1~2 중량% 또는 0.1~1 중량% 포함될 수 있다.
- [0072] 본 발명의 한 구체예에서 상기 조성물은 습윤분산제를 더 포함할 수 있다.
- [0073] (5) 습윤분산제: 상기 습윤분산제는 상기 조성물의 혼합성 및 분산성을 더욱 향상시키기 위해 포함될 수 있다. 상기 습윤분산제는 통상의 것을 사용할 수 있다.
- [0074] 한 구체예에서 상기 조성물은 상기 복합소재 조성물 전체 중량에 대하여 습윤분산제 0.01~5 중량%를 더 포함할 수 있다. 상기 조건에서 조성물의 기계적 물성과 방열 특성이 저하되지 않으면서 조성물의 혼합성 및 분산 안정성이 우수할 수 있다. 예를 들면 상기 습윤분산제는 0.01~4 중량%, 0.01~3 중량% 또는 0.01~2 중량% 포함될 수 있다.
- [0076] (6) 용제: 본 발명의 한 구체예에서 상기 조성물은 용제를 더 포함할 수 있다.
- [0077] 한 구체예에서 상기 용제는 물 및 알코올 중 하나 이상 포함할 수 있다. 상기 알코올은 메탄올, 에탄올, 이소프로판올 및 부탄올 중 하나 이상 포함할 수 있다.
- [0078] 한 구체예에서 상기 용제는 상기 복합소재 조성물 전체 중량에 대하여 0.1~20 중량% 포함될 수 있다. 상기 범위로 포함시 조성물의 혼합성과 분산성 및 성형성이 우수할 수 있다.
- [0080] **복합소재 조성물을 이용한 성형체 제조방법**
- [0081] 본 발명의 다른 관점은 상기 복합소재 조성물을 이용한 성형체 제조방법에 관한 것이다. 한 구체예에서 상기 복합소재 조성물 제조방법은 (S10) 폴리오르가노실록산 10~40 중량%, 산화알루미늄 50~80 중량%, 가교제 1~5 중량%, 옥타데실아민 개질된 그래핀 옥사이드 0.1~5 중량%를 포함하는 복합소재 조성물을 이용하여 중간성형체를 제조하는 단계; 및 (S20) 상기 중간성형체를 경화시키는 단계;를 포함한다.
- [0082] 상기 복합소재 조성물은 전술한 바와 동일하므로 이에 대한 설명은 생략하도록 한다.
- [0083] 본 발명의 한 구체예에서 상기 조성물은 습윤분산제를 더 포함할 수 있다. 상기 습윤분산제는 상기 조성물의 혼

합성 및 분산성을 더욱 향상시키기 위해 포함될 수 있다. 상기 습윤분산제는 통상의 것을 사용할 수 있다.

[0084] 한 구체예에서 상기 조성물은 상기 복합소재 조성물 전체 중량에 대하여 습윤분산제 0.01~5 중량%를 더 포함할 수 있다. 상기 조건에서 조성물의 기계적 물성과 방열 특성이 저하되지 않으면서 조성물의 혼합성 및 분산 안정성이 우수할 수 있다. 예를 들면 상기 습윤분산제는 0.01~4 중량%, 0.01~3 중량% 또는 0.01~2 중량% 포함될 수 있다.

[0085] 본 발명의 한 구체예에서 상기 조성물은 용제를 더 포함할 수 있다. 한 구체예에서 상기 용제는 물 및 알코올 중 하나 이상 포함할 수 있다. 상기 알코올은 메탄올, 에탄올, 이소프로판올 및 부탄올 중 하나 이상 포함할 수 있다.

[0086] 한 구체예에서 상기 용제는 상기 복합소재 조성물 전체 중량에 대하여 0.1~20 중량% 포함될 수 있다. 상기 범위로 포함시 조성물의 혼합성과 분산성 및 성형성이 우수할 수 있다.

[0087] 상기 중간성형체는 가압, 사출 및 압출 중 하나 이상의 방법으로 제조될 수 있다.

[0088] 한 구체예에서 상기 복합소재 조성물을 이용하여 30~150℃로 가열하여 중간성형체를 제조할 수 있다. 상기 조건에서 중간성형체가 용이하게 제조될 수 있다.

[0089] 한 구체예에서 상기 경화는 80~120℃에서 실시될 수 있다. 상기 조건으로 경화시 중간성형체가 용이하게 경화될 수 있다.

[0091] 성형체 제조방법에 의해 제조된 성형체

[0092] 본 발명의 또 다른 관점은 상기 성형체 제조방법에 의해 제조된 성형체에 관한 것이다.

[0094] 이하, 본 발명의 바람직한 실시예를 통하여 본 발명의 구성 및 작용을 더욱 상세히 설명하기로 한다. 다만, 이는 본 발명의 바람직한 예시로 제시된 것이며 어떠한 의미로도 이에 의해 본 발명이 제한되는 것으로 해석될 수는 없다. 여기에 기재되지 않은 내용은 이 기술 분야에서 숙련된 자이면 충분히 기술적으로 유추할 수 있는 것이므로 그 설명을 생략하기로 한다.

[0096] 실시예 및 비교예

[0097] 상기 실시예 및 비교예에 사용된 성분은 하기와 같다.

[0098] (A) 폴리오르가노실록산: (A1) 수평균분자량 2,500g/mol이고, 하나 이상의 측쇄에 메틸기를 가지며, 하나 이상의 단부에 하이드록시기를 갖는 폴리(메틸하이드록시)실록산을 사용하였다. (A2) 점도(25℃) 5000cP 조건의 비닐기 말단 폴리디메틸실록산을 사용하였다.

[0099] (B) 산화알루미늄: 평균입경 1~100 μ m 및 비표면적 0.05~0.5m²/g인 산화알루미늄(Al₂O₃)을 사용하였다.

[0100] (C) 가교제: 백금-디비닐 테트라메틸디실록산 복합체(platinum complex with divinyltetramethyldisiloxane)를 사용하였다.

[0101] (D1) 옥타데실아민 개질된 그래핀 옥사이드: 증류수 100 중량부에 그래핀 옥사이드 0.2~0.5 중량부를 초음파 분산하여 그래핀 옥사이드 분산액을 제조하였다. 그 다음에 상기 그래핀 옥사이드 분산액에 상기 물 100 중량부 기준 에탄올 20~25 중량부 및 옥타데실아민 0.1~0.5 중량부를 혼합 및 분산하여 제1 조성물을 제조하였다.

[0102] 상기 제1 조성물을 95℃에서 600rpm으로 4시간 동안 환류한 다음, 여과하여 파우더 형태의 여과물을 제조하였다. 상기 여과물을 에탄올 100mL에 분산하고, 30분 동안 원심분리하는 과정을 4회 반복하여 분리물을 제조하였다. 그 다음에 상기 분리물을 80℃에서 24시간 동안 건조하는 단계;를 포함하여 옥타데실아민 개질된 그래핀 옥사이드를 제조하였다. 상기 옥타데실아민 개질된 그래핀 옥사이드의 주사전자현미경(SEM) 사진을 하기도 1에 나타내었다.

[0103] (D2) 상기 D1과 동일한 종류의 그래핀 옥사이드를 사용하였다.

[0104] (E) 습윤분산제: BYK사의 BYK-LP X 21879를 사용하였다.

[0106] 실시예 1

[0107] 하기 표 1의 성분 및 함량을 포함하는 복합소재 조성물을 이용하여 프레스 성형을 이용하여 중간성형체를 제조하고, 상기 중간성형체를 90~105℃에서 경화하여 시트 형상의 성형체를 제조하였다.

[0109] 실시예 2~4 및 비교예 1~5

[0110] 하기 표 1의 성분 및 함량을 적용한 것을 제외하고 상기 실시예 1과 동일한 방법으로 성형체를 적용하였다.

표 1

구분 (중량%)	실시예				비교예				
	1	2	3	4	1	2	3	4	5
(A1)	14	12	13	15	23	10	14	14	14
(A2)	8	8	7	10	20	5	8	8	8
(B)	76.8	78.8	78.7	73.7	55.8	83.8	71.8	71	76.8
(C)	1	1	1	1	1	1	6	1	1
(D1)	0.2	0.2	0.2	0.2	0.2	0.2	0.2	6	-
(D2)	-	-	-	-	-	-	-	-	0.2
(E)	-	-	0.1	0.1	-	-	-	-	-
합계	100	100	100	100	100	100	100	100	100

[0112] 실험예

[0113] (1) FT-IR 분석: 상기 실시예 및 비교예 중 대표적으로, 실시예 1에 사용된 옥타데실아민 개질된 그래핀 옥사이드와, 비교예 5에 사용된 그래핀 옥사이드에 대하여 FT-IR 분석기기를 사용하여 분석한 결과를 하기 도 2 및 도 3에 나타내었다.

[0114] 하기 도 2는 비교예 5의 그래핀 옥사이드의 FT-IR 스펙트럼 분석결과이며, 도 3은 실시예 1의 옥타데실아민 개질된 그래핀 옥사이드의 FT-IR 스펙트럼 분석결과이다.

[0115] 상기 도 2를 참조하면, 상기 그래핀 옥사이드는, 2924.1cm^{-1} 및 2853.3cm^{-1} 파수에서 지방족 C-H 피크, 1735.1cm^{-1} 및 1617.7cm^{-1} 에서 C=O 피크 및 1039.9cm^{-1} 에서 C-O 피크를 관찰할 수 있다.

[0116] 반면 상기 도 3을 참조하면, 상기 실시예 1의 옥타데실아민 개질된 그래핀 옥사이드는, 2920.4cm^{-1} 및 2849.5cm^{-1} 에서 지방족 C-H 피크를 가지며, 1735.1cm^{-1} 에서 C=O 피크를 가지며, 1364.2cm^{-1} 에서 C-N-C 결합 피크를 가지며, 1215.1cm^{-1} 에서 C-N 결합피크를 관찰할 수 있다. 특히 2900cm^{-1} 파수에서 강하게 나오는 진동은 옥타데실아민(ODA)의 C-H bond로 예상될 수 있다.

[0118] (2) 혼합성 및 분산성: 상기 실시예 및 비교예에 대하여, 중간성형체 제조시 상기 조성물의 혼합성 및 분산성을 평가하였다. 상기 조성물의 혼합성 및 분산성 정도는 하기의 4 등급으로 분류하여 평가하여 하기 표 2에 그 결과를 나타내었다(◎: 분산성 매우 양호, ○: 극히 조금 뭉침/분리 발생, △: 약간 뭉침/분리발생, X: 심각한 뭉침/분리 발생).

표 2

구분	실시예				비교예				
	1	2	3	4	1	2	3	4	5
분산성 및 혼합성	◎	◎	◎	◎	△	X	△	X	△

[0119]

[0120]

상기 표 2를 참조하면, 본 발명의 조성물 함량 조건을 벗어난 비교예 1~5는 실시예 1~4에 비해 분산성 및 혼합성이 저하되는 것을 알 수 있었다.

[0121]

한편 도 4(a)는 비교예 5의 그래핀 옥사이드의 수분산성을 나타낸 것이며, 도 4(b)는 실시예 1의 옥타데실아민 개질된 그래핀 옥사이드의 수분산성을 나타낸 사진이다. 상기 도 4를 참조하면, 실시예 1의 옥타데실아민 개질된 그래핀 옥사이드는 그래핀 옥사이드가 옥타데실아민을 공유결합 시킴으로써, 소수성으로 개질되어 비교예 5에 비해 수분산성이 저하되는 것을 알 수 있었다.

[0122]

도 5(a)는 실시예 1에서 제조된 복합소재 조성물의 분산성을 나타낸 것이며, 도 5(b)는 비교예 5에서 제조된 복합소재 조성물의 분산성을 나타낸 사진이다. 상기 도 5를 참조하면, 상기 실시예 1은 옥타데실아민 개질된 그래핀 옥사이드와 폴리오르가노실록산 등 다른 조성물 구성 성분과의 분산성이 우수한 반면, 비교예 5는 그래핀 옥사이드가 일부 미분산되어 분산성이 저하되는 것을 알 수 있었다.

[0124]

(3) 수접촉각 측정: 상기 실시예 및 비교예 중 대표적으로, 실시예 1에 사용된 옥타데실아민 개질된 그래핀 옥사이드와, 비교예 5에 사용된 그래핀 옥사이드에 대하여 수접촉각을 측정하여 그 결과를 하기 도 6에 나타내었다.

[0125]

하기 도 6(a)는 비교예 5 옥타데실아민 개질된 그래핀 옥사이드의 수접촉각 측정결과이며, 도 6(b)는 실시예 1 그래핀 옥사이드의 수접촉각 측정결과를 나타낸 사진이다. 상기 도 6의 결과를 참조하면, 본 발명의 옥타데실아민 개질된 그래핀 옥사이드는 표면이 소수성으로 개질되어 상기 비교예 5의 그래핀 옥사이드 대비 수접촉각이 증가하는 것을 알 수 있었다. 따라서 실시예 1의 옥타데실아민 개질된 그래핀 옥사이드는 옥타데실아민이 그래핀 옥사이드에 공유결합되어 소수성으로 개질된 것을 알 수 있었다.

[0127]

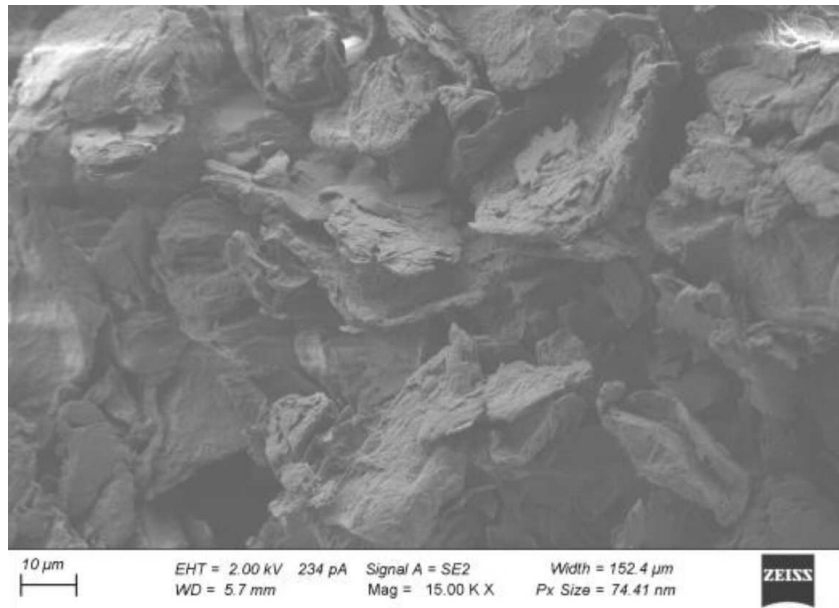
(4) 성형체 분산성 평가: 도 7(a)는 산화알루미늄 만을 적용한 성형체 사진이며, 도 7(b)는 비교예 5의 성형체 사진이고, 도 7(c)는 실시예 1의 성형체 사진이다. 상기 도 7(b)를 참조하면, 비교예 5는 부분적인 검은 색의 스폿(spot)이 관찰되었으며 이는 그래핀 옥사이드가 묻쳐있는 것을 알 수 있었다. 반면 상기 도 7(c)를 참조하면, 실시예 1은 부분적인 검은 스폿이 없으며 이는 옥타데실아민 개질된 그래핀 옥사이드와 다른 조성물의 구성 성분 사이의 분산성이 우수한 것을 알 수 있었다.

[0129]

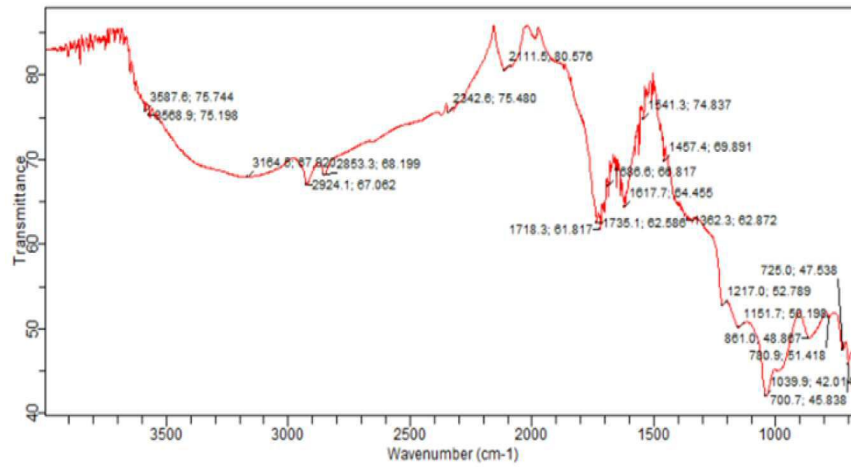
이제까지 본 발명에 대하여 실시예들을 중심으로 살펴보았다. 본 발명이 속하는 기술분야에서 통상의 지식을 가진 자는 본 발명이 본 발명의 본질적인 특성에서 벗어나지 않는 범위에서 변형된 형태로 구현될 수 있음을 이해할 수 있을 것이다. 그러므로 개시된 실시예들은 한정적인 관점이 아니라 설명적인 관점에서 고려되어야 한다. 본 발명의 범위는 전술한 설명이 아니라 특허청구범위에 나타나 있으며, 그와 동등한 범위 내에 있는 모든 차이점은 본 발명에 포함된 것으로 해석되어야 할 것이다.

도면

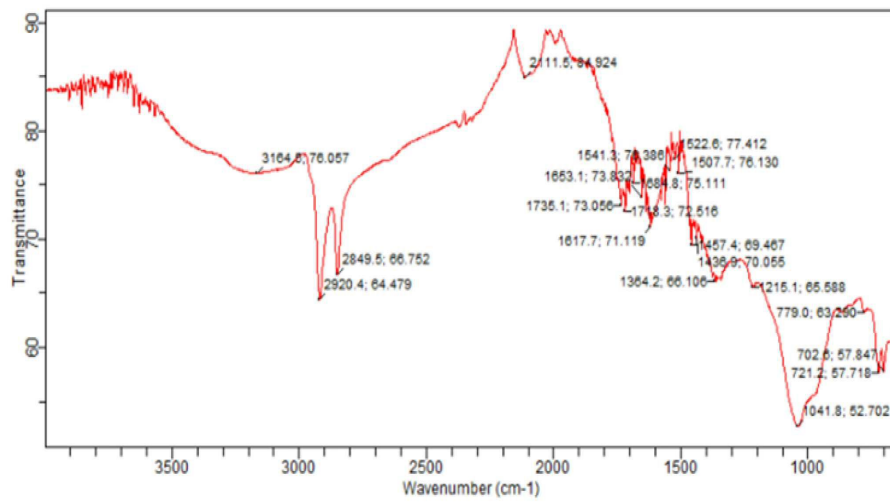
도면1



도면2



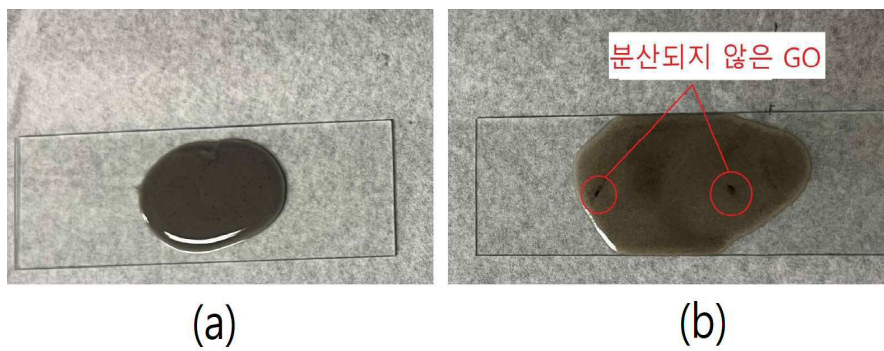
도면3



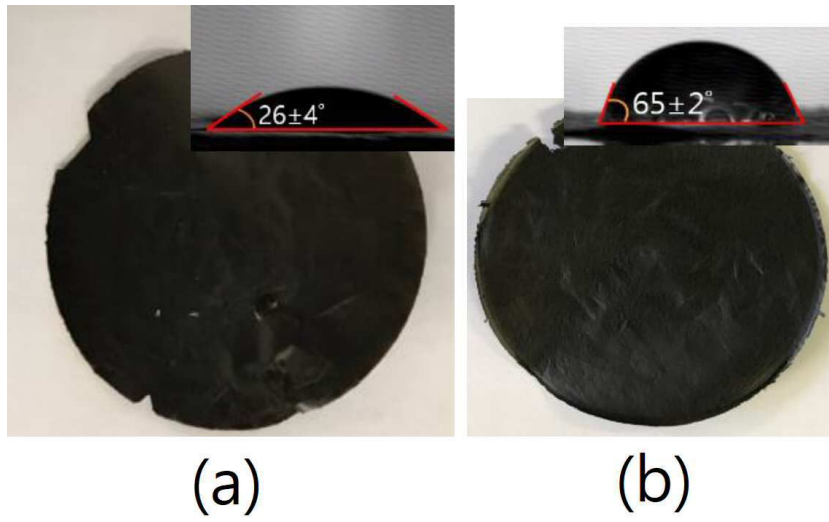
도면4



도면5



도면6



도면7

