# 나노복합체 소재의 생성방법 및 절연소재

한국과학기술정보연구원 전 문 연 구 위 원 여 철 현 (ANALY@reseat.re.kr)

#### 1. 개요

- O 이 발명은 나노크기인 ZnO가 폴리머 소재에 고도로 분포된 우수한 열 전도도를 가진 나노복합 소재, 이 나노복합체 소재의 생성방법 및 이 소재를 포함하는 절연성소재와 관련된다. 나노복합체는 폴리머종류의 강성도, 경도, 파괴인성, 열전도도 및 광 효과와 같은 성질들을 개선하 는 방법으로서 지대한 관심을 집중시킨다.
- 고전적인 문제는 폴리머 매트릭스의 내부에 나노 상을 어떻게 조절하고 분산시켜야 하는 것이다. 미리 합성된 나노입자들의 사용이 통상적이지만 전형적으로 응집, 높은 점성 및 한정된 하중 분율과 관련된다. 최근 실리카 나노입자들은 에폭시수지의 존재에서 직접 성장될 수 있어서 그것으로 이들 문제를 피한다는 것이 알려졌다. 여기에 이 발명가들은 결정성 산화물 나노입자들, 특별히 ZnO의 제자리 성장에 기초된 조성을 발명했다.
- O 교차 결합한 수지에서 나노입자들의 제자리 합성에 대한 이 새로운 연구방법은 결정성 산화물의 종류에 대하여 적절하며 다양한 형태들을 발생하기 위해 가능성을 갖는다. 이 제자리 연구방법은 성형성을 희생시키지 않고 계층적 구조(hierachical structure)를 생성하도록 다른 충전제들로 삽입에 특히 적합하다.

## 2. 기술현황

O 열경화성 폴리머와 에폭시는 특히 접착제, 표면코팅, 캡슐화 소재, 복합체, 주형소재, 전기적 층화제 등으로 광범위하게 사용된다. 그것들은 우수한 역학적·전기적 성질, 낮을 축소, 많은 금속에 우수한 접착 및 용

매와 화학내성을 나타낸다. 수지는 고도로 교차결합된 삼차원적 네트워크를 생성하도록 연속적 교차결합 반응을 할 수 있게 하는 가공처리동안 활성 화학기능성을 유지한다.

- O 이 경화공정 뒤에 에폭시 수지는 경질, 비 용융 및 경직 소재가 된다. 그러한 수지는 대단히 흥미로운 성질을 가질지라도 그들의 성질과 기 술적 응용을 위한 적합성을 개선하기 위한 상당한 영역이 존재한다. 그 들의 성질을 개선하기 위하여 무기 나노 충전제를 주입하는 에폭시 기 초된 나노복합체의 제조에 최근 지대한 관심이 있게 된다.
- 근년에 나노구조로 된 유기 무기 혼성체, 또는 폴리머 나노복합체는 기 초연구의 관점과 광범위한 잠재적 응용들로부터 상당한 관심을 끌었다. 복합체 소재는 유기와 무기상의 두 가지 다른 성분들의 결합의 결과물 이다. 성분들의 적어도 한 가지는 nm차수의 크기를 가질 때 나노복합 체 소재가 얻어진다. 나노복합체들은 그들 각각 종래의 복합체들에 관 한 성질들을 일반적으로 개선했다.
- O 유기 무기 소재들의 한 가지 중요한 예는 폴리머 나노복합체이며 그것 은 무기 나노충전제의 주입결과물이다. 그것들은 유연성과 우수한 가공 성 유기폴리머와 높은 열 안정성, 화학적 내성 및 열전도도의 무기소재 의 이점들을 겸비한다. 폴리머 매트릭스에서 나노입자 크기, 형태, 크기 분포, 결정구조 및 분산균일성의 조절은 소재의 최종 성질을 결정하는 주된 인자들이 되었다.
- O 무기 나노입자를 폴리머 매트릭스에 주입하기 위하여 딴 자리(ex situ) 방법 또는 제자리(in situ)방법으로 분류될 수 있는 몇 가지 방법들이 개발되었다. 딴 자리방법은 아주 다양하게 이용할 수 있는 나노입자들 과 그것의 적합성 때문에 단연 가장 일반적이고 폴리머 매트릭스로 미 리 합성된 나노입자의 분산을 포함한다.
- O 많은 수지시스템은 다양한 소자들, 특히 마이크론 크기의 입자성 물질들로 충전된다. 더욱더 충전제의 첨가는 입자 입자 상호작용, 충전제입자들을 적시는 부적당한 수지 및 높은 점성에 의해 제한된다. 여기에제자리 생성된 나노입자들을 사용하여 계층적 구조가 생성될 수 있고,

그것에 의해 나노입자들은 수지를 채우고, 그것은 마이크론 척도 입자 들에 의해 계층적 구조자체에 채워진다.

- O 제자리방법은 낮은 점성과 가공성을 유지하며, 한편으로 다른 길이척도는 패킹밀도를 증가시킨다. 이 결과는 충전제 함량의 증가이고 그 위에 결합하는 입자들의 비 선형 이점들이 된다. 충전된 수지시스템의 열전도도는 제자리 나노입자들을 첨가에서 단순히 증대된 충전제의 하중분율보다 더 많이 증대된다. 이는 충전된 수지시스템이 보통 성능을 제한하는 더욱 큰 입자들간의 열전달을 증강시키기 때문이다.
- O 추가적으로 제자리방법은 수지내부에서 다른 입자들에 코팅을 조립하는 방법을 제공한다. 예를 들면 탄소 나노튜브는 수지시스템에서 분산될 수 있고, 제자리 합성이 일어날 때 이 나노튜브는 새로 생성된 충전제 소재에서 코팅되며 전기적으로 절연장벽 또는 포논 짝지음 층과 같은 유용한 기능을 제공한다.

#### 3. 발명의 내용

- O 현재의 방법은 교차 결합할 수 있는 사전폴리머에서 ZnO 나노입자들을 생성하기 위하여 알킬과/또는 알킬아연 알콕사이드 아연전구체를 사용했다. 광범위한 가능한 기들은 똑같거나 또는 다른 R 기를 가진화학식 ZnR<sub>2</sub>, Zn(OR)<sub>2</sub>, 또는 ZnR(OR')로 사용되었다. 유사하게 디아미드 아연, 알킬아연 알콕사이드, 알킬아연아미드 및 알킬아연 싸이올레이트(thiolate)도 사용된다.
- O 놀랍게도 일부러 이중 작용기가 아닌 한, 이들 자체 반응성 화합물은 본질적으로 에폭시와 같은 교차결합하는 수지에서 기능성과 반응하지 않고 제자리 ZnO 나노입자들을 제조한다. 온건한 조건들에서 현저하 게 결정성 나노입자들을 얻을 수 있다. 그 결과물은 원래 수지의 교차 결합하는 성능을 유지하는 잘 분포된 결정성 ZnO 입자들을 포함하는 나노복합체 사전 폴리머시스템이다.
- O 따라서 적당한 가공 뒤에 수지시스템은 경화될 수 있으며 증강된 성질 들을 갖는 견고한 나노복합체수지를 생성한다. 더욱이 아연리간드의 선

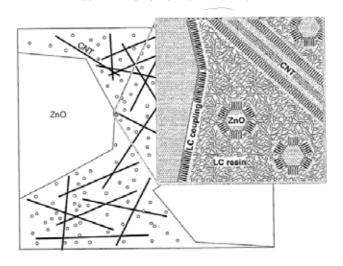
택은 비 공유결합효과를 통하거나, 아니면 ZnO상과 매트릭스 간에 공유로 결합할 수 있는 일부러 이중 작용기 리간드의 사용으로 입자와 매트릭스 간의 상호작용을 개질할 기회를 제공한다. 이중 작용기분자는 수지에, 또는 ZnO 전구체에 첨가될 수 있다.

- O 그러한 반응은 일반적으로 수지가 반응성이 될 것이지만 최종적인 성질들을 개선하기 위해 수지와 나노입자 간에 강한 직접결합을 형성할 것이다. 적당한 에폭시수지들은 글리시딜과 비 글리시딜 시스템 모두를 포함한다. 글리시딜 에폭시들은 글리시딜 에테르, 글리시딜 에스테르 및 글리시딜 아민과 같이 더욱 분류된다. 모든 그들 중 비스페놀 A의디 글리시실 에테르(DGEBA)는 광범위하게 사용되었고 그것은 전형적인 공업용 에폭시수지이다.
- O 비 글리시딜 에폭시들은 지방족이거나 아니면 사이클로 지방족 에폭시수지들이다. 경화제는 아민, 포리아마이드, 페놀수지, 무수물, 이소시안산염 및 폴리머 캡탄을 포함한다. 다른 적절한 폴리머수지시스템은 아크릴수지(폴리부틸아크릴산염), 스티렌수지(폴리스티렌), 폴리탄산염수지, 폴리에스테르수지, 페닐렌수지, 싸이오펜수지 등을 포함한다.
- O 연구방법은 나노복합체의 제조에 대하여 각 성분이 단일 용기에 연속적으로 첨가될 수 있는 까닭에 독특한 "일 펏(one-pot)"해법을 제공한다. 계층적 복합체의 제작은 이 "일 펏"방법을 사용하여 쉽게 이루어진다. 만약 마이크로입자와 나노입자의 결합이 필요하면 나노입자들은 위에서 설명된 바와 같이 제자리 발생될 수 있다.
- 점성은 낮게 남아 있으므로 추가적인 마이크론 충전제들은 종래의 방법으로 연속적으로 첨가될 수 있다. 대신으로 만약 제자리 코팅이 필요하면 코팅될 입자들은 나노입자 전구체 이전에 수지에 첨가된다. 이 경우에 코팅되는 입자들은 그들의 표면이 석출되는 나노입자들과 적합성이 되도록 제조되어야만 하며, 산화물 코팅을 위하여 표면은 최대 균질성을 위하여 가능한 한 극성이어야 한다.
- O 제자리 입자는 다음에 반응이 진행되는 동안 제2 입자에 핵생성되거나 또는 그것과 회합될 것이며, 계층적 구조를 생성한다. 복합체 계층적

구조들은 이들 방법을 결합하여 단일 펏에서 합성될 수 있다. 이 산화 물합성화학은 다른 나노입자 또는 탄소나노튜브에 코팅을 발생하도록 응용될 수도 있다.

## 4. 발명의 상세설명

O 이 발명은 또한 전기적으로 절연거동을 유지하면서 수지시스템의 열전 도도를 어떻게 개선하는가의 도전에 대한 응답이다. 고전적인 연구방법은 열적으로 전도성소재로 수지시스템을 채우는 것이다. ZnO는 수지의 열전도도보다 약 300배 더 큰 60W/m/K의 전도도를 가진 , 보통 사용되는 충전제이다. 이 접근방법은 어느 정도 잘 작동되지만 첨가할 수 있는 충전제의 양, 쉽게 이용할 수 있는 소재들의 열전도도 및 계면 열저항의 세 가지 인자들에 의해 제한된다.



<그림 1> 계층적 목표구조의 개략도

- O 이 발명의 목적은 <그림 1>에 개략적으로 나타낸 바와 같이 새로운 형 태의 계층적 구조에 대한 합성방법을 알아내는 것이다. 이 구조는 그들 대부분 흥미롭고 그들 자체로서 잠재적으로 유용한 다양한 새로운 특 징들을 겸비한다. 더욱이 전체적으로 계층적 구조는 복합체 공학기술에 서 새로운 개발을 나타내며, 그것에 의해 많은 다른 길이 척도들은 이 경우 단일 단계로 복잡한 구조의 제조를 허용하는 화학적 방법을 사용 하여 동시에 조절된다.
- O 구조의 개개 성분들에서 종래의 마이크론 척도 ZnO는 값싸고 열전도

도의 쉽게 이용할 수 있는 증가를 제공하도록 규정되었다. ZnO의 하중 분율은 수지시스템에 ZnO 나노입자들을 첨가함에 의해 상당히 증가될 수 있다. 수지내부에서 아노입자들을 제자리 합성하는 것이 의도되었고 결국 잘 분산된 안정한 소재들이 된다.

- O 이 방법론은 비결정성 실리카 나노입자들에 대하여만 시범설명되었다. 그렇지만 그것은 대단히 효과적으로 보이고 결국 가공성을 방해하지 않고 기본성질들의 개선이 된다. 나노 크기 ZnO의 존재는 그것의 크기 에 의한 열전도도에 더욱더 효과를 나타내는 가능성을 갖는다. 수지의 나노 가둠은 그것의 강성도와 유리전이온도를 상승시킨다.
- O 매트릭스의 바탕 열전도도의 어떤 관련된 증가는 불연속적인 복합체의 전체적 성질에 대하여 극도로 중요하다. 이 증가는 강한 공유결합인 ZnO 표면과 수지매트릭스 간의 결합을 필요로 한다. 이상적으로 산화 물과 폴리머 간의 결합제는 견고한 액체결정성 특성을 가진다.
- O 개개의 탄소나노튜브는 특별히 강도, 강성도, 및 열전도도의 뛰어난 성 질들을 갖는다. 실제로 그것들은 다이아몬드의 열전도도보다도 더욱더 높은 어떤 소재의 최고 전도도를 축 방향으로 갖는다. 비록 이론적인 기대치는 보다 더 높지만, 최고 측정된 열전도도는 3300W/m/K이다. 물론 탄소 나노튜브는 개선된 내마모성, 방염제 및 강도와 같은 매트릭 스에 대한 다른 이점들을 발생할 수 있다.
- O 다른 한편 그들은 효과적인 침투추출 현상을 통해서 보통 전기전도도 를 발생한다. 과대한 전기전도도를 피하기 위하여 ZnO의 절연코팅은 제자리 나노입자 합성과 동일한 화학을 사용하여 자세히 설명되었다. 이 코팅은 나노튜브들과 매트릭스 간에 결합 층을 제공하게 했다.
- O 광범위한 합성방법들은 산화물 나노입자들 특히 ZnO의 합성을 위하여 존재하며 그들은 물리적 방법 또는 화학적 방법으로 부류될 수 있다. 금속산화물들 중 ZnO는 그것의 독특한 광학적, 전자적 및 열전도도 성질들 때문에 특별한 공학기술적 관심을 야기시켰다. ZnO는 300K에서 3,37eV의 광대 띠 간격과 상온에서 60meV의 큰 엑시톤 결합에너지를 가진 반도체 소재이다.

O ZnO는 UV레이저, 태양전지, 고감도 화학기체, DNA서열센서, 휘발성유기화합물센서, 투명전도성 필름 및 다른 것들 중 전극을 위한 소재등과 같은 광범위한 응용들에 적용될 수 있다. ZnO 나노입자들은 자외선 광을 흡수하는 그들 능력 때문에 화장품과 의료 응용들에서도 연구되었다.

- O 화학적 방법은 특별히 ZnO 나노입자들의 형태와 크기를 조절하기 위하여 나노소재들의 제조에 더욱 편리하고, 선택된 전구체는 성장을 조절하는 데 중요한 역할을 한다. 전형적으로 ZnO 입자들은 LiOH 또는 NaOH와 같은 알칼리성 수산화물과 복분해반응으로 아연 염들로부터 제조되는데, Zn(OH)2가 생성되고 그것은 알코올의 존재에서 탈수공정 뒤에 계속해서 ZnO로 축합된다.
- O 계층적 구조들은 널리 알려지지 않았고, 특히 제자리 반응으로 발생된 계층적 구조들이 알려지지 않았다. 이 특허는 열경화성 교차 결합수지 시스템과 적합성인 금속산화물 전구체로서 유기금속착화합물을 사용하여 졸 겔 공정으로 금속산화물 나노입자 폴리머 복합체를 제조하는 새로운 제자리방법을 설명했다.
- 이 발명은 적어도 하나의 유기금속 아연 전구체와 열경화성 에폭시수 지를 사용하여 나노복합체들의 제조에 대한 방법과 관련된다. 이 방법 은 제자리 제조방법의 이점들 즉 단순성, 우수한 분산 및 고 하중 분율 을 취하며 그들을 새로운 소재 시스템들로 확장된다. 이 방법은 본질적 으로 상호간에 고도로 반응성이지만, 수지매트릭스 시스템과는 그렇지 않은 산화물 전구체들을 사용하여 결국 온건한 조건들에서 나노복합체 수지시스템이 생성된다.
- O 이전의 제자리 반응들과 달라서 이 새 방법은 용매가 없거나 또는 오 직 작은 양의 첨가로 진행될 수 있다. 그런 용매는 고가일 수 있고 완 전히 제거하는 것이 곤란할 수 있으며 및 그들 사용은 환경적 영향들 들 갖는다. 현재의 경우에 제자리 ZnO의 제조는 오직 휘발성 무해한 부산물, 아주 단순화된 정제 및 실제적응용을 제공한다. 따라서 이 방 법은 광범위한 폴리머들 및 기능성들과 적합성이 될 수 있다.

#### 5. 효과 및 응용

O ZnO 나노입자들은 열 증기 상 산화, 열 증기운송과 축합(TVTC), CVD 등의 물리적 방법이 사용되지만 결정성 나노입자들을 얻기 위하여 고 온이 사용된다. 제자리 나노입자 폴리머 제조가 요구될 때에는 이 고온 은 유기성분과 모순되기 때문에 침전, 졸 겔, 미세에멀션, 용매열/수열 반응 등의 화학적 방법은 나노입자들이 더욱 저온에서 제조되는 이점을 갖는다.

- O ZnO 나노입자들이 교차 결합된 에폭시수지에 분산된 나노복합소재를 생성하는 방법은 그러한 성분들의 결합에만 제한되지 않고 유사한 효 과는 다른 열가소성수지가 사용될 때도 확대될 수 있다. 나노크기인 ZnO가 폴리머소재에 고도로 분산된 나노복합체소재는 열전도도 등에 관련된 기능을 나타낼 수 있고, 이 나노복합체소재는 HV 모터에 필요 한 고절연성과 고 열전도도를 가진 최적소재이다.
- 계층적 구조들은 충전제 폴리머시스템들의 성질들을 개선하는 하중 분율과 다른 길이척도들에서 충전제들간 추가적 상승작용들을 증가시킨다. 일 펏 제조방법론은 복합체 기능성 구조들을 발생하는 데 대한 놀랄만한 단순, 실제 및 효율적 방법을 제공하며 이 연구방법의 진가는탐구하도록 남아 있지만 대단히 유망하다.
- 출처: TOYOTA JIDOSHA KABUSHIKI KAISHA, "THE IMPERIAL COLLEGE OF SCIENCE, TECHNOLOGY AND MEDICINE, "NANOCOMPOSITE MATERIAL, METHOD FOR PRODUCING NANOCOMPOSITE MATERIAL, AND INSULATING MATERIAL", WO2010026668, pp.1~44.

### <전문가 제언>

- O 이 발명은 ZnO 나노입자들이 교차결합된 폴리머 소재에 분산된 나노 복합체 소재와 관련된다. 나노복합체 소재는 10nm 또는 더 작은 평균 입도를 갖는 ZnO 나노입자들을 생성하기 위해서 유기전구체를 열경화 성 폴리머수지에 분산시키고 유기전구체를 제자리 열분해, 가수분해 및 산화의 영향에서 생성된다. 이 나노복합체 소재는 전기절연성과 열전도 도의 면에서 우수하다.
- O 이 발명은 전기적으로 절연거동을 유지하면서 수지시스템의 열전도도를 어떻게 개선하는가의 도전에 대한 응답이다. 고전적인 접근방법은 열적으로 전도성소재로 수지시스템을 채우는 것이다. ZnO는 수지의 열전도도보다 약 300배 이상 더 큰 60W/m/K의 전도도를 가진 보통 사용되는 충전제이다. 이 접근방법은 어느 정도 잘 작동되지만, 첨가할 수 있는 충전제의 양, 쉽게 이용할 수 있는 소재들의 열전도도 및 계면 열저항의 세 가지 인자들에 의해 제한된다.
- O 이 발명목적은 새로운 형태의 계층적 구조에 대한 합성방법을 알아내는 것이다. 이 구조는 그들 대부분 흥미롭고 자체로서 잠재적으로 유용한 다양한 새로운 특징들을 겸비한다. 더욱이 전체적인 계층적 구조는 복합체 공학기술에서 새로운 개발을 나타내며 그것에 의해 많은 다른 길이 척도들은 이 경우 단일 단계로 복잡한 구조를 제조하게 하는 화학적 방법을 사용하여 동시에 조절된다.
- O 나노복합체의 제조에서 각성분이 단일 용기에 연속적으로 첨가될 수 있는 독특한 "일 펏(one-pot)" 해법을 사용하여 계층적 복합체의 제작은 쉽게 이루어진다. 이 새로운 제작 해법으로 ZnO 나노입자들이 교차결합된 폴리머 소재에 분산된 결정성 나노복합체 소재의 제작은 한국에서는 연구개발이나 발명시도된 바 없다.
- O ZnO 나노복합소재를 생성하는 방법은 다른 열가소성수지가 사용될 때도 확대될 수 있다. 이 나노복합체소재는 열전도도에 관련된 고성능기능, HV 모터에 필요한 고전기절연성과 고 열전도도의 최적소재 등으로 산업적 고부가가치가 기대되며 이 분야의 연구개발과 발명이 시급하다.