38

#### **요** 연구책임자

문의

📞 TEL

🔀 E-mail

한국에너지기술연구원 기술사업화실

042-860-3384

kier-tlo@kier.re.kr

에너지효율·소재연구본부 에너지ICT·ESS연구실 연순화

# 전극 및 귀패시터를 위한 그래핀 생산 기술

기존 탄소 소재의 한계를 뛰어넘을 수 있는 우수한 물리적, 화학적 특성을 지닌 Break Through Technology로써의 2차원 형상의 그래핀 합성기술. 기존 그래핀 공정의 복잡한 합성 방법을 단순화 시켜 대용량 합성이 용이한 합성방법 개발. 수퍼커패시터 적용을 위한 전극 최적화 및 셀 제작 기술.

## ○ 기술의 구성도/개념도



# ○ 기술의 주요 내용 및 특징

- 층간 간격이 넓어진 그래핀 산화물의 제조방법 개발을 통한 고품질 그래핀 합성
- 현재 실험실 환경 합성 반응기 크기를 약 20배 Scale-up (반응기크기 500ml → 10L) 하여 대량 합성
- 전극 최적화를 이용한 대용량 전극 제조 가능
- 고 에너지 밀도 수퍼커패시터 셀 제조 가능

### ○ 기술의 적용처

이차전지 전극 소재, 인쇄전지소재, 투명전극, 초경량고강도 복합재, 방열재료, 차세대반도체 등 다수

응용분야

적용제품 이차전지 (수퍼커패시터, 배터리, 플로우배터리), 태양전지, 연료전지 / 전자파 (EMI)차폐 도료 / 디스플레이 등



• 기술의	기존 기술		본	기술				
비교우위성/ 기존 기술 대비 차별성	기존의 Hummer's Method를 사용하여 그래핀산화물 (GO)를 만들고 최종 환원 그래핀 (RGO) 을 만드는 과정이 매우 복잡하며 수율이 낮음	[존의 Hummer's Method를 사용하여       기존의 Hummer's Method 대신 KIER         내재핀산화물 (GO)를 만들고 최종 환원 그래핀       Method를 개발하여 얇은 layer 층을 구성하는         \CGO) 을 만드는 과정이 매우 복잡하며 수율이       고품질의 그래핀산화물(GO)을 만들고 최종 환원         '음       그래핀("키어핀"이라 명명)을 만드는 과정에         마이크로웨이브 기법을 도입하여 공정과정을       단순화시켜 대용량 합성을 가능하게 함.						
<ul> <li>실험 및 실증 데이터</li> </ul>	기어핀을 사용하여 전극최적화후 셀 적용, 전기화학 테이터         가용방법현 극대화 (기존 상용카본 전극에 비해 2배 이상 용량 발현)							
<ul> <li>기술의 성숙도</li> </ul>	1 2 3 4 · <sub>기초연구</sub> · 실험 ·	5 6 <sub>시작품</sub> 핵심성능 평7	7	<b>8</b> 실용화	<b>9</b> I 사업화 I			
○ 지식재산권	수버 반면이 며치	<b>축위버</b> ㅎ	축원인자	드로버ㅎ	등로인자			
현황	1         객핀 제조방법 및 이에 의해 제조된 그래핀을 포함하는 리튬 이차전지용 음극 합제	10201301 38012	2013,11,14	10148676 00000	2015.01.21			
	2 그라파이트 산화물 합성방법 및 그라파이트 산화물 이용한 그래핀 나노시트 제조방법	음을 10201300 98517	2013.08.20	10156548 40000	2015.10.28			
	초음파 분쇄 후처리 공정을 포함하는 그래핀 복합을 3 제조방법과 이를 이용한 활물질 및 슈퍼커패시터의 제조방법	물의 10201600   86201	2016.07.07	10187026 50000	2018.06.30			
	<ul><li>증간 간격이 넓어진 환원 그래핀 산화물의 제조방법</li><li>4 그에 따라 제조된 환원 그래핀산화물 및 이를</li><li>포함하는 슈퍼커패시터</li></ul>	법과 10201501 57725	2015,11,10	10179143 90000	2017.10.24			
	5 키바이드 유도 탄소 기반 음극 활물질 제조방법 및 그에 따라 제조된 음극 활물질	10201201 23761	2012.11.02	10142394 40000	2014.07.22			
	6 진공 상태에서 열처리하여 제조된 카바이드 유도 탄 및 이의 제조방법	탄소 10201300 94811	2013.08.09	10157098 10000	2015.11.17			
	Method for preparing carbide-derived carbon based anode active material and anode active material prepared by the same	n- e US14067635	2013.10.30	US09266739	2016.02.23			
	Method of manufacturing anode active mate and anode and lithium battery using the ano active material	rial, de US13855063	2013.04.02	US09136526	2015.09.15			





에너지효율기술

90 91 38

#### Principal researcher

Energy ICT and ESS Laboratory of the Energy Efficiency Technologies and Materials Science Division

Yeon Sun-Hua

**O** Inquiries

📞 Tel

E-mail

**Business Development** 

Team of the Korea

Institute of Energy Research

042-860-3384

kier-tlo@kier.re.kr

# Graphene production technology for electrodes and capacitors

The present technology is a break-through technology that may overcome the limitations of the conventional carbon materials. The technology has simplified the conventional complicated graphene synthesis process so that 2D graphene may be easily synthesized in a large quantity. The technology also includes the electrode optimization for the application to supercapacity and the cell manufacturing technology.

#### Structural Diagram/Conceptual Diagram



#### O Description and Characteristics of Technology

- Synthesis of high-quality graphene through the method for preparing graphene oxides having a large interlayer gap
- $\circ\,$  Mass production through 20-fold scale-up of the current lab-scale synthesis reactor (reactor volume 500ml  $\rightarrow$  10L)
- Manufacturing of electrodes in a large quantity through electrode optimization
- Manufacturing of high-energy density supercapacitor cells

#### Scope of Application

# Application Fields

Electrode materials for secondary batteries, printed electronics materials, transparent electrodes, ultra-light high-strength composite materials, radiant materials, nextgeneration semiconductors, etc.



#### **O** Comparative **Conventional Technolog** advantages of The conventional Hummer's method for technology / graphene oxides (GO) and final reduced Differentiation oxides (RGO) is very complicated and giv yield. from existing technologies • Experimental and empirical data notential(V electrodes) Maturity level 1 2 3 4 Basic Research 1 Experiment of technology **O** Current status No. Title of Invention of intellectual Method for manufacturing graphene and property rights mixture comprising graphene manufactu for lithium secondary battery Method for fabricating graphite oxide and manufacturing graphene nano seat using oxide Fabricating method for graphene compos post-treatment of sonification, fabricating active material, and supercapacitor by the Fabricating method for reduced graphene reduced graphene oxide fabricated by the supercapacitor having the reduced graph Manufacturing method of negative active with carbide-derived carbon and negativ material manufactured by the same Carbide-derived carbon manufactured by 6 treatment at vacuum and method thereo Method for preparing carbide-derived car anode active material and anode active n prepared by the same Method of manufacturing anode active m anode and lithium battery using the anod material

у	
or preparing I graphene ives a low	

#### Present Technology

The newly developed KIER method, replacing the conventional Hummer's method, allows the preparation of thin layers of high-quality GO and final RGO (called "KIERPHENE"). The microwave technique included in the technology simplifies the process so that the materials can be synthesized in a large quantity.



Cyclic Voltammetry (CV) for Supercapacity Electrode

>>> Electrochemical data obtained from a cell including the KIERPHENE-based electrode

 $>\!\!>$  Drastic increase of capacity (capacity twice as large as conventional commercial carbon



[TRL 4: Lab-scale core performance evaluation of materials, parts, and system]

	Application Number	Application Date	Registration Number	Registration Date
d cathode ured thereby	10201301 38012	2013.11.14	10148676 00000	2015.01.21
d method for g the graphite	10201300 98517	2013.08.20	10156548 40000	2015.10.28
sites including g method for e same	10201600 86201	2016.07.07	10187026 50000	2018.06.30
e oxide, e method and nene oxide	10201501 57725	2015.11.10	10179143 90000	2017.10.24
e material ve active	10201201 23761	2012.11.02	10142394 40000	2014.07.22
y using heat of	10201300 94811	2013.08.09	10157098 10000	2015.11.17
rbon-based naterial	US14067635	2013.10.30	US09266739	2016.02.23
naterial, and de active	US13855063	2013.04.02	US09136526	2015.09.15

limate Chang

90 / 91