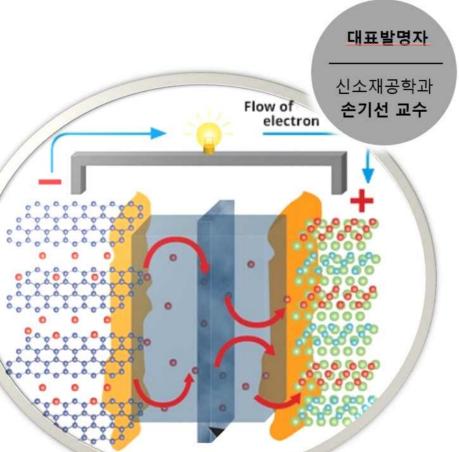
터널 결정구조의 칼륨 이차전지용 양극 활물질

본 기술은 칼륨 이차전지용 양극 활물질에 관한 것으로서,

충방전시 상전이를 일으키는 것으로, $(K_{1-a}M1_a)(V_{1-b}M2_b)P_cO_d$ 양극 활물질에 관한 것임





기술소개

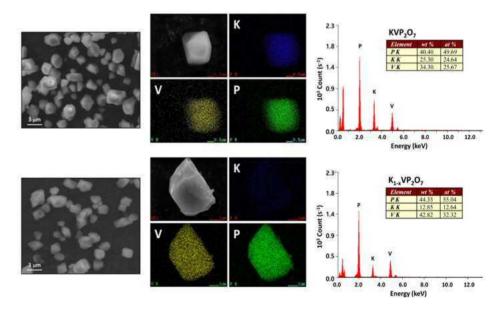
() 1 발명의 명칭

칼륨 이차 전지용 양극 활물질 및 칼륨 이차 전지

주래기술 대비 본 기술의 개요 및 특징

- 종래 기술의 문제점
- 현재 이차전지 시장은 그린 에너지 산업의 핵심 성장 동력으로, 초고속 성장 추세 에 있으며, 특히, 리튬 이차전지가 상용화되고 있음
- 리튬 이차전지만으로는 수요에 부응할 수 없어, 리튬을 대체할 수 있는 포스트 이 차전지의 개발이 필요하며, 차세대 이차전지로 나트륨 이차전지에 대한 연구가 활 발히 진행되고 있음
- 이에 대하여, 나트륨보다 풍부한 자원량을 가지며 낮은 표준 환원 전위를 갖는 칼륨 금속을 포함하는 칼륨 이차전지에 대한 개발이 진행됨
- 기술의 간략한 설명
- 본 발명은 구조적 안정성이 우수한 **터널 형태의 결정구조를 갖는 칼륨 이차전지용** 양국 활물질을 제공함
- 상기 양극 활물질은 충방전시 가역적인 상전이를 일으킴

■ 대표도면

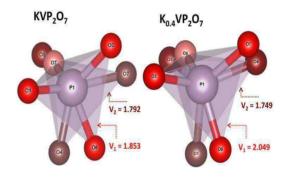


[본 발명에 따른 양극 활물질 $(KV_2O_7 \mu)$ 이를 산화시킨 $K_{1-x}V_2O_7 \mu$ 에 대한 FESEM 이미지 및 EDX 분석 결과]

■ 기술의 특징 및 우수성

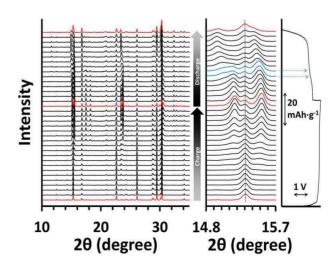
칼륨 이차전지용 양극 활물질 및 그 제조방법

- 본 발명의 칼륨 이차전지용 양극 활물질은, K, 전이금속, P 및 O를 포함하는 결정질 물질로, 충방전 과정에서 단사정계 결정구조(충전상태)와 삼사정계 결정구조(방전상태)의 가역적인 상전이가 동적으로 이루어지는 것
- 구체적으로, 상기 결정질 물질은 충전 상태에서의 조성이 하기와 같음:
 [화학식 1] (K_{1-a}M1_a)(V_{1-b}M2_b)P_cO_d
 화학식 1에서, 0≤a≤0.1, 0≤b≤0.7, 1.≤c≤2.2, 6.8≤d≤7.2이고,
 M1은 K를 제외한 알칼리금속 원소 중 1종 이상이고,
 M2는 Ti, Fe, Cr, Mo, Mn, Co, Ni, Al, La, Gd, Lu 중에서 선택되는 하나의 원소임 방전 상태에서의 조성은 하기와 같음:
 [화학식 2] (K_{1-a}M1_a)(V_{1-b-e}M2_b)P_cO_d
 화학식 2에서, a,b,c 및 d는 화학식 1과 같으며, 0.55≤e≤0.65임
- 구체적으로, 상기 경절질 물질은 충전 상태에서는 KVP_2O_7 이고, 방전상태에서는 $K_{1-x}VP_2O_7(0.55 \le x \le 0.65)$ 인 활물질임



[본 발명의 양극 활물질에 대한 충전 및 방전시의 형태의 차이를 보여주는 이미지]

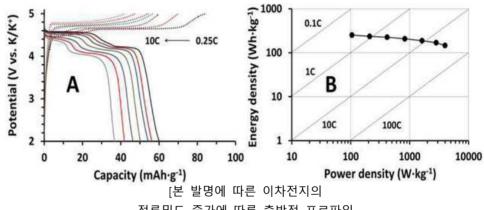
• 상기 결정질 물질은, 충전 상태에서의 공간그룹은 P2₁/c이고, 방전 상태에서의 공 간그룹은 P1 으로 상전이가 발생하였으며, 이는 가역적으로 일어남을 확인할 수 있음



[본 발명에 따른 양극 활물질의 Synchrotron in situ XRD 분석]

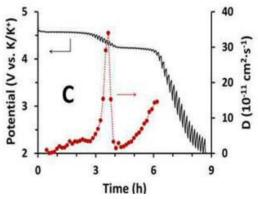
기술의 우수성

- 1회 사이클에서, 전류밀도가 0.25C에서 10C-rate로 증가시, 최대 방전용량이 60mAg⁻¹에서 37mAg⁻¹에 달함을 알 수 있음
- 그러나, 105W/kg의 출력 밀도에서 253Wh/kg의 에너지 밀도를 나타내며, 이는 188Wh/kg으로 점진적으로 감소하여, 충방전 속도가 증가하여도 에너지 밀도가 우수하게 나타나는 것을 알 수 있음



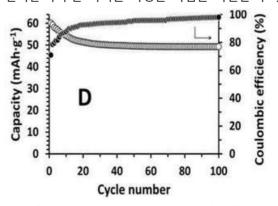
전류밀도 증가에 따른 충방전 프로파일 및 출력밀도에 따른 에너지 밀도를 나타낸 그래프]

• 본 발명에 따른 활물질 내 칼륨 이온의 빠른 확산성이 전지의 고에너지밀도를 갖 게하는 요인임을 확인할 수 있음



[GITT를 사용하여 방전깊이가 있는 확산계수(Ds)의 진화의 조사를 나타낸 그래프]

• 본 발명에 따른 전지는 우수한 사이클 특성을 가짐을 확인할 수 있음



[본 발명에 따른 전지의 사이클 특성을 나타낸 그래프]

■ 기술의 우수성

- ① 본 발명의 칼륨 이차전지용 양극 활물질은 및 구조적 안정성을 가짐
- ② 상기 활물질은 칼륨 이온의 확산성이 우수한 것으로 나타남

종래기술 문제점	 이차전지의 시장은 급속도로 성장하고 있으나, 현재 상용화된 리튬이차전지만으로는 수요를 감당하기 어려움 차세대 이차전지에 대한 연구가 필요한 실정 이에 따라, 나트륨보다 풍부한 자원량을 가지며 낮은 표준 환원 전위를 갖는 칼륨 금속을 포함하는 칼륨 이차전지에 대한 개발이 진행됨
해결방안	• 터널형태의 결정구조 를 가지며 구조적 안정성이 우수한 칼륨 이차 전지용 양극 활물질을 제공함
기술의 특징 및 우수성	 칼륨 이차전지용 양극 활물질은 (K_{1-a}M1_a)(V_{1-b}M2_b)P_cO_d (0≤a≤0.1, 0≤b≤0.7, 1.≤c≤2.2, 6.8≤d≤7.2이고, M1은 K를 제외한 알칼리금속 원소 중 1종 이상이고, M2는 Ti, Fe, Cr, Mo, Mn, Co, Ni, Al, La, Gd, Lu 중에서 선택되는 하나의 원소임)의 조성을 가짐 충방전시 가역적인 상전이를 일으킴

■ 기술의 효과

- 리튬 이차전지에 대한 차세대 이차전지를 제공할 수 있음
- 사이클 특성이 우수하며 고율 특성 및 고에너지 밀도 특성을 갖는 칼륨 이차전지를 제공할 수 있음

■ 기술의 완성도(TRL)

기초 연구 단계		실험 단계		시작품 단계		제품화 단계		사업화
기본원리 파악	기본개념 정립	기능 및 개념 검증	연구실환경 테스트	유사환경 테스트	파일럿현장 테스트	상용모델 개발	실제 환경 최종테스트	상용운영
			•					

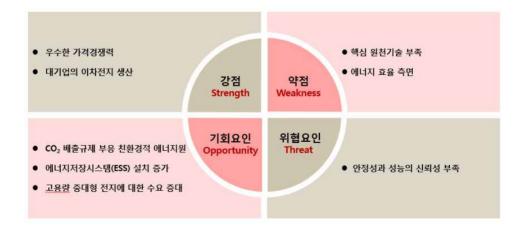
■ 기술 키워드

한글키워드	칼륨 이차전지, 전극 활물질, 터널 구조, 상전이
영문키워드	Potassium based secondary battery, active material, tunnel type, phase transition

03 기술적용분야 및 경쟁력

- 기술의 적용분야
- 칼륨 이차전지
- 칼륨 이차전지용 전극 활물질
- 기술경쟁력
- 차세대 리튬 이차전지로서, 칼륨 이차전지를 제공함에 따라 칼륨 이차전지의 상용 화에 기여할 수 있음
- 포스트 리튬 이차전지의 대표주자인 나트륨 이차전지에 포함된 나트륨 금속 대비 칼륨 금속은 풍부한 자원량을 보임
- 기술실시에 따른 기업에서의 이점
- 차세대 리튬 이차전지에 대한 대안으로 미래의 이차전지 시장의 후보군임
- ESS용과 같은 대용량 이차전지에 이용될 수 있음

[국내 칼륨 이차전지 분야의 SWOT 분석]



특허현황

구분	발명의 명칭	출원번호 (출원일)	등록번호 (등록일)	출원 국가
1	칼륨 이차 전지용 양극 활물질 및 칼륨 이차 전지	10-2017-0182017 (2017-12-28)	-	한국



교수명 손 기 선 (디스커버리 실험실)

소속 세종대학교 공과대학 나노신소재공학과

E-mail kssohn@sejong.ac.kr

연구분야 LED 형광체,

이차전지의 전극 소재

■ 대표 연구실적

Journals

- Identification of a narrow band red light-emitting phosphor using computational screening of ICSD: Its synthesis and optical characterization, Journal Of Alloys And Compounds 774 (2019)
- KCrS2 Cathode with Considerable Cyclability and High Rate Performance: The First K+ Stoichiometric Layered Compound for Potassium-Ion Batteries , Small 14 (2018)
- Determination of possible configurations for Li0.5CoO2 delithiated Li-ion battery cathodes via DFT calculations coupled with a multi-objective non-dominated sorting genetic algorithm (NSGA-III) , Physical Chemistry Chemical Physics 20 (2018)
- Rb3SiF7:Mn4+ and Rb2CsSiF7:Mn4+ Red-Emitting Phosphors with a Faster Decay Rate, Chemistry Of Materials 30 (2018) Polyviologen as a high energy density cathode in magnesium-ion batteries, Electrochimica Acta 283 (2018)
- Deep-Learning Technique To Convert a Crude Piezoresistive Carbon Nanotube-Ecoflex Composite Sheet into a Smart, Portable, Disposable, and Extremely Flexible Keypad, Acs Applied Materials & Interfaces 10 (2018)
- KVP2O7 as a Robust High-Energy Cathode for Potassium-Ion Batteries: Pinpointed by a Full Screening of the Inorganic Registry under Specific Search Conditions, Advanced Energy Materials 8 (2018)
- Reversible K+-Insertion/Deinsertion and Concomitant Na+-Redistribution in P ' 3-Na0.52CrO2 for High-Performance Potassium-Ion Battery Cathodes, Chemistry Of Materials 30 (2018)
- Reversible K+-Insertion/Deinsertion and Concomitant Na+-Redistribution in P ' 3-Na0.52CrO2 for High-Performance Potassium-Ion Battery Cathodes, Chemistry Of Materials 30 (2018)
- Simultaneous Suppression of Metal Corrosion and ElectrolyteDecomposition by Graphene Oxide Protective Coating inMagnesium-Ion Batteries: Toward a 4-V-Wide Potential Window, Acs Applied Materials & Interfaces 9 (2017)
- An extremely simple macroscale electronic skin realized by deep machine learning, Scientific Reports 7 (2017)
- Nickel hydroxide nanoplatelets via dendrimer-assisted growth on graphene for high-performance energy-storage applications, Electrochimica Acta 248 (2017)
- Metaheuristics-Assisted Combinatorial Screening of Eu2+-Doped Ca-Sr-Ba-Li-Mg-Al-Si-Ge-N Compositional Space in Search of a Narrow-Band Green Emitting Phosphor and Density Functional Theory Calculations, Inorganic Chemistry 56 (2017) 등

학술발표

- Data mining for the igorganic crystal strucure database (ICSD) to search for a red light-emitting phosphor, Phosphor Safari 2018(한국정보디스플레이학회 등), 2018-11
- Search for Cuboid Local Structures in the Inorganic Crystal Structure Database (ICSD) and Ensuing DFT Computation to identify a Red Light-Emitting Phospor, EL2018(EL), 2018-09
- Discovery of Phosphors for LightEmitting Diode Applications UsingMetaheuristics Computation, Phosphor Global Summit 2017(Phosphor Global Summit), 2017-03 등

