무기페로브스카이트형재료 CsGeX₃(X=I, Br, Cl)의 살창동력학 및 열전도도에 대한 제 1 원리적연구

정은기, 김현경

최근에 효률이 높고 제작원가가 눅은 페로브스카이트형태양전지에 대한 연구초점은 태양전지재료의 열적안정성을 높이기 위한 합리적인 방도를 찾는데 집중되고있다.[1] 태양전지재료의 열적안정성을 원리적으로 리해하는데서 기본은 포논분산곡선과 상태밀도와같은 살창동력학적성질과 열전도도와 같은 열수송성질들을 연구하는것이다. 그러나 선행연구들에서는 무기페로브스카이트형재료 $CsGeX_3(X=I, Br, Cl)$ 에 대한 살창구조성질만 취급하고 수송성질과 살창동력학성질에 대해서는 론의하지 못했다.

우리는 무기페로브스카이트형재료 CsGeX₃(X=I, Br, Cl)의 포논띠구조와 살창열전도도를 제1원리적으로 고찰하였다.

계 산 방 법

먼저 초세포법을 리용하여 무기페로브스카이트형재료 $CsGeX_3(X=I, Br, Cl)$ 의 포논띠구조를 계산하였다. 모든 힘계산과 포논계산에서는 의포텐샬평면파프로그람인 VASP 5.4.4와 살창동력학계산프로그람인 Phonopy 2.1.2를 리용하였다.

무기페로브스카이트형재료 CsGeX₃(X=I, Br, Cl)의 최적화된 살창구조는 선행연구[1]의결과를 리용하였다. 우선 최적화된 살창구조를 가지고 Phonopy 2.1.2를 리용하여 2×2×2크기의 초세포를 만들고 포논계산에 필요한 원자위치가 약간 변위된 초세포들을 발생시킨다. 그다음 변위된 초세포들에 대하여 매 원자에 작용하는 힘을 계산한다. 이를 위하여 평면파절단에네르기와 k점은 각각 400eV와 4×4×4로 설정하고 교환-상관범함수로는 일반화된 그라디엔트근사(GGA)에서 퍼듀-부르케-에른체르호프(PBE)를 리용하였다. 포논상태밀도계산에서 계산정확도를 높이기 위하여 거꿀살창공간에서 k점분할을 40×40×40으로증가시켰다.

다음으로 무기태양전지재료 $CsGeX_3(X=I, Br, CI)$ 의 살창열전도도를 계산하였다. 앞에서 발생한 $2\times2\times2$ 크기의 초세포를 가지고 수송성질계산프로그람인 Phono3py 1.16을 리용하여 원자위치가 변위된 초세포들을 발생시킨다. 다음 변위된 초세포들에 대하여 우와같은 계산파라메터들을 가지고 매 원자에 작용하는 힘을 계산한다. 다음 모든 초세포들에 대한 힘계산결과를 종합하여 3차힘상수행렬을 구성하고 살창열전도도를 계산한다.

계산결과 및 해석

선행연구[1]에서 계산된 R3m결정대칭성을 가지는 CsGeX₃(X=I, Br, Cl)의 결정구조를 그림 1에 보여주었다. 그림 1에서 보는바와 같이 할로겐원자들은 게르마니움 8면체의 중심에서 약간 변위되며 변위량은 요드에서 염소로 갈수록 작아진다. 결국 할로겐원자의 이온반경이 작아질수록 결정은 립방결정으로 다가간다.

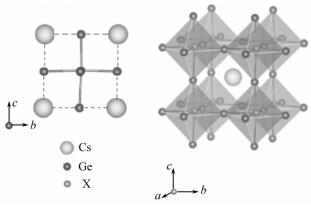


그림 1. CsGeX₃(X=I, Br, Cl)의 결정구조

CsGeX₃(X=I, Br, Cl)의 포논띠구조계산결과를 그림 2에 보여주었다.

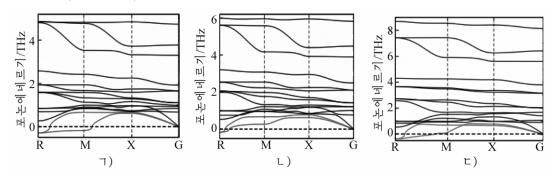


그림 2. CsGeX₃(X=I, Br, Cl)의 포논띠구조계산결과 기)- 디)는 X가 각각 I, Br, Cl인 경우

포논띠구조는 거꿀살창공간의 특수점들인 R(0.5, 0.5, 0.5)→M(0.5, 0.5, 0.0)→X(0.5, 0.0, 0.0)→G(0.0, 0.0, 0.0)을 따라가면서 계산하였다. 그림 2에서 보는바와 같이 모든 할로겐원 자들에 대하여 무기폐로브스카이트형재료는 거꿀살창공간의 특수점 R(0.5, 0.5, 0.5)에서 부의 포논에네르기고유값을 가진다. 이것은 R3m결정대칭성을 가지는 무기폐로브스카이트형재료가 절대령도에서 불안정하다는것을 보여준다. 포논부분상태밀도해석으로부터 이

재료의 결정상불안정성은 할로겐원자의 이동 과 관련된다는것을 알수 있다.

그림 3에 CsGeX₃(X=I, Br, Cl)의 온도에 따르는 열전도도변화를 보여주었다.

그림 3에서 보는바와 같이 온도가 올라 갈수록 살창진동이 활발해지면서 열전도도값 이 감소한다. 또한 할로겐원자의 이온반경이 작아질수록 전체 온도범위에서 열전도도값이 증가한다.

한편 *T*=300K에서 CsGeX₃(X=I, Br, Cl)의 열전도도는 각각 0.104, 0.156, 0.175W/(K·m) 로서 열전기재료인 SnSe의 1.88W/(K·m)보다

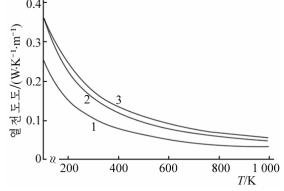


그림 3. CsGeX₃의 온도에 따르는 열전도도변화 1-3은 X가 각각 I, Br, Cl인 경우

훨씬 작다.[2, 3] 그러므로 무기페로브스카이트형재료 CsGeX₃(X=I, Br, Cl)은 태양전지재료뿐아니라 열전기재료로도 리용될수 있다는것을 알수 있다.

맺 는 말

- 1) 무기페로브스카이트형재료 CsGeX₃(X=I, Br, Cl)의 포논띠계산결과 거꿀살창공간의 R(0.5, 0.5, 0.5)점에서 부의 포논에네르기고유값을 가지므로 불안정하다는것을 밝혔다.
- 2) 무기페로브스카이트형재료 CsGeX₃(X=I, Br, Cl)의 온도에 따르는 살창열전도도를 계산하고 이 재료가 열전기재료로도 리용될수 있다는것을 밝혔다.

참 고 문 헌

- [1] U. G. Jong et al.; Inorg. Chem., 58, 4134, 2019.
- [2] J. M. Skelton et al.; Phys. Rev. Lett., 117, 075502, 2016.
- [3] J. M. Skelton et al.; Phys. Rev., B 89, 205203, 2014.

주체109(2020)년 3월 5일 원고접수

First Principles Study on Lattice Dynamics and Thermal Conductivity in Inorganic Perovskite Material CsGeX₃(X=I, Br, Cl)

Jong Un Gi, Kim Hyon Gyong

We calculated the phonon band structure in inorganic perovskite material $CsGeX_3(X=I, Br, Cl)$, illustrating that it has the negative phonon eigenvalue at R(0.5, 0.5, 0.5) point of reciprocal space and so it has lattice instability. We calculated the thermal conductivity of lattice dependent on the temperature and showed that this material could be used as a thermoelectric material.

Keywords: lattice dynamics, thermal conductivity, density functional theory