分子動力学シミュレーションによる LIB(リチウムイオン)電解液の解析

ご指定の濃度・温度にて溶媒和のミクロな構造が得られます

:計算科学・データ解析 測定法

製品分野:二次電池 分析目的:構造評価

概要

リチウムイオン電池に用いられる電解液は一般的に溶媒と電解質塩から構成され、マクロには均一系と 考えられますが、ミクロな視点から見ると溶媒和などの現象が起こっています。高性能な電池材料の設 計にむけて、リチウムイオン溶媒和の局所的な構造や正極、負極へ挿入する際の反応などを理解する ことは重要です。本資料ではリチウムイオン電池電解液に対して分子動力学シミュレーションによって、 リチウムイオン溶媒和のミクロな構造を評価した事例を紹介します。

ータ

■ LiBF₄-PC溶液系のモデル





Li⁺:20原子

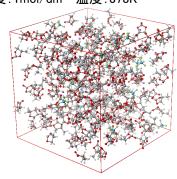
Propylene Carbonate (PC): 200分子

※ご指定の濃度、温度でシミュレーションが可能です。

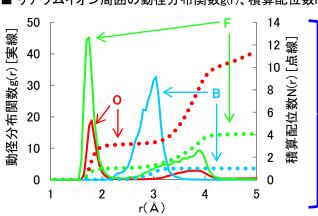
【計算条件】

濃度:1mol/dm3 温度:378K



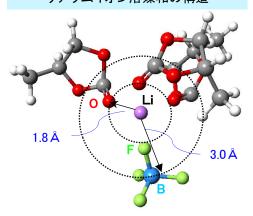


■ リチウムイオン周囲の動径分布関数g(r)、積算配位数N(r)



リチウムイオンの第一近接の配位数(距離)はおよそ O:3(1.8Å) F:1(1.8Å) B:1(3.0Å) となります。

リチウムイオン溶媒和の構造



※計算結果より一部領域を抜粋して表示



✔ ご指定の濃度・温度における溶媒和のミクロな構造や拡散の振る舞いを評価可能です

般財団法人 **材料科学技術**振興財団

URL : https://www.mst.or.jp/