

リチウムイオン二次電池 キャピラリー電気泳動(CE)による電解液の分析

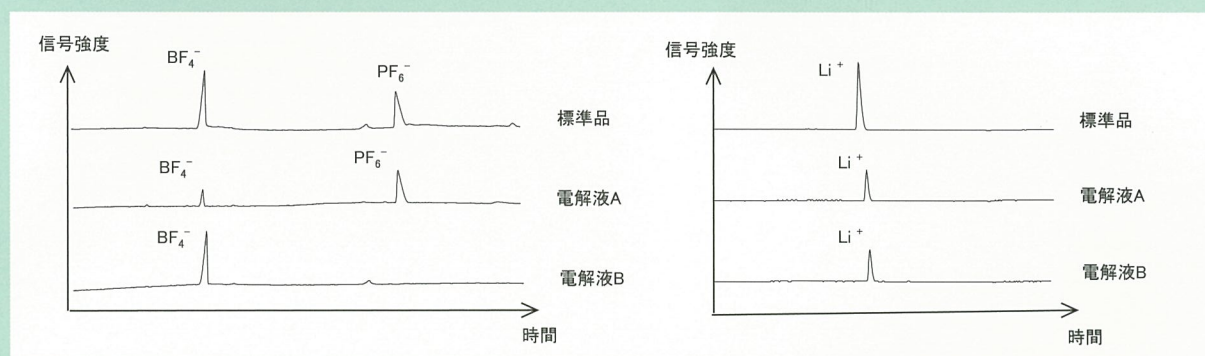
概要

現在のリチウムイオン二次電池は、含酸素有機化合物中に種々のリチウム塩などの電解質を溶解した電解液を使用している。

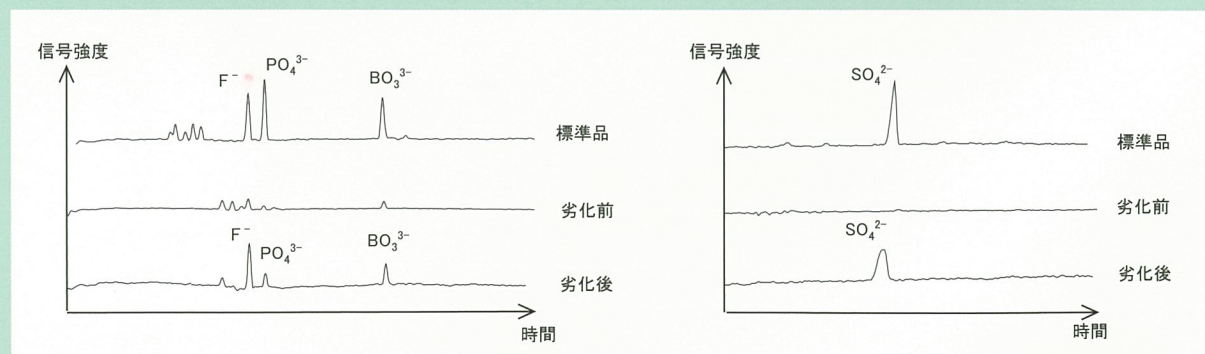
電解液をキャピラリー電気泳動装置(CE)に導入することで、溶解している電解質や充放電を繰り返すことにより変質した電解液中のイオンの定性、定量を効率よく行なうことができる。

● 分析例

- ①電解液の成分であるホウフッ化物イオン(BF_4^-)、リンフッ化物イオン(PF_6^-)、リチウムイオン(Li^+)の比較分析



- ②劣化電解液中のフッ素イオン(F^-)、リン酸イオン(PO_4^{3-})、ホウ酸イオン(BO_3^{3-})、硫酸イオン(SO_4^{2-})の比較分析



株式会社 三井化学分析センター

<http://www.mcanac.co.jp>

営業部 ☎ 03-5524-3851