電解液の組成元素分析（有機溶媒直接導入-ICP法）

当社では、電池性能を左右する電解液組成元素の定量分析において、有機溶媒直接導入-ICP法を採用することで、精確な定量分析が可能となりました。

1. 概要

リチウムイオン電池(LiB)に使用されている電解液は、一般的にプロピレンカーボネート(PC)、エチレンカーボネート(EC)、ジメチルカーボネート(DMC)、エチルメチルカーボネート(EMC)、ジエチルカーボネート(DEC)などの混合溶媒であり、電解質としてヘキサフルオロリン酸リチウム(LiPF₆)などのリチウム塩が溶解しています。LiPF₆は吸湿すると加水分解し、フッ化水素酸(HF)とオキシふっ化りん(F₃OP)ガスが発生する為、通常の水溶液導入系ICP定量では精確な定量が困難です。

2. 有機溶媒直接導入法

一般的なICP測定（一般水溶液導入系）では、液状有機物をプラズマ内に直接導入すると、イオン化効率の低下や有機物由来の煤(すす)発生による導入系の閉塞などが起こり定量ができない為、事前に有機物を分解し、水溶液にしてからICP測定を実施する必要があります。

一方、**有機溶媒直接導入法**では、

1. プラズマ内に導入する試料量の適正化
2. 導入系の冷却強化（揮発性の有機溶媒サンプルに有効）
3. アルゴンガスへの酸素添加による煤発生抑制

などの条件を最適化することで水溶液化することなく定量が可能です。

図1 ICP測定における元素の原子化・イオン化イメージ

3. 分析事例【LiB用電解液の電解質構成元素定量(Li,P定量)】

電解液試料の場合、加熱せず水との接触を極力避けて試料調製する必要があります。今回は、

- ①電解液試料を直接溶媒に希釈し、そのままICP-OES装置へ導入する**有機溶媒直接導入-ICP法**と、
- ②電解液試料を水で希釈し、通常の水溶液導入系ICP法で測定を実施しました。結果を図2に示します。

試料：1 mol/L LiPF₆ EC:MC (1:3 v/v%) 電解液標準試料

図2.電解液中Li,P定量結果

LiPF₆の分子組成では、Li:Pのモル比は1:1であり、①有機溶媒直接導入-ICP法では、[認証値通りの良好な結果が得られました。](#)

有機溶媒直接導入-ICP法を採用することで、電解液中の精確なLiやP濃度の把握が可能です。

★その他、電解液中添加剤分析や、正極材や負極材、バインダー中の組成分析も対応可能です。ご相談下さい。