

MeOH-H~2O-NaOAc体系(278.2~318.2K)的电导研究

王风云,张惟权,丁海青,邹玉芬

南京理工大学化学系

收稿日期 修回日期 网络版发布日期 接受日期

摘要 本文测定了278.2~318.2K间的五个温度下七种浓度的NaOAc分别在10, 20,30, 40, 50, 60, 70, 80, 90及100% MeOH-H~2O体系中的摩尔电导 Λ , 并应用FOS,Pitts, L-W, F-78等四个电导方程对实验数据进行了拟合处理, 得到了三个拟合参数 Λ^{∞} , K^{∞} 及 R (或 α)。最后, 对四个方程与实验的吻合程度, 温度、溶剂组成等对 Λ^{∞} 、 K^{∞} 的影响规律及溶质-溶剂相互作用进行了讨论。

关键词 [水](#) [甲醇](#) [电导](#) [混合溶剂](#) [溶质-溶剂相互作用](#) [醋酸钠](#) [电导方程](#) [缔合常数](#)

分类号 [0646](#)

Conductance study on MeOH-H~2O-NaOAc systems in 278.2~318.2K.

WANG FENGYUN,ZHANG WEIQUN,DING HAIQING,ZOU YUFEN

Abstract The molar conductances of NaOAc in 10-100 wt.% aqueous MeOH at 278.2, 288.2, 298.2, 308.2 and 318.2K were determine The four groups of best fitting parameters, such as the limiting molar conductance, L_0 , the ions association constant, K_A , and the distance parameter, R (or a), were evaluated from Fuoss-Onsager-Skinner, Pitts, Lee-Wheaton and Fuoss-1978 conductance equations, resp. A discussion about the applicability of the four conductance equations, the dependence of L_0 , K_A , the Walden product, L_0h , and the ion-solvent interactions on temperature and the wt.% of MeOH in the systems are given.

Key words [WATER](#) [METHANOL](#) [ELECTRIC CONDUCTANCE](#) [MIX SOLVENT](#) [ASSOCIATION CONSTANT](#)

DOI:

通讯作者

扩展功能

本文信息

- ▶ [Supporting info](#)
- ▶ [PDF\(0KB\)](#)
- ▶ [\[HTML全文\]\(0KB\)](#)
- ▶ [参考文献](#)

服务与反馈

- ▶ [把本文推荐给朋友](#)
- ▶ [加入我的书架](#)
- ▶ [加入引用管理器](#)
- ▶ [复制索引](#)
- ▶ [Email Alert](#)
- ▶ [文章反馈](#)
- ▶ [浏览反馈信息](#)

相关信息

- ▶ [本刊中 包含“水”的 相关文章](#)
- ▶ 本文作者相关文章

- [王风云](#)
- [张惟权](#)
- [丁海青](#)
- [邹玉芬](#)