

D-甘露醇与D-山梨醇在氯化钠水溶液中的稀释焓

李玲; 邱晓梅; 孙德志; 刘峰; 邸友莹; 尹宝霖

聊城大学化学化工学院, 山东 聊城 252059

摘要:

应用等温流动微量热法测定了298.15 K时互为旋光异构体的D-甘露醇与D-山梨醇在不同浓度的氯化钠水溶液中的稀释焓, 利用 McMillan-Mayer 理论计算了D-甘露醇与D-山梨醇在不同浓度的氯化钠水溶液中的焓对相互作用系数. 结果表明, D-甘露醇和D-山梨醇在氯化钠水溶液中的焓对相互作用系数 h_2 均为正值, h_2 的值随着氯化钠浓度的增加皆逐渐增大, 但D-山梨醇的焓对相互作用系数 h_2 增大的速率 $[dh_2/dm(\text{NaCl})]$ 比 D-甘露醇的要大. 根据两多元醇分子构象结构的差异, 溶质-溶质相互作用和溶质-溶剂相互作用对结果进行了解释.

关键词: D-甘露醇 D-山梨醇 氯化钠 稀释焓 焓对相互作用系数

收稿日期 2005-07-06 修回日期 2005-08-22 网络版发布日期 2006-01-22

通讯作者: 孙德志 Email: sundezhisdz@163.com

本刊中的类似文章

Copyright © 物理化学学报

扩展功能

本文信息

[PDF\(185KB\)](#)

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](#)

[引用本文](#)

[Email Alert](#)

[文章反馈](#)

[浏览反馈信息](#)

本文关键词相关文章

[▶ D-甘露醇](#)

[▶ D-山梨醇](#)

[▶ 氯化钠](#)

[▶ 稀释焓](#)

[▶ 焓对相互作用系数](#)

本文作者相关文章

[▶ 李玲](#)

[▶ 邱晓梅](#)

[▶ 孙德志](#)

[▶ 刘峰](#)

[▶ 邸友莹](#)

[▶ 尹宝霖](#)