

醋酸铀酰钠溶解度的研究

@吴克明 @黄怀安

收稿日期 1965-12-15 修回日期 网络版发布日期:

摘要 我们测定了温度对NaUO₂Ac₃在H₂O中溶解度的影响,在30—80°C之间近于一直线,其方程式为 $S = 0.0015t + 0.067$. 测定了NaUO₂Ac₃在各种盐溶液中的溶解度。结果表明,由于Na⁺的同离子效应,溶解度随着Na⁺浓度的增加而降低,而阴离子的影响按Ac⁻→Cl⁻→NO₃⁻→SO₄⁻顺序减小。实验证明,当[Na⁺]≥1M时,NaUO₂Ac₃在HAc-NaAc和HAc-NaAc-NaNO₃溶液中的溶解度与pH无关,随着HAc浓度的增加NaUO₂Ac₃在其中的溶解度减小。我们还测定了25°C时NaUO₂Ac₃在不同浓度HNO₃中的溶解度,在6—7M以后溶解曲线有起伏性,在9M时达到极大值1.9410克分子/升。NaUO₂Ac₃的晶体结构和组成与沉淀条件(温度、熟化时间和NaAc浓度)无关。

关键词

分类号

扩展功能

本文信息

- ▶ [Supporting info](#)
- ▶ [\[PDF全文\]\(1147KB\)](#)
- ▶ [\[HTML全文\]\(0KB\)](#)
- ▶ [参考文献](#)

服务与反馈

- ▶ [把本文推荐给朋友](#)
- ▶ [文章反馈](#)
- ▶ [浏览反馈信息](#)

相关信息

- ▶ [本刊中 无 相关文章](#)
- ▶ [本文作者相关文章](#)

Abstract

Key words

DOI

通讯作者