三水合稀土氯化物RECl3·3H2O的热化学研究

王建民,陈运生,郭志箴,黄树丰,王琮玉

西北大学化学系;西北大学热化学研究室

收稿日期 修回日期 网络版发布日期 接受日期

摘要 本文报道了一套化学反应绝热式热量计的设计和建立,用(HOCH2)3CNH2与0.1mol·dm^-^3HCl的反应焓检验标定了热量计装置,测得 $\Delta$ H298.5=-245.41J·g^-^1, sdm=±0.24,与IUPAC的推荐值-245.76±0.26J·g^-^1+分吻合,

证明热量计和操作手续是可靠的。用这样的热量计测定了十一种三水合稀土氯化物RECl3·3H2O(RE=La, Ce, Nd,Sm, Eu, Gd, Tb, Dy, er, Yb, Y)298.15K时在水中的积分溶解热(终浓度=0.01541mol·kg^-^1)。计算了这些水合物的标准生成焓和脱水焓。

 关键词
 热分析
 镧化合物
 氯化物
 水合物
 生成焓
 铕化合物
 铈化合物
 热化学
 稀土化合物

 铒化合物
 氧化合物
 氯化合物
 镓化合物
 镓化合物
 氯化钇

 分类号
 0642

## A study on thermochemistry of trihydrated rare earth chlorides

WANG JIANMIN, CHEN YUNSHENG, GUO ZHIZHEN, HUANG SHUFENG, WANG CONGYU

Abstract A new type of calorimeter was designed and was tested on the reaction enthalpy of TRIS in 0.1 mol/cm3 HCl. The DHTRIS obtained is -245.41 J/g ?0.24, which is in good agreement with the value recommended by IUPAC in 1976. Integral heats of solution of RECl3.3H2O (RE + La, Ce, Nd, sm, Eu, Gd, Tb, Dy, Erb, Yb, Y) in water at 298.15 K and final concentration = 0.01541 mol/kg anhydrous salt) were determine The standard enthalpies of formation and of dehydration (RECl3.3H2O 類ECl3) of some of these hydrates were calculated and discussed.

Key wordsTHERMAL ANALYSISLANTHANUM COMPOUNDSCHLORIDEHYDRATEENTHALPY OFFORMATIONEUROPIUM COMPOUNDSCERIUM COMPOUNDSTHERMOCHEMISTRYRARE EARTHCOMPOUNDSERBIUM COMPOUNDSGADOLINIUM COMPOUNDNEODYMIUM CHLORINETERBIUM COMPOUNDSDYSPROSIUM COMPOUNDSSAMARIUM COMPOUNDSYTTERBIUMCOMPOUNDSYTTRIUM CHLORIDE

#### 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"热分析"的 相关文章
- ▶本文作者相关文章
- 王建民
- ・ 陈运生
- 郭志箴
- 黄树丰
- 王琮玉