الصفحة الرئيسية
عمادة الكلية
وكالات الكلية
إدارة الكلية
الشؤون التعليمية
الأقسام العلمية
المعامل
مجلة كلية العلوم
الخدمات
الأنظمة الإلكترونية(ODUS)
اتصل بالكلية
دليل المنسوبين
الملفات
الأبحاث
المواد
مواقع مفضلة

عدد زيارات هذه الصفحة:12
SHARE

تفاصيل البحث:

عنوان البحث : *التفكك الحراري وتفاعلات التحول في بعض أملاح الترترات*
THERMAL DECOMPOSITION AND TRANSFORMATION REACTIONS IN SOME SOLID TARTARATES

الوصف : تم تحضير مخلوط (1:2 FeC4H4O6.2.5H2O- MC4H4O6.2.5H2O) كسر مولي حيث(M: Zn, Mg) من FeC4H4O6.2.5H2O و MC4H4O6.2.5H2O حيث (M:Mg and Zn) وتم دراسة كل المركبات بواسطةDTA-TG و FT-IR و وأشعةX وأظهرت الدراسة أن MC4H4O6.2.5H2O حيث(M: Zn, Mg, Fe) يتحلل في خطوتين أولهما هو فقدان ماء التبلور وثانيهما تحلل ترترات المعدن إلى أكسيد المعدن, والمخلوط (1:2 ZnC4H4O6.2.5H2O -FeC4H4O6.2.5H2O) كسر مولي يتحلل في خطوتين أيضا. أول خطوة هي فقد ماء التبلور مع تكسر ترترات الحديد في الخليط الى اكسيد الحديد وثاني خطوة هي تحلل ترترات الزنك في الخليط الى اكسيد الزنك أما بالنسبة للمخلوطMgC4H4O6.2.5H2O-FeC4H4O6.2.5H2O (1:2) كسر مولي فيتحلل في ثلاث خطوات. الخطوة الأولى هي فقدان ماء التبلور أما ثاني خطوة فهي تحلل ترترات الحديد في الخليط إلى أكسيد الحديد والخطوة الثالثة هي تحلل ترترات الماغنيسيوم في الخليط إلى أكسيد الماغنيسيوم. تم دراسة حركية خطوات التحلل في المركبات السابقة تحت الظروف الديناميكية كما تم حساب طاقات التنشيط لكل خطوة باستخدام معادلات التراكم لضيف الله , كوتز- ريدفيرن, مادهوزدنان و اوزاوا بعد اختيار أفضل نموذج للمعادلات الحركية ومقارنة النتائج مع بعضها .

نوع البحث : رسالة ماجستير

سنة البحث : 2005

الناشر : جامعة الملك عبد العزيز

المشرف : د. عبـد الحميـد البليـهي ، د. فوزيـــة محمد النويصـــر

تاريخ الاضافة على الموقع : Tuesday, June 10, 2008

الباحثون:

اسم الباحث (عربي)	اسم الباحث (انجليزي)	نوع الباحث	المرتبة العلمية	البريد الالكتروني
هدى محمد الغامدي		باحث	.	

جميع الحقوق محفوظة لعمادة تقنية المعلومات - جامعة الملك عبدالعزيز