نوع الوثيقة : رسالة جامعية

عنوان الوثيقة : *التفكك الحراري وتفاعلات التحول في بعض أملاح الترترات*

THERMAL DECOMPOSITION AND TRANSFORMATION REACTIONS IN SOME SOLID TARTARATES

لغة الوثيقة : العربية

المستخلص : 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 للمخلوط-MgC4H4O6.2.5H2O (1:2 FeC4H4O6.2.5H2O) 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 .

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

سنة النشر : ٢٠٠٥