الصفحة الرئيسية
نبذه عن البحوث
قائمة الروابط
صفحة العمادة المحدثة
الأبحاث
دليل المنسوبين

عدد زيارات هذه الصفحة:4
SHARE

تفاصيل البحث:

عنوان البحث : *دور القطاع الخاص والحكومي في رفع مستوى المهارات السعودية.*

الوصف : تناول البحث المقدم دراسة التفاعلات الحرارية في نظام الجرافيت - الهيماتيت في الهواء , باستخدام طرق التحلل الحراري الوزني الأيزوثرمية والديناميكية . وقد درست التأثيرات الناتجة عن كل من تغيير تركيب العنية , أو التشعيع بأشعة جاما كوبلت - 60 , أو تدميم الهيماتيت (بأيونات الليثيوم أو النحاس) على حركية التفاعلات الحرارية في هذا النظام , ونوقشت كافة النتائج . وتم تقدير الجرعة الإشعاعية باستخدام مقياس جرعة فريك , كما حسبت معدلات الجرعة في العينات المختلفة بعد عمل التصحيحات المناسبة . وأجريت التجارب على المخاليط المشعة وغير المشعة تحت ظروف حركية أيزوثرمية وديناميكية . كما تم عمل القياسات الحركية على العينات المدممة . وقد نوقشت النتائج للتعرف على تأثير كل من التشعيع أو التدميم أو تغيير تركيب العينة على التفاعلية في نظام الجرافيت الهيماتيت , وحيث إن التفاعلية في هذا النظام تعتمد أساساً على تفاعل تحول الجرافيت إلى غاز أول أكسيد الكربون , فقد تم تحليل نتائج الحركية الايزوثرمية والديناميكية للعينات المشعة أو المدممة بالمقارنة إلى العينات غير المعالجة بالتشعيع أو التدميم . وقد استخدمت 12 دورة حركية في التحليل الحركي الأيزوثرمي , ولوحظ أن نموذج التفاعلات التي يحكمها حدود الطور في ثلاثة أبعاد , أو التي يحكمها قانون الرتبة الأولى تعطي أعلى معامل ارتباط وأنه ليس من السهل أن نجد نموذجاً حركياً واحداً يصف التفاعلات الحرارية في الهواء في نظام الجرافيت - الهيماتيت على مدى التفاعل الكلي . أوضحت نتائج تأثر تغيير التركيب على التفاعلية , أن زيادة نسبة الجرافيت في العينة , يزيد نسبة الهيماتيت المختزل . كما أوضحت دراسة التحليل الوزني الحراري الديناميكي أن درجة حرارة العينـــة , وكذلك معدل التفاعلات الحرارية تعتمد على تركيب العنية . وتبين أن الإشعاع يؤدي بصورة عامة إلى انخفاض طاقة تنشيط التفاعل ومعامل التردد , ولوحظ أن زمن اكتمال نصف التفاعل ومعامل التردد , ولوحظ أن اكتمال نصف التفاعل ينخفض كثيراً بزيادة الجرعة وارتفاع درجة حرارة مخلوط التفاعل عند الظروف الموضحة . وأوضحت نتائج العينات المدممة بأكسيد الليثيوم أو أكسيد النحاس , أن التدميم له تأثير واضح على نتائج حركية التفاعلات الحرارية , وقد لوحظ أن التدميم بأكسيد الليثيوم يؤدي إلى انخفاض كل من طاقة التشيط ومعامل التردد , بينما التدميم بأكسيد النحاس لا يؤثر في طاقة التنشيط ولكنه يزيد من معامل التردد . كما لوحظ أن التدميم يؤدي إلى انخفاض زمن اكتمال نصف التفاعل وأن التأثير يكون كبيراً في حالة التدميم بأكسيد النحاس .

نوع البحث : بحث مدعم

سنة البحث : 1410

تاريخ الاضافة على الموقع : Wednesday, April 30, 2008

الباحثون:

اسم الباحث (عربي)	اسم الباحث (انجليزي)	نوع الباحث	المرتبة العلمية	البريد الالكتروني
خالد عبد الرحيم محمد قاسم ميمني		باحث رئيسي		

جميع الحقوق محفوظة لعمادة تقنية المعلومات - جامعة الملك عبدالعزيز