

ARABIC SUMMARY

الملخص العربى

دراسات تطبيقية على بعض المبادلات الأيونية فى دورة الوقود النووى



تعالج هذه الرسالة كيفية تحضير بعض المبادلات الأيونية لاستخدامها فى معالجة مخلفات دورة الوقود النووى. ولاستيفاء هذا الغرض تم تحضير انتيمونات القصدير فى الجزء الأول من الرسالة. كما تم تحضير الطمى المدعم فى الجزء الثانى وذلك لاستخدامها كمبادلات أيونية مع عناصر الكوبالت واليورانيوم والايوروبيوم والصوديوم والسيزيوم. وعلى هذا فقد تم تقسيم الرسالة الى ما يلى:-

المقدمة:-

تحتوى المقدمة على فكره مبسطه عن مصادر المخلفات النوويه وفائدة معالجة هذه المخلفات والحد من خطورتها الاشعاعية. تم ايضا" استعراض المواد المختلفه المستخدمه فى عمليات التبادل الأيونى وما تم نشره من بحوث فى هذا المجال حتى الآن. كما تم ايضاح الغرض من البحث.

الجزء الأول:-

يشتمل على الجزء العملى ومناقشة النتائج التى تم الحصول عليها لمادة انتيمونات القصدير. وتم اجراء هذا الجزء داخل الوطن (معامل كلية العلوم - بنها و هيئة الطاقه الذريه بأنشاص).

الجزء العملى:-

يشتمل على وصف تفصيلى لتحضير مركب انتيمونات القصدير والتحليلات التى اجريت للتعرف على هذا المركب.

النتائج ومناقشتها:-

يشتمل هذا الجزء على نتائج التحاليل التي اجريت باستخدام مركب انتيمونايث القصدير. اثبتت التحاليل أن المادة المحضرة لها تركيب شبه بلورى ولا يتأثر التركيب نتيجة عملية التبادل الأيونى. ووجد أن المركب يحتوى على 13.7% من جزيئات الماء. كما وجد انها تتحمل التفكك الحرارى حتى 600 درجة مئوية. واثبتت دراسات الأشعة تحت الحمراء أن انتيمونات القصدير تتصرف كمبادل كاتيونى ولا تظهر تبادل أنيونى. وقد تم دراسة تبادل عناصر الكوبالت واليورانيوم والأوروبيوم على مركبات انتيمونات القصدير وكانت النتائج كالآتى:-

تم دراسة التبادل الأيونى لعنصر الكوبالت الثنائى وآيون الهيدروجين فى انتيمونات القصدير المتبلورة فى وسط مائى حامضى عند درجات حراره (25, 45, 60 درجة مئوية) وقوة أيونية 4-10X5 - 4-10X8 مولار.

وقد بينت النتائج أن امتصاص آيون الكوبالت من نوع التفاعلات الماصة للحراره وقد بلغت حرارة الامتصاص - 12.55 كيلو جول/مول طبقا لمنحنيات الادمصاص (لأنجمير). وتم دراسة العوامل المؤثرة فى عملية الادمصاص وقد تم تقويمها تحت ظروف القياس ووجد أنها تتلائم مع نظرية الانتشار الجسمى.

كما تمت دراسات لقياس امتصاص آيون اليورانيول الثنائى باستخدام أنتيمونات القصدير وتم دراسة تأثير الحامضيه على عملية الامتصاص. كما تمت دراسات كيناتيكيه وثرموديناميكيه تحت ظروف محكومته تلائم التحلل الجزئى. كما تم دراسة امتصاص اليورانيوم كداله لتركيزه. وقد أثبتت النتائج أن آيون اليورانيوم من نوع التفاعلات الماصة للحراره وقد بلغت حرارة الامتصاص - 55.4 كيلو جول/مول طبقا لمنحنيات الادمصاص (لأنجمير).

وتمت دراسات كيناتيكيه وثرموديناميكيه تحت ظروف محكومته تلائم التحلل الجزئى لآيون الاوروبيوم. وتمت دراسة امتصاص الاوروبيوم كداله لتركيزه وتم تحليل النتائج

طبقاً لمنحنيات الادمصاص (لانجمير). وقد اوضحت النتائج أن ادمصاص الايوروبيوم لايعتمد على درجة الحرارة.

الجزء الثانى:-

يشتمل على الجزء العملى ومناقشة النتائج التى تم الحصول عليها بالنسبة لمادة الطمى المدعم. وهذا الجزء تم اجراؤه فى الولايات المتحدة الأمريكیه (Texas A&M University).

يشتمل الفصل العملى على المواد المستخدمة فى عملية التحضير والطرق التى استخدمت فى التحاليل. وقد اشتمل هذا الفصل على الوصف التفصيلى لعملية التدعيم عند درجات الحرارة المختلفة (درجة حرارة الغرفة و ٦٠ و ٨٠ درجة مئوية). اشتمل فصل النتائج ومناقشتها على دراسة الطمى المدعم. ووجد أن مساحة السطح المقاسه بطريقة ال BET باستخدام غاز النيتروجين هى ٤١٤ متر مربع/جرام للماده المحضره عند درجة حرارة الغرفة والمسخنه عند ٤٠٠ درجة مئوية لمدة ثلاث ساعات. كما أظهرت نتائج أشعة اكس أن المسافات البينية قد زادت لتعطى ١٩ أنجستروم مما يدل على نجاح عملية التدعيم. وقد أظهر الطمى المدعم ثبات حرارى حتى ٦٥٠ درجة مئوية.

كما تمت دراسة تأثير الحمضية والقاعديه على ثبات الطمى المدعم وأظهرت النتائج أن زيادة الحامضية أو القاعديه تعمل على اذابة الألمونيوم من الدعائم مما يعمل على انهيار الطبقات المدعومه. كما تمت دراسة منحنى المعايره لعناصر الصوديوم والسيزيوم وأظهرت النتائج أن درجة التشبع الكاتيونى هى 0.63 و 1.77 مللى مكافئ/جرام عند حامضيه مائيه 11.2 و 11.56 لعنصرى الصوديوم والسيزيوم على التوالى. وبهذا يكون قد تم تحقيق الغرض من رساله.

نموذج رقم (١)

صفحة المشرفين ومساعدتهم

عنوان الرسالة :

اسم الباحث :

اشراف :

م	الاسم	الوظيفة	التوقيع
١			
٢			
٣			
٤			

مساعدة :

م	الاسم	الوظيفة	التوقيع
١			
٢			



كلية العلوم - بنها
قسم الكيمياء

دراسات تطبيقية على بعض المبادلات الأيونية فى دورة الوقود النووى

رسالة مقدمة من

هشام مروان ابراهيم على

للحصول على درجة

دكتوراة الفلسفة
الكيمياء

الأشراف

أ.د/محمد المصطفى عبد البديع

استاذ الكيمياء التحليلية
كلية علوم بنها

أ.د/هشام فؤاد على

استاذ الكيمياء النووية
ونائب رئيس هيئة الطاقة الذرية

أ.د/ابراهيم كليرفيلد

استاذ الكيمياء الغير عضوية
جامعة تكساس A&M

أ.د./صلاح محمد خليفه

استاذ الكيمياء النووية
هيئة الطاقة الذرية

د/عبد الحميد البليهي

مدرس الكيمياء
كلية العلوم بنها

(1994)



كلية العلوم - بنها
قسم الكيمياء

دراسات تطبيقية على بعض المبادلات الأيونية فى دورة الوقود النووى

رسالة مقدمة من

هشام مروان ابراهيم على

للحصول على درجة

دكتوراة الفلسفه
الكيمياء

الأشراف

أ.د/محمد المصطفى عبد البديع

استاذ الكيمياء التحليلية
كلية علوم بنها

أ.د/هشام فؤاد على

استاذ الكيمياء النوويه
ونائب رئيس هيئة الطاقة الذريه

أ.د/ابراهيم كليرفيلد

استاذ الكيمياء الغير عضويه
جامعة تكساس A&M

أ.د./صلاح محمد خليفه

استاذ الكيمياء النوويه
هيئة الطاقة الذريه

د/عبد الحميد البليهي

مدرس الكيمياء
كلية العلوم بنها

(1994)