

## الملخص العربي

يعتبر عنصراللثاني ثاني أكثر العناصر الأرضية النادرة تواجد في الطبيعة حيث أنه متوفّر بكميات كبيرة حوالي (٣٢ جزء من المليون من القشرة الأرضية) و حوالي أكثر من ٢٥ إلى ٤٠ نسبة من المحتوى الكلّي لمجموعة الإنثينيدات، يعتبر عنصراللثاني من أهم العناصر في صناعة الزجاج و العدسات الثمينة و البطاريات الجديدة و محفزات تكسير و تكرير البترول و السبائك و المفاعلات و يدخل أيضا في كثير من الصناعات الأخرى التعدينية وغير التعدينية.

تركز هذه الدراسة على إيجاد أفضل الظروف المعملية لفصل عنصراللثاني من ركاز العناصر الأرضية النادرة الناتجة من مونازيت الرمال السوداء المصرية تمهدًا لتطبيقاتها على المستوى الصناعي مستخدما الكيمياء المتوفّرة محليا. تحتوي هذه الدراسة على ثلاثة فصول رئيسية كل منها يمكن تلخيصه على النحو الآتي:

### الفصل الأول:

تم عمل مسح علمي واف لكل ما يتعلّق بالعناصر الأرضية النادرة مع التركيز خاص على عنصراللثاني. يمكن سرد النقاط الرئيسية التي تم تناولها في هذا الفصل على النحو الآتي:

- تعريف العناصر الأرضية النادرة وتاريخها واكتشافها.
- استعراض للخامات والمعادن الحاوية للعناصر الأرضية النادرة وأماكن تواجدها على المستويين المحلي والعالمي.

- التعرف على خواص العناصر الأرضية النادرة مثل التوزيع الإلكتروني وموقعها في الجدول الدوري وحالات التأكسد إلى جانب خواصها المغناطيسية والطيفية.
- مسح مرجعي لمعظم طرق الفصل المستخدمة لفصل العناصر الأرضية النادرة سواء لفصلها إلى عناصر منفردة أو مجتمعة.
- عرض مفصل لأهم التطبيقات التي تستخدم العناصر الأرضية النادرة بصورة اقتصادية.
- تقديم صورة عامة وسريعة على اقتصاديات العناصر الأرضية النادرة من حيث الأسعار و الإنتاج وحجم الطلب العالمي.
- مسح علمي مرجعي مفصل لكل ما يخص عنصراللنثانم مثل التعريف والتواجد وتطبيقاته وأسعاره ومركباته مع تطبيقاتها ومواصفاتها.
- التعرف على طرق التحاليل الكيميائية المستخدمة لتعيين العناصر الأرضية النادرة.

## الفصل الثاني:

تم تسجيل معظم الكيمياويات والكوافض و المواد التي استخدمت في إجراء التجارب العملية. يمكن تلخيص أهم التجارب العملية التي تمت في هذا الفصل كالتالي:

- فصل ركائز العناصر الأرضية النادرة من معدن المونازيت المصري باستخدام طريقة الفتح بحمض الكبريتيك.
- فصل عنصر السيريوم من الركاز الناتج عن طريق الأكسدة و الفصل الانقائي بالترسيب لأول عنصر في المجموعة.

- شرح تجارب الترسيب الانتقائي و البلورة التجزئية لتركيز أكسيد عنصراللثانيوم مع توضيح كيفية حساب الأرقام المسجلة في جداول النتائج.
- دراسة طرق التحليل مع تعين العناصر الأرضية النادرة بواسطة طريقة الترسيب بالأوكسالات وكذلك تعينها مجمعة.

### الفصل الثالث:

تم مناقشة نتائج التجارب التي تم إجرائها في الفصل الثاني. يتضمن هذا الفصل جزئيين رئيسيين: الجزء الأول يختص بفصل عنصراللثانيوم من ركاز العناصر الأرضية النادرة بواسطة الترسيب الانتقائي ، والجزء الثاني يتناول الفصل بواسطة التبلور التجزئي.

#### ١. الجزء الأول:

تم عرض ومناقشة نتائج فصل اللثانيوم بواسطة الترسيب الانتقائي حيث أنه يستخدم لترسيب العناصر الأرضية النادرة إلى مجموعات، بداية يتم ترسيب عنصر السيريوم ثم يتم العمل على أكسيد عناصر الأرضية النادرة الخالية من السيريوم. بداية نجد أن العينة الأم تحتوى على ٤٠ % لانثانيوم من ركاز العينة الأم الخالية من السيريوم وتم عمل اجراء الترسيب على أربع مراحل معتمدة على تغيير الظروف الآتية:

- زمن إضافة المرسب.
- درجة حرارة الترسيب.
- اختلاف النسب ما بين المرسب وأكسيد العناصر الأرضية النادرة.

بتطبيق هذه الظروف على ركاز طبيعي من أكسيد عناصر الأرضية النادرة تم فصل ركاز من اللثانيوم بكمية.

وقد تم الحصول على أفضل نتائج مقاومة واسترجاع للعنصر بتطبيق طريقة الترسيب المتماثل لكبريتات الصوديوم باستخدام مرحلة ترسيب واحدة وهي تقربياً ٥١٪ و٩٩٪ على التوالي. و بتطبيق مرحلة ترسيب أخرى تم الحصول على ٥٣٪ مقاومة للعنصر مع نسبة ٩٦٪ استرجاع ( حوالي ٢٩ جم/لتر أكسيد اللثانيوم) ، مع وضع لوحة بيانات تقريبية للتجارب المعملية كاملة وتصور أولى لوحدات معملية لتطبيق هذه النتائج.

## ٢. الجزء الثاني:

نجد أن الفصل يتم بواسطة التبلور التجزيئي في صورة الملح المزدوج مع نترات الأمونيوم عن طريق التغيير في تركيز الملح بواسطة تبخير المحلول والتغيير في درجة الذوبان للملح ودرجات الحرارة أو طبيعة المذيب المستخدم. هذه الظروف تطبق على المحاليل الحامضية المحتوية على عناصر الأرضية النادرة ثلاثة التكافؤ مجتمعة لفصل أكسيد اللثانيوم بأعلى نسبة مقاومة وكفاءة ممكنة. عملية التبلور التجزيئي تتم على أربع مراحل على محاليل محتوية على ٧٥، ١٥٠، ٢٢٥، ٣٠٠ جرام/لتر من أكسيد اللثانيوم وتم الحصول على الأكسيد بكفاءة استخلاص تصل إلى ٥٦٪ ودرجة مقاومة تصل إلى ٩٤.٨٪ وذلك من خلال المحلول الثالث المحتوى على ٢٢٥ جرام/لتر من أكسيد اللثانيوم.