

(47)

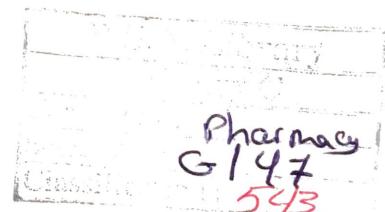
A THESIS entitled

ANALYSIS OF CERTAIN ANTIMICROBIAL AGENTS

Presented By

HODA MAHGOUB ALY NAGY

for the degree of
Master of Pharmaceutical Sciences
“Pharmaceutical Analytical Chemistry”
in the
University of Alexandria



**FACULTY OF PHARMACY
UNIVERSITY OF ALEXANDRIA**

1983

ت تكون الرسالة من الفصول الرئيسية الآتية :

ملخص الرسالة

ويشمل مقدمة عامة عن مركبات التتراسيسيلين $\text{Al}(\text{C}_2\text{H}_5)_3$ (الغضارب)
للسيدنوات.

الفصل الأول :

وصف الاسس النظرية للطرق الطيفية لصفيه واستعمالها في التحليل
الصيادي ثم تطبيق هذه الطرق فـ :

(أ) التحليل الكمي لمركبات التتراسيسيلين هيدروكلوريد والاوكساتراسيسيلين هيدروكلوريد
باستخدام طريقة القياس المباشر لشدة اللصف الضوئي وقياس فرق الكثافة
اللصفية لمعقدات هذه المركبات الصيادية مع أيون الالومونيوم . وقد وجد
بالتحليل الاحصائي ان كلا الطريقتين تعطى نتائج متطابقة ومتناهية من
حيث الدقة كما تم تطبيق هاتين الطريقتين على كبسولات التتراسيسيلين
والاوكساتراسيسيلين وكانت النتائج عالية الدقة .

(ب) تحليل التتراسيسيلين هيدروكلوريد في وجود ناتج تحلله الانهيدروتتراسيسيلين
هيدروكلوريد بعد تكون معقدات الالومونيوم ثم القياس المباشر لشدة اللصف
الضوئي وفرق الكثافة اللصفية .

وقد لوحظ من نتائج الطريقتين تداخل الانهيدروتتراسيسيلين في نتائج
طريقة القياس المباشر للصف الضوئي بينما نجحت طريقة قياس فرق الكثافة
اللصفية في تصحيح هذا التداخل عند تعيين التتراسيسيلين في وجود
انهيدروتتراسيسيلين في وجود الانهيدروتتراسيسيلين .

(ج) تقدير الانهيدروتتراسيسيلين هيدروكلوريد في وجود التتراسيسيلين هيدروكلوريد
وذلك بعد اضافة أيون الالومونيوم ثم قياس شدة اللصف الضوئي عند ثلاث
موجات مختلفة الاطوال وكذلك اضافة ايون الماجنزيوم وتطبيق طريقة فرق الكثافة
اللصفية وقد نجحت الطريقتان في تصحيح تداخل التتراسيسيلين في تعيين
انهيدروتتراسيسيلين والذي كان واضحا في نتائج طريقة القياس المباشر للصف
الضوئي سواً لمعقدات الالومونيوم او معقدات الماجنزيوم .

الفصل الثالث :

القسم الاول

وهدف للاسس النظري للطرق المقترنة والمستخدمة في هذا الفصل.

القسم الثاني :

ويشمل تقدير مركب الاوكساتراسيلكين في مستحضرات الصيدلية
بتطبيق الطرق الآتية : طريقة الاستصان الطيفيوضوئي
التقليدي والتي تعتمد على قراءة الاستصان الضوئي عند الموجة
الطولية ذات أقصى درجة امتصاص ، طريقة المشتق الاول لمنحنى
الامتصاص الضوئي ، طريقة فرق الكثافة الضوئي وطريقة فرق
الكثافة للمشتقة الاول لمنحنى الامتصاص الضوئي . ولقد استحدثت
الطرق الثلاث الاخيرة لتصحيح التداخلات الناتجة من تأثير المواد
الاضافية في الكبسولات وقد ظهر التداخل واضحًا في نتائج
الطريقه الاطني التقليدي .

القسم الثالث :

ويشمل تعين التتراسيكلين منفرداً بالطرق الأربع السابقة
تطبيقاتها في تعين الاوكس تتراسيكلين وقد اثبتت التحليلات الاحصائية
تطابق وسائل ودقة الطرق الأربعه سعما ومن الطريقه الدستوريه
ايمسا .

كما تتعتى هنا القسم ايضا على فض خليط من التراسيلكين مع الانهيدروتراسيكلين بتطبيق طريقة فيروردت لتحليل المخلوط الثنائي. وقد اتضح عدم نجاح هذه الطريقة لتحليل مخلوط

التراسيمكين من الانهيدروتراسيمكين بنسبة ٥٠ : ١ ولذلك اقترحت طريقة التركيز والتخفيف الاتيه : ١- يتم تعين الانهيدروتراسيمكين في محلول مركز من التراسيمكين وذلك بقياس الامتصاص الطيفيوضي عند الطول الموجي ٤٢٤ (نانومتر) والشدة الاولى لمنع الامتصاص الفوبي عند الطول الموجي ٤٥٨ (نانومتر) . ٢- يخفف محلول السايب و يتم تعين التراسيمكين بقياس الامتصاص الطيفيوضي عند الطول الموجي ٣٥٢ (نانومتر) وقياس قيمة الشدة الاولى لمنع الامتصاص الفوبي عند الموجي ذات الطول ٣٧٤ (نانومتر) . ولا يعطى الانهيدروتراسيمكين أى قراءة او تداخل . عند تعين التراسيمكين أو العكس وقد تم تعين كمية الانهيدروتراسيمكين الموجود ، في عينات مختلفة من كبسولات التراسيمكين باستخدام الطريقة السابقة .

الفصل الرابع :

ويشمل استخدام طريقة كروماتوجرافيا الورقية في فصل التراسيمكين من الانهيدروتراسيمكين بعد اختيار افضل محلول كروماتوجرافى يعطى احسن فصل بين المركبين ثم يتم تدبر المركبين كهما بقياس الامتصاص الطيفيوضي كل عند الطول الموجي الخاص به . وقد نجحت هذه الطريقة في فصل مخالفات من المركبين بنسب مختلفة . وكذلك تم استخدام هذه الطريقة في فصل كمية الانهيدروتراسيمكين الموجود ، في كبسولات التراسيمكين ثم تدبرها كهما وقد كانت هذه النتائج متطابقة مع الطريقة الاخرى .

الفصل الخامس :

ويصف الاسس النظرية لتطبيق الطريقة الحركية في التحليل الصيدلاني

واستخدام طريقة الامتصاص الطيفي لتعيين كل من
التراسيكلين والاوكساتراسيسيلين في صورتها المنفردة او في
الكبسولات وتعتمد هذه الطريقة على تفاعل المركب المطلوب
تعيينه مع حمض الهيدروكلوريك وتكون مركب الانهيدرو ثم يوقف
التفاعل وذلك بتبريد محلول التفاعل وتغيير الاساس الهيدروجيني لوسط
التفاعل ثم يقاس فرق الكثافة الضوئية عند الطول الموجي الذي يعطى
التراسيكلين (او الاوكساتراسيسيلين) دون تداخل من مركب
انهيدروتراسيكلين (او الانهيدرواوكساتراسيسيلين) .

الفصل السادس :

ويشمل تطبيق الطريقة الميكروبويولوجية الدستورية في تحديد التراسيسيلين
والاوكساتراسيسيلين في الكبسولات . وقد استخدمت نتائج هذه الطريقة
في المقارنة بين الطرق المقترن سابق ذكرها وكانت النتائج متطابقة .

والرسالة بها ملخص شامل للنتائج ومقارنتها احصائيا - وتحتوي الرسالة
ايضا على شرح لأساسيات المركبات الصيدلية والکواشف المختلفة وكذلك شرح لطرق
الحساب والتحليل الاحصائي . وبها قائمة بالمحتويات والجدار والاشكال وكذلك
الرموز المستخدمة بالرسالة وتتفق في ١٨٦ صفحة وبها ٣٤ جدول و٤٤ شكل بيانيا
و٩٩ مرجعا وهى مؤلمة بملخص باللغة العربية .