

الملخص العربي لرسالة الماجستير

المقدمة من الصيدلي/ نسرین صلاح الدين عبد الحميد محمد

"دراسة تحليلية لبعض الادوية المؤثرة على الجهاز التنفسي"

تتناول هذه الرسالة دراسه تحليليه لبعض الادويه المؤثره على الجهاز التنفسي، وهي هيدروكلوريد الدايفينهيدرامين والمنتول و هيدروكلوريد الدوكسيسايكلين في صوره الهيكلات و هيدروكلوريد الامبروكسول وسترات الاوكسيلادين.

والهدف من هذه الرساله هو استحداث طرق تحليل تتميز بالبساطه والدقه والحساسية، وذلك لتحليل كل من مخلوط هيدروكلوريد الدايفينهيدرامين والمنتول و مخلوط هيدروكلوريد الدوكسيسايكلين في صوره الهيكلات و هيدروكلوريد الامبروكسول وسترات اوكلادين في وجود ناتج تأكسده بالإضافة الى المادتين الحافظتين ميثيل البارابين وبروباييل البارابين، سواء في المواد الخام او في المستحضرات الصيدليه المحتويه على تلك الأدوية، مع مقارنه نتائج الطرق المستحدثه مع الطرق الدستورية او المنشورة.

تحتوي هذه الرسالة على أربعة أجزاء:

الجزء الأول: مقدمة عامة:

يتضمن هذا الجزء فكرة مبسطة عن الجهاز التنفسي و الأدوية المؤثرة عليه بالإضافة إلى تقسيمها وطرق تأثيرها.

الجزء الثاني: الطرق المستخدمة في التحليل المتزامن لكل من هيدروكلوريد الدايفينهيدرامين والمنتول في مخلوط هما

معا:

يبدأ هذا الجزء بعرض مقدمة عن الخواص الكيميائية والأثر الطبي والطرق المنشورة المستخدمة في تحليل كل من هيدروكلوريد الدايفينهيدرامين والمنتول، ويشمل هذا الجزء ثلاثة مقاطع:

المقطع الأول: استخدام طريقة الكروماتوغرافيا الغازية في التحليل المتزامن لكل من هيدروكلوريد الدايفينهيدرامين والمنتول في مخلوطهما معا:

تم تعيين كل من الدوائين باستخدام النيتروجين كغاز حامل ب معدل تدفق 25 سم³/ دقيقة. وتم ضبط البرنامج الحراري للعمود المستخدم كالاتي من 70°م الى 225°م بمعدل 10 درجات / دقيقة. وقد تم تحليل الدوائين بدقه تصل الى 99.25±0.664% لهيدروكلوريد الدايفينهيدرامين و100.45±0.634 للمنتول. وتم تطبيق هذه الطريقة على كل من المخاليط المحضره معمليا والمستحضر الصيدلي المحتوى على هيدروكلوريد الدايفينهيدرامين والمنتول.

المقطع الثاني: استخدام طريقة التحليل الطيفي لتحليل هيدروكلوريد الدايفينهيدرامين في وجود المنتول.

تعتمد هذه الطريقة على القياس المباشر للامتصاص الطيفي لهيدروكلوريد الدايفينهيدرامين عند الطول الموجي 258 نانوميتر حيث لا يوجد للمنتول أي امتصاص في النطاق فوق البنفسجي. وقد تم تعيين الدواء بدقه تصل الى 101.03±0.466% وقد تم تطبيق هذه الطريقة على كل من المخاليط المحضره معمليا وفي المستحضر الصيدلي.

المقطع الثالث: استخدام طريقة تحليل لونه لتعيين المنتول في وجود هيدروكلوريد الدايفينهيدرامين.

تعتمد هذه الطريقة على تحليل المنتج عن طريق محلول 1% من الفانيلين المذاب في حمض الكبريتيك المركز والذي يعطي للمنتول لونا أزرقا تقاس شدته عند الطول الموجي 619 نانوميتر بدقه تصل الى 100.26±0.859% وقد تم تطبيق هذه الطريقة على كل من المخاليط المحضره معمليا والمستحضر الصيدلي.

الجزء الثالث: الطرق المستخدمة في التحليل المتزامن لكل من هيدروكلوريد الدوكسيسيكليين في صورته الهيكلات و

هيدروكلوريد الامبروكسول في مخلوطهما معا:

يبدأ هذا الجزء بعرض مقدمة عن الخواص الكيميائية والأثر الطبي والطرق المنشورة المستخدمة في تحليل كل من هيدروكلوريد الدوكسيسيكليين و هيدروكلوريد الامبروكسول، ويشمل هذا الجزء ثلاث مقاطع.

المقطع الأول: استخدام طريقة التحليل الطيفي في التحليل المتزامن لكل من هيدروكلوريد الدوكسيسيكليين و هيدروكلوريد الامبروكسول في وجود ناتج تأكسد الامبروكسول.

تعتمد هذه الطريقة على القياس المباشر للامتصاص الطيفي للدوكسيسيكليين عند الطول الموجي 358.9 نانوميتر حيث يكون الامتصاص الطيفي صفر لكل من الامبروكسول وناتج تاكسده وذلك بدقه تصل الى 100.98±0.491% . أما بالنسبه للأمبروكسول فتقاس المشتقة التفاضليه الأولى لطيف الامتصاص عند طول الموجه 297.2 نانوميتر وهي نقطة الالتقاء الصفري لكل من الدوكسيسيكليين وناتج تاكسد الامبروكسول وذلك بدقه تصل الى 98.98±0.659% وهي تعتبر طريقة دالة على الثبات بالنسبه للامبروكسول.

ش الشهيد/ شحاتة أحمد حجازي – بني سويف ت ف : 2317958 ت: 2317950 / 2317953 / 2319397

Web site: www.pharm.bsu.edu.eg Mail: pharm@bsu.edu.eg

المقطع الثاني: استخدام طريق المشتق التفاضلي النسبي الأول في التحليل المتزامن لكل من هايدروكلوريد الدوكسيسايكلين و هايدروكلوريد الامبروكسول.

تعتمد هذه الطريقة على تعيين الدوكسيسايكلين بقسمة طيفه على طيف محلول الامبروكسول 7 مايكروغرام / ملي ثم القياس عند الطول الموجي 229 نانومتر وذلك بدقه تصل الى $98.80 \pm 0.408\%$ وبالنسبه للامبروكسول فتتم القسمة على محلول الدوكسيسايكلين 9 مايكروغرام /ملي ثم القياس عند الاطوال الموجيه 292.6 نانومتر بدقه تصل الى $99.63 \pm 0.304\%$ و 327.2 نانومتر بدقه تصل الى $99.61 \pm 0.847\%$ وتم تطبيق هذه الطريقة على كل من المخاليط المحضره معمليا المستحضر الصيدلي المحتوى على هايدروكلوريد دوكسيسايكلين و هايدروكلوريد الامبروكسول.

المقطع الثالث: استخدام طريقة قياس الكثافة الضوئية في التحليل المتزامن لكل من هايدروكلوريد الدوكسيسايكلين وهايدروكلوريد الامبروكسول.

تم التعيين المتزامن لكل من الدوائين بقياس البقع المنفصله بطريقه كروماتوغرافيا الطبقة الرقيقة (الدينسيتومتري) عند 254 نانومتر وقد انفصل الدوائين بعامل استبقاء 0.63 للدوكسيسايكلين و 0.83 للامبروكسول بدقه تصل الى $100.12 \pm 0.821\%$ و $100.31 \pm 0.334\%$ على التوالي.

الجزء الرابع: الطرق الدالة على الثبات لتحليل سترات الاكسلادين في وجود ناتج تحلله والمادتين الحافظتين ميثيل البارابين و بروبييل البارابين.

يبدا هذا الجزء بمقدمة عن الخواص الكيميائية المستخدمة في تحليل سترات الاوكسيلادين، ويشمل هذا الجزء مقطعين:
المقطع الأول: استخدام طريقة المشتقة التفاضلية الثانية لطيف الامتصاص.

وذلك عند الطول الموجي 227.4 نانومتر وهي نقطه الالتقاء الصفري لناتج التحلل وذلك بدقه تصل الى $100.12 \pm 0.363\%$ ويتم التخلص من المادتين الحافظتين عن طريق ازالتهن من المستحضر الصيدلي باستخلاصهما بإستر أسيتات الإيثيل.

المقطع الثاني: استخدام طرق التحليل الكيمومترية لتحليل سترات الاكسيلادين في وجود ناتج تحلله والمادتين الحافظتين ميثيل بارابين و بروبييل بارابين.

في هذا المقطع تم تعيين سترات الاكسيلادين في وجود ناتج تحلله والمادتين الحافظتين ميثيل البارابين و بروبييل البارابين باستخدام الكيمومتري وهي عباره عن طرق للتحليل تطبق فيه الوسائل الرياضية والإحصائية على البيانات الكيميائية

والطيفية. وقد تم تطبيق ثلاثة طرق وهي طريقة التربيعة الصغرى التقليدية وطريقة العامل الأساسي و طريقة المربعات الصغرى الجزئية. وتم تطبيق هذه الطرق على كل من المخاليط المحضرة معمليا ومستحضرات الشراب الصيدلانية المحتوية على سترات الاكسيلايين والمادتين الحافظتين ميثيل البارابين وبروبيل البارابين. وقد قورنت نتائج هذه الطرق بنتائج تحليل نفس العينات بطرق مرجعية وثبت من التحليل الإحصائي للمقارنة أنه لا يوجد فرق من حيث الدقه والضبط. كما ان استخدام هذه الطرق المستحدثه يتميز بالحساسية العالية والسرعة في التحليل. هذا وقد اشتملت هذه الرسالة على 125 مرجع، و54 شكل، و49 جدول، وملخص عربي، وآخر انجليزي.