



جامعة الموصل
كلية التربية للنبات
قسم الكيمياء

تطوير طرائق طيفية لتقدير السيفكسيم والتطبيق على المستحضرات الصيدلانية

دينا مازن عبدالجواد حميد الصائغ

رسالة ماجستير
علوم في الكيمياء

بإشراف

الأستاذ المساعد الدكتورة

فرحة خلف عمر أحمد الجبوري

المستخلص بلغة الرسالة

تتضمن هذه الرسالة خمسة فصول:
الفصل الأول: يتضمن مقدمة بسيطة لعائلة السيفكسيم وهي السيفالوسوبرينات، وكذلك مراجعة لبعض أنواع الطرائق التحليلية ومنها الطيفية والكروماتوغرافية وطرائق اخرى المستخدمة لتقدير المركب النواتي السيفكسيم.

الفصل الثاني: يتضمن تطوير طريقة لقياس السيفكسيم باستخدام تفاعل الأكسدة، إذ تعتمد هذه الطريقة على أكسدة السيفكسيم بواسطة هيبوكلوريت الصوديوم في الوسط الحامضي بوجود صيغة المثلث الاحمر، إذ يظهر لون الصبغة بعد نفاذ العامل المؤكسد مع الدواء، وقيمت امتصاصية الصبغة عند الطول الموجي (524 نانوميتر)، فوجد أن الأمتصاص يزداد خطياً ويتبع قانون بير في المدى (0.5-7 مايكروغرام/ملتر)، وبلغت قيمة معامل الأمتصاص المولاري ($10 \times 10^4 \times 0.49425$ لتر.مول⁻¹.سم⁻¹)، وحساسية ساندل (0.00485 مايكروغرام /سم²)، كما بلغ حد الكشف (0.0430 مايكروغرام/ملتر) ومعدل نسبة الاسترجاعية (99.6%) والانحراف القياسي النسبي أقل من 0.49% وطبقت الطريقة بنجاح على المستحضرات الصيدلانية التي أخذت عيناتها من الكبسول والاقراص.

الفصل الثالث: تم في هذا الفصل تطوير طريقة لتقدير السيفكسيم، و تعتمد هذه الطريقة على تفاعل الاقتران التأكسدي للسيفكسيم مع 2,1- فنينيل ثنائي امين بوجود العامل المؤكسد بيروكسيد بوتاسيوم، وتم الحصول على معقد ذو لون برتقالي غامق يقاس طيفياً عند 475 نانوميتر، إذ أمكن تقدير تراكيز تراوحت بين (0.4-12 مايكروغرام/ملتر)، ومعامل الأمتصاص المولاري (10×64.401 لتر.مول⁻¹.سم⁻¹)، وبلغت حساسية ساندل (0.0078 مايكروغرام/سم²)، ووجد كشف (0.0451 مايكروغرام/ملتر)، وبلغ معدل نسبة الأسترجاع (100.7%) وقيمة الإنحراف القياسي النسبي أقل من 0.49%، وطبقت الطريقة بنجاح على المستحضرات الصيدلانية التي أخذت عيناتها من الكبسول والاقراص.

الفصل الرابع: يتضمن تطوير طريقة لحساسية لتقدير السيفكسيم، من خلال تفاعل الأقران التأكسدي للسيفكسيم مع بارا أمينو ثنائي فينيل أمين بوجود العامل المؤكسد داي كرومات البوتاسيوم، فيعطي التفاعل ناتج ذو لون بني محمر يقاس طيفياً عند الطول الموجي 493 نانوميتر، إذ أمكن تقدير تراكيز تراوحت بين (0.4-7 مايكروغرام/ملتر) بمعامل امتصاص مولاري بلغ (10×36.083 لتر.مول⁻¹.سم⁻¹) ومعدل نسبة الاسترجاع (100.5%)، ومعدل الانحراف القياسي النسبي 0.74%، وكانت حساسية ساندل (0.014 مايكروغرام/سم²)، وحد الكشف (0.114 مايكروغرام/ملتر) وطبقت الطريقة بنجاح على المستحضرات الصيدلانية التي أخذت عيناتها من الكبسول والاقراص.

الفصل الخامس: يتضمن تطوير طريقة لقياس السيفكسيم، من خلال تفاعل الأزوتة والأقتران مع كاشف البايروكالكول بمدى التركيز (0.4-7 مايكروغرام/ملتر)، إذ تعتمد الطريقة على اقتران السيفكسيم المفزوت مع كاشف البايروكالكول في الوسط القاعدي، فتكون صبغة ذات لون برتقالي فاتح ومستقرة في المحلول المائي تقاس طيفياً عند الطول الموجي 402 نانوميتر، وبلغت قيمة معامل الامتصاص المولاري (10×34.510 لتر.مول⁻¹.سم⁻¹)، وحساسية ساندل (0.01470 مايكروغرام/سم²)، وقيمة معدل نسبة الاسترجاع (99.36%) ومعدل الإنحراف القياسي النسبي أقل من 1.2%، ووجد كشف (0.114 مايكروغرام/ملتر)، وطبقت الطريقة بنجاح على المستحضرات الصيدلانية التي أخذت عيناتها من الكبسول والاقراص.

توقيع مسؤول الدراسات العليا

أ.م.د. محمد اسماعيل محمد

تأييد المشرف

أويد بان مستخلص الاستمارة مطابق للمستخلص في الرسالة

الاسم: أ.م.د. فرحة خلف عمر

Summary

Summary:

This thesis consists of five chapters:

The first chapter: Includes a simple introduction to cefixime family cephalosporins, as well as a review of some analytical methods, including, spectrophotometric, chromatography and other methods for estimating of cefixime

The second chapter: includes developing a spectrophotometric method for determination of cefixime using the oxidation reaction, this method depends on the oxidation of cefixime by sodium hypochlorite in the acidic medium in the presence of an methyl red dye, where the dye color appears after the oxidizing agent has run out with the drug, the absorbance of the dye is measured at the wavelength (524 nm), it was found that the absorption increases linearly and follows the Beer's law in the range (0.5-7 µg/ml), and the molar absorptivity value is ($104.49425 \times 10^3 \text{ l.mol}^{-1}.\text{cm}^{-1}$), and Sandell's sensitivity ($0.00485 \mu\text{g}/\text{cm}^2$), with a detection limit of ($0.0430 \mu\text{g}/\text{ml}$), and the average recovery is (99.6%), with a relative standard deviation is less than 0.4%, and the method was successfully applied to pharmaceutical preparations in the form of tablets and capsules.

The third chapter : includes a detailed presentation of cefixime estimation, as this method depends on the reaction of oxidative coupling of cefixime with 1,2 Phenylene di amine in the presence of the oxidizing agent potassium Periodate, to give an orange-colored complex measured spectrally at 475 nm, it was possible to determine concentrations ranging from ($0.4\text{-}12 \mu\text{g}/\text{ml}$), the molar absorbance value ($64.101 \times 10^3 \text{ l.mol}^{-1}.\text{cm}^{-1}$), Sandell's sensitivity ($0.0078 \mu\text{g}/\text{cm}^2$), with a detection limit ($0.045 \mu\text{g}/\text{ml}$), the average recovery (100.7%), and the relative standard deviation was 0.49%, The method is successfully applied to pharmaceutical preparations in the form of tablets and capsules.

The fourth chapter: : includes a detailed presentation of cefixime estimation, as this method depends on the reaction of oxidative coupling of cefixime with p-aminodiphenyl amine in the presence of the oxidizing agent potassium dichromate, to give a brown red-colored complex measured spectrally at 493 nm, it was possible to determine

Summary

concentrations ranging from (0.4-7 $\mu\text{g/ml}$), the molar absorbance value ($36.083 \times 10^3 \text{ l.mol}^{-1}.\text{cm}^{-1}$), sandall's sensitivity ($0.014 \mu\text{g/cm}^2$), with a detection limit ($0.114 \mu\text{g/ml}$), the average recovery (100.5%), and the relative standard deviation was 0.74%. The method is successfully applied to pharmaceutical preparations in the form of tablets and Capsules.

The five chapter: contains a detailed explanation of cefixime determination, through the diazocoupling reaction in a concentration range of (0.4-7 $\mu\text{g/ml}$) of cefixime, this method depends on diazodization of cefixime with sodium nitrite in acidic medium, then coupled with a pyrogallol reagent in the basic medium, the reaction gives dissolved and stable orange dye in aqueous solution, measured spectrally at 402nm, and the molar absorbance value is ($34.510 \times 10^3 \text{ l.mol}^{-1}.\text{Cm}^{-1}$), sandall's sensitivity ($0.01470 \mu\text{g/cm}^2$), the average recovery (99.36%) the relative standard deviation value is less than 1.2%, and with a detection limit ($0.114 \mu\text{g/ml}$) the method was successfully applied to pharmaceutical preparations in the form of tablets and capsules.

**University of Mosul
College of Education for Girl
Department of Chemistry**



**Development of Spectrophotometric
Methods for Determination of Cefixime and
Application in Pharmaceutical Preparations**

Dina Mazin AbdulJawad Al-Saigh

**Master Thesis
in Analytical Chemistry**

**Supervised by
Assistant Professor
Dr.Farha Khalaf Omar Ahmed Al-jubouri**

1443A.H.

2021A.D.