**الملخص العربى**

**تحليل بعض ادوية الجهاز الهضمى**

تتناول هذه الرسالة دراسة تحليلة للمركب الصيدلي الميتوكلوربراميد هيدروكلوريد المستخدم كمضاد للقئ إما فى صورته النقي أو فى المستحضرات الصيدلية.

 والهدف من الرسالة هو محاولة استنباط طرق جديدة لتحليل هذا المركب تكون على درجة من السهولة والحساسية مع الاحتفاظ بالدقة وصالحة للتطبيق فى وجود نواتج تحلل مخاليطه مع بعض الأدوية الأخرى مثل الباراسيتامول والبيريدوكسين .

**الجزء الأول :**

 ويشتمل هذا الجزء على نبذة مختصرة عن المعني الفسيولجى للقئ و مقدمة عن مركب الميتوكلوبراميد هيدروكلوريد كدواء مضاد للقئ .

 يتضمن هذا الجوء على التراث العلمى المنشور عن الطرق المختلفة المستخدمة فى تحليل الميتوكلوبراميد هيدروكلوريد فى صورتهما النقية وكذلك فى مستحضراتهما الصيدلية مع مخاليطه مع بعض الأدوية الأخرى مثل الباراسيتامول والبيريدوكسين .

***الجزء الثانى :***

 **طرق تحليل ضوئية لتعيين الميتوكلوربراميد فى مخاليطه**

**ويشتمل هذا الجزء على تعيين الميتوكلوربراميد هيدروكلوريد فى مخاليطه** بإستخدام طرق تحليل ضوئية لتعيينالميتوكلوربراميد فى مخاليطه ويشتمل هذا **الجزء** على خمسة أقسام:

***المقطع الأول:***

*القسم الأول:*

***تعيين مخلوط الميتوكلوربراميد هيدروكلوريد و الباراسيتامول باستخدام طريقة طرح النسبة.***

فى هذا المقطع تم تحليل المخلوط الثنائى من مادتى الميتوكلوربراميد هيدروكلوريد و الباراسيتامول بإستخدام المشتق التفاضلى الاول الطيفى للميتوكلوربراميد هيدروكلوريد عند 321 ن.م. و باستخدام طريقة طرح النسبة وقياس الامتصاص الطيفى للباراسيتامول عند 292 ن.م. وقد تم تطبيق هذه الطريقة على المركبين فى صورتهما النقية بدقة بلغت 99.95 + 0.897 و 100.30 + 0.754 على التوالى كما طبقت هذه الطرق فى تحليل هذين المركبين فى مخاليطهما المحضرة معملياً وكذلك فى مستحضراتهما الصيدلية وقد تم مقارنة هذا الناتج بالطرق الدستورية وقد تبين عدم وجود أى فرق بين الطريقتين.

*القسم الثانى:*

***تعيين مخلوط الميتوكلوربراميد هيدروكلوريد و الباراسيتامول بإستخدام المشتق التفاضلى الثالث لكل منهما .***

فى هذا المقطع تم تحليل المخلوط الثنائى من مادتى الميتوكلوربراميد هيدروكلوريد و الباراسيتامول بإستخدام المشتق التفاضلى الثالث لكل منهما وقياس الامتصاص الطيفى للميتوكلوربراميد هيدروكلوريد عند 334.5 ن.م. وللباراسيتامول عند 299 ن.م وقد تم تطبيق هذه الطريقة على المركب فى صورته النقية بدقة بلغت 99.95 + 0.897 كما طبقت هذه الطرق فى تحليل هذين المركبين فى مخاليطهما المحضرة معملياً وكذلك فى مستحضراتهما الصيدلية وقد تم مقارنة هذا الناتج بالطرق الدستورية وقد تبين عدم وجود أى فرق بين الطريقتين.

***المقطع الثانى:***

*القسم الأول:*

***تعيين مخلوط الميتوكلوربراميد هيدروكلوريد و البيريدوكسين باستخدام طريقة المشتق التفاضلى الأول لناتج قسمة كل منهما على الأخر***

فى هذا المقطع تم تحليل المخلوط الثنائى من مادتى الميتوكلوربراميد هيدروكلوريد و والبيريدوكسين بإستخدام المشتق التفاضلى الاول الطيفى لناتج قسمة كل منهما على الأخرو قياس الميتوكلوربراميد هيدروكلوريد عند 327.5 ن.م. و والبيريدوكسينعند 303 ن.م. وقد تم تطبيق هذه الطريقة على المركبين فى صورتهما النقية بدقة بلغت 99.95 + 0.897 و 100.30 + 0.754 على التوالى كما طبقت هذه الطرق فى تحليل هذين المركبين فى مخاليطهما المحضرة معملياً وكذلك فى مستحضراتهما الصيدلية وقد تم مقارنة هذا الناتج بالطرق الدستورية وقد تبين عدم وجود أى فرق بين الطريقتين

*القسم الثانى:*

***تعيين مخلوط الميتوكلوربراميد هيدروكلوريد و البيريدوكسين باستخدام نقطة التقاء***

فى هذا المقطع تم تحليل المخلوط الثنائى من مادتى الميتوكلوربراميد هيدروكلوريد والبيريدوكسين بإستخدام المشتق التفاضلى الأول لمادة الميتوكلوربراميد هيدروكلوريدو قياسه عند 321.5 ن.م. وتم تعين مادة البيريدوكسين عن طريق قياسه عند نقطة التقاء.طيفى المركبين عند 299.5 ن.م. وقد طبقت الطريقة لتعيين الميتوكلوربراميد هيدروكلوريد و البيريدوكسين فى صورتهما النقية بدقة بلغت و 100.30 + 0.754 100.23 + 0.235 على التوالى كما طبقت هذين المركبين فى مخاليطهما المحضرة معملياً وكذلك فى مستحضراتهما الصيدلية وقد تم مقارنة هذه النتائج بالطرق الدستورية وقد تبين عدم وجود أى فرق بين الطريقتين .

***المقطع الثالث:***

***طريقتين دالتين على الثبات لتعيين الميتوكلوربراميد هيدروكلوريد فى وجود نواتج تحلله باستخدام الكيموميترى***

يتناول هذا المقطعطريقتين دالتين على الثبات لتعيين الميتوكلوربراميد هيدروكلوريد فى وجود نواتج تحلله وذلك بإستخدام الكيموميترى (CPR & PLS). بدقة بلغت 99.95 + 0.897 كما طبقت هذه الطرق فى ا هذا المركب فى مخاليط محضرة معملياً مع نواتج تحلله وكذلك فى مستحضراته الصيدلية وقد تم مقارنة هذا الناتج بالطرق الدستورية وقد تبين عدم وجود أى فرق بين الطريقتين

**الجزء الثالث:**

 **تعيين الميتوكلوربراميد هيدروكلوريد فى مخاليطه باستخدام كروماتوجرافيا الطبقة الرقيقة**

 **ويشتمل هذا الجزء على تعيين الميتوكلوربراميد هيدروكلوريد فى مخاليطه باستخدام كروماتوجرافيا الطبقة الرقيقة على ثلاث مقاطع :**

***المقطع الأول:***

***تعيين الميتوكلوربراميد هيدروكلوريد بطريقة دالة على الثبات***

 يتناول هذا المقطع طريقة دالة على الثبات لتعيين الميتوكلوربراميد هيدروكلوريد فى وجود نواتج تحلله وذلك بإستخدام كروماتوجرافيا الطبقة الرقيقة بإستخدام محلول متحرك من طولوين : ميثانول : كلوروفورم : محلول الأمونيا المركزة الثلجى بنسبة 10: 30 : 70: 0.5 بالحجم ثم قياس الكثافة الضوئية للبقعة عند طول موجه 245 ن.م. وقد تم تطبيق هذه الطريقة على المرك فى صورته النقية بدقة 100.20 + 0.786 كما تم تحليل هذه المركبات فى مستحضراته الصيدلية و فى مخاليط محضره معملياً مع نواتج تحلله وقد تم اجراء دراسة احصائية للنتائج الطريقة المقترحة ومقارنتها بنتائج الطرق الدستورية وقد تبين عدم وجود آى فرق بين الطريقتين

***المقطع الثانى:***

***تعيين مخلوط الميتوكلوربراميد هيدروكلوريد و البيروكسيدين***

 ي يتناول هذا المقطع طريقة دالة على الثبات لتعيين الميتوكلوربراميد هيدروكلوريد و البيروكسيدين وذلك بإستخدام كروماتوجرافيا الطبقة الرقيقة بإستخدام محلول متحرك من بنزين : أستون : ميثانول : حمض الأستيك الثلجى بنسبة 10 : 0.5: 8: 0.5 بالحجم ثم قياس الكثافة الضوئية للبقعة الخاصة بكل عقار على حده عند طول موجه 245 و 270 ن.م على الوالى وقد تم تطبيق هذه الطريقة على المركبين فى صورتهما النقية بدقة بلغت 100.30+ 0.747 و100.20 + 0.786 للميتوكلوربراميد هيدروكلوريد و البيروكسيدين على الوالى كما تم تحليل هذه المركبات فى مستحضراتهما الصيدلية و فى مخاليط محضره معملياً وقد تم اجراء دراسة احصائية للنتائج الطريقة المقترحة ومقارنتها بنتائج الطرق الدستورية وقد تبين عدم وجود آى فرق بين الطريقتين

***المقطع الثالث:***

***تعيين مخلوط الميتوكلوربراميد هيدروكلوريد و الباراسيتامول***

 يتناول هذا المقطع طريقة دالة على الثبات لتعيين الميتوكلوربراميد هيدروكلوريد و الباراسيتامول وذلك بإستخدام كروماتوجرافيا الطبقة الرقيقة بإستخدام محلول متحرك من من ميثانول : كلوروفورم : محلول الأمونيا المركزة الثلجى بنسبة 60 : 12 : 0.9 بالحجم ثم قياس الكثافة الضوئية للبقعة الخاصة بكل عقار على حده عند طول موجه 245 و 270 ن.م على الوالى وقد تم تطبيق هذه الطريقة على المركبين فى صورتهما النقية بدقة بلغت 100.30+ 0.747 و100.20 + 0.786 للميتوكلوربراميد هيدروكلوريد و الباراسيتامول على الوالى كما تم تحليل هذه المركبات فى مستحضراتهما الصيدلية و فى مخاليط محضره وقد تم اجراء دراسة احصائية للنتائج الطريقة المقترحة ومقارنتها بنتائج الطرق الدستورية وقد تبين عدم وجود آى فرق بين الطريقتين

 **الجزء الرابع:**

**طرق كروماتوجرافيا السائل ذات الكفاءة العالية ضوئية لتعيين الميتوكلوربراميد فى مخاليطه**

**ويشتمل هذا الجزء على تعيين الميتوكلوربراميد هيدروكلوريد فى مخاليطه** بإستخدام كروماتوجرافيا السائل ذات الكفاءة العالية بعد دراسة ثبات هذه المخاليط وذلك فى **خمسة أقسام :**

***المقطع الأول:***

*القسم الأول:*

***دراسة ثبات مخلوط الميتوكلوربراميد هيدروكلوريد والبيروكسيدين******بطريقة الكالوريمترى:***

دراسة مخلوط الميتوكلوربراميد هيدروكلوريد و البيروكسيدين بطريقة التحليل الحرارى (الكالوريمترى) لقياس درجة ثباتهما فى وجود كل مادة مع الأخرى فى نفس الوسط – وقد تم استخدام أوساط مختلفة فى تلك الدراسة

*القسم الثانى:*

***طريقة دالة على الثبات باستخدام كروماتوجرافيا السائل ذات الكفاءة العالية***

 ويتناول هذا القسمطريقة دالة على الثبات لتعيين الميتوكلوربراميد هيدروكلوريد و البيروكسيدين بطريقة كروماتوجرافيا السائل ذات الكفاءة العالية الرقيقة بإستخدام محلول متحرك من ماء: اسيتو نيتريل : ميثانول بنسبة 90: 10 : 10 بالحجم ثم قياس الكثافة الضوئية للقمة عند طول موجه 230 ن.م وقد تم تطبيق الطريقة على تحليل هذين المركبين فى صورتهما النقية بدقة بلغت 99.99 + 0.951 و 99.84 + 1.183 للميتوكلوربراميد هيدروكلوريد و البيروكسيدين على التوالى كما طبقت هذه الطريقة لتحليل هذين المركبين فى مخاليط محضره معملياً وكذلك فى مستحضراتهما الصيدلية وقد تم إجراء دراسة احصائية لهذه النتائج ونتائج الطرق الدستورية وقد تبين عدم وجود آى فرق بين الطريقتين.

***المقطع الثانى***

*القسم الأول:*

***دراسة ثبات مخلوط الميتوكلوربراميد هيدروكلوريد و الباراسيتامول بطريقة الكالوريمترى:***

دراسة مخلوط الميتوكلوربراميد هيدروكلوريد و الباراسيتامول بطريقة التحليل الحرارى (الكالوريمترى) لقياس درجة ثباتهما فى وجود كل مادة مع الأخرى فى نفس الوسط – وقد تم استخدام أوساط مختلفة فى تلك الدراسة

*القسم الثانى:*

***طريقة دالة على الثبات باستخدام كروماتوجرافيا السائل ذات الكفاءة العالية***

 ويتناول هذا القسمطريقة دالة على الثبات لتعيين الميتوكلوربراميد هيدروكلوريد و الباراسيتامول بطريقة كروماتوجرافيا السائل ذات الكفاءة العالية الرقيقة بإستخدام محلول متحرك من من محلول الفوسفات المنظم : اسيتو نيتريل : ميثانول بنسبة 40: 15: 10بالحجم ثم قياس الكثافة الضوئية للقمة عند طول موجه 230 ن.م وقد تم تطبيق الطريقة على تحليل هذين المركبين فى صورتهما النقية بدقة بلغت 99.99 + 0.951 و 99.84 + 1.183 للميتوكلوربراميد هيدروكلوريد و الباراسيتامول على التوالى كما طبقت هذه الطريقة لتحليل هذين المركبين فى مخاليط محضره معملياً وكذلك فى مستحضراتهما الصيدلية وقد تم إجراء دراسة احصائية لهذه النتائج ونتائج الطرق الدستورية وقد تبين عدم وجود آى فرق بين الطريقتين

***المقطع الثالث:***

***طريقة دالة على الثبات باستخدام كروماتوجرافيا السائل ذات الكفاءة العالية***

 ويتناول هذا المقطع طريقة دالة على الثبات لتعيين الميتوكلوربراميد هيدروكلوريد فى وجود نواتج تحلله بطريقة كروماتوجرافيا السائل ذات الكفاءة العالية الرقيقة بإستخدام محلول متحرك من من ماء: اسيتو نيتريل بنسبة 90: 10 بالحجم ثم قياس الكثافة الضوئية للقمة عند طول موجه 212 ن.م وقد تم تطبيق الطريقة على تحليل هذا المركب فى صورته النقية بدقة بلغت 99.99 + 0.951 كما طبقت هذه الطريقة لتحليل هذا المركب فى مخاليط محضره معملياً مع نواتج تحلله وكذلك فى مستحضراتهما الصيدلية وقد تم إجراء دراسة احصائية لهذه النتائج ونتائج الطرق الدستورية وقد تبين عدم وجود آى فرق بين الطريقتين

***هذا وتحتوى الرسالة على عدد (73) شكل، (74) جدول، (160) مرجع، ، بالأضافة الى ملخص باللغة الانجليزية وأخر باللغة العربية.***