

تحضير احد مشتقات الكودائين كدواء مصاحب ودراسة تأثيره على بعض

المتغيرات الكيموحيوية في امصال دم الأرنب

فراس شوقي عبد الرزاق¹ ، قيس عدنان ندا²

^{1,2} جامعة تكريت / كلية التربية للعلوم الصرفة

Firasshawki@yahoo.com¹

kiase-adnan@yahoo.com²

تاريخ قبول البحث: 2015 / 5 / 13

تاريخ استلام البحث: 2015 / 3 / 5

المخلص

تم تحضير دواء مصاحب أستري بأستخدام الكودائين . كحامل لدواء الاسبرين عن طريق تفاعل الاسترة لمجموعة الهيدروكسي في مركب الكودائين مع كلوريد الحامض للأسبرين لينتج استر الأسبرين . تم تنقية المركب المحضرة من خلال استخدام تقنية كروماتوغرافيا العمود باستخدام السيليكا جيل كطور ثابت ومزيج (الميثانول والبنزين) كطور متحرك ومتابعة نزول المادة بواسطة تقنية الورقة الرقيقة (TLC) . وتم التأكد من الصيغ التركيبية لهذه المركبات باستخدام الطرق الطيفية المتاحة (FTIR ، ¹H-NMR ، ¹³C-NMR) وقد دلت النتائج المستحصلة على صحة التركيب. تم اخذ 30 أرنبا ذات أوزان متقاربة وتقسيمهم الى ثلاثة مجاميع .كل مجموعة متكونة من عشرة أرناب تركت المجموعة الأولى (مجموعة سيطرة) وأعطيت المجموعة الثانية جرعة من الأسبرين بمقدار(0.099gm/kg)والكودائين بمقدار(0.07gm/kg) ،اما المجموعة الثالثة فأعطيت جرعة مكافئة لجرعة المجموعة الثانية مقدارها (0.159gm/kg) من المركب المحضر . وبعد مرور ثلاث ساعات من إعطائهم الجرعة تم سحب عينة (5ml) دم من كل أرنب وفصل المصل منها وأجريت عليها دراسة بايوكيميائية وإنزيمية للمتغيرات وكما يأتي:

وشملت المتغيرات المقاسة :فعالية انزيمات(اللاكتيت ديهيدروجيناز وكولين أستيراز وكرياتين كيناز والفوسفاتيز القاعدي وكلوتاميت -بايروفيت ترانس اميناز وكلوتاميت-اوكلوواستيت ترانس اميناز) وقياس تركيز كل من (الكوليسترول والكليسريدات الثلاثية والالبومين والبروتين الكلي) وكذلك تم قياس تركيز الألبوبروتينات الدهنية

(vLDL،LDL،HDL). وكذلك تم قياس تركيز الفيوكوز الكلي والفيوكوز المرتبط بالبروتين والفيوكوز المرتبط بالسكريات السداسية .

وللتأكد من حدوث عملية تحلل للدواء المصاحب الاستري للأسبرين والكودائين تم إجراء دراسة تحلل هذه الأدوية في أوساط مختلفة من الدوال الحامضية (pH) عند (2، 4، 8، 10) حيث وجد أن سرعة التحلل في الوسط القاعدي أسرع من الوسط الحامضي وهذا يعني أن معظم التحلل سوف يحدث في الأمعاء الدقيقة وليس المعدة.
الكلمات الدالة : الكودائين ،دواء مصاحب ،المتغيرات الكيموحيوية.

Synthesis of codeine derivative as –a prod rug and study its effect on some biochemical parameters on rabbits

Firas S. Abdul-Razzak¹ , Kais A. Nada²

^{1,2}Tikrit University / College of Education Pure Sciences

Firasshawki@yahoo.com¹

kiase-adnan@yahoo.com²

Received date : 5 / 3 / 2015

Accepted date : 13 / 5 / 2015

ABSTRACT

The codeine was used as carrier of alcohol to attach with non-steroidal anti-inflammatory Drug (aspirin). The present work is aimed to synthesize the esterification reaction of (OH) group of codeine with aspirin as (acid chloride) which yielded the corresponding aspirin ester .

The purity of the synthesized compounds were established by (TLC) and column chromatography , while the structures of their mutual prod rug was confirmed by (FTIR, ¹HNMR, ¹³CNMR) The results obtained give a good evidence for proposed structures to their compounds. The study included 30 rabbits with the same weights thy divided into three groups(ten rabbits for each group). First was a control group which did not have any dose, the second group has aspirin (0.099gm/kg) and codiene (0.07 gm/kg) dose ,and the third group contained the prepared derivative (0.159gm/kg)dose that equivalent with the dose of the second group.

samples of blood have been takes from each rabbit, after three hours and serum has been separated to use in the study of the following parameter .

The measured parameters include :the activity of (Lactate dehydrogenase(LDH) , Cholenestrace, creatinkinase (MB) ,Alkaline phosphatase(ALP) , alamine amino transaminase (ALT) , aspartae amino transaminase (AST) , cholinesterase and peroxidase) , and the concentrations of (Cholestrol ,try clyside (T.G) , albumin and total protein) and in addition to lipoproteins (HDL , LDL, vLDL) .and the concentration of total focus ,protein bounding focus and protein bounding hexsose.

To ensure the release of pro drugs (Aspirin, codiene) a hydrolytic study of their esters were done at different pH [2 , 4 , 8 ,10] at constant temperature (25 C⁰) ,The results indicated that the hydrolysis at basic pH were faster than acidic pH which means that the most hydrolysis will be obtained at intestine and not in the stomach.

Keyword : codeine , prod rug ,biochemical parameters

1. المقدمة (Introduction)

الأدوية المصاحبة (Prod rug)

عبارة عن مركبات علاجية غير فعالة (خاملة دوائياً) تتحول إلى شكل فعال أيضاً . و هي بذلك تختلف عن الأدوية الأخرى (soft drugs) التي تكون فعالة بحد ذاتها لكنها تتحول إلى شكل غير فعال أيضاً [1]. تتلخص فكرة المركبات المحملة دوائياً في كون استخدام المركب الدوائي المكون لها يؤدي إلى مشكلات ايضية تمنع من الاستخدام الآمن لهذا الدواء مثل تفكك المركب الدوائي قبل وصوله الى منطقة الاستجابة أو عدم قدرته على عبور بعض الأغشية أو الاضرار الجانبية التي يسببها ، لذلك يعتمد إلى ربط هذه المركبات الدوائية مع بعض المركبات الخاصة لتعمل هذه المركبات كواسطة لنقل الدواء الى المنطقة المراد علاجها مجتازاً بذلك العقبات التي تعيق استخدام هذا المركب. حيث تهدف المركبات المحملة دوائياً إلى الاستخدام الآمن للدواء [2].

الأسبرين (Aspirin)

لقد اخذ هذا العقار شهرته تحت مسمى Aspirin أما الاسم العلمي له 2- اسيتوكي حامض البنزويك أو أسيتال حامض السلسليك ويمتلك الأسبرين صيغة جزيئية وهي $C_9H_8O_4$ أما الوزن الجزيئي ودرجة الانصهار فهما

180.16 و 159.56 C⁰ على التوالي ، يوجد الأسبرين على شكل حبوب (300mg) او حبوب (75-100mg) كمانع تخثر ، ويعطى الأسبرين بجرع Dose متفاوتة حسب العمر والحالة المرضية حيث يوصف (300-900 mg) كل 4-6 ساعة كمسكن للألم وخافض للحرارة أو (75-300 mg) كل يوم كمانع للتخثر ، ولا يعطى للأطفال دون سن 12 وكذلك المصابين بالقرحة [3].

الأسبرين كدواء مصاحب (Aspirin a prod rug)

إن تحويل اسبرين إلى دواء مصاحب تخضع إلى العديد من الاعتبارات منها الفعالية الإنزيمية وتأثيراتها في تحلل هذه المركبات ولكن على أية حال فإن مشتقات الأسبرين من أسترات او اميدات هي اقل سمية للأعضاء من الأسبرين مع الأخذ بنظر الاعتبار مقدار الجرعة الفموية المأخوذة [4]. وقد ظهرت العديد من الدراسات في مجال تصنيع الادوية المصاحبة من الاسبرين حيث قام (Robertson) بتحضير البيوريليت وهذا المركب له قدرة تحميلية جيدة في المنطقة المعوية لذلك يستعمل من قبل الاطفال والشيوخ ولأنه سريع الذوبان في الماء وبطيء الانحلال في المنطقة المعوية وهو يمتص اقل سرعة من الاسبرين او البراسيتمول [5] .

الكودائين (Codeine)

يعتبر الكودائين من الأميونات المستخدمة على نطاق واسع كمواد مسكنة لمختلف الفئات العمرية وهو عقار مساعد وتعود الية التأثير المسكن على الاغلب للمواد الأيضية الأساسية للمورفين [7]. يقوم الساييتوكروم (CYP 2D6) p450 2D6 بتحويل الكودائين الى المورفين في الكبد وهذه العملية تختلف من شخص لأخر [6].

وفي تشرين الأول 2012 قامت الوكالة الطبية EMA الأوروبية بأجراء مراجعة على المخاطر والفوائد من المنتجات التي تحتوي على الكودائين المستخدمة للسيطرة على الألم في المرضى الصغار [12]. وفي نهاية هذا الأستعراض الذي تم إنجازه في منتصف 2013 قامت EMA بحضر استخدام العقاقير الحاوية على الكودائين للمرضى دون سن 12 سنة وكذلك الى عمر 18 سنة في حالة المرضى الخاضعين لعملية أستئصال اللوزتين او الحمية .لتوقف او انقطاع التنفس اثناء النوم لديهم .ولقد اوصت ايضاً بأنه عند استخدام هذه العقاقير يجب ان تكون الجرع الموصوفة بأقل كمية فعالة ولأقصر فتره زمنية ممكنة مع المراقبة المستمرة لفعالية الدواء والآثار الجانبية [8] .

2. الجزء العملي (Experimental)

تحضير أستر الأسبرين والكودائين (Synthesis of ester prod rug of Aspirin)

يتم تحضير الدواء المصاحب الاستري للأسبرين والكودائين من أذابة (6.5gm,0.021mol) من الكودائين في دورق دائري بأقل كمية من البريديين ثم وضع المزيج في حمام ثلجي (-12 درجة مئوية) بعدها تم اضافة (3.5ml) من كلوريد الحامض الكاربوكسيلي المحضر سابقا الى محتويات الدورق بشكل قطرات مع التحريك المستمر لمدة 24 ساعة ليعطي المركب الأستري على شكل (Semisolid) وبنسبة منتج (78.856%). تم أستخلاص ناتج التفاعل بطريقة الفصل حيث تم استخدام الماء المقطر (100مل) والكلوروفورم (100مل) ومن ثم فصلت الطبقة العضوية عن الطبقة المائية وأعيدت العملية ثلاث مرات أخذت الطبقة العضوية وتم غسلها بالماء المقطر ثلاث مرات (50مل لكل مرة) جففت المادة بأستخدام كبريتات المغنيسيوم الامائية وبعد الترشيح والتبخير تم تنقية الناتج بأستخدام تقنية كروماتوغرافيا العمود وأستخدم مزيج من البنزين والميثانول بنسبة (1:9 مل) على التوالي كطور متحرك والسليكا جل كطور ثابت وتم التأكد من نزول المادة بواسطة أستخدام تقنية كروماتوغرافيا الطبقة الرقيقة (TLC) والحصول على قيمة $R_F=0.75$ بأستخدام مزيج من البنزين والميثانول بنسبة (1:9) .

الحيوانات المستخدمة (Used Animals)

تم اخذ ثلاث مجاميع من الارانب المنزلية كل مجموعة مكونه من عشرة ارانب متقاربة في العمر (الوزن ≤ 2 kg) إذ تركت لمدة اسبوع في الاقفاص لتستقر، وطبق عليها نفس النظام الغذائي خلال هذه الفترة، ثم تركت بدون إطعام لمدة يوم كامل وقسمت الى ثلاثة مجاميع، المجموعة الاولى مجموعة سيطرة والثانية اعطيت المركبين الأسبرين والكودائين وبجرعة (0.099gm/kg) و (0.07gm/kg) والمجموعة الثالثة أعطيت جرعة مقدارها (0.159 gm/kg) من المركب المحضر لكل أرنب.

جدول (1): تقسيم مجاميع حيوانات التجربة.

المجموعة (A)	عينة السيطرة والمكونة من عشرة أرانب (لم تعط جرعة)
المجموعة (B)	عينة من عشرة أرانب أعطيت المركبات Aspirine, Codeine
المجموعة (C)	عينة من عشرة أرانب أعطيت المركب الدوائي

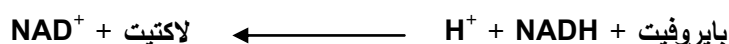
جمع وحفظ النماذج (Samples collection and preservation)

تم سحب (5mL) دم بمحقنة ذات استخدام واحد فقط (Disposable syringe) من الأرناب ثم وضع الدم في أنابيب بلاستيكية نظيفة ومعقمة وتركت في درجة حرارة الغرفة لحين تخثر الدم تم فصل المصل باستخدام جهاز الطرد المركزي (1786 G) لمدة (15 دقيقة) لضمان الحصول على قدر كاف من المصل الخالي من آثار كريات الدم الحمر ، بعد ذلك تم سحب مصل الدم (الراشح) باستخدام ماصة دقيقة (Micro pipette) ، وحفظت في حالة التجميد عند درجة حرارة ($-20C^0$) لحين إجراء الفحوصات الإنزيمية والكيموحيوية.

3. تقدير المتغيرات الكيموحيوية

تقدير فعالية إنزيم لاكتيديهايدروجينيز (Estimation of Lactate Dehydrogenises in Serum)

تم تقدير فعالية إنزيم كلوتاميت-بايروفيت ترانس أمينيز من عدة التحليل (kits) المجهزة من شركة (Biomaghreb) [9]. يتم تقدير إنزيم (LDH) بطريقة (Henery) وحسب التفاعل الآتي :-



إن النقصان الناتج في الامتصاصية يكون بسبب تحول NADH إلى NAD^+ وتقاس الفعالية النسبية المباشرة لLDH في المصل عند 340 نانوميتر [9].

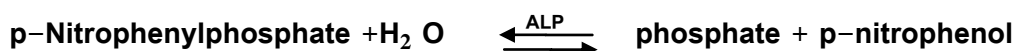
تقدير مستوى فعالية إنزيم كرياتين كينيز (Estimation of creatinkinase (MB) level activity)

إن الكرياتين كينيز كاشف معدل يحتوي على Polyclonal antibody خاص للمونمر CK-M لذلك يتم التنشيط التام لفعالية CK-MM ونصف من فعالية CK-MB ، فقط تقاس فعالية الوحدات الثانوية للمونمر B غير المثبط والتي تمثل النصف. وهذه الطريقة تفترض أن فعالية CK-BB في المصل تساوي صفرا ، ومخطط التفاعلات توضح ذلك. يسبب تحول NADP^+ إلى NADPH إلى زيادة في الامتصاصية والتي تقاس عند 340 nm [9].

1) Creatine phosphate + Mg-ADP	B monomer subunit of CK-MB	→	Creatine + ATP
2) D-Glucose + ATP	HK	→	ADP + G-6-Phosphate
3) G-6-Phosphate + NADP^+	G6-PDH	→	6-Phosphogluconate + NADPH + H

تقدير فعالية انزيم الفوسفاتيز القاعدي (ALP) (Estimation of alkaline phosphatase activity)

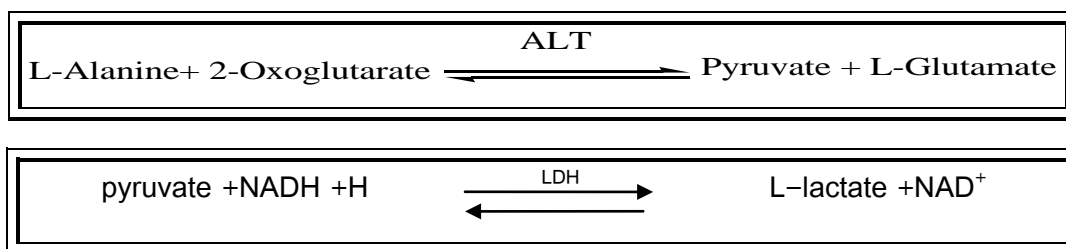
تم استخدام طريقة العالمين (Kind and King) لتقدير فعالية إنزيم (ALP) المحتوية على فوسفات الفينيل وهي المادة الأساسية التي يعمل عليها إنزيم (ALP)، إذ تتضمن الطريقة إضافة فوسفات الفينيل إلى مصم الدم وبتوفير الظروف المثلى لعمل الإنزيم فإنه يقوم بتحويل المادة الأساسية إلى الفينول. وفقاً للمعادلة الآتية [10].



تقدير مستوى فعالية انزيم الأئين امنو ترانسفيريز في مصم الدم

(Estimation of alamine amino transaminase (ALT) activity in serum)

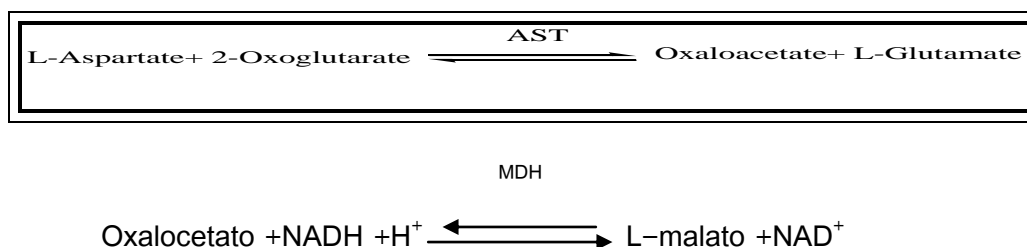
اكتشفت الطريقة اللونية لقياس الفعالية للإنزيم من قبل كل من White ، Tonhanzy وصممت لأجل قياس فعالية الانزيم في المصل من قبل كل من Frankel و Reitman ، وحسب التفاعلات الآتية [10].



تقدير مستوى فعالية انزيم أسبارتيت امينوترانسفيريز في مصم الدم

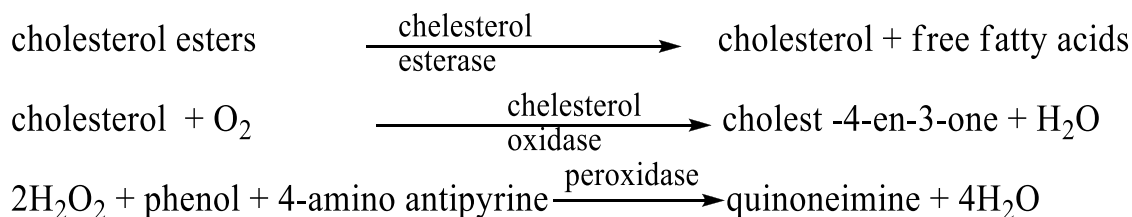
(Estimation of aspartate amino transaminase (AST) activity in serum)

اكتشفت الطريقة اللونية لقياس الفعالية للإنزيم من قبل كل من White ، Tonhanzy وصممت لأجل قياس فعالية الانزيم في المصل من قبل كل من Frankel و Reitman ، وحسب التفاعلات الآتية [10].



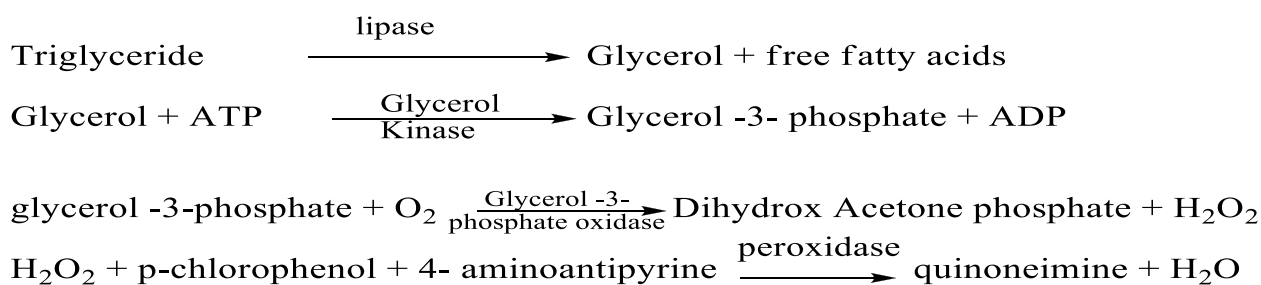
تقدير مستوى الكوليستيرول في مصل الدم (Estimation of Cholesterol level in serum)

تم تقدير مستوى الكوليستيرول في مصل الدم باستخدام الطريقة الإنزيمية بواسطة عدة التحليل (kit) المجهزة من شركة (Biolabo–France). تعتمد هذه الطريقة على أساس تحويل الكوليستيرول واسترات الكوليستيرول إلى صبغة (Quinoneimine) الوردية اللون بموجب التفاعلات الآتية [11].



تقدير مستوى الكليسيريدات الثلاثية في مصل الدم (Estimation of Triglyceride level in Blood serum)

تم تقدير مستوى الكليسيريدات الثلاثية باستخدام الطريقة الإنزيمية بواسطة عدة التحليل (kit) المجهزة من شركة (Biolabo–France). تتحلل الكليسيريدات الثلاثية إلى أحماض دهنية وكليسرول بواسطة إنزيم اللابيز Lipase، إن الكليسيرول الناتج يتفسر بواسطة ادينوسين ثلاثي الفوسفات (ATP) وإنزيم كليسيرولكاينيز (Glycerol Kinase) إلى كليسيروول -3- فوسفيت الذي يتأكسد بواسطة إنزيم كليسيروول -3- فوسفيت أوكسيديز (Glycerol-3- phosphate oxidase) إلى ثنائي هيدروكسي أسيتون فوسفيت ويبرو كسيد الهيدروجين ، وعن طريق إنزيم البيروكسيداز (Peroxidase) و -4 امينو أنتي بايرين يتكون لون وردي ناتج عن مركب كوينون أيمين (Quinone emine) تتناسب شدة لونه مع تركيز (TG) في مصل الدم [12].



تقدير مستوى (HDL-C) في مصل الدم (Estimation of HDL- Cholesterol in serum)

تم استخدام عدة التحليل الجاهزة من شركة (Biolabo-France) لقياس HDL-C. اعتمدت طريقة تقدير HDL- (C) على عملية الترسيب إذ تم فصل كل من الكايلومايكرونات (Chylomicros) والبروتين الدهني واطى الكثافة (LDL) والبروتين الدهني واطى الكثافة جداً (VLDL) بإضافة حامض الفوسفوتتكتستك (phosphotungstic acid) وبوجود ايون المغنسيوم ، ويحتوي الراشح الذي يتم الحصول عليه بعد عملية الطرد المركزي على البروتين الدهني ذي الكثافة العالية الذي يتم تقدير الكولستيرول المرتبط بهذه الأجزاء، إذ يقدر باستخدام كاشف المحلول الإنزيمي للكولسترول [13].

تقدير مستوى (LDL-C) في مصل الدم (Estimation of LDL-C in serum)

تم تقدير مستوى (LDL-C) حسابيا باستخدام المعادلة الآتية [14].

$$\text{LDL-Cholesterol} = \text{total Cholesterol} - (\text{HDLC} + \text{VLDLC})$$

تقدير مستوى (VLDL-C) في مصل الدم (Estimation of VLDL-C in serum)

استعملت المعادلة الحسابية الآتية في استخراج قيمة (VLDL-C) [15].

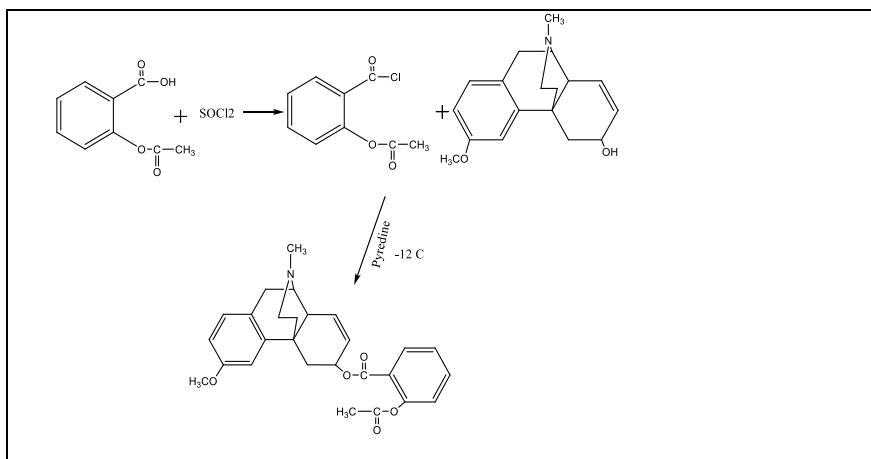
$$\text{VLDL -Cholesterol(mg/dl)} = \frac{\text{TG}}{5}$$

4. النتائج والمناقشة (Results and Discussion)

تحضير الدواء المصاحب الاستري للاسبرين (Synthesis of ester prod rug of Aspirin)

يتم تحضير الدواء المصاحب الاستري للاسبرين من تفاعل الكودائين مع كلوريد (2-اسيتوكسي) بنزويل، بوجود البيريدين عند درجة حرارة (12-) درجة مئوية مع التحريك المستمر لمدة 24 ساعة ليعطي المركب الاستري على شكل (Semisolid) وبنسبة منتج (78.856%) وحسب الشكل (1).

- لقد تضمنت خطة العمل في هذا الجزء تحضير مركب الدواء الاستري المصاحبة للحامض الدوائي (الأسبرين) وحسب المخطط التالي:

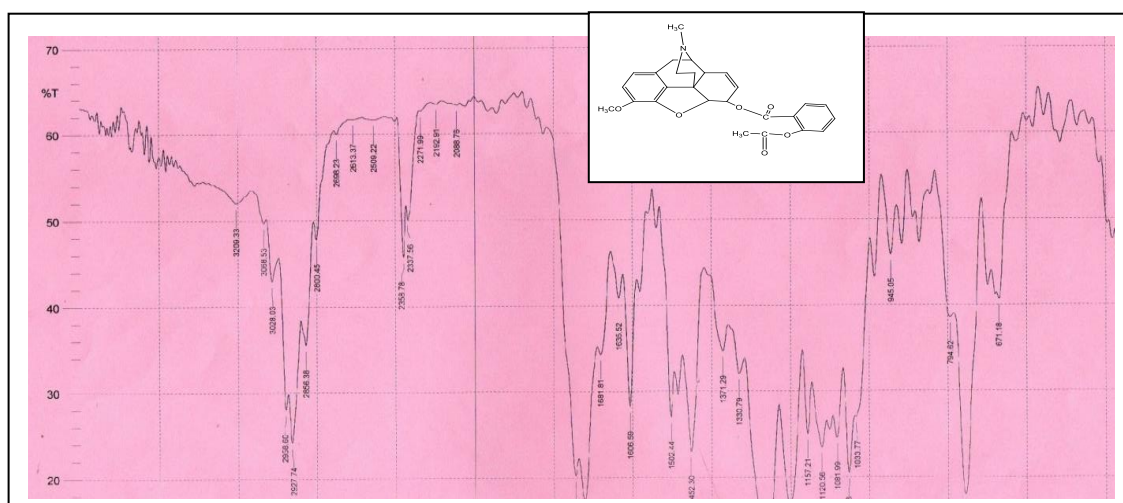


شكل (1): طريقة تحضير المركب الدوائي

وقد تم تشخيص المركب بالطرق الطيفية المتاحة ($^{13}\text{C-NMR}$, $^1\text{H-NMR}$, FTIR,) حيث يلاحظ من طيف الأشعة تحت الحمراء اختفاء امتصاص الاهتزاز المطي لمجموعة (O-H) عند (3431cm^{-1}) وظهور حزمتين لمجموعتي عند (1745 و 1722cm^{-1}) على التوالي التابعتان للأسبرين المرتبط، بالإضافة إلى ظهور الحزم العائدة لحلقة البنزين عند (1606 و 1502cm^{-1}) لـ aromatic (C=C) وعند (3028cm^{-1}) لمجموعة aromatic (C-H) وعند ($2958-2927\text{cm}^{-1}$) لمجموعة (C-H) اليفاتية دليل واضح وقوي لحدوث عملية الاسترة وبالتالي نجاح تحضير الاستر الدوائي للأسبرين كما في الشكل (2)

وتم إثبات الصيغة التركيبية باستخدام طيف ($^{13}\text{C-NMR}$) كما في الشكل رقم (3). وطيف ($^1\text{HNMR}$) كما في الشكل

رقم (4)



شكل (2): طيف IR للمركب المحضر

تقدير مستوى فعالية المتغيرات الكيموحيوية (ALP,AST,LDL,vLDL,ALP,LDH,CK,T.G,CHOL,HDL,)

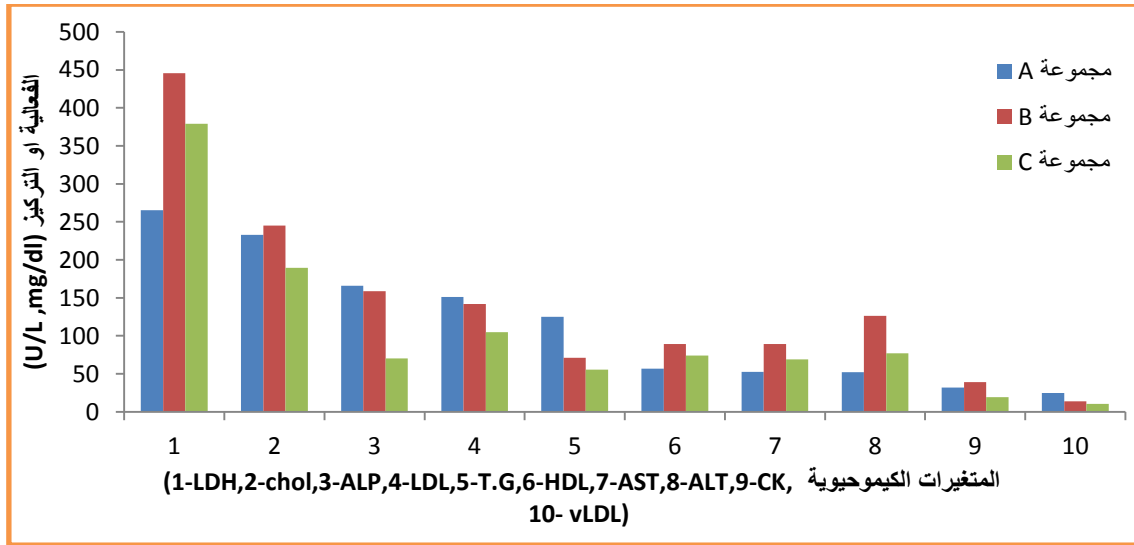
تم أذابة المركب المحضر والأدوية في المذيب العضوي DMSO وطرحت نسبة الخطأ من القراءات المقاسة .

جدول (2): المعدل والانحراف القياسي للمتغيرات الكيموحيوية المقاسة .

المعاملات	N	Group	Mean ±S.D	المعاملات	N	Group	Mean ±S.D
ALP	10	group A	265.80 ± ^a 28.37	HDL	10	group A	57.000 ± ^c 10.424
		group B	158.90 ± ^b 30.58			group B	89.400 ± ^a 5.739
		group C	70.30 ± ^c 4.76			group C	73.900 ± ^b 3.635
AST	10	group A	52.800 ± ^c 4.442	LDL	10	group A	151.10 ± ^a 16.47
		group B	89.400 ± ^a 7.011			group B	141.70 ± ^b 9.44
		group C	69.200 ± ^b 7.627			group C	104.90 ± ^c 11.64
ALT	10	group A	52.30 ± ^c 4.40	vLDL	10	group A	24.600 ± ^a 7.260
		group B	126.20 ± ^a 13.36			group B	13.900 ± ^b 2.387
		group C	77.00 ± ^b 14.82			group C	10.600 ± ^c 3.026
L.D.H	10	group A	295.50 ± ^c 45.89	Chol	10	group A	232.70 ± ^b 10.53
		group B	445.40 ± ^a 106.92			group B	245.00 ± ^a 6.16
		group C	379.10 ± ^b 105.38			group C	189.40 ± ^c 10.10
C.K (MB)	10	group A	19.200 ± ^c 3.360	T.G	10	group A	124.90 ± ^c 36.39
		group B	39.200 ± ^a 2.936			group B	71.20 ± ^b 11.53
		group C	32.100 ± ^b 3.035			group C	55.60 ± ^c 14.74

أن الأختلاف بالأحرف (a,b,c) عمودياً في الجدول يدل على وجود فروق معنوية بمقدار (p≤0.05) بين المجاميع

الثلاثة (A,B,C)



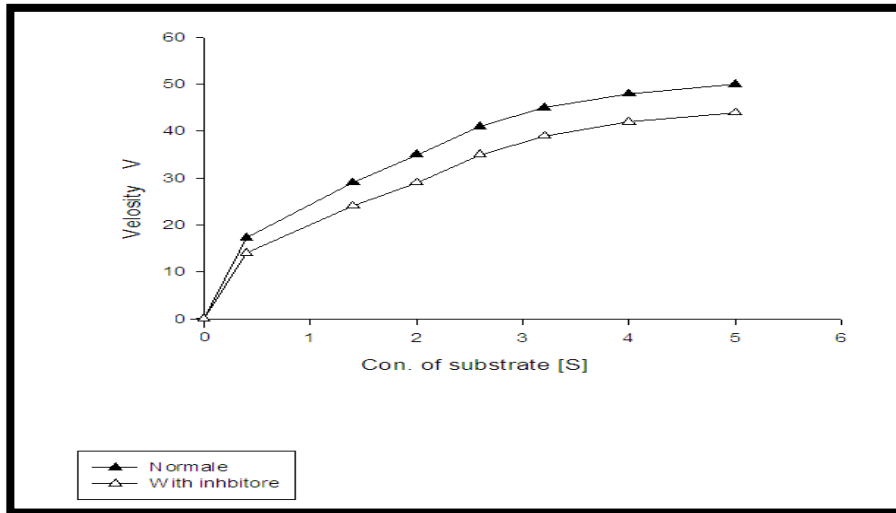
شكل (5): الفروق المعنوية بين المجموع الثلاث للمتغيرات الكيموحيوية

تقدير فعالية انزيم الفوسفاتيز القاعدي (ALP) في مصل الدم (ALP) Estimation of alkaline phosphatase (ALP) activity in serum

يلاحظ من الجدول (2) انخفاض معنوي في فعالية انزيم ALP للمجموعة (C) بتأثير المركب المحضر اكثر من المجموعة (B) بتأثير الأدوية المنفصلة ، مقارنة مع مجموعة السيطرة (A) . ونلاحظ ان التنشيط الذي حصل بتأثير المشتق المحضر اقوى من التنشيط الحاصل بتأثير أعطاء الأدوية منفصلة .قد يكون سبب التنشيط ارتباط الدواء المصاحب بجزء من الموقع الفعال مما قد يؤثر على شكل الموقع الفعال وتقليل ارتباط المادة الأساس به .

دراسة نوع التنشيط لأنزيم الفوسفاتيز القاعدي ALP

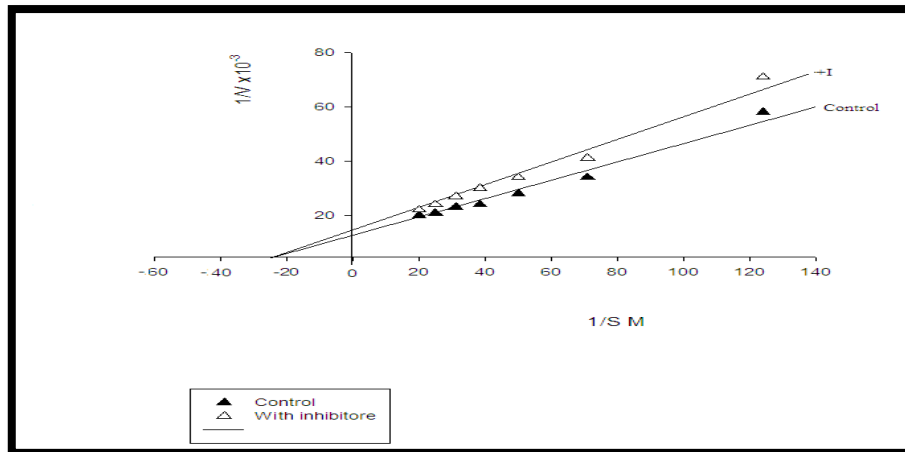
تم دراسة نوع التنشيط من خلال استخدام نفس طريقة العمل المستخدمة لتقدير فعالية انزيم ALP ولكن باستخدام تراكيز مختلفة من المادة الاساس بالنسبة للانزيم . ويتم تحديد نوع التنشيط من خلال دراسة معادلة لايفر-بيرك اذ كان التنشيط من خلال المعادلة من النوع الغير تنافسي .



شكل (6): معادلة ميكالس - منتن

قد يكون سبب التنشيط ارتباط الدواء المصاحب بجزء من الموقع الفعال مما قد يؤثر على شكل الموقع الفعال وتقليل

ارتباط المادة الأساس به .



شكل (7): معادلة لايفنرك - بيرك

تقدير مستوى فعالية انزيم أسبارتيت امينو ترانسفيريز في مصل الدم

(Estimation of aspartate amino transaminase (AST) activity in serum)

يلاحظ من الجدول (2) ارتفاع معنوي ملحوظ في فعالية انزيم AST للمجموعة (C) بتأثير المركب المحضر ولكن

اقل من المجموعة (B) بتأثير الأدوية المنفصلة، مقارنة مع مجموعة السيطرة (A). ومن هذا نستنتج بأن المركب المحضر

كان تأثيره على خلايا الكبد اقل من تأثير مجموعة الأدوية المنفصلة التي قد تكون سببت تضرر الأنسجة وخلايا الكبد

وخروج الأنزيم الى الخارج وسبب زيادة فعاليته . ويعطي مقدار أنزيمات أسبارتيت امينو ترانسفيريز مؤشرا واضحا لفعالية المركب حيث إن الارتفاع الذي ظهر عندنا في قيمة هذه الإنزيم بعد اخذ جرعة المركب قد يكون دليل على تضرر الأنسجة وخلايا الكبد مما يؤدي الى زيادة افراز هذا الانزيم في الاوعية الدموية [16,17].

تقدير مستوى فعالية انزيم الأمين امينو ترانسفيريز في مصل الدم

(Estimation of alamine amino transaminase (ALT) activity in serum)

يلاحظ من الجدول (2) ارتفاع معنوي ملحوظ في فعالية انزيم ALT للمجموعة (C) بتأثير المركب المحضر ولكن اقل من تأثير المجموعة (B) مجموعة الأدوية المنفصلة مقارنة مع مجموعة السيطرة (A). ومن هذا نستنتج بأن المركب المحضر كان تأثيره على خلايا الكبد اقل من تأثير مجموعة الأدوية المنفصلة التي قد تكون سببت تضرر الأنسجة وخلايا الكبد وخروج الأنزيم الى الخارج وسبب زيادة فعاليته ويعطي مقدار أنزيمات الأنين امينو ترانسفيريز مؤشرا واضحا لفعالية المركب حيث إن الارتفاع الذي ظهر عندنا في قيمة هذا الإنزيم بعد اخذ جرعة المركب قد يكون دليل على تضرر الأنسجة وخلايا الكبد مما يؤدي الى زيادة افراز هذا الانزيم في الاوعية الدموية [16,17].

تقدير مستوى فعالية انزيم لاکتیت ديهيدروجين (LDH) في مصل الدم

(Estimation of Laktetehydrogin (LDH) Activity in serum)

يلاحظ من الجدول (2) ارتفاع معنوي ملحوظ في فعالية انزيم (LDH) للمجموعة (C) بتأثير المركب المحضر ولكن اقل من تأثير المجموعة (B) بتأثير الأدوية المنفصلة (الأسبرين والكودائين) ، مقارنة بمجموعة السيطرة (A) . وكذلك يلاحظ وجود انخفاض معنوية بين الادوية المصاحبة المحتملة (المحضرة) وبين الادوية الاصلية. وهذا يتطابق مع ما أشار إليه (Riansford K.D) [18]. غير إن الأسبرين والأدوية ذات العلاقة (مضادات الالتهاب غير الستيرويدية) لا تؤثر في انزيم لاکتیت ديهيدروجين (المصل) ولكنها تثبط إنزيم لاکتیت ديهيدروجين المايوتوكونديريا حيث تثبط مسار الفسفرة التأكسدية لذلك فان (NISADs) يخفض من الايض التأكسدي وفي الوظائف الايضية للكبد [19].

تقدير مستوى فعالية انزيم كرياتينين كائينز (CK) في مصل الدم (CK) Estimation of creatinkinase (CK)

Activity in serum

يلاحظ من الجدول (2) ارتفاع معنوي ملحوظ في فعالية الأنزيم (CKmb) للمجموعة (C) بتأثير المركب المحضر ولكن اقل من تأثير المجموعة (B) مجموعة الأدوية المنفصلة ، مقارنةً بمجموعة السيطرة (A) . وهذا يعني ان المركب المحضر له تأثير تشيطي اقل من الدواء الاصلي. حيث في حالة تضرر العضلة القلبية يتحرر الكرياتين كائينزالي الدم وترتفع فعالية هذا الانزيم بعد فترة زمنية معينة من تضرر العضلات القلبية، وان الزيادة في فعالية MB تستخدم لتشخيص الضرر في العضلات القلبية ،لذا فإن المركب المحضر أقل ضرر من أعطاء الأدوية منفردة [20].

تقدير تركيز الأبيوبروتينات عالية الكثافة (HDL)

يلاحظ من الجدول (2) ارتفاع معنوي ملحوظ بتركيز الأبيوبروتينات عالية الكثافة (HDL) للمجموعة (C) بتأثير المركب المحضر ولكن بتأثير اقل من تأثير المجموعة (B) مجموعة الأدوية المنفصلة ، مقارنةً بمجموعة السيطرة (A) .

تقدير تركيز الأبيوبروتينات واطنة الكثافة (LDL)

يلاحظ من الجدول (2) انخفاض معنوي عالي بتركيز الأبيوبروتينات واطنة الكثافة (LDL) للمجموعة (C) بتأثير المركب المحضر اعلى من تأثير المجموعة (B) مجموعة الأدوية المنفصلة .بالمقارنة مع مجموعة السيطرة (A) ، وهذه نتيجة ايجابية حيث ان الانخفاض في تركيز الأبيوبروتينات الواطنة الكثافة في الجسم يقلل من تأثير الأصابة بأرتفاع الضغط والجلطات القلبية [21].

تقدير تركيز الأبيوبروتينات واطنة الكثافة جداً (vLDL)

يلاحظ من الجدول (2) انخفاض معنوي عالي بتركيز الأبيوبروتينات واطنة الكثافة جداً (vLDL) للمجموعة (C) بتأثير المركب المحضر اعلى من تأثير المجموعة (B) مجموعة الأدوية المنفصلة بالمقارنة مع مجموعة .

تقدير تركيز الكوليسترول

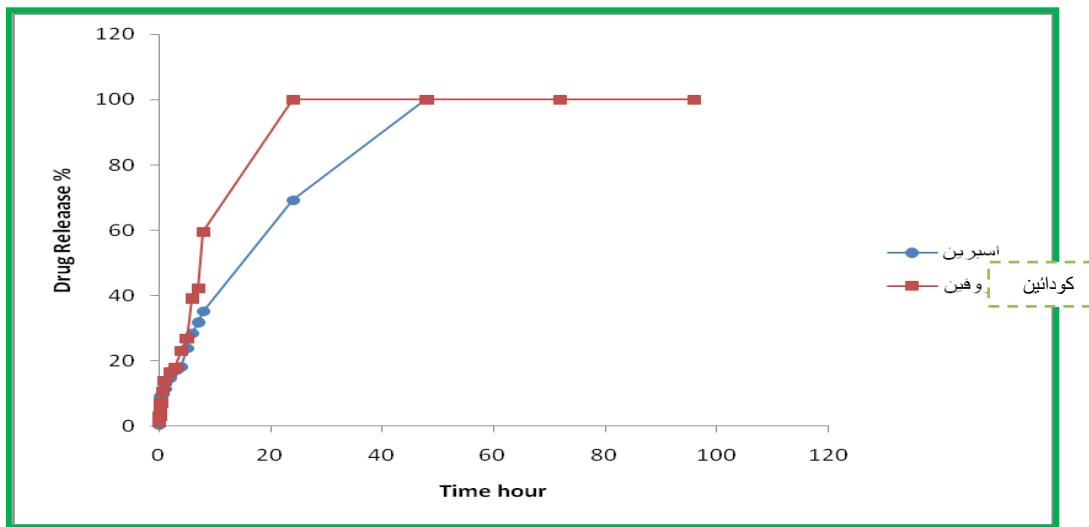
يلاحظ من الجدول (2) انخفاض معنوي عالي في تركيز الكوليسترول للمجموعة (C) بتأثير المركب المحضر اعلى من تأثير المجموعة (B) مجموعة الأدوية المنفصلة بالمقارنة مع مجموعة السيطرة (A). وهذه نتيجة ايجابية حيث ان الانخفاض في تركيز الكوليسترول في الجسم يقلل من تأثير الأصابة بأرتفاع ضغط الدم وأمراض القلب الأخرى [21].

تقدير تركيز الكليسيريدات الثلاثية

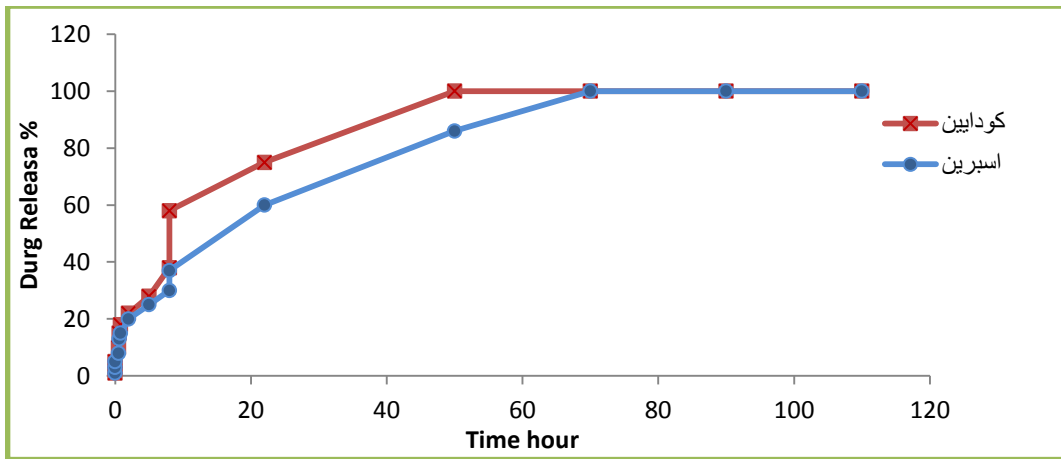
يلاحظ من الجدول (2) انخفاض معنوي عالي في تركيز الكليسيريدات الثلاثية (T.G) للمجموعة (C) بتأثير المركب المحضر أعلى من تأثير المجموعة (B) مجموعة الأدوية على التوالي بالمقارنة بمجموعة السيطرة (A). وهذه النتيجة تعد إيجابية حيث أن انخفاض تركيز الدهون الثلاثية في الجسم يقلل كذلك من تأثير الأصابة بارتفاع ضغط الدم وأمراض القلب لدى الإنسان [21].

5. دراسة تحليل الادوية (الاسبرين والكودائين) من المشتق المحضر

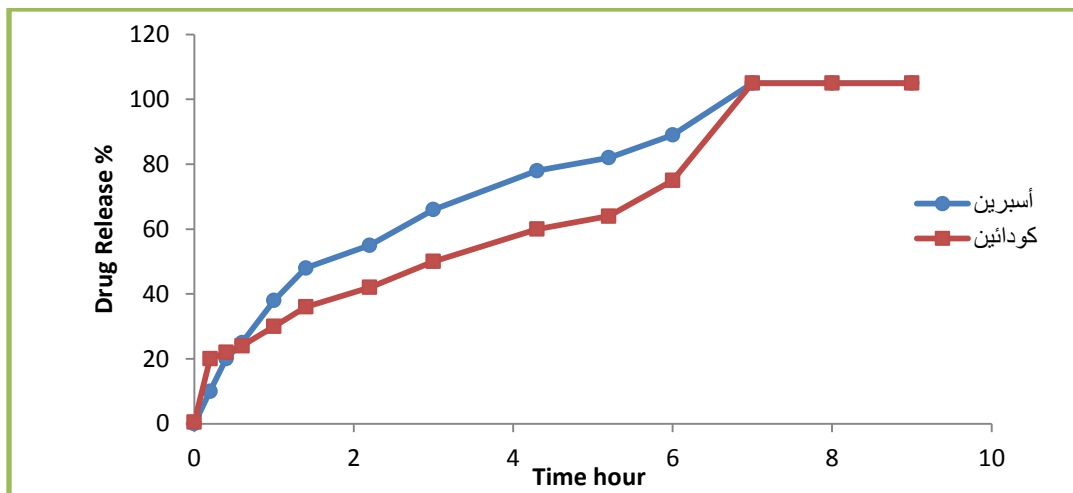
ان المجموعة الفعالة الموجودة في المشتق المحضر في هذه الدراسة هي مجموعة الاستر وهذه الاصرة يمكن ان تتحلل داخل جسم الكائن الحي عن طريق الانزيمات او التحلل المائي في الاوساط المختلفة ،لقد تم في هذه الدراسة اجراء عملية اطلاق لهذا الدواء من المركب المحضر في اوساط مائية حامضية وقاعدية.



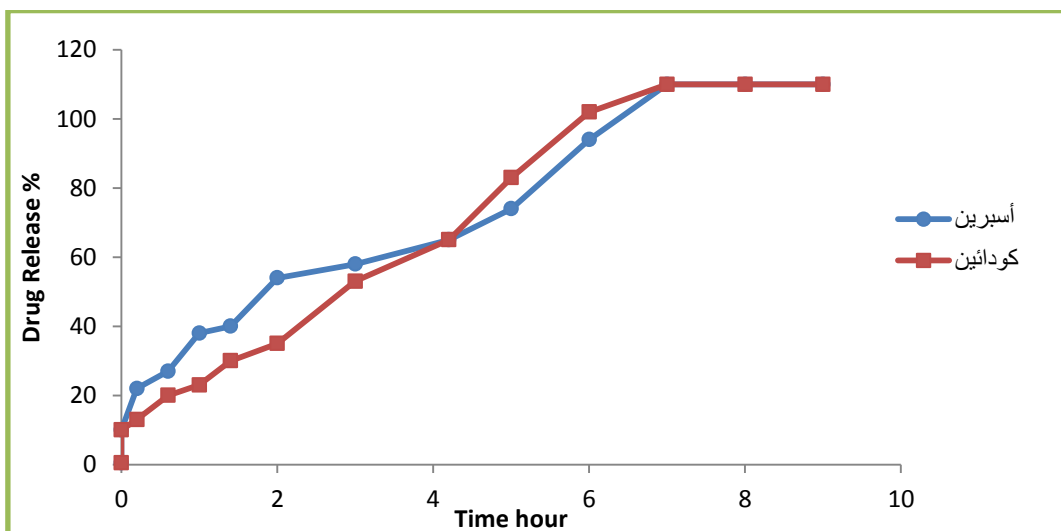
شكل(8): النسبة المئوية لإطلاق الاسبرين والكودائين من المركب المحضر في الوسط المائي pH =2



شكل(9): النسبة المئوية لإطلاق الاسبرين والكودائين من المركب المحضر في الوسط المائي pH = 4



شكل(10) : النسبة المئوية لإطلاق الاسبرين والكودائين من المركب المحضر في الوسط المائي pH = 8



شكل(11): النسبة المئوية لإطلاق الاسبرين والكودائين من المركب المحضر في الوسط المائي pH = 10

6. العلاقات الأحصائية بين كل المتغيرات الكيموحيوية للمجاميع الثلاثة

(Control (A) / Asperin–Codeine(B)/ Prodrug (C))

جدول (3): يوضح العلاقات الأحصائية بين المتغيرات الكيموحيوية لمجموعة السيطرة

المعاملات	ALP	CK	CHOL	GOT	GPT	HDL	LDH	LDL	T.G
CK	-0.206								
CHOL	0.107	0.442							
GOT	0.651	-0.153	-0.218						
GPT	0.371	0.071	0.386	-0.230					
HDL	-0.529	0.346	-0.178	0.019	-0.560				
LDH	0.394	-0.386	-0.013	0.471	0.197	-0.374			
LDL	0.451	-0.177	0.476	-0.089	0.555	-0.909	0.376		
T.G	-0.118	0.535	0.605	-0.148	0.102	0.363	-0.333	-0.283	
vLDL	-0.108	0.546	0.626	-0.141	0.105	0.367	-0.333	-0.273	0.999

جدول (4): يوضح العلاقات الأحصائية بين كل المتغيرات الكيموحيوية لمجموعة الأدوية المنفصلة (Asperin – Codeine)

المعاملات	ALP	CK	CHOL	GOT	GPT	HDL	LDH	LDL	T.G
CK	-0.300								
CHOL	-0.283	0.092							
GOT	-0.043	0.395	0.247						
GPT	-0.363	0.560	0.452	0.008					
HDL	-0.452	0.463	0.013	0.451	0.198				
LDH	0.097	-0.760	0.059	-0.282	-0.163	-0.230			
LDL	0.157	-0.374	0.678	-0.115	0.165	-0.689	0.338		
T.G	-0.271	0.570	-0.105	0.011	-0.009	0.330	-0.644	-0.519	
vLDL	-0.299	0.608	-0.129	0.009	0.038	0.353	-0.633	-0.551	0.994

جدول(5): يوضح العلاقات الأحصائية بين كل المتغيرات لمجموعة المركب المحضر (Prodruge)

المعاملات	ALP	CK	CHOL	GOT	GPT	HDL	LDH	LDL	T.G
CK	-0.356								
CHOL	0.591	0.104							
GOT	-0.552	-0.059	-0.181						
GPT	-0.428	0.635	-0.189	-0.199					
HDL	0.162	0.152	-0.041	-0.248	-0.043				
LDH	0.256	-0.849	-0.119	-0.011	-0.425	0.186			
LDL	0.538	-0.122	0.887	-0.034	-0.170	-0.426	-0.005		
T.G	-0.291	0.637	-0.011	-0.200	0.102	0.300	-0.607	-0.363	
vLDL	-0.291	0.634	-0.023	-0.179	0.074	0.299	-0.603	-0.374	0.997

المصادر (References)

- [1] M. Erassi,G.Grassi,(Collagen-Based Drug Delivery Systems for Tissue Engineering),(2010) , "*current Drug Delivery*":(21)97- 116.
- [2]J. siepmann, N.A. Peppas (Trausdermal Drug Delivery System.A Review B.Venkateswara reddy S.Satyanadam),(2009), "*Advanced Drug Delivery*":(48) 139-157.
- [3] A. Kydonieus ,(Estimation of salicylic acid in eucalyptus leaves using spectrophotometric methods),(2009),"*Controlled released technologies , method theory and Application* : (1) 2-6 .
- [4] R.M.Botting Comparative Biochemistry and physiology-part toxicology and phormacology),(2011), "*Journal of physiology and pharmacology*" , :(57) 113-124.



- [5] Huttunen, Kristiina M. and Jarkko, Rautio.(2011). "**Prodrugs – An Efficient Way to Breach Delivery and Targeting Barriers**". Current Topics in Medicinal Chemistry, : (11) 2265–2287.
- [6] V. Subr, Kopecek, J. Pohl, J. Baudys, M. Kostka, V. (2010). "**Cleavage of oligopeptide side-chains in N-(2-hydroxypropyl)meth-acrylamide copolymers by mixtures of lysosomal enzymes**". J. Control Rel. : (8) 133–140.
- [7] Makhija, Dinesh. T. and Rakesh, R. Somani. (2010). "**Improvement of GI tolerance of NSAIDs using oral prodrug approach**". Der Pharmacia Lettre , : (2) 300–309.
- [8] C.G. Wermuth (2003) "**The practice of medical chemistry**" , 2nd Ed , Elsevier .England ,: 567–562.
- [9] J.G. Meehan and R.A. Seymour (2002). "**Drug dictionary for dentistry**", Oxford University press, : 367–375.
- [10] F.O. Gerald and D.O. Malley (2007) , "**Emerge Med Clin North America**" , : (25) 333 – 346.
- [11] C. Wiart (2006), "**Ethnopharmacology of clinical plant (Asia and the Pacific)**", Human press. New jersey ,: 223–2228.
- [12] M.G. Khan (2009), "**Cardiac drug therapy**", 7th Ed, Human press. New jersey ,: 333–343.
- [13] J.R. Vane and M.R. Botting (2003), "**Thrombosis Research**" ,: 110, 255–258.
- [14] Benedito N.A.C., (1998), "**Brazilian journal of medical and biological research**" ,: (31) 1113–1118.

- [15] Lehninger, Nelson D.L. and Cox M.M,(2004), "*Principle of biochemistry* " ,4thEd ,:802–815.
- [16] M.P.Adms and R.W.Kocn (2010) "*Pharmacology*", person .USA, :725–734.
- [17] P.K.Halen ,Murumkar, P.R. Giridhar, R. and Yadav, M.R.(2009). "*Prodrug Designing of NSAIDs* Mini–review in medical chemistry,: (9)124–139.
- [18] K.D.Rainsford (2004) "*Aspirin and related drugs*", Taylor and Francis group ,USA,:233–245.
- [19] Bruce A. Worden , Alona M. Willmam and Craig. D. Williams C.D,(2010), "*C.D. Nat. Rev. Endocrinol*" ,:(6) 619–628.
- [20] B.S.Lee, Yoo, C.W. Osipov, A. Moghaven, N. Nwachokor, D. Amatya, R.Pantoja, L.J.Pham, M.D. Black,K.L and Ya,J.S.S.(Advanced Drug Delivery Reviews:Adrancing science,improving)(2011). "*Drug Delivery*" :1–13.
- [21] J.R. Paterson , Baxter G , Dreyer J.S , Halket J.M , Flynn .R and Lawrence R.J, (The identification of salicylates normal constituents of serum:a link between diet and health) ,(2005), "*J.Agric. Foodchem*" ,:(56)11648-11652.

المؤلف

فراس شوقي عبد الرزاق: دكتوراه ، اللقب العلمي : استاذ مساعد دكتور ، الأختصاص الدقيق :
الكيمياء الحياتية ، مكان العمل : جامعة تكريت / كلية التربية للعلوم الصرفة / قسم الكيمياء ،
عدد الرسائل المشرف عليها : عشرة رسائل

