عزل مركب جديد Viscumine من نبات المدال Viscum Album. L

سامر حمدان **

د. غسان وسوف *

ملخص البحث

تم عزل مركب جديد فيسكومين من نبات الهدال السوري (Viscum Album L.) بالطرائق الكروماتوغرافية المختلفة وقد أثبتت بنيته بالتحاليل المطيافية:

[IR , $^1\text{H-NMR}$, $^{13}\text{C-NMR}$, DEPT (135°, 90°) , HETCOR , $^1\text{H-COSY}$, HMBC].

كلمات مفتاحية: الهدال ، عزل ، فيسكومين.

^{* 🖈} أستاذ مساعد في كلية العلوم - جامعة البعث - حمص - سورية.

^{🖈 🛠 –} طالب دكتوراه في قسم الكيمياء – كلية العلوم – جامعة البعث

Isolation of new compound Viscumine from Syrian Viscum Album. L

abstract

Viscumine new compound was isolated from Syrian *Viscum Album .L*, by chromatographic methods. Viscumine Structure was Determined by spectroscopic analysis [IR , 1 H-NMR , 13 C-NMR , DEPT (135°, 90°) , HETCOR , 1 H- 1 H COSY , HMBC].

key words: Viscum Album L., Isolation, Viscumine

المقدمة:

الهدال (Viscum Album.L) شجيرة معمرة طغيلية تنتمي إلى الفصيلة البنفسجية (Viscum Album.L) والجنس (Viscum)، وهي شجيرة ذات أوراق متقابلة يترواح ارتفاعها بين (Viscum) والجنس (30-70)cm وينتشر في أغلب مناطق العالم (أوربا ، أسيا ، الهند، أمريكا الجنوبية) [1,2].

استعمل الهدال لمعالجة فرط التوتر الشرياني و تصلب الشرايين و الروماتيزم و أمراض القلب العصبية المنشأ في الطب الصيني [3] .وقد استعملت مستخلصاته علاجا بديلاً ومكملاً لمرض السرطان [4] . حيث استخدمت مستخلصات الهدال في معالجة كل من سرطان الرئة والبنكرياس [8,7,6,5]، وعلاج سرطان الخلايا الحرشفية الجلدي [9]، وتعمل مستخلصات الهدال مع فلافونويد كيرسيتين (quercetin)على الحد من السمية الخلوية التي تسببها الأدوية المضادة للأورام أثناء العلاج الكيميائي للسرطان [10].كما تبين أن المستخلص المائي لنبات الهدال يملك تأثيراً مهدئاً ومضاد للصرع وللاضطرابات النفسية [11]، كما أظهرت المستخلصات المائية والميثانولية نشاطًا قويًا مضادًا للأكسدة[12].

بينت دراسات سابقة أن الهدال (Viscum Album.L) يحتوي على فلافونيدات و مركبات فينولية وفيسكوتوكسين [14] .وقد تمكن الباحث Didem Deliorman من عزل أربع مركبات من نبات الهدال هي:

1-VA-1:Syringin.

2-VA-4:5,7-dimethoxy-flavanone-4'-O-[β -piofuranosy(1 \rightarrow 2)]- β - glucopyranoside.

3-VA-9: Coniferin.

4-VA-15: Kalopanaxin [15].

كما عزل مركب آخر هو:

 $2,6-dimethylocta-2,7-adiene-1,6-diol6-O-[6'-O-\beta-apiofuranosyl]-\beta-glucopyranoside \ \ [16]$

- وفي عام 2012 عزل BasharAmer وفريقه قلويدين جديدين من الهدال الأوربي[17] هما: - 4, 4′,5 -trihydroxy-3,3′-

iminodibenzoic acid.

2-4, 4',5, 5'-tetrahydroxy-3,3'-iminodibenzoic acid.

- وفي عام 2018 عزل فريق من العلماء البرازيليين مجموعة من المركبات الفينولية [18] هي:

caffeic acid , chlorogenic acid , sakuranetin , isosakuranetin, syringenin 4-O-glucoside , syringenin 4-O-apiosyl-glucoside, alangilignoside C and ligalbumoside A compounds.

القد تمكنا من عزل مركب جديد من نبات الهدال السوري ونكون بذلك قد أضفنا هيكلاً جديداً للمركبات العضوبة وأسميناه بـ Viscumine:

تم فصل وتنقية المركب Viscumine كما هو مبين في الجزء التجريبي، وتم إثبات بنيته من خلال تقنيات مطيافية الـ NMR أحادي البعد وثنائي البعد ومطيافية الـ IR. وهو عبارة عن راسب أبيض بلوري يذوب بشكل جيد في الكلوروفورم.

هدف البحث:

إجراء دراسة كيميائية لنبات الهدال، لاستخلاص وعزل ما أمكن من المركبات الموجودة في هذا النبات وإثبات بنيتها ، نظراً لأهمية المنتجات الطبيعية والاستخدام الواسع لنبات الهدال في الطب خصوصا معالجة أمراض السرطان.

الأجهزة والأدوات المستخدمة

سحات أطياف الطنين النووي المغناطيسي ، الكربوني و البروتوني على مطياف (FT - IR) وتم تسجيل أطياف IR ،على مطياف (Bruker 400MHz) وتم تسجيل أطياف IR ،على مطياف (IR) IR . IR وأعمدة IR . IR .

2.2. المواد الكيميائية المستخدمة

مذيبات عضوية (ميتانول ، كلوروفورم ،أسيتون،نظامي الهكسان) تجارية تمت تنقيتها،هيدروكسد الصوديوم ، كلور الكالسيوم،استخدمت جميعها نقية ومن إنتاج شركات

مختلفة، والماء المقطر.

الاستخلاص و الفصل:

تم جمع الجزء الخضري (أوراق وأغصان النبات) لنبات الهدال(. Viscum Album) في أواخر موسم الإزهار من الملاحات القريبة من جنوب منطقة قطنا في شهر آب عام 2015 .وقد قام الأستاذ الدكتور أنور الخطيب (من قسم علم النبات في كلية العلوم جامعة دمشق) مشكوراً سابقا في عام 2006 بتحديد هوبة النبات . تم تجفيف الجزء المجموع في الظل في مكان جاف وجيد التهوية، ثم طحن ووزن، فكان وزنه بعد الطحن والتجفيف 2 كغ.

تم نقع 1 كغ من الجزء الخضري لنبات الهدال السوري في 2.5 لتر من الكلوروفورم لمدة سبعة أيام على البارد مع التحريك دوريا، فصلت الخلاصة الكلوروفورمية عن تفل النبات بالترشيح ونقع المتبقى مرة ثانية في 1.8 لتر من الكلوروفورم لمدة سبعة أيام ، فصلت الخلاصة الكلوروفورمية عن تفل النبات بالترشيح ، وحدت الخلاصتان فكان الحجم الكلي للخلاصة الكلوروفورمية (3.7) ل وقد أعطت الخلاصة اختباراً ايجابياً للتربنات .تم تركيز الخلاصة بتبخير المذيب بواسطة مبخر دوراني فحصلنا على خلاصة مركزة وزنها البدائي (79) غ وهي مادة لزجة بنية قاتمة اللون ، تذوب بشكل جزئي في نظامي الهكسان و تذوب أيضاً بشكل جزئي في نظامي حلقي الهكسان و تذوب أيضاً بشكل جزئي في البنزن ، وتذوب بشكل أفضل في الكلوروفورم وفي الأسيتون . تركت الخلاصة في المجفف لمدة تسعة أيام فحصلنا على كتلة خضراء قاتمة وزنها النهائي (47) غ .تم استخلاص الخلاصة الكلوروفورمية بالايتر الأيتلي(15-10) مل/غ مرتين، فحصلنا على خلاصة ايترية حجمها (580) مل (بسبب انخفاض درجة تبخر الايتر الايتيلي وارتفاع درجة الحرارة اثناء الاستخلاص)، ومتبقى صلب أهمل لصغر وزنه. عولجت الخلاصة الايتربة بمحلول ماءات الصوديوم % 25 لعدة مرات حيث تشكل نتيجة المعالجة الأولى والثانية راسب (H1) أبيض مخضر تم فصله بالترشيح وكان وزنه (9.2) غ، وتبين انه لا يذوب في نظامي الهكسان والبنزن ، ويذوب بشكل جزئي في الكلوروفورم والأسيتون وبذوب بشكل أفضل في الميثانول. ثم غسلت الخلاصة الإيتيرية بالماء المقطر حتى تمام التعديل ، و جففت بكلور الكالسيوم ورشحت ثم بخرت الخلاصة الإيتيرية حتى تمام التجفيف، فكان وزنها النهائي (13)غ وتذوب بصعوبة في نظامي الهكسان وحلقي الهكسان وتذوب في البنزن والإيتر الايتيلي و الكلوروفورم بشكل كامل. الفصل والتنقية:

الفصل التمهيدي للخلاصة الإيتيربة المعتدلة:

بهدف فصل مكونات الخلاصة الإيتيرية المعتدلة فصلاً تقريبياً (تمهيدياً) تم تعبئة (185) غ من السيلكاجل ذي النعومة mesh (230 – 230) بالطريقة الجافة في عمود كروماتوغرافي قطره(4) سم وطوله (80) سم وحمل عليه 4 غ من الخلاصة الايترية المعتدلة بالطريقة الجافة . ثم جرفت مكونات الخلاصة من العمود بالجمل التالية:

وتم جمع مذيبات الجرف الخارجة من العمود بأجزاء متساوية حجم كل منها 100 مل ورقمت الأجزاء بحسب تتالي خروجها من العمود. وتمت مراقبة سير عملية الفصل بكروماتوغرافيا الطبقة الرقيقة T.L.C . و وحدت الأجزاء الفرعية المتشابهة وبخر المذيب. فتم الحصول على ثلاث أجزاء رئيسية

* تم الحصول على الجزء الأول (E3) بتوحيد الأجزاء الفرعية: (79-84) المتشابهة والمنجرفة من العمود بالجملة نظامي هكسان: كلوروفورم (10:90) وكان وزن هذا الجزء بعد تبخير المذيب (89) مغ وهو مادة صمغية تذوب بصعوبة في نظامي الهكسان، بينما تذوب جيدا في الكلوروفورم.

الفصل الدقيق (التنقية):

* تم تحميل الجزء الأول (E3) بالطريقة الجافة على عمود كروماتوغرافي قطره 10مم

وطوله 20 سم يحوي طوراً صلباً من السيليكاجيل وزنه 10غ ثم جرفت مكونات هذا الجزء من العمود بالجمل التالية: نظامي هكسان: كلوروفورم

(1:99) وكان أحجام هذه الجمل (13:87 ، 13:87 ، 3:97 ، 3:97 ، 3:97 وكان أحجام هذه الجمل على الترتيب (مل) : 100 ، 100 ، 150 ، 170 ، 150 ، 170

وتم جمع مذيبات الجرف الخارجة من العمود بأجزاء متساوية حجم كل منها 10 مل ورقمت

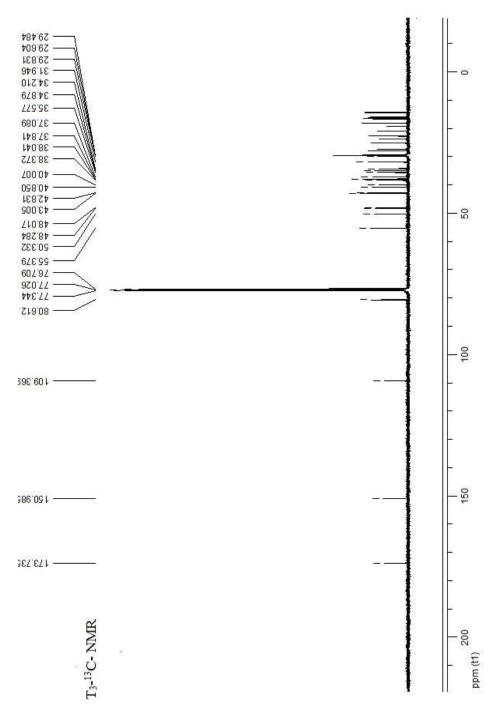
الأجزاء بحسب تتالي خروجها من العمود. وتمت مراقبة سير عملية الفصل بكروماتوغرافيا الطبقة الرقيقة T.L.C. فتم الحصول بعد توحيد الأجزاء الفرعية (87-96) المتماثلة والمنجرفة من العمود بالجملة نظامي هكسان : كلوروفورم (13:87) على مركب نقي (المركب T3) على شكل صمغي وزنه (33) مغ. قمنا بتسجيل الأطياف التالية للمركب T3:

[IR, 1H-NMR, 13C-NMR, DEPT (135°, 90°), HETCOR, 1H-1H COSY, HMBC].

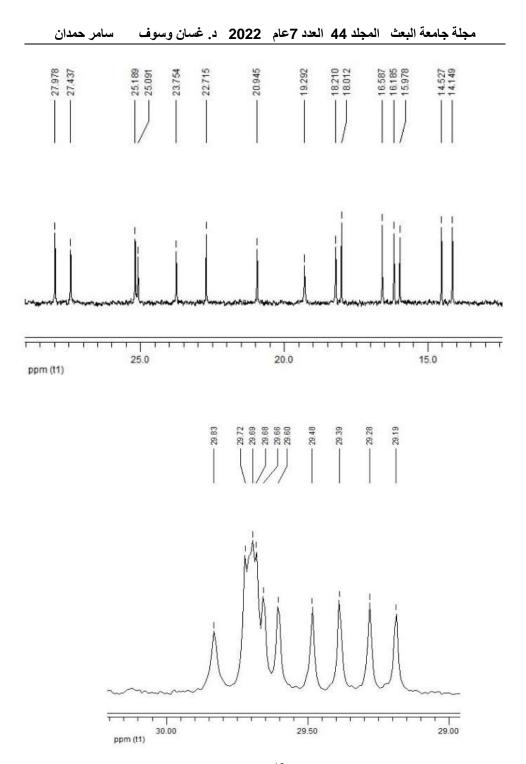
المناقشة و النتائج:

-إثبات بنية المركب T3:

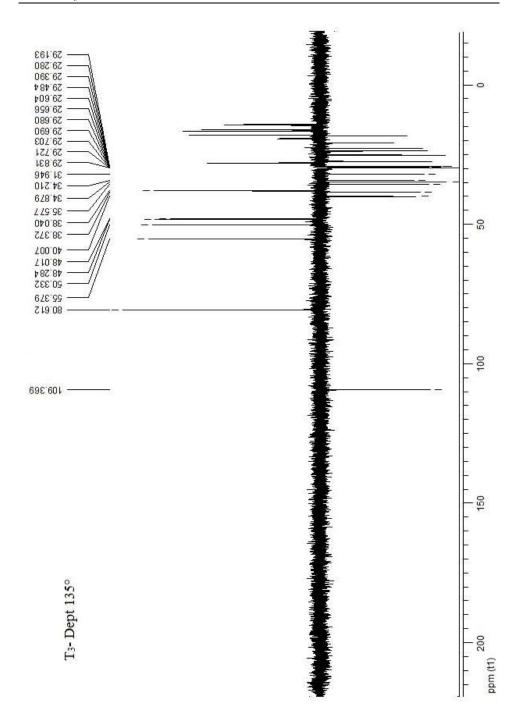
T3 يتضح من طيف NMR من طيف 13 C- NMR والأجزاء الموسعة له (الشكل 2) للمركب T3 يتضح من طيفي (90 , 90) والإجزاء أن هيكله الكربوني يحوي 46 ذرة كربون. ويتبين من طيفي (80 , 90) وخمسة وعشرون منها الموسعة لها (الأشكال 7,6,5,4,3) أن:ثمان منها أولية (80) و سبعة منها رابعية (90) و سبعة منها رابعية (90) (غابت إشاراتها في طيف 90) (Dept].



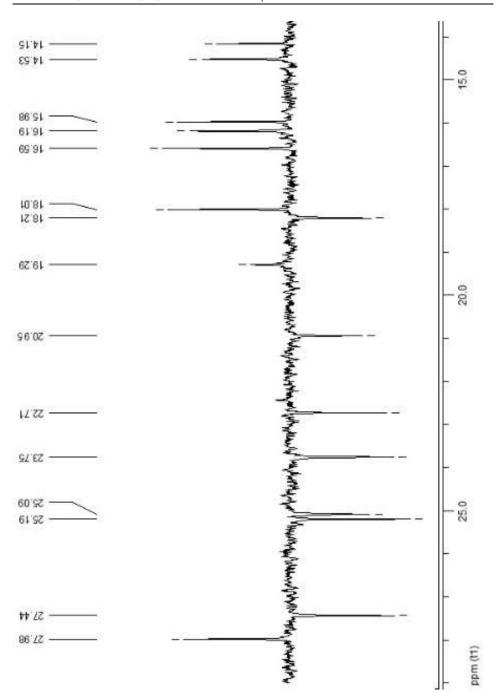
.CDCl $_3$ في الـ Viscumine الشكل (1) طيف 13 C-NMR الشكل



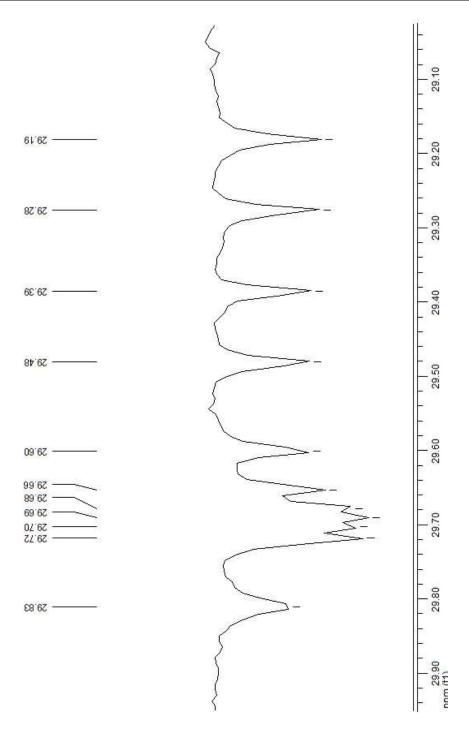
.CDCl $_3$ في الـ Viscumine للمركب المركب المركب في الـ 13 C-NMR الشكل (2) جزء موسع لطيف



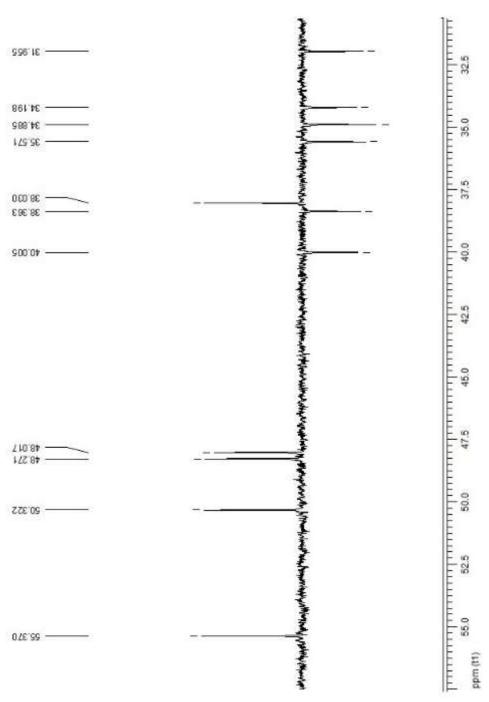
الشكل (3) طيف Viscumine للمركب DEPT (135°) في الـ (3)



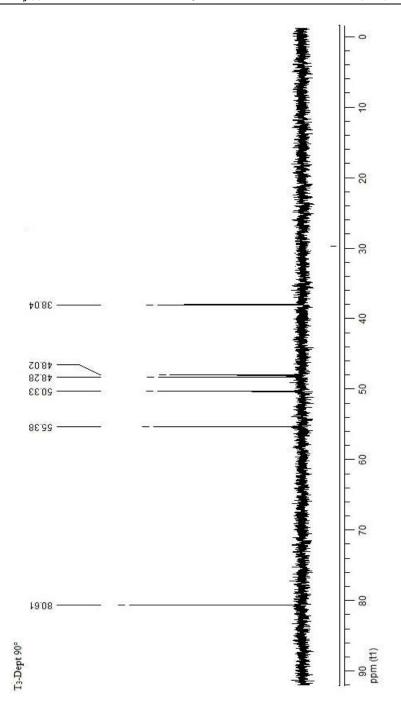
الشكل (4) جزء موسع لطيف (235°) DEPT للمركب Viscumine في الـ 135°)



الشكل (5) جزء موسع لطيف (DEPT (135°) في الـ Viscumine في الـ DEPT

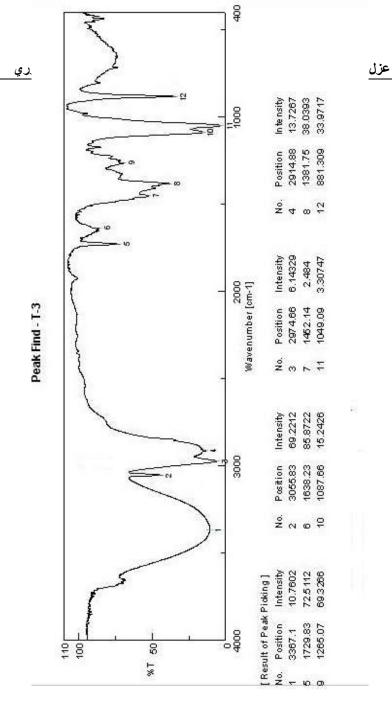


الشكل (6) جزء موسع لطيف (CDCl3 في الـ Viscumine في الـ DEPT (135°)

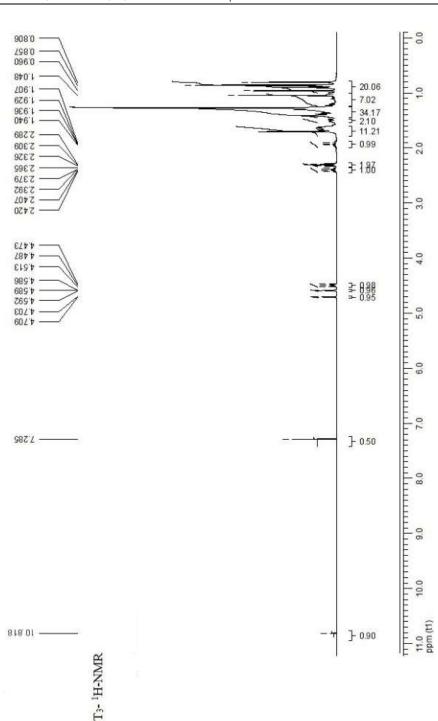


الشكل (7) طيف (90°) DEPT للمركب Viscumine في الـ DEPT (90°)

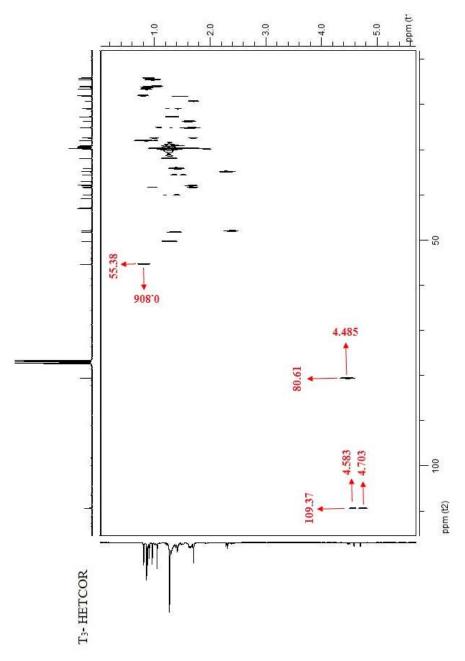
إن ذرة الكربون الثالثية ذات الانزياح (80.61) مرتبطة ب OH التي يدل على وجودها ظهور عصابة امتصاص عند (3367.1cm $^{-1}$) في طيف IR (الشكل 8) لهذا المركب العائد للزمرة OH بالإضافة إلى وجود امتصاص لها عند (1087.66cm $^{-1}$) عائد للرابطة OH على ذلك قيمة انزياح البروتون المرتبط بها (4.485 α 0 للرابطة OH الشكل OH في طيف OH (الشكل OH) (الشكل OH) و الشكل OH).



الشكل (8) طيف IR للمركب Viscumine



.CDCl $_3$ في الـ Viscumine للمركب 1 H-NMR الشكل (9) لطيف



الشكل (10) طيف HETCOR للمركب Viscumine في الـ (10)

وذرة الكربون الرابعية ذات الانزياح (173.735) هي عائدة لزمرة كربوكسيلة

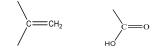
он — он يدل على ذلك انزياح بروتون زمرة الكربوكسيل (10.818 ppm) في طيف H-NMR (الشكل 9)،ووجود امتصاص عند (1729.83 cm-¹) في طيف IR (الشكل 8) لهذا المركب العائد للزمرة الكربوكسيلة

كماً يشير الانزياح (150.99) إلى ذرة كربون رابعية حصل ومن المفترض أن تكون ضمن حلقة اليفاتية، و ذرة الكربون الثالثية ذات الانزياح (109.37) هي:

رالشكل IR ويؤيد ذلك وجود امتصاص عند (3055.83 cm^{-1}) ويؤيد ذلك وجود امتصاص عند (CH_2) لهذا المركب عائد لامتصاص الامتطاط للرابطة CH_2 .

نستنتج من مجمل ما سبق الصيغة المجملة $C_{46}H_{82}O_{3}$ للمركب T_{3} ، وبالتالي يكون عدد عدم الاشباع مساوياً إلى: $G_{46}H_{82}O_{3}$

- أربعة منها تقابل أربع حلقات واثنتان تقابلان الزمرتين



ولنبين الآن كيف تنتظم ذرات هذا الصيغة في داخل الجزيء:

ملاحظة : يشير السهم ($^{(\prime)}$) إلى تزاوجات الـ HMBC ، كما يشير السهم ($^{(\prime)}$)إلى تزاوجات الـ $^{(1}H^{-1}H)COSY$

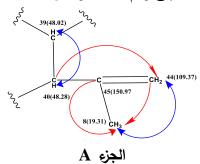
نلاحظ: من الأجزاء الموسعة لطيف HMBC (الأشكال 11,12,13)

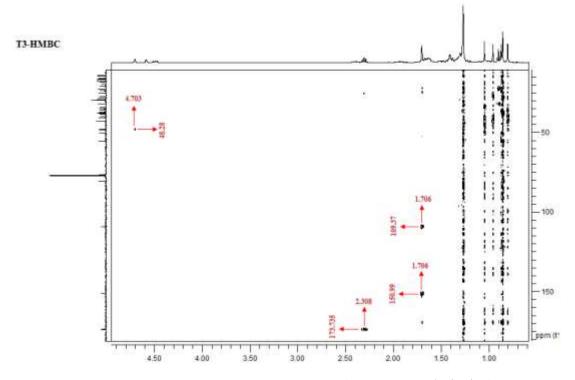
 $\delta=$) فرة الكربون الثالثية C_{40} ذات الانزياح (48.28) متزاوجة مع أحد بروتونات (C_{40} المتزياح (109.37) عبر ثلاث روابط و (4.703 ppm $\delta=1.706$) ذرة الكربون الثانوية C_{44} ذات الانزياح (109.37) متزاوجة مع بروتونات (C_{44} الكربون الأولية C_{45} ذات الانزياح (19.29) عبر ثلاث روابط و ذرة الكربون الثانوية C_{45} ذات الانزياح (150.99) متزاوجة مع بروتونات (C_{45} فرة الكربون الأولية C_{45} ذات الانزياح (150.99) عبر رابطتين .

وأيضاً من الأجزاء الموسعة لطيف COSY (الشكلين 14,15) نلاحظ أن أحد وأيضاً من الأجزاء الموسعة لطيف (5.37) ذرة الكربون الثانوية (5.37) ذرة الكربون الثانوية (5.37) درة الكربون الثانوية (5.37) درة الكربون الثانوية (5.37)

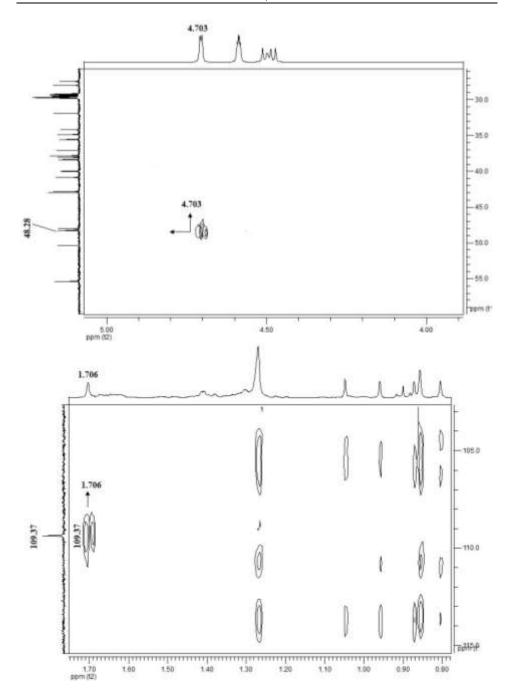
مع بروتونات (19.29) ذرة الكربون الأولية C_8 ذات الانزياح (19.29) عبر مع بروتونات ($\delta = 1.706$ ppm) ذرة الكربون الثالثية $\delta = 1.38$ ill الانزياح (وابط ، وبروتون ($\delta = 1.38$ ppm) ذرة الكربون الثالثية و $\delta = 0.38$ ذات الانزياح (48.28) متزاوج مع بروتون ($\delta = 0.398$ ppm) غبر ثلاث روابط

ومما ذكر أعلاه يمكن التوصل إلى رسم هذا الجزء من الهيكل الكربوني (الجزء A)

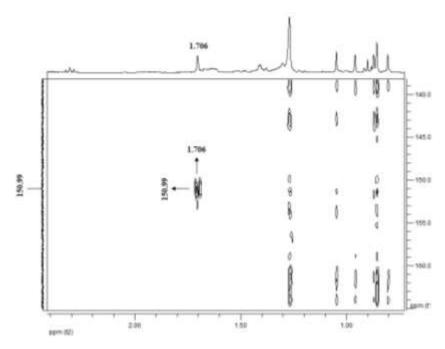




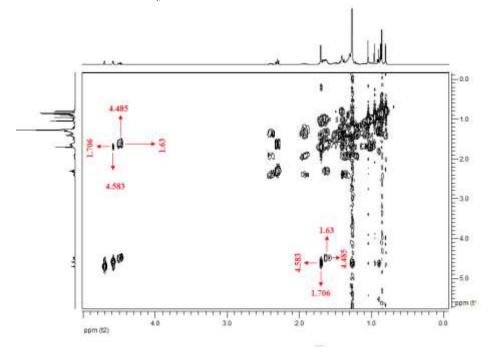
الشكل (11) طيف HMBC للمركب Viscumine في الـ 11)



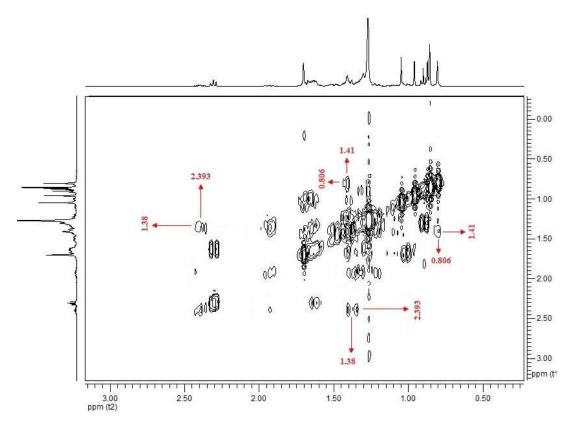
الشكل (12) جزء موسع لطيف HMBC للمركب Viscumine في الـ 12)



الشكل (13) جزء موسع لطيف HMBC للمركب Viscumine في الـ 13



، CDCl $_3$ الشكل (14) جزء موسع لطيف Viscumine الشكل (14) للمركب المركب الشكل (14) الشك



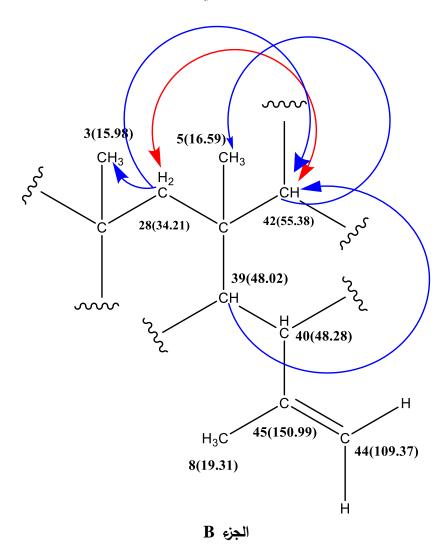
الشكل (15) جزء موسع لطيف Viscumine للمركب المركب Viscumine في الـ CDCl₃. كما يتبين من الجزء الموسع لطيف HMBC (الشكل 16)

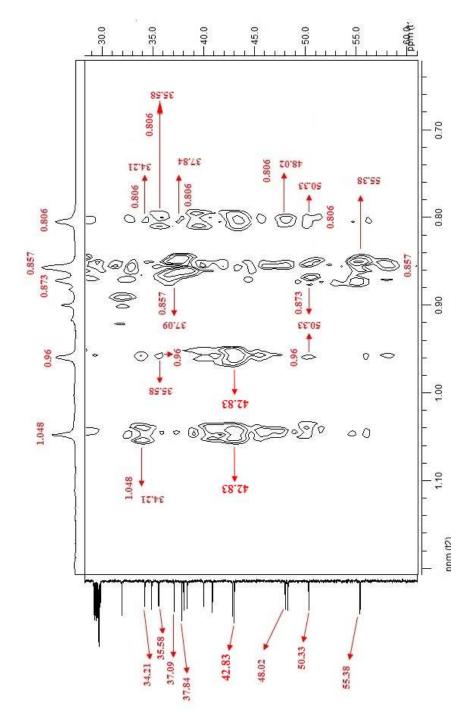
 δ =0.806) متزاوجة مع بروتون (48.02 ذات الانزياح (48.02) متزاوجة مع بروتون (C_{39} ذرة الكربون الثالثية C_{42} ذات الانزياح (55.38) عبر ثلاث روابط وذرة الكربون الثالثية المربون

الثانوية C_{28} ذات الانزياح (34.21) متزاوجة مع بروتون ($\delta = 0.806$ ppm) الكربون

 $\delta=1.048$) عبر ثلاث روابط ،و مع بروتونات (55.38) عبر ثلاث روابط ،و مع بروتونات (C_{42} الثالثية C_{42} غبر ثلاث روابط . و ذرة الكربون (ppm لأولية C_{3} ذات الانزياح (C_{42} متزاوجة مع بروتونات (C_{42} ذات الانزياح (C_{42} متزاوجة مع بروتونات (C_{42} ذات الانزياح (C_{42} متزاوجة مع بروتونات (C_{42} ذات الانزياح (C_{42} متزاوجة مع بروتونات (C_{42} ذات الانزياح (C_{42} متزاوجة مع بروتونات (C_{42} دات الانزياح (C_{42} متزاوجة مع بروتونات (C_{42} دات الانزياح (C_{42} دات

الكربون الأولية C_5 ذات الانزياح (16.59) عبر ثلاث روابط وأيضاً من الجزء الموسع لطيف C_5 ذات الانزياح (16.59) نلاحظ أن بروتوني (1 H- 1 H)COSY لطيف C_{28} ذات الانزياح (34.21) متزاوجين مع بروتون (C_{28} ذات الانزياح (34.21) متزاوجين مع بروتون (وابط وبناء على ما ذُكر ذرة الكربون الثالثية C_{42} ذات الانزياح (55.38) عبر أربع روابط وبناء على ما ذُكر أعلاه يمكن تطوير الجزء C_{40} الهيكل الكربوني لنحصل على الجزء C_{41}





الشكل (16) جزء موسع لطيف HMBC للمركب Viscumine في الـ 16)

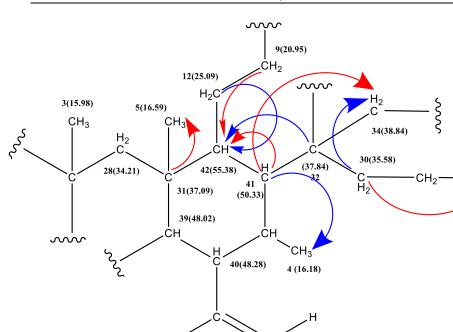
كما يتبين من الاجزاء الموسعة لطيف HMBC (الشكل ,16,17)

 $\delta=0.806$) متزاوجة مع بروتون (37.84) متزاوجة مع بروتون (18.06) متزاوجة مع بروتون (18.06) متزاوجة مع بروتونات (جالط بين الثالثية C_{32} ذات الانزياح (37.09) متزاوجة مع بروتونات (37.09) متزاوجة مع بروتونات (37.09) متزاوجة مع بروتونات (16.59) متزاوجة مع بروتون الثانوية C_{12} ذات الانزياح (25.09) متزاوجة مع بروتون (16.59) عبر رابطتين .و ذرة الكربون الثانوية C_{12} ذات الانزياح (25.09) متزاوجة مع بروتون (ppm $\delta=0.806$ ppm) خرة الكربون الثالثية C_{12} ذات الانزياح (55.38) عبر رابطتين . وذرة الكربون الثانوية و 16.09 ذات الانزياح (20.95) متزاوجة مع بروتون (ppm $\delta=0.806$ ppm) خرة الكربون الثانوية C_{12} ذات الانزياح (55.38) غير شلاث روابط . وذرة الكربون الثانوية C_{12} ذرة الكربون الثانوية C_{12} متزاوجة مع بروتوني ($\delta=0.806$ ppm) غير ثلاث روابط ،ومع بروتون ($\delta=0.806$ ppm) ذرة الكربون الثانوية C_{12} ذرة الكربون الثانوية C_{12} في الكربون الثانوية C_{12} متزاوجة مع بروتونات ($\delta=0.806$ ppm) غير ثلاث روابط ،ومع بروتوني ($\delta=0.806$ ppm) غير ثلاث روابط ،ومع بروتوني ($\delta=0.806$ ppm $\delta=0.806$ ppm $\delta=0.96$ عبر ثلاث روابط ،ومع بروتوني (38.37) عبر ثلاث روابط .ومع بروتوني (38.37)

ومما ذُكر أعلاه يمكن تطوير الجزء B من الهيكل الكربوني لنحصل على الجزء C:

6 (18.01)

-CH₃



45(150.99)

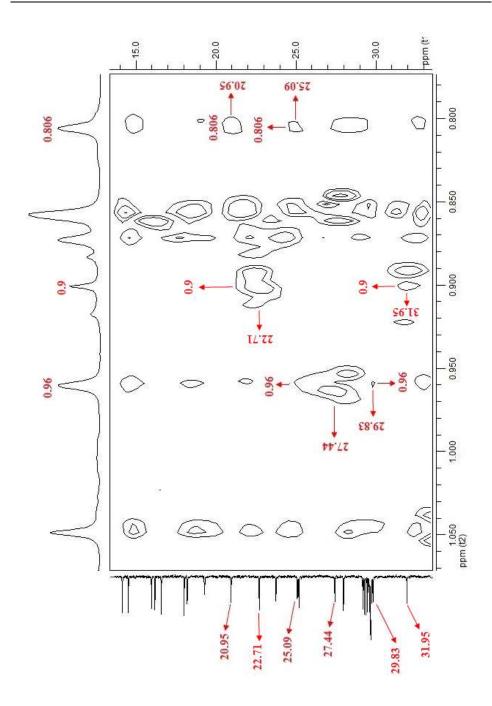
H₃C

8(19.31)

الجزء С

Ĥ

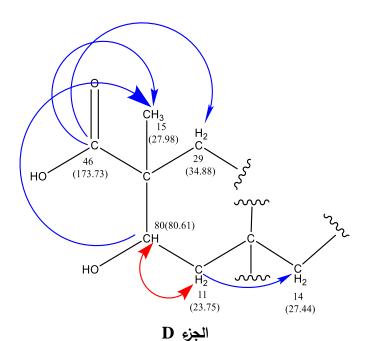
44(109.37)



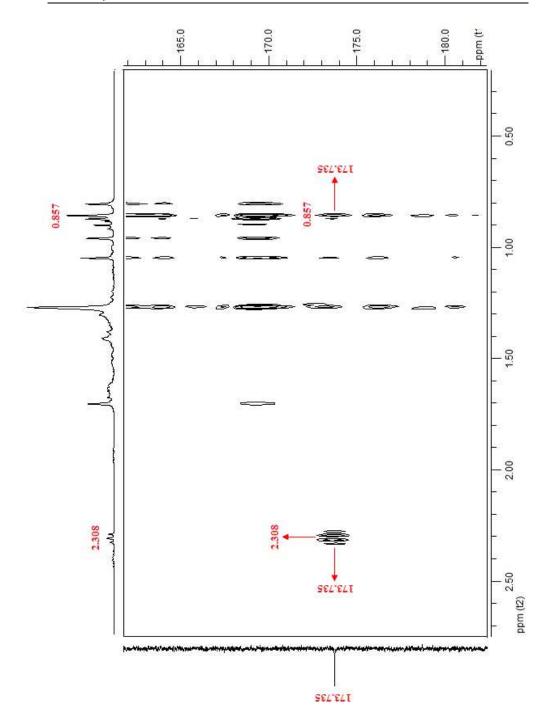
الشكل (17) جزء موسع لطيف HMBC للمركب Viscumine في الـ CDCl3.

و يتبين من الأجزاء الموسعة لطيف HMBC (الأشكال 11,18,19,20) أن ذرة الكربون الرابعية C_{46} ذات الانزياح (173.735) متزاوجة مع بروتوني (C_{46} فرة الكربون الثانوية و C_{20} ذات الانزياح (34.88) عبر ثلاث روابط و مع بروتونات (C_{20} الكربون الثانوية و C_{20} ذرة الكربون الاولية C_{15} ذات الانزياح (80.61) عبر ثلاث روابط. فرة الكربون الثالثية C_{40} ذات الانزياح (80.61) متزاوجة مع بروتونات (C_{20} عبر ثلاث روابط و ذرة الكربون (C_{20} في الكربون الأولية C_{15} ذات الانزياح (C_{20} عبر ثلاث روابط و ذرة الكربون الثانوية الكربون الانزياح (C_{20} عبر ثلاث روابط و أيضاً من طيف C_{10} الكربون الثانوية C_{10} ذات الانزياح (C_{20} عبر ثلاث روابط وأيضاً من طيف C_{10} الشكل C_{10} نلاحظ أن بروتون (C_{20} ppm) ذرة الكربون الثانوية C_{10} عبر ثلاث روابط ، C_{10} غبر ثلاث روابط ،

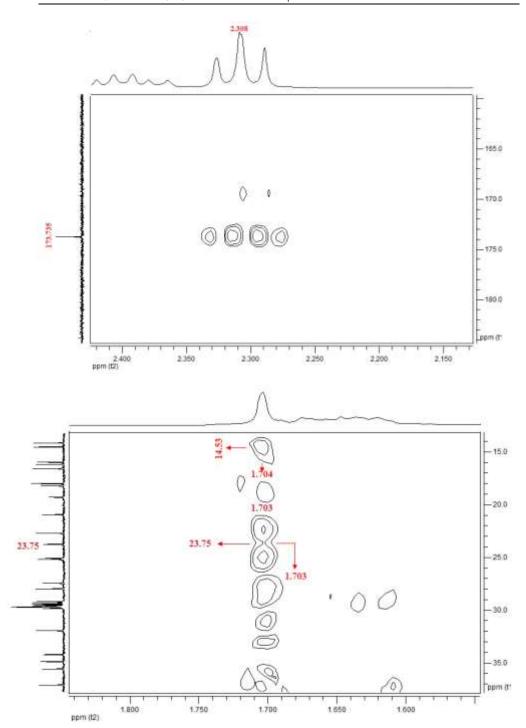
ومما ذُكر أعلاه يمكن التوصل إلى رسم هذا الجزء من الهيكل الكربوني (الجزء D)



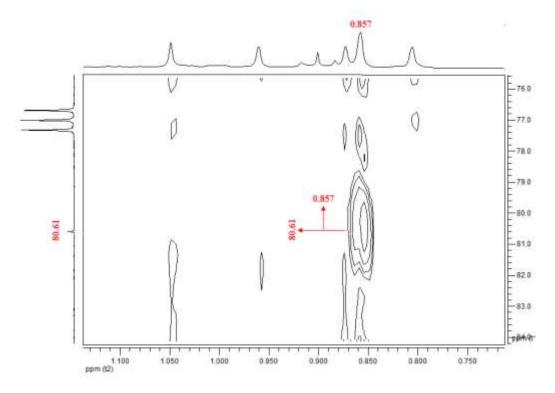
91



.CDCl $_3$ في الـ Viscumine للمركب HMBC في الـ (18) الشكل

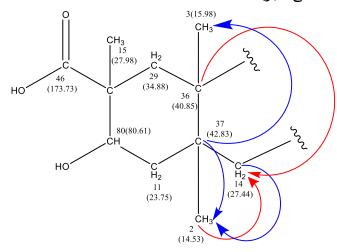


.CDCl $_3$ في الـ Viscumine الشكل (19) أجزاء موسعة لطيف HMBC في الـ

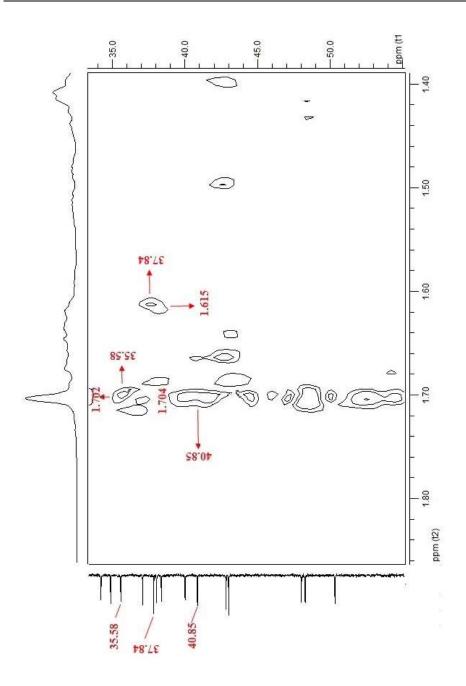


الشكل (20) جزء موسع لطيف HMBC للمركب Viscumine في الـ (20). الشكل (20) جزء موسع لطيف HMBC ويتبين من الأجزاء الموسعة لطيف HMBC (الأشكال 16,17,19,21)أن ذرة الكربون الأولية C_2 ذات الانزياح (14.53) متزاوجة مع بروتوني (δ =1.704 ppm) ذرة الكربون الثانوية C_{14} ذات الانزياح (27.44) عبر ثلاث روابط و ذرة الكربون الثانوية الأولية C_{14} ذات الانزياح (27.44) متزاوجة مع بروتونات (δ =0.96 ppm) الأولية δ ذات الانزياح (40.85) عبر ثلاث روابط و ذرة الكربون الرابعية δ ذات الانزياح (40.85) عبر ثلاث روابط و ذرة الكربون الرابعية δ ذرة الكربون الثانوية الانزياح (42.83) متزاوجة مع بروتونات (δ =1.704 ppm) ذرة الكربون الأولية δ ذات الانزياح (42.83) متزاوجة مع بروتونات (δ =1.048 ppm) ذرة الكربون الأولية δ ذات الانزياح (15.98) عبر ثلاث روابط ومع بروتونات (δ =0.96 ppm) ذرة الكربون الأولية δ ذات الانزياح (δ =0.96 ppm) ثرة الكربون الأولية δ ذات الانزياح (δ =0.96 ppm)

(14.53) عبر رابطتين. وبناء على ما ذُكر أعلاه يمكن تطوير الجزء **D من** الهيكل الكربوني لنحصل على الجزء E:

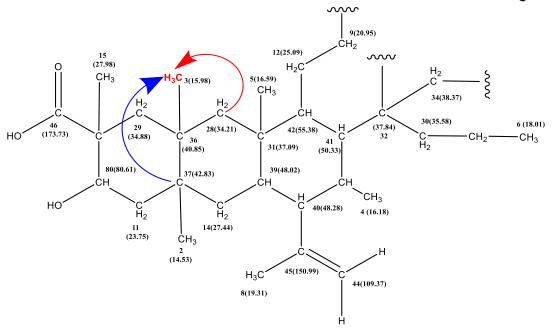


الجزء E



الشكل (21) جزء موسع لطيف HMBC للمركب Viscumine في الـ CDCl3.

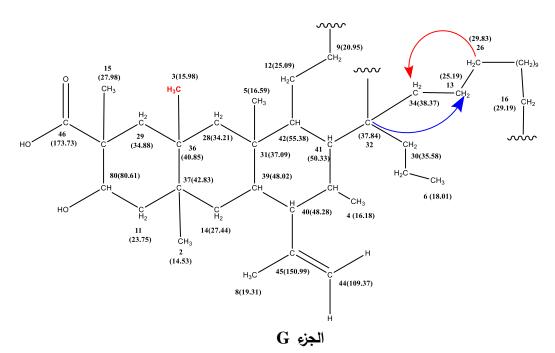
بجمع الجزئيين C و E مستفيدين من نقاط التداخل المشتركة نحصل على الجزء F



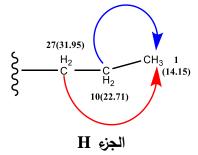
الجزء F

ويتبين من الاجزاء الموسعة لطيف HMBC (الشكل 17,21):أن ذرة الكربون الرابعية ويتبين من الاجزاء الموسعة لطيف HMBC (الشكل 1,21):أن ذرة الكربون C_{32} ذات الانزياح (37.84) متزاوجة مع أحد بروتوني (25.19 فرة الكربون الثانوية C_{26} ذات الانزياح (29.83) متزاوجة مع أحد بروتوني (ppm) فرة الكربون الثانوية C_{34} ذات الانزياح (38.37) عبر ثلاث روابط .

ومما ذُكر أعلاه يمكن تطوير الجزء F من الهيكل الكربوني لنحصل على الجزء G:



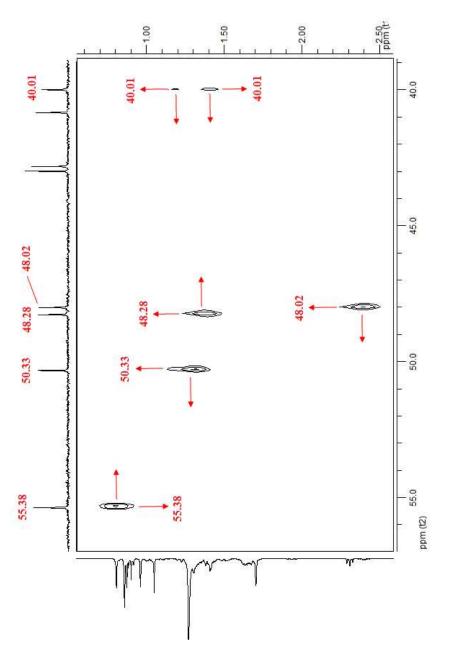
 C_{10} كما يتبين من الجزء الموسع لطيف HMBC (الشكل 17):أن ذرة الكربون الثانوية C_{10} ذرة الكربون الأولية C_{10} ذات الانزياح (22.71) متزاوجة مع بروتونات (δ =0.9 ppm) خرات الانزياح (14.15) عبر رابطتين .وذرة الكربون الثانوية C_{27} ذات الانزياح (14.15) متزاوجة مع بروتونات (δ =0.9 ppm) ذرة الكربون الأولية δ ذات الانزياح (14.15) عبر ثلاث روابط .ومما ذكر أعلاه يمكن التوصل إلى رسم هذا الجزء من الهيكل الكربوني (الجزء H)



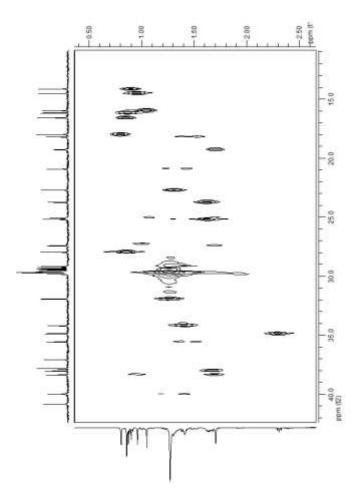
ولكن نلاحظ بأن هناك ذرة كربون ثانوية C_{35} ذات الانزياح (40.01) متبقية ، وعدد عدم إشباع واحد يعود للحلقة ،لأن عدد الحلقات يجب أن يكون خمس ، والجزء H مرتبط بالسلسلة الكربونية بذرة الكربون C_{16} لأنه لوكان مرتبط بالحلقة لكان هناك ذرة كربون ثالثية وهذا غير ممكن لأن عدد ذرات الكربون الثالثية هو G وعدد ذرات الكربون الثالثية في الجزء G للهيكل الكربوني هو G وبناءً على هذه المناقشة نقوم بتعديل الصيغة السابقة لتصبح على الشكل التالى:

Viscumine

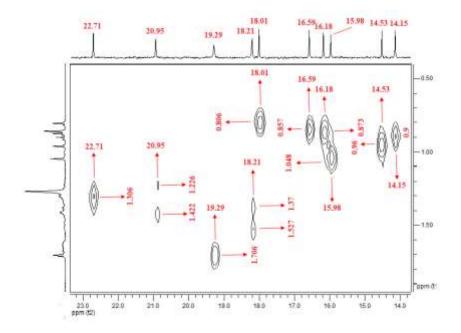
 $\label{eq:condition} \begin{tabular}{ll} 4-hexadecyl-9-hydroxy-5,7a,10,11a,12a-pentamethyl-6-(prop-1-en-2-yl)-4-propyloctadecahydrotetraphene-10-carboxylic acid Chemical Formula: $C_{46}H_{82}O_3$ \\ \end{tabular}$



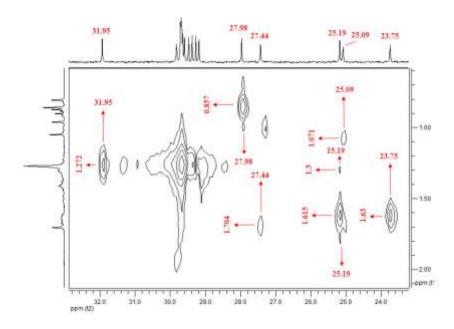
 $CDCl_3$ الشكل (22) جزء موسع لطيف HETCOR للمركب الشكل (22)



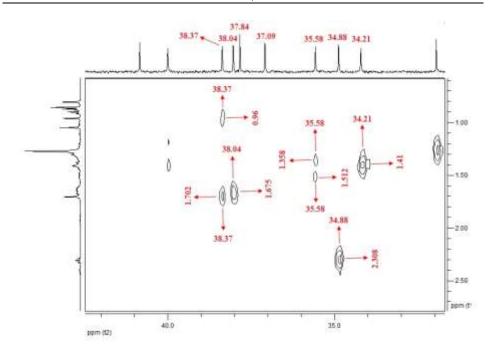
الشكل (23) جزء موسع لطيف HETCOR للمركب Viscumine في الـ CDCl3.



الشكل (24) جزء موسع لطيف HETCOR للمركب Viscumine في الـ 24)



الشكل (25) جزء موسع لطيف HETCOR للمركب Viscumine في الـ VDC



الشكل (26) جزء موسع لطيف HETCOR للمركب Viscumine في الـ 13. NMR الجدول 1. المعطيات الطيفية لأطياف NMR أحادية البعد وثنائية البعد للمركب T3 (Viscumine)

НМВС	(¹H-¹H) COSY	Hetcor	Dept(135°, 90°)	¹³ C- NMR	الرقم
		0.9	CH ₃	14.15	1
1.704		0.96	CH ₃	14.53	2
		1.048	СН3	15.98	3
		0.873	CH ₃	16.18	4
		0.857	CH ₃	16.59	5
		0.806	CH ₃	18.01	6
		1.37-1.527	CH ₂	18.21	7
		1.706	СНЗ	19.29	8

НМВС	(¹H-¹H) COSY	Hetcor	Dept(135°, 90°)	¹³ C- NMR	الرقم
0.806		1.226-1.422	CH ₂	20.95	9
0.9		1.306	CH ₂	22.71	10
1.703		1.63	CH ₂	23.75	11
0.806		1.071	CH ₂	25.09	12
		1.3-1.615	CH ₂	25.19	13
0.96		1.704	CH ₂	27.44	14
		0.857	CH ₃	27.98	15
		1.3	CH ₂	29.19	16
		1.272	CH ₂	29.28	17
		1.272	CH ₂	29.39	18
		1.272	CH ₂	29.48	19
		1.272	CH ₂	29.6	20
		1.272	CH ₂	29.66	21
		1.272	CH2	29.68	22
		1.272	CH2	29.69	23
		1.272	CH2	29.7	24
		1.272	CH2	29.72	25
0.96		1.272-1.93	CH2	29.83	26
0.9		1.272	CH ₂	31.95	27
1.048-0.806	0.806	1.41	CH ₂	34.21	28
		2.308	CH2	34.88	29
0.96-0.806-1.702		1.358-1.512	CH2	35.58	30
0.857			C	37.09	31
1.615-0.806			С	37.84	32
		1.675	СН	38.04	33

4

НМВС	(¹H-¹H) COSY	Hetcor	Dept(135°, 90°)	¹³ C- NMR	الرقم
		0.96-1.702	CH2	38.37	34
		1.186-1.41	CH2	40.01	35
1.704			С	40.85	36
0.96-1.048			C	42.83	37
			С	43.00	38
0.806		2.393	СН	48.02	39
4.703	2.393	1.38	СН	48.28	40
0.806		1.303	СН	50.33	41
0.873-0.96-0.857		0.806	СН	55.38	42
0.857	1.63	4.485	СН	80.61	43
1.706	1.706	4.703-4.583	CH2	109.37	44
1.706			C	150.99	45
0.857-2.308			C	173.735	46

الاستنتاجات والتوصيات:

1- تم عزل مركب جديد من نبات الهدال السوري وتم اثبات بنيته بالاستعانة بالطرائق الطيفية ولا سيما مطيافية الـ Viscumine ، 2D NMR ، 1D NMR الطيفية ولا سيما مطيافية الـ

2- نقترح استخدام طريقة الفصل بالتجزئة باستخدام المذيبات التجارية المتدرجة القطبية للحصول على خلاصات نباتية أقل تعقيدا في تركيب موادها، بحيث يتم الحصول على المواد بطرائق فصل تقليدية دون تحمل فائض العبء الاقتصادي للطرائق التي تستخدم فيها أجهزة فصل أكثر تقدماً.

3- نوصى بدراسة الفعالية الفيزبولوجة للمركب Viscumine وذلك للأهمية النبات في علاج أنواع مختلفة من مرض السرطان.

المراجع

- 1- GORGE,E 1932- Flora of Syria, Palestine and Sinai, Vol. 11, American Press, 547p.
- 2- FUKUNAGA, T.; KAJIKAWA, I.; NISHIYA, K.; YAKEYA, K.; ITOKAWA, CHEM, H 1989 -**Pharm. Bull**-, 37, 1300-1303p.
- 3- Chiu, N. Y; Chang, K1986-The Illustrated Medicinal Plants of Taiwan-. SMC Publishing Inc.: Taipei,; Vol. 2, 23p.
- 4- MENGS,U D; "OTHEL, G 2002 <u>Anticancer Res</u>. 1399–1408p. 5-W.Tröger , D.Galun, M.Reif , A.Schumann ,N.Stanković ,M.Milićević 2013, Viscum album [L.] extract therapy in patients with locally advanced or metastatic pancreatic cancer: A randomised clinical trial on overall survival, <u>European Journal of Cancer</u>, vol 49, 3788-3797 p.
- 6-R.Glickman-Simon, J.Pettit 2015, Viscum album (mistletoe) for Pancreatic Cancer, Electromagnetic Field Therapy for Osteoarthritis, Homeopathy for Multidrug-Resistant Tuberculosis, Vitamin D for Depression, Acupuncture for Insomnia, <u>The Journal of Science and Healing</u>, Vol 11, 231-235p.
- 7-Y.LeeI.JungS.Lee 2017, P2.10-004 Efficacy and Safety of Viscum Album (Helixor M) to Treat Malignant Pleural Effusion in Patients with Advanced Lung Cancer, <u>Journal of Thoracic</u> <u>Oncology</u>, Vol 12, 2161 p.
- 8-S.Kim, K.ChanKim, C.Lee 2017, Mistletoe (Viscum album) extract targets Axl to suppress cell proliferation and overcome cisplatin- and erlotinib-resistance in non-small cell lung cancer cells, **Phytomedicine**, Vol 36, 183-193p.
- 9-P.GeorgWerthmann,G.Sträter,H.Friesland,G. SophiaKienle 2013, Durable response of cutaneous squamous cell carcinoma following high-dose peri-lesional injections of Viscum album extracts A case report, **Phytomedicine**, Vol 20, 324-327p.
- 10- Z.AtlıŞekeroğlu ,V. Şekeroğlu 2012 , Effects of Viscum album L. extract and quercetin on methotrexate-induced cyto-genotoxicity in mouse bone-marrow cells , <u>Mutation Research/Genetic Toxicology and Environmental Mutagenesis</u> , Vol 746, 56-59 P
- 11- G.Gupta ,I.Kazmi ,M.Afzal,M.Rahman,S.Saleem,Md. Shamim

- Ashraf,M.Javed Khusroo ,K.Nazeer,S.Ahmed,M. Mujeeb ,Z .Ahmed ,F.Anwar 2012, Sedative, antiepileptic and antipsychotic effects of Viscum album L. (Loranthaceae) in mice and rats, **Journal of Ethnopharmacology** , Vol 141, 810-816p.
- 12- D. Deliorman Orhan, F. Sezer Senol ,S.Hosbas ,I. Erdogan Orhan 2014, Assessment of cholinesterase and tyrosinase inhibitory and antioxidant properties of Viscum album L. samples collected from different host plants and its two principal substances, **Industrial Crops and Products** , Vol 62, 341-349 P.
- 13-C.Saha ,A.Friboulet,J.Bayry , S. VKaveri 2015 , Viscum album and its anti-inflammatory effect: angle of cytokine induced selective inhibition of COX-2, **Phytomedicine** ,vol 22 , 12-13p.
- 14- CEBOVIC, T- 2006 Popovic Effects of different extracts of mistletoe leaves (*Viscum album* L.) on CCl4-induced hepatotoxicity in rats . **Toxicology Letters** 164S, S1–S324.
- 15- D. DELIORMAN, H. ÇALI, F. ERGUN, B. SÖNMEZ Uyde, C. Kemal Buharalıo ._2000 Studies on the vascular effects of the fractions and phenolic compounds isolated from *Viscum album_L*. ._Journal of Ethnopharmacology, Volume 72, 323-329 p.
- 16- D. DELIORMAN, I. ÇALI, F. ERGUN. 2001 <u>A new acyclic monoterpene glucoside from *Viscum album* L. .fitoterapia</u>, Volume 72, Issues 2, 2001, 101-105p.
- 17-B.Amer, O. JohanJuvik, F.Dupont, G. W.Francis, T.Fossen, 2012, Novel aminoalkaloids from European mistletoe (Viscum album L.), **Phytochemistry Letters**, Vol 5, 677-681p.
- 18- M. Nonato de Oliveira Melo , A. Passos Oliveira , A. Felippe Wiecikowski , R. Sampaio Carvalho , J. de Lima Castro , F. Alves Gomesde Oliveira , H. Marcelo Gualberto Pereira , V. Feoda Veiga , M. Marques Alves Capella , L.Rocha , C. Holandino 2018, Phenolic compounds from Viscum album tinctures enhanced antitumor activity in melanoma murine cancer cells , <u>Saudi Pharmaceutical Journal</u> , Vol 26 , 311-322 p.
- 19- SILVERSTEIN R., BASSLER G., MORRILLI T., 2005
- -Spectrometric Identification of Organic Compounds-, 7^{th} $Edition\ , 502p$.