

تحديد المحتوى الستيرولي في بعض الزيوت النباتية ودراسة فعاليتها الحيوية كمضادات أكسدة

جمال الحليب*، أحمد أبو حجر**، إبراهيم حساني***

*الكيمياء التحليلية، كلية العلوم، جامعة إدلب

**الكيمياء الغذائية والتحليلية، كلية الصيدلة، جامعة إدلب

الكيمياء التطبيقية، كلية العلوم، جامعة المعارف للعلوم التطبيقية

***الكيمياء الحيوية، كلية الصيدلة، جامعة إدلب

<https://orcid.org/0009-0000-5912-2246>

الملخص:

حظيت الستيروولات النباتية الموجودة في النباتات بوصفها مكونات طبيعية باهتمام متزايد لارتباط استهلاكها بتقليل خطر الإصابة بأمراض القلب والأوعية الدموية والسرطان. طبقت إجراءات الاستخلاص إضافة إلى طرائق الفصل للمركبات الستيروولية في 11 عينة من الزيوت النباتية المستحصل عليها من السوق المحلي. حُدد كل من براسيكاستيرول وكامبيستيرول وستغماستيرول وبيتا- سيتوستيرول كميًا باستخدام تقانة HPLC-DAD. أُستعمل طور متحرك مزيج من (أسيتونتريل: 0.1% حمض الفورميك في الماء) بنسبة حجمية % (20:80). وُجد أن بيتا- سيتوستيرول هو الستيروول السائد في جميع الزيوت التي حُللت، ومن بين العينات المُختبرة أظهر زيت زهرة الربيع المسائية أعلى محتوى إجمالي من الستيروولات، ما يُشير إلى قيمته الغذائية والعلاجية المُحتملة نظراً لمحتواه الغني بالستيروولات. كما قُيِّمت فعالية الستيروولات النباتية المدروسة بوصفها مضادات للأكسدة بطريقة طيفية سريعة تعتمد استعمال كاشف 2,2-ثنائي فينيل -1-بيكريل هيدرازيل (DPPH) الذي يمتلك قدرة كابحة للجذور الحرة، والجدير بالذكر أن مُستخلص زيت جوز الهند أظهر قيمة IC50 أعلى بكثير $2643.40 \mu\text{g.mL}^{-1}$ مقارنةً بمُستخلص زيت زهرة الربيع المسائية $134.95 \mu\text{g.mL}^{-1}$ ، ما يُشير إلى نشاط مضاد للأكسدة أقوى في زيت زهرة الربيع المسائية تحت ظروف الاختبار.

الكلمات المفتاحية: الستيروولات النباتية، كروماتوغرافيا سائلة عالية الأداء ذات الطور المعكوس، كاشف DAD، القدرة الكابحة للجذور الحرة، الفعالية المضادة للأكسدة، التنشيط النصفى IC50

"Determination of Sterol Content in Some Vegetable Oils and Study of their Biological Activity as Antioxidants"

Jamal. Al-haleb *, Ahmed. Abo Hjer **, Ibrahim W. hasani ***

*Analytical Chemistry, Faculty of Science, University of Idlib

** Food and Analytical Chemistry, Faculty of Pharmacy, University of Idlib
Applied Chemistry, Faculty of Science, Maaref University of Applied Sciences

***Biochemistry, Faculty of Pharmacy, University of Idlib

Abstract:

Plant-derived phytosterols, as naturally occurring constituents in plants, have attracted increasing attention due to the association between their consumption and a reduced risk of cardiovascular diseases and cancer. Extraction procedures and separation methods for sterol compounds were applied to eleven vegetable oil samples obtained from the local market. Brassicasterol, Campesterol, Stigmasterol, and β -Sitosterol were quantitatively determined using HPLC-DAD. The mobile phase consisted of a mixture of (Acetonitrile : 0.1% Formic acid in Water) in a ratio of (80:20)% v/v. β -Sitosterol was found to be the predominant sterol in all analyzed oils. Among the tested samples, evening primrose oil exhibited the highest total sterol content, indicating its potential nutritional and therapeutic value due to its sterol-rich composition. Furthermore, the antioxidant activity of the investigated phytosterols was evaluated using a rapid spectrophotometric method based on 2,2-diphenyl-1-picrylhydrazyl (DPPH) radical scavenging. Notably, the coconut oil extract exhibited a significantly higher IC_{50} value ($2643.40 \mu\text{g.mL}^{-1}$) compared with the evening primrose oil extract ($134.95 \mu\text{g.mL}^{-1}$), indicating a stronger antioxidant activity for evening primrose oil under the applied experimental conditions.

Keywords: Phytosterols, RP-HPLC, Detector (DAD), Free radical scavenging capacity, Antioxidant activity, The half-maximal inhibitory concentration (IC_{50})

1- المقدمة:

Introduction

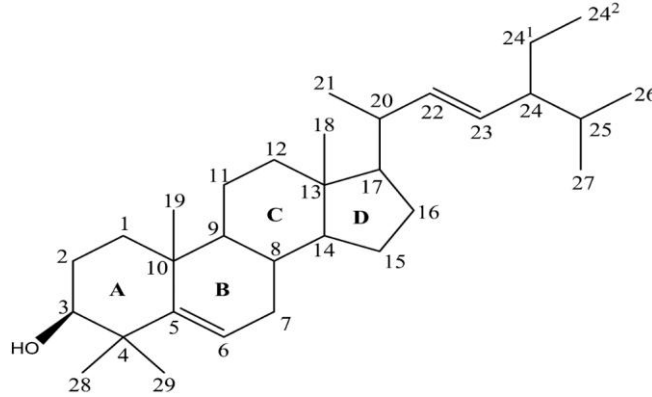
تُعدّ الستيروولات النباتيّة مركبات كيميائيّة ستيرويديّة طبيعيّة تنتمي إلى عائلة التربينات Terpenes، وتوجد بشكل رئيس في النباتات، خصوصاً في الزيوت النباتيّة والبذور والمكسرات. تتشابه هذه المركبات في بنيتها الكيميائيّة مع الكوليستيرول الحيواني، لكنها تختلف عنه في طبيعة السلسلة الجانبيّة، وهو ما يمنحها خصائص ووظائف حيويّة مميزة. ومن بين هذه الستيروولات الأكثر شيوعاً وانتشاراً في الطبيعة نذكر بيتا- سيتوستيرول β -Sitosterol، وكامبيستيرول Campesterol، وستغماستيرول Stigmasterol. توجد هذه المركبات بتركيز مختلفة في الزيوت النباتيّة، وإلى جانب دورها الغذائي تُستعمل هذه المركبات بوصفها مكونات فعّالة في بعض المستحضرات الصيدلانيّة والمكملات الغذائيّة (Ostlund Jr, 2002) (Piironen et al., 2000). نظراً لاحتواء العديد من المكسرات على الستيروولات النباتيّة، فإنها تُعدّ مصدراً مهماً للمركبات الحيويّة الفعّالة والعناصر الغذائيّة، ويُعدّ الفستق الحلبي من أبرز هذه المكسرات، إذ أظهرت الدراسات أن استهلاكه يُساهم في تقليل خطر الإصابة بأمراض القلب والأوعية الدموية، إضافةً إلى أثره في خفض مستويات الكوليستيرول الكلي TC وكوليستيرول البروتين الدهني منخفض الكثافة LDL-C المعروف بالكوليستيرول الضار (Towne, 2014). كذلك بيّنت دراسات أخرى أن الأنظمة الغذائيّة الغنيّة بالستيروولات فعّالة في خفض الكوليستيرول الكلي وتركيز الكوليستيرول الضار LDL-C لدى الأطفال المصابين بفرط شحميات الدم، وذلك من دون ظهور آثار جانبيّة سلبية كبيرة (Garoufi et al., 2014). وقد وُجد أن استهلاك مكملات الستيروولات النباتيّة بجرعة يومية تتراوح بين 1.6-2.5 gr يؤدي إلى انخفاض في الغليسيريدات الثلاثيّة TAGs بنسبة تقارب 6% (Demonty et al., 2013)، كما أن تناول 2-3 gr يومياً من هذه المركبات قد يُخفّض مستويات الكوليستيرول الضار بنسبة تتراوح بين 5-15% (Rawal et al., 2015). كما أشارت بعض الدراسات إلى أن تناول الستيروولات على شكل كبسولات Capsules بجرعة يومية تتراوح بين 1-3 gr مع وجبات الطعام يؤدي إلى انخفاض في مستويات LDL-C بصورة مشابهة لتأثير الأغذية المدعمة بالستيروولات (Shaghaghi et al., 2013). إضافةً إلى ذلك للستيروولات النباتيّة أثر مهمّ في تنظيم عمليات الأكسدة واستقلاب الدهون في الدم، كما أظهرت خصائص مضادة للسرطان (Raju et al., 2013)، كما ولها أثر مهم أيضاً في الصناعات الغذائيّة والدوائيّة

لكونها تُعدّ البادئات لتخليق العديد من الجزيئات الحيوية مثل الإارغوستيرول الذي يُعدّ الطليعة الحيوية لفيتامين D، كذلك في تصنيع مركبات دوائية مثل الكورتيزون، والهرمونات الفلافونوية (Hartmann, 1998). كما أن لها وظيفة وقائية في تقليل مخاطر الإصابة بأنواع مختلفة من السرطان، مثل سرطان القولون والمستقيم والثدي، فضلاً عن تعزيز الوظيفة المناعية للجسم، وإظهار تأثيرات مضادة للالتهابات، ومضادة للحمى (Bouic, 2001).

لم تُسجّل أي آثار جانبية مرتبطة باستهلاك الستيرويدات النباتية، باستثناء حالات نادرة لدى المرضى المصابين باضطراب وراثي يُعرف باسم السيتوستيروليميا Sitosterolemia، وهو ناجم عن طفرة في جيني ABCG5/ABCG8 المسؤولين عن ترميز بروتينات ناقلة في الأمعاء والكبد، ما يؤدي إلى زيادة امتصاص الستيرويدات وانخفاض طرحها عبر الصفراء (Calandra et al., 2011)، وقد عُدت التراكمات المرتفعة من الستيرويدات النباتية في هذه الحالات عامل خطر للإصابة بتصلب الشرايين المُبكر (Sudhop et al., 2002). بناءً على ذلك صرّحت هيئة الغذاء والدواء الأمريكية FDA بسلامة هذه المركبات، لكنها أوصت في الوقت ذاته بتوسيع الدراسات المستقبلية لتوضيح آثارها الصحية وفوائدها، وأدرجت من قبل FDA ضمن قائمة المكونات الغذائية الفعالة (FDA, 2010).

أكد برنامج التسجيل التطوعي لمستحضرات التجميل VCRP التابع لـ FDA على مأمونية استعمال الستيرويدات بوصفها مكوناً فعالاً في مستحضرات التجميل. وفقاً لتقارير البرنامج فقد سُجّل 177 منتجاً للبشرة تحتوي على الستيرويدات ضمن تركيبها، كما تُستعمل الستيرويدات في أحمر الشفاه بنسبة 5%، ومزيلات التعرق بنسبة تصل إلى 0.06%، ومكياج العيون بنسبة 2%، وفي منتجات الشعر 2.4%، وصابون الاستحمام والمنظفات 0.005%، أيضاً يستعمل في بودة الوجه بنسبة تصل إلى 0.05%. هذه النتائج تعزز من سلامة الستيرويدات وتؤكد على إمكانية توظيفها بوصفها مكوناً فعالاً في الصناعات التجميلية، مع ضمان التوافق مع متطلبات السلامة والاستعمال الآمن للمستهلك (Belsito et al., 2013). وفقاً لتوصيات IUPAC (1989) الستيرويدات عبارة عن مركبات أليفاتية عالية الوزن الجزيئي، مشتقة حيوياً من السكوالين Squalene، تحتوي على نواة الستيروول المميزة بأربع حلقات متصلة Tetracyclic Perhydro-Cyclopentano-Phenanthrene مُرقمة بـ (A, B, C, D) مع ترقيم الكربون القياسي وتحمل مجموعة هيدروكسيل عند ذرة

الكربون C-3 ثلاث حلقات فيها سداسية (A, B, C) والحلقة الرابعة خماسية (D) كما في الشكل (1)، ولكنها تختلف في السلسلة الجانبية عند ذرة C-24 وموقع وتركيب الروابط الثنائية غير المشبعة والتدوير البصري حول ذرة الكربون غير المتناظرة (Azadmard-Damirchi & Dutta, 2010).



الشكل (1): البنية الكيميائية العامة للستيرويدات النباتية وفقاً لنظام IUPAC

طُوِّرت مجموعة من الطرائق التحليلية لفصل وتحديد الستيرويدات في المُستخلصات العشبية بتقانات كروماتوغرافيا الطبقة الرقيقة TLC و ^{13}C -NMR و ^1H -NMR والتحليل الطيفي بالأشعة تحت الحمراء IR (Potawale *et al.*, 2014) (Mishra *et al.*, 2016) (Suhartati & Yandri, 2021) (Chakraborty *et al.*, 2023) (Ahmed *et al.*, 2021) (Okoro *et al.*, 2017) (Sangwan, 2019). كما طُوِّرت العديد من طرائق HPLC بالاقتران مع كاشف UV في المُستخلصات النباتية والمكملات الغذائية (Solich Khonsa *et al.*, 2017) (Vemuri *et al.*, 2018) (Hryniewicka *et al.*, 2020) (Lee *et al.*, 2015) *et al.*, 2022)، وفي الزيوت النباتية (Qi *et al.*, 2019) وكذلك في البذور والمكسرات (Delgado-Zamarreno *et al.*, 2009) (Kornsteiner-krenn *et al.*, 2013). كما حُدِّدت الستيرويدات في الزيوت النباتية بتقانة HPLC بالاقتران مع كاشف الفلورة FLD (Ito *et al.*, 2017). أُستعمل (Mo *et al.*, 2013) تقانة HPLC-MS مع كاشف التأين الكيميائي APCI لتحديد ستة ستيرويدات في 14 زيتاً غذائياً، وأيضاً كاشف HPLC-ELSD (Warner & Mounts, 1990). كذلك حُدِّدت الستيرويدات من زيوت بذور اللفت (Pop *et al.*, 2012)، وأيضاً في البذور والمكسرات والحبوب بكاشف HPLC-MS (Vecka *et al.*, 2019). استعملت تقانة GC-MS لتحديد الستيرويدات في الزيوت النباتية والمكسرات والمكملات الغذائية (Deme

(Matthäus & Özcan, 2020)(Li et al., 2023)(et al., 2021)، وأيضاً أُستعمل كاشف GC-FID (Silva et al., 2020)(Islam et al., 2017).

1-1 الأجهزة والمواد المستعملة: Apparatus and Chemical Materials Used

1.1-1 الأجهزة والأدوات: Apparatus and Tools

- جهاز الكروماتوغرافيا السائلة عالية الأداء $UHPLC^+$ المزود بكاشف DAD-3000 (800 - 190) nm من إنتاج شركة Thermo Scientific نموذج Dionex UltiMate $UHPLC^+$ (RS) 3000. مُزوّد بمضخة تحليليّة وحاقن آلي وعمود فصل كروماتوغرافي (C8 (250×4.6 mm, 5 μ m) مُطعم كيميائيّاً على سيليكاً مسامية وذو حجم مسامات 120 Å.

- جهاز التحليل بطيف الامتصاص الضوئي المرئي وفوق البنفسجي UV-Vis Spectrophotometer ثنائي الحزمة الضوئية، من إنتاج شركة PG Instruments البريطانية نموذج T 80⁺ يعمل ضمن مجال (190-1100) nm بدقة قياس ± 0.3 nm، مُزوّد بحاسوب وطابعة لإظهار النتائج باستعمال برنامج UVWin5 Software.

- جهاز المبخر الدوار Rotary Evaporator سرعته (0-310) rpm/min، درجة حرارة الحمام المائي تصل $^{\circ}C (99 \pm 1)$ من إنتاج شركة LABTECH الصينية نموذج XD-5000. - جهاز استخلاص وفق نظام سوكلية Soxhlet Extractor من الزجاج البورو سيليكات من إنتاج شركة YHCHEM الصينية نموذج SE-2000.

- حمام مائي يعمل على الأمواج فوق الصوتية Ultra Sonic من إنتاج شركة Wincom الصينية نموذج WT-615HTD.

- ميزان تحليلي حساس بدقة 0.1 mg وسعة قياس قصوى 220 gr من إنتاج شركة Sartorius الألمانية نموذج QUINTIX224-1S.

- ماصات حجميّة دقيقة آلية Micropipette متغيرة الحجم ذات ساعات مختلفة إنتاج شركة JOANLAB الصينية، وهذه الماصات يمكن التحكم بحجمها عن طريق معدلة الحجم.

- مرشحات ميكرونية ذات أبعاد 0.45 μ m من إنتاج شركة ISOLAB الألمانية.

2.1-1 المواد الكيميائية المستعملة: Chemical Materials

استُعملت في هذا البحث مواداً كيميائية عالية النقاوة من درجة GR، والماء المُستعمل ثنائي التقطير في جميع مراحل التحضير.

أُستعمل مزيج ستيرولي عياري ذي النقاوة $\geq 95\%$ والمكوّن من (بيتا- سيتوستيرول β -SS) 70.69%، ستغماستيرول (STS) 9.12%، كامبيستيرول (CAS) 14.55%، براسيكاستيرول (BRS) 0.82% من إنتاج شركة Salus.

كذلك استُعملت مواد عيارية إفرادية لكل من مكونات المزيج السابق بنقاوة $\geq 98\%$ من إنتاج شركة Solarbio.

كذلك أُستعمل الكاشف DPPH من إنتاج شركة Merck، أما الزيوت النباتية فقد تم الحصول عليها من الأسواق السورية.

2-1 تحضير المحاليل: Preparation of Solutions

1.2-1 المحاليل العيارية الأم للستيرولات النباتية:

حُضرت أربعة محاليل عيارية أم من الستيرولات النباتية العيارية بتركيز 3 mg.mL^{-1} بإذابة الوزن اللازم من كل مادة عيارية (حُسب على أساس الوزن الجاف) في الميثانول للحصول على التركيز المطلوب. ثم حُفظت المحاليل المُحضّرة في عبوات محكمة الإغلاق لحين الاستعمال.

2.2-1 محلول المزيج الستيرولي العياري:

وُزنت كمية 70.73 mg من المزيج العياري، ثم وُضعت في دورق حجمي سعة 50 mL، وأُضيف إليها 20 mL من الميثانول وحُركت جيداً حتى تمام الانحلال، ثم أُكْمِل الحجم بالميثانول حتى الدائرة العيارية، ثم وُضع المحلول في جهاز الأمواج فوق الصوتية لمدة 15 min حتى تمام الانحلال، وبذلك نحصل على التراكيز: $11.6, 205, 129, 1000 \mu\text{g.mL}^{-1}$ لـ β -SS و STS و CAS و BRS على الترتيب، ويُحفظ المحلول في عبوة محكمة الإغلاق لحين الاستعمال.

3.2-1 محلول الكاشف (DPPH) 2,2-diphenyl-1-picrylhydrazil:

يُذاب 24 mg من الكاشف في 1000 mL بالميثانول للحصول على تركيز 0.06 mM.

3-1 استخلاص الستيروولات من الزيوت النباتية:

Extraction of Sterols from Vegetable Oils

استُخلصت الستيروولات من عينات الزيوت النباتية بالاعتماد على الطريقة القياسية (ISO, 2000)، والمتقاطعة مع طريقة تحديد المواد غير القابلة للتصبين الواردة في دستور الأدوية البريطاني (2024 "British Pharmacopoeia")، وذلك مع إدخال بعض التعديلات الطفيفة على خطوات العمل، كما يلي:

تُصَب 5 gr من عينة الزيت مع 50 mL من محلول هيدروكسيد البوتاسيوم الكحولي 2 M وتُوصَل مع جهاز سوكسليه وتُغلى المحتويات بلطف لمدة ساعة واحدة. بعد التبريد تُغسل محتويات الحويلة إلى قمع الفصل مرة بالماء، ثم تُغسل بثنائي إيثيل إيتير. يُستخلص محلول التصبين الكحولي المائي مرتين وفي كل مرة يستعمل 100 mL ثنائي إيثيل إيتير، ويتم تجميع مُستخلصات الإيتير الثلاثة في قمع فصل واحد يحتوي على 40 mL ماء. يُغسل المحلول الإيتيري مرتين متتابعين بـ 40 mL من الماء لكل مرة، ثم بـ 40 mL من محلول هيدروكسيد البوتاسيوم المائي 30 gr/L، ثم بـ 40 mL من الماء، ومرة أخرى بـ 40 mL من محلول هيدروكسيد البوتاسيوم المائي، ثم مرتين على الأقل بـ 40 mL من الماء. تُنقل الخلاصة الإيتيرية إلى دورق حتمي مُجفف مُسبقاً ويُضاف 6 mL من الأسيتون، ويتم تبخير المذيب المتطاير تماماً في تيار لطيف من الهواء، ثم تحويلها إلى حمام مائي درجة حرارته 60°C تقريباً. يُجفّف المتبقي بالمبخر الدوار حتى ثبات الوزن بدرجة حرارة لا تزيد عن 105°C (100-105) ويُحفظ عند الدرجة 4°C لحين الاستعمال.

4-1 حساب تراكيز الستيروولات المدروسة في عينات الزيوت النباتية:

Calculation of Sterol Concentrations in Vegetable Oil Samples

بعد تسجيل مساحة القمة الكروماتوغرافية الموافقة للستيروول العياري المدروس، تُعوّض قيمة المساحة في معادلة المنحني العياري الخاص بالستيروول قيد الدراسة، ويُحسب على أساسها التركيز مُقدراً بوحدة $\mu\text{g} \cdot \text{mL}^{-1}$ وهو تركيز المحلول المُقاس ذي الحجم 50 mL. يمكن بعد ذلك تحويل التركيز إلى وحدة $\mu\text{g}/50 \text{ mL}$ بضرب القيمة الناتجة من المعادلات بالعدد (50)، وذلك للتحويل من mL إلى 50 mL، وهو ما يعادل الكمية المُستخلصة في 5 gr زيت. وأخيراً يُحوّل التركيز ليعبّر عنه بوحدة $\text{mg}/100 \text{ gr}$.
حُسب تركيز $\beta\text{-SS}$ بوحدة $\mu\text{g} \cdot \text{mL}^{-1}$ من العلاقة الآتية:

$$C_X = \frac{Y-40330}{5604.9} \quad \text{العلاقة (1)}$$

كذلك تم حساب تركيز STS بوحدة $\mu\text{g.mL}^{-1}$ من العلاقة:

$$C_X = \frac{Y-71639}{9396.4} \quad \text{العلاقة (2)}$$

وتركيز CAS بوحدة $\mu\text{g.mL}^{-1}$ من العلاقة:

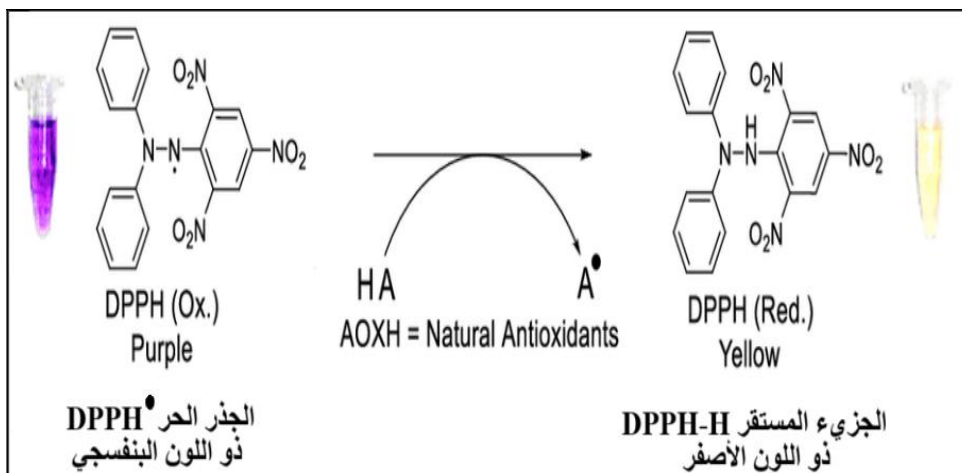
$$C_X = \frac{Y-218648}{10354} \quad \text{العلاقة (3)}$$

وأخيراً تركيز BRS بوحدة $\mu\text{g.mL}^{-1}$ من العلاقة:

$$C_X = \frac{Y-151648}{94003} \quad \text{العلاقة (4)}$$

5-1 تحديد الفعالية المضادة للأكسدة: Determination of Antioxidant Activity

بعد تحضير المُستخلصات المختلفة للزيوت النباتية المدروسة، جرى إذابة المُتبقّي المُستخلص من كل زيت μg والذي تمت إذابته في حجم مكافئ mL من الميثانول للحصول على محلول أم بتركيز $1000 \mu\text{g.mL}^{-1}$ ، ومن هذا المحلول الأم حُصِر سلسلة من محاليل التمديد بتركيز تراوحت بين $(31.25-250) \mu\text{g.mL}^{-1}$. تم استخدام جذر DPPH الذي يُعد من الطرائق الشائعة لقياس قدرة المركبات على كبح الجذور الحرة. يُعتمد في هذا الاختبار على جذر DPPH وهو جذر حر مستقر ذو لون بنفسجي مميز، وامتصاص أعظمي عند طول الموجة 515 nm، قابل للذوبان في الميثانول. عند تفاعله مع المركبات ذات النشاط المضاد لأكسدة القادرة على منح إلكترون أو ذرة هيدروجين، يتغير لون المحلول تدريجياً من البنفسجي إلى الأصفر، ما يعكس مدى فعالية المُستخلص في معادلة الجذور الحرة. تعتمد الآلية التحليلية لهذا الاختبار الموضحة في الشكل (2) على قدرة مضادات الأكسدة على إرجاع جذر DPPH الكحولي وتحويله إلى الشكل المستقر DPPH-H عبر تبرعها بالهيدروجين. وبالتالي فإن انخفاض شدة اللون البنفسجي يُعدّ مؤشراً كمياً على فعالية المُستخلص في اصطياذ الجذور الحرة (Brand-Williams et al., 1995).



الشكل (2): معادلة تثبيط جذر DPPH بواسطة مضادات الأكسدة

ولتقييم فعالية المستخلصات المدروسة في تثبيط الجذور الحرة جرى حساب النسبة المئوية لتثبيط جذر DPPH Inhibition% (I%) لكل عينة وفق العلاقة الآتية:

$$I\% = (A_{Blank} - A_{Sample}) / A_{Blank} \cdot 100 \quad \text{العلاقة (5)}$$

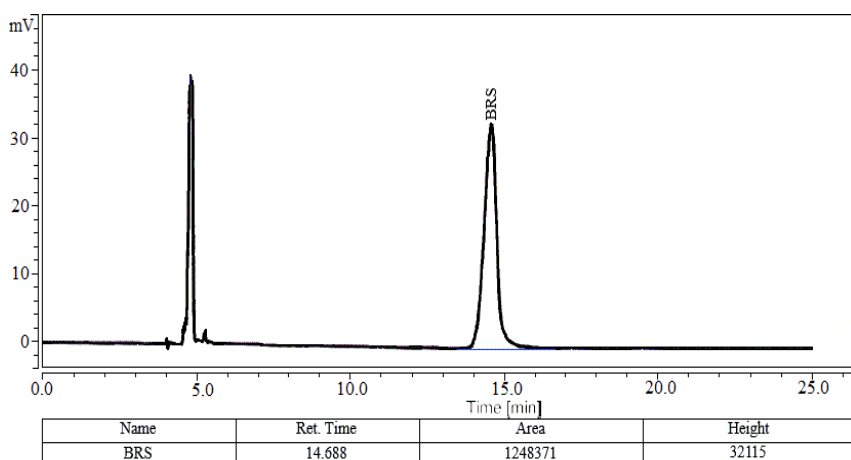
حيث يُمثّل A_{Blank} امتصاصية الشاهد (مزيغ الميثانول و DPPH فقط)، في حين يُمثّل A_{Sample} الامتصاصية المقاسة بوجود عينة المستخلص.

Results and Discussion

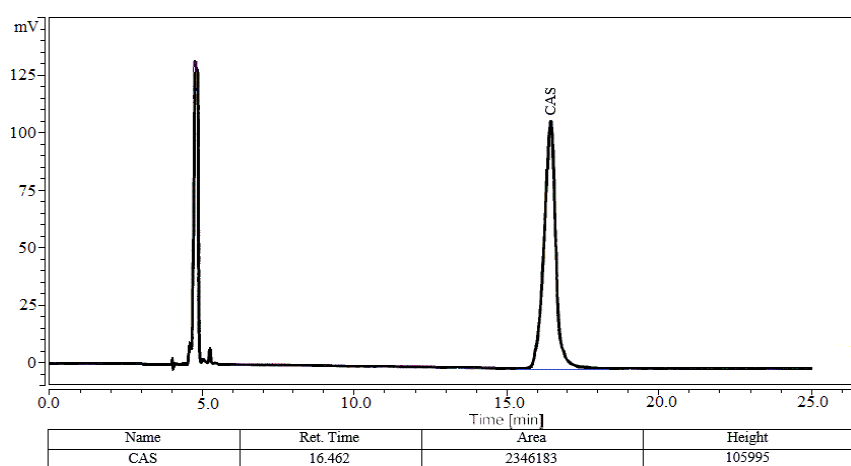
2- النتائج والمناقشة:

1-2 التحديد الكمي للمحتوى الستيرولي في الزيوت النباتية بالطريقة الكروماتوغرافية:

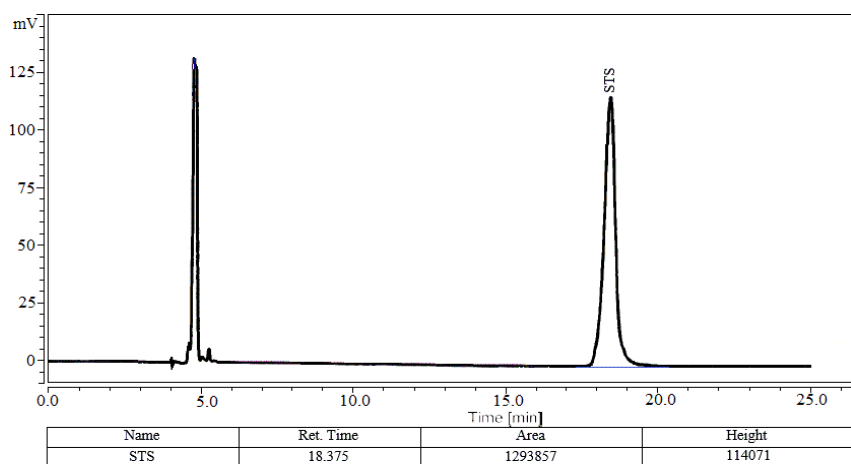
حُقن 20 μ L من المحاليل العيارية لكل ستيروول لإجراء التحليل الكروماتوغرافي وذلك بعمود C8 (250×4.6 mm, 5 μ m) بمعدل تدفق 1.8 mL/min وطول موجة الكاشف 195 nm عند درجة الحرارة 45°C ليتم الحصول على الكروماتوغرامات الموضحة أدناه (الحليب & أبو حجر، 2025):



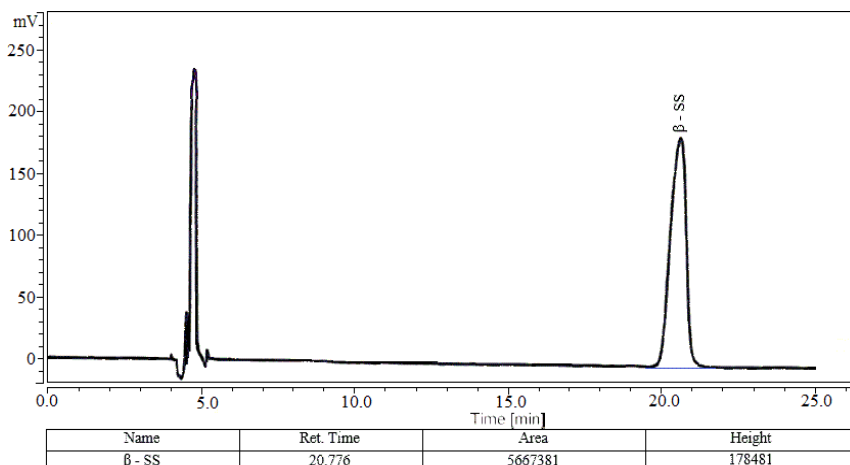
الشكل (3): الكروماتوغرام الموافق لتحديد BRS العياري بتركيز $11.6 \mu\text{g.mL}^{-1}$



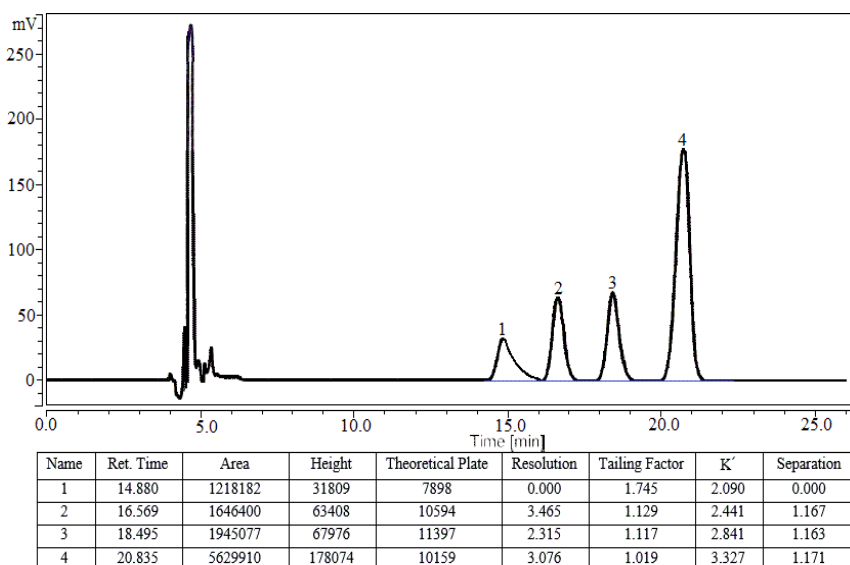
الشكل (4): الكروماتوغرام الموافق لتحديد CAS العياري بتركيز $205 \mu\text{g.mL}^{-1}$



الشكل (5): الكروماتوغرام الموافق لتحديد STS العياري بتركيز $129 \mu\text{g.mL}^{-1}$

الشكل (6): الكروماتوغرام الموافق لتحديد β -SS العياري بتركيز $1000 \mu\text{g.mL}^{-1}$

كما تم حقن مزيج ستيرولي عياري الذي يضم الستيروولات الأربعة المدروسة تراكيزها $(11.6, 205, 129, 1000) \mu\text{g.mL}^{-1}$ لـ β -SS و STS و CAS و BRS على الترتيب، والمُحَضَّر في الفقرة (1-2.2)، كما هو مبين في الشكل (7).

الشكل (7): الكروماتوغرام الموافق لفصل مكونات المزيج الستيروولي بتقانة HPLC لحجم محقون $20 \mu\text{L}$

باستخدام طور متحرك (أستونتريل: 0.1% حمض الفورميك في الماء) بنسبة (20:80) وبمعدل تدفق

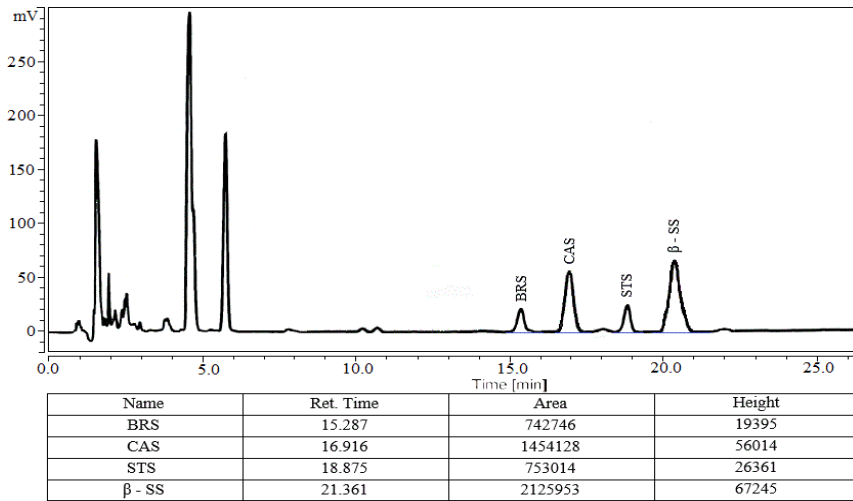
1.8 mL/min ودرجة حرارة عمود 45°C مع الكشف عند طول موجة 195 nm

تم تحديد العوامل الكمية للستيروولات العيارية من معطيات الخط البياني العياري لخمس مكررات الموضحة في الجدول (1) إذ حُدِّد الميل ومعامل الارتباط ونقطة التقاطع مع محور المساحة.

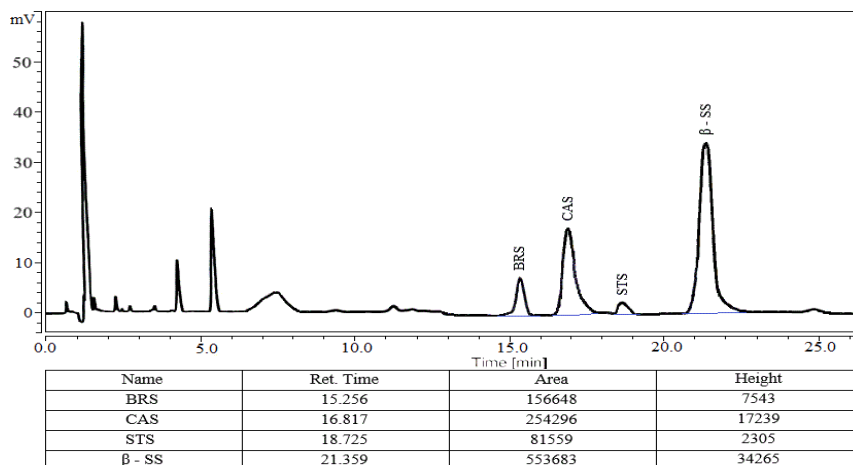
الجدول (1): المعاملات التحليلية لتحديد الستيروولات المدروسة بالطريقة الكروماتوغرافية

المعامل (Parameter)	β -SS	STS	CAS	BRS
المجال الخطي ($\mu\text{g.mL}^{-1}$)	10 - 2000	10 - 2500	5 - 1500	5 - 1000
معادلة المستقيم	$Y = 5604.9X + 40330$	$Y = 9396.4X + 71639$	$Y = 10354X + 218648$	$Y = 94003X + 151648$
معامل الارتباط (R^2)	0.9996	0.9993	0.9994	0.9994
حد الكشف LOD ($\mu\text{g.mL}^{-1}$)	0.295	0.316	0.177	0.144
حد التحديد الكمي LOQ ($\mu\text{g.mL}^{-1}$)	0.896	0.959	0.539	0.438

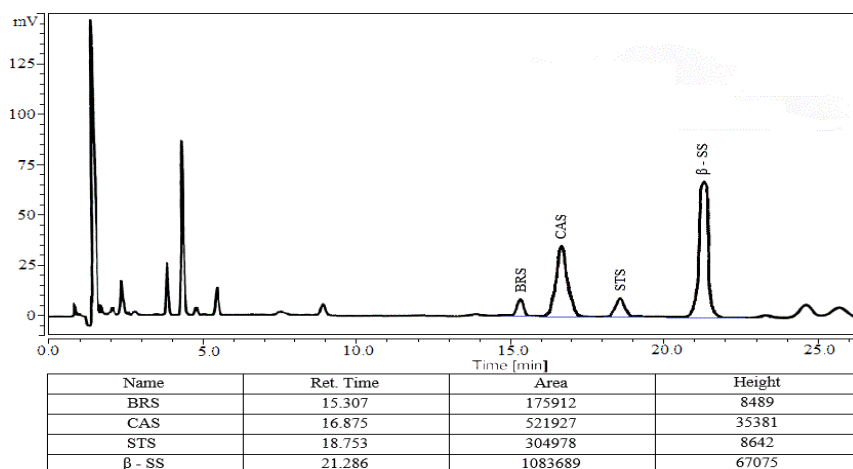
بعد عملية استخلاص الستيروولات من عينات الزيوت النباتية في الفقرة (1-3)، جرى إعادة إذابة المتبقي المستخلص من كل نوع في حجم 50 mL من الميثانول، ثم رُسِّحَ بمرشحات ذات قطر مسام $0.45 \mu\text{m}$. بعد ذلك حُقنت المحاليل الناتجة في العمود الكروماتوغرافي، ثم طُبِّقت الشروط الكروماتوغرافية السابقة، فتم الحصول على الكروماتوغرامات المبينة فيما يلي:



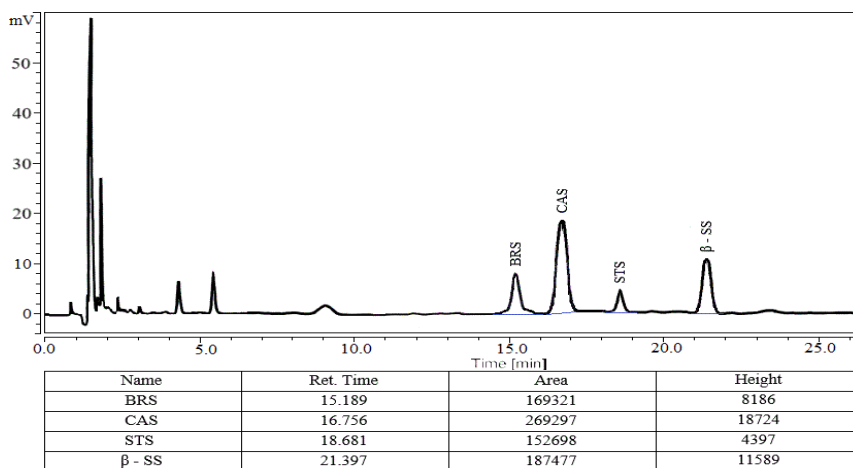
الشكل (8): الكروماتوغرام الموافق لفصل المكونات الستيروولية لزيت السمسم



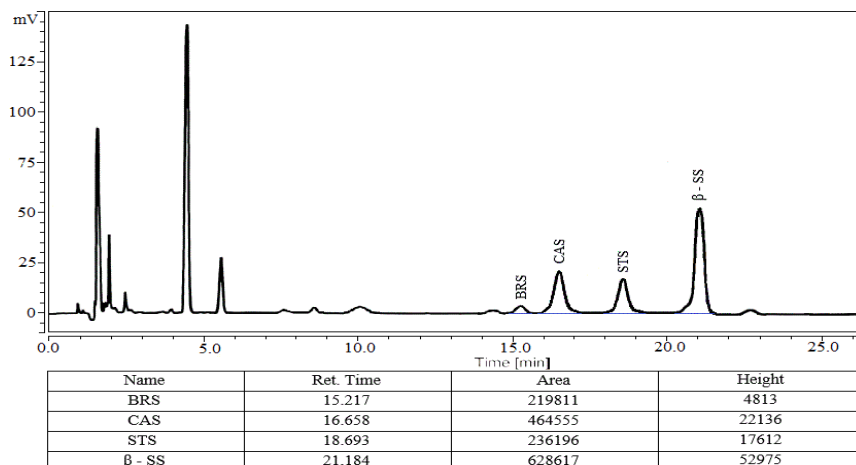
الشكل (9): الكروماتوغرام الموافق لفصل المكونات الستيرويدية لزيت الزيتون



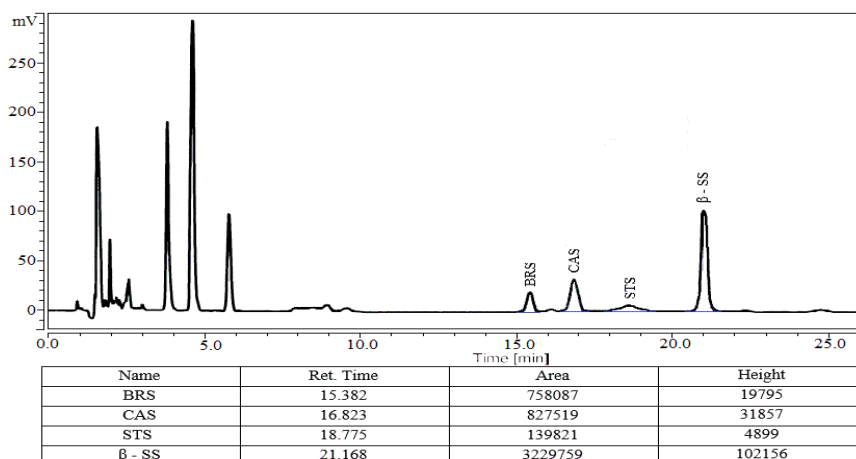
الشكل (10): الكروماتوغرام الموافق لفصل المكونات الستيرويدية لزيت دوار الشمس



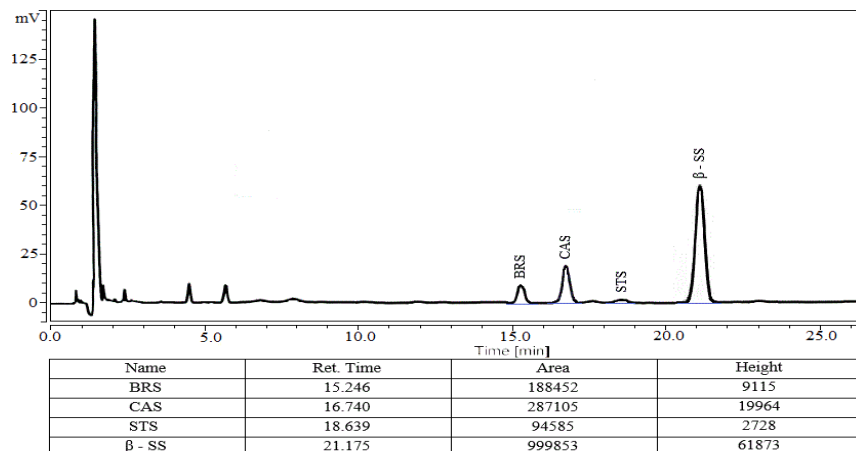
الشكل (11): الكروماتوغرام الموافق لفصل المكونات الستيرويدية لزيت جوز الهند



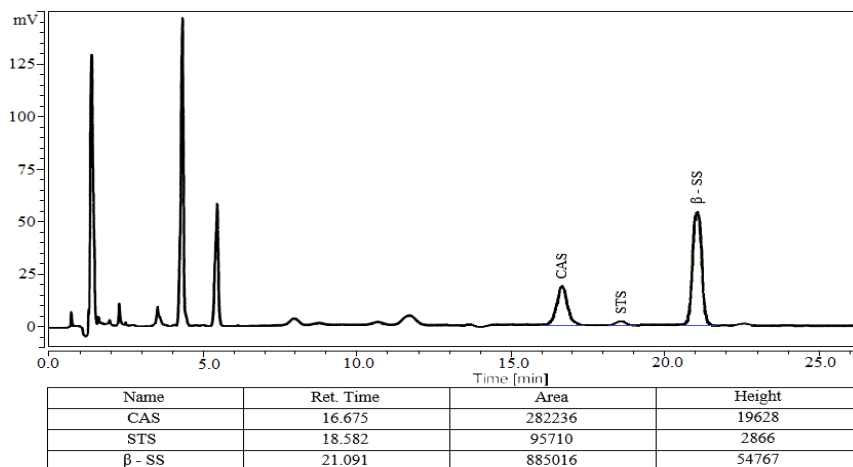
الشكل (12): الكروماتوغرام الموافق لفصل المكونات الستيروولية لزيت العصفر



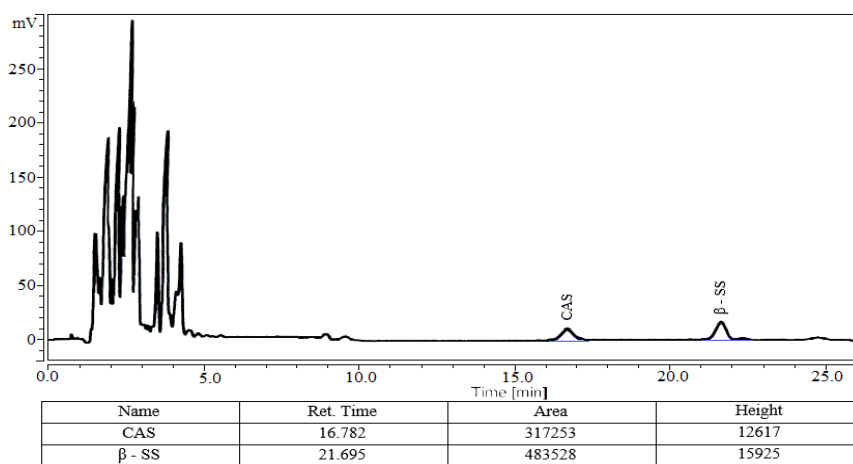
الشكل (13): الكروماتوغرام الموافق لفصل المكونات الستيروولية لزيت زهرة الربيع المسائية



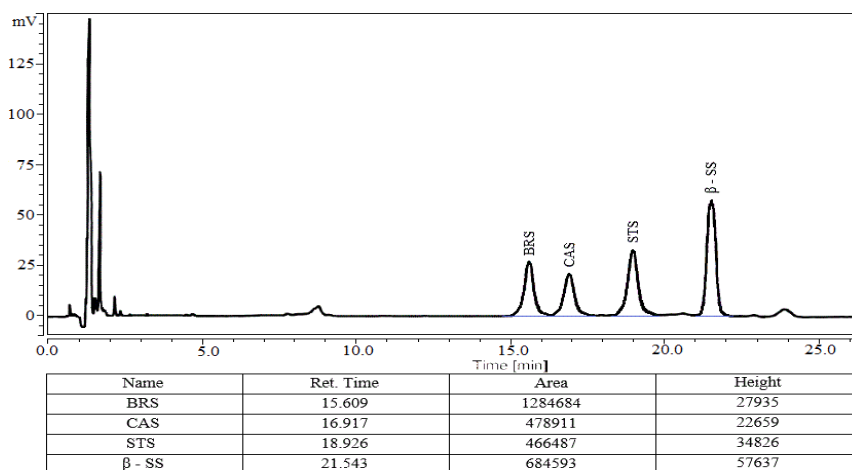
الشكل (14): الكروماتوغرام الموافق لفصل المكونات الستيروولية لزيت اللوز المر



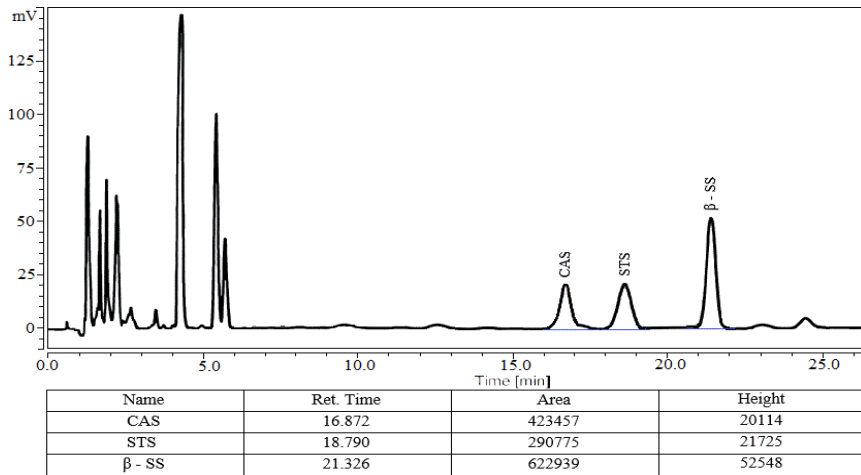
الشكل (15): الكروماتوغرام الموافق لفصل المكونات الستيروولية لزيت اللوز الحلو



الشكل (16): الكروماتوغرام الموافق لفصل المكونات الستيروولية لزيت الشاي



الشكل (17): الكروماتوغرام الموافق لفصل المكونات الستيروولية لزيت الخروع



الشكل (18): الكروماتوغرام الموافق لفصل المكونات الستيرولية لزيت حبة البركة

تم حساب محتوى الستيرولات في عينات الزيوت النباتية المدروسة وفق الفقرة (4-1) كما هو موضح في الجدول (2) أدناه.

الجدول (2): التحديد الكمي للمحتوى الستيرولي في الزيوت النباتية المدروسة

الستيروول المُستخلص	الزيت	مساحة القمة	* التركيز المُحدد $\mu\text{g.mL}^{-1}$	الكمية المُحددة في الزيت $\text{mg}/100 \text{ gr}$
β-SS	السهم	2125953	372.107	372.107
STS		753014	72.514	72.514
CAS		1454128	119.323	119.323
BRS		742746	6.288	6.288
β-SS	زيت الزيتون	553683	91.590	91.590
STS		81559	1.055	1.055
CAS		254296	3.442	3.442
BRS		156648	0.053	0.053
β-SS	دوار الشمس	1083689	186.151	186.151
STS		304978	24.832	24.832
CAS		521927	29.291	29.291
BRS		175912	0.258	0.258
β-SS	جوز الهند	187477	26.253	26.253
STS		152698	8.626	8.626
CAS		269297	4.891	4.891
BRS		169321	0.188	0.188
β-SS	العصفور (القرطم)	628617	104.959	104.959
STS		236196	17.512	17.512
CAS		464555	23.749	23.749
BRS		219811	0.725	0.725

الكمية المحددة في الزيت mg/100 gr	* التركيز المحدد μg.mL ⁻¹	مساحة القمة	الزيت	الستيروول المستخلص
569.043	569.043	3229759	زهرة الربيع المسائية	β-SS
7.256	7.256	139821		STS
58.805	58.805	827519		CAS
6.451	6.451	758087		BRS
171.193	171.193	999853	اللوذ المر	β-SS
2.441	2.441	94585		STS
6.611	6.611	287105		CAS
0.391	0.391	188452		BRS
150.704	150.704	885016	اللوذ الحلو	β-SS
2.561	2.561	95710		STS
6.141	6.141	282236		CAS
NQ	NQ	NQ		BRS
79.073	79.073	483528	الشاي	β-SS
NQ	NQ	NQ		STS
9.523	9.523	317253		CAS
NQ	NQ	NQ		BRS
114.946	114.946	684593	الخروع	β-SS
42.021	42.021	466487		STS
25.136	25.136	478911		CAS
12.053	12.053	1284684		BRS
103.946	103.946	622939	حبة البركة	β-SS
23.321	23.321	290775		STS
19.780	19.780	423457		CAS
NQ	NQ	NQ		BRS

* التعويض في معادلة المنحني الخطي الموافقة لكل ستيروول

NQ: not quantified

وعند مقارنة نتائج التحديد الكمي للزيوت النباتية التي حصلنا عليها في الجدول (2) مع نتائج بعض الدراسات المرجعية (الأبحاث السابقة) كانت نتائج الطريقة المطورة لتحديد محتوى الستيروولات المدروسة في زيت السمسم أعلى من معظم الطرائق المرجعية (Lu et al., 2007)(Vecka et al., 2019)(Deme et al., 2021)(Phillips et al., 2013)(Choong et al., 2005)(Gharby et al., 2015) (Mo et al., 2013) (et al., 1999) والتي كانت أفضل في تحديد محتوى β-SS و CAS و BRS ولكن الطريقة المطورة أعطت محتوى أكبر لـ STS بقيمة 72.514 mg/100 gr، والأمر المثير للجدل أن محتوى BRS أكبر من محتوى STS إذ بلغت 97.64 mg/100 gr وهو متناقض مع

كل نتائج الطرائق المرجعية، ومن الممكن أن يكون مرده إلى الطريقة التحليلية والتي استخدمت تقانة الكروماتوغرافية الغازية إذ صُنبت الزيوت المدروسة واستُخلصت الستيروولات منها ثم الحقن المباشر في العمود الكروماتوغرافي بدون عملية اشتقاق للستيروولات، كما أكدت معظم النتائج المرجعية وكذلك الطريقة المُطوّرة أن ترتيب محتوى الستيروولات كان كالتالي: β -SS < CAS < STS < BRS. الطرائق المرجعية (López Ortiz et al., 2006)(Mo et al., 2013)(Li et al., 2023)(Qi et al., 2019)(Parcerisa et al., 2000) أعطت نتائج أفضل من الطريقة المُطوّرة لتحديد محتوى الستيروولات النباتية في زيت الزيتون، باستثناء أن الطريقة المُطوّرة حددت محتوى β -SS بقيمة 91.590 mg/100 gr وكانت أكبر من الكمية المحددة في الطريقة (Choong et al., 1999) في حين لم يُعثر على BRS وهذا جاء مخالف مع نتائج الطريقة المُطوّرة الواردة في الجدول (2)، كذلك حددت الطريقة المُطوّرة محتوى CAS في زيت الزيتون ولم تستطع الطريقة المرجعية (Qi et al., 2019) كشفه وتحديده، كما أن محتوى الستيروولات في كل الطرائق المرجعية حافظ على ترتيب المحتوى في زيت السمسم. الطريقة المُطوّرة أعطت نتائج أفضل من الطرائق المرجعية (López Ortiz et al., 2019)(Qi et al., 2006)(Delgado-Zamarreno et al., 2009b)(Vecka et al., 2019)(Silva et al., 2005)(Phillips et al., 2020) لتحديد المحتوى الستيروولي في زيت دوار الشمس، كذلك استطاعت تحديد محتوى BRS والتي لم تستطع الطريقة (Warner & Mounts, 1990) تحديده، أما في الطريقة (Choong et al., 1999) كان محتوى BRS أكبر من الكمية المحددة في الطريقة المُطوّرة 0.258 mg/100 gr. أما في الطريقة المرجعية (Mo et al., 2013) كانت أفضل في تحديد محتوى CAS وBRS ولكن الطريقة المُطوّرة أعطت محتوى أكبر لـ STS و β -SS. ولتحديد الستيروولات المدروسة في زيت جوز الهند كانت نتائج الطريقة المُطوّرة أفضل من الطريقة المرجعية (Vecka et al., 2019)، أما في الطريقة (Silva et al., 2020) والتي أوجدت قيم أكبر لمحتوى β -SS و STS وبحدود متقاربة جداً لنتائج الطريقة المُطوّرة التي كانت أفضل في تحديد محتوى CAS. كما أن طريقة (Al-Hamoui & Ibrahim, 2013) كانت أفضل في تحديد محتوى β -SS وBRS في زيت العصفور من العينات المدروسة بعد اشتقاق الستيروولات المُستخلصة إلى إيترات TMS بالتقانة الكروماتوغرافية GC-FID، بينما الطريقة المُطوّرة كانت ذات قيم أكبر لـ

CAS و STS. أما في زيت زهرة الربيع المسائية كانت نتائج الطريقة المطورة الأفضل على الإطلاق لتحديد المحتوى الستيرولي، بينما الطريقة المرجعية (Węglarz et al., 2011) حددت محتوى الستيروولات المستخلصة من أوراق زهرة الربيع المسائية. ولتحديد الستيروولات المدروسة في زيت الشاي كانت نتائج طريقة (Qi et al., 2019) أفضل في تحديد محتوى β -SS مع تأكيد نتيجة الطريقة المطورة بغياب STS ووجود CAS وتسجيل غيابه في الطريقة المرجعية، وبمراجعة طريقة (Bhishnurkar et al., 2020) المتضمنة تحديد محتوى β -SS في زيت حبة البركة وقد بلغ تركيزه $0.4247 \mu\text{g.mL}^{-1}$ في المستخلص والذي كان أقل من الحد الأدنى لخطية التراكيز المحددة بالمجال $(0.5-2.5) \mu\text{g.mL}^{-1}$ وقيمة حد الكشف $4.8 \mu\text{g.mL}^{-1}$ ، أما الطريقة المطورة استطاعت تحديده بكمية 103.946 mg/100 gr مع إمكانية الكشف عن STS وCAS وتأكيده غياب BRS.

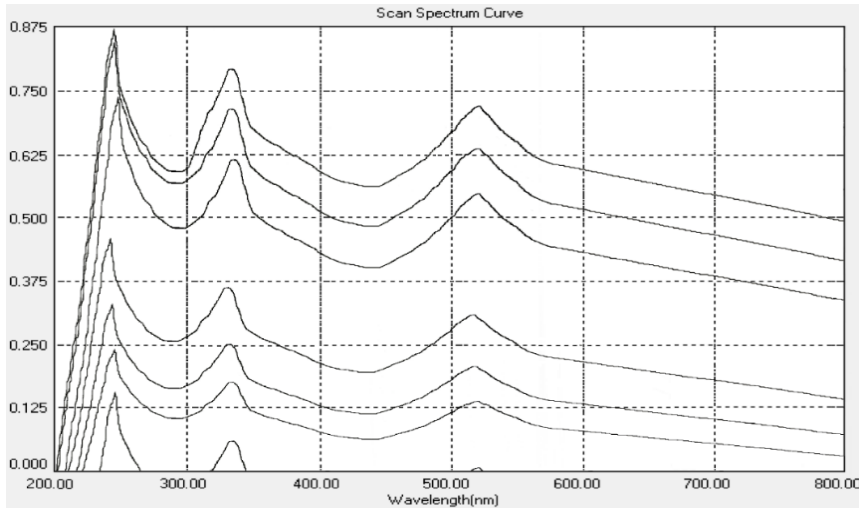
2-2 دراسة الفاعلية المضادة للجذور الحرة باستخدام اختبار DPPH:

Free Radical Scavenging Using DPPH Test

أضيف 3.9 mL من محلول DPPH المُحضّر حديثاً إلى 0.1 mL من تراكيز مختلفة من المستخلصات $(31.25, 62.5, 125, 250) \mu\text{g.mL}^{-1}$ ، مع شاهد من حمض الأسكوربيك بتركيزات مختلفة $(6.25, 12.5, 25, 50, 75, 100, 200) \mu\text{g.mL}^{-1}$ ، وبعد 30 دقيقة من الحضانة في مكان مظلم قيست الامتصاصية عند 515 nm بواسطة مقياس الطيف الضوئي، كما هو مبين في الأشكال (19-20).

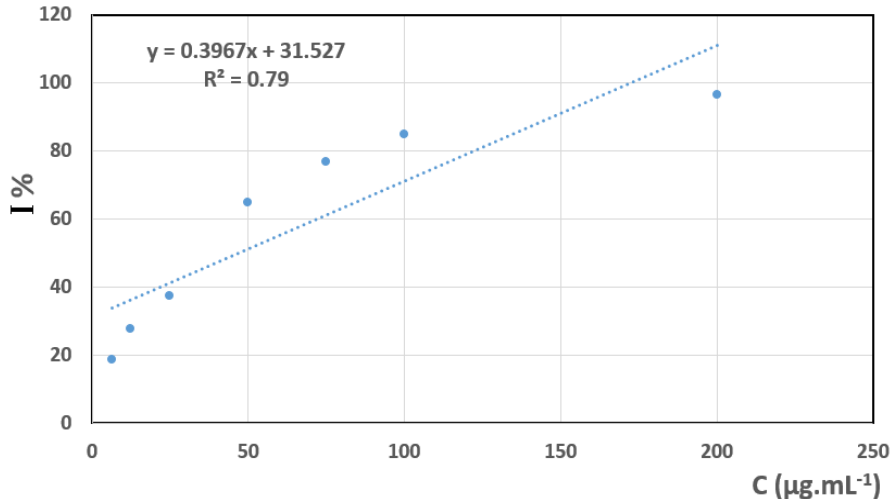


الشكل (19): تحضير السلسلة العيارية لحمض الأسكوربيك وتشكيل المعقد الملون (DPPH-Vit C)



الشكل (20): المنحني الطيفي المعبر عن المجال الخطي للمعدن الملون المتشكل (DPPH-Vit C) أظهر مستوى تحول DPPH من اللون البنفسجي إلى اللون الأصفر أن المستخلصات تمتلك فعالية ملحوظة في تثبيط الجذور الحرة. ولتقييم هذه الفعالية، حُسبت النسبة المئوية لتثبيط جذر DPPH (I%) لكل عينة وفق العلاقة (5).

رُسم المنحني البياني للنسبة المئوية للتثبيط بدلالة التركيز $I\% = f(C \mu\text{g.mL}^{-1})$ والموضح في الشكل (21).



الشكل (21): المنحني العياري لحمض الأسكوربيك

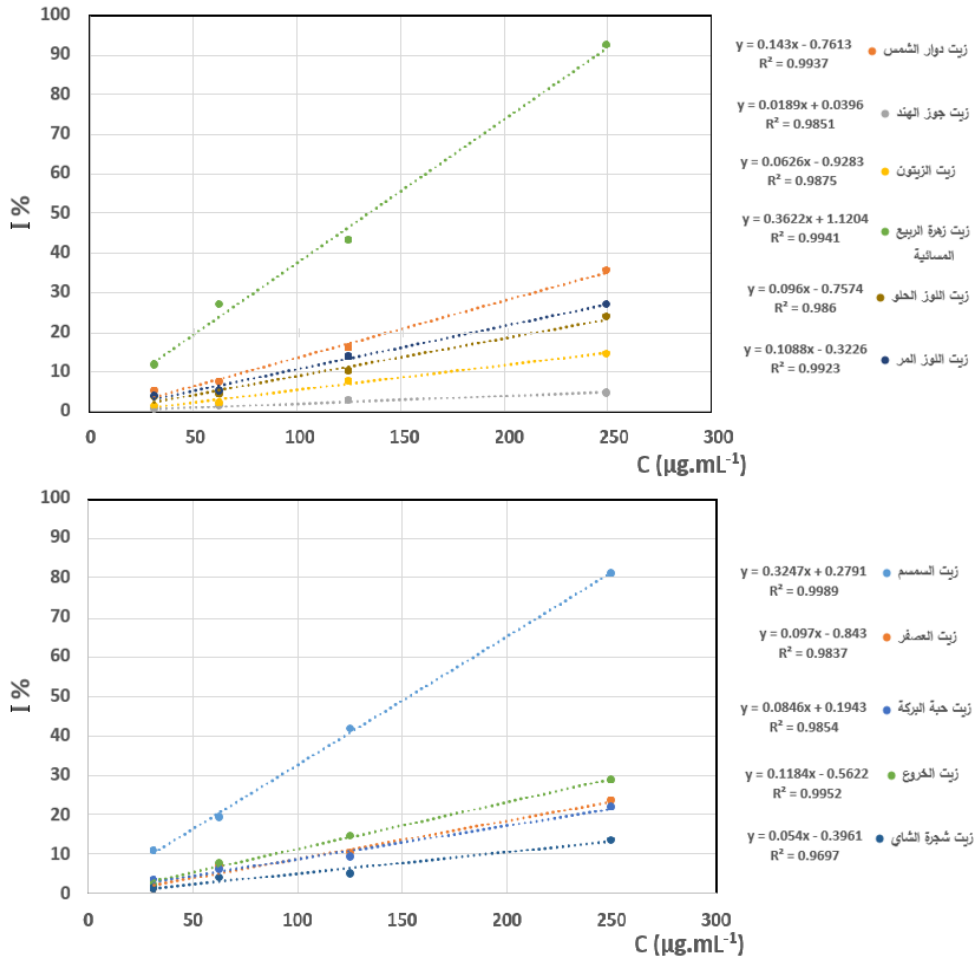
ويوضح الشكل (21) أن النسبة المئوية لتثبيط جذر DPPH تزداد تدريجياً مع زيادة تركيز المستخلصات، ما يعكس علاقة طردية بين التركيز والنشاط المضاد للأكسدة.

كما يبين الجدول (3) القيم المحسوبة للنسبة المئوية لكفاءة حمض الأسكوربيك كمضادة أكسدة عياري وذلك بدلالة التركيز من خلال الاعتماد على قياسات الامتصاصية وتعويضها في معادلة حساب I% المُوضَّحة في العلاقة (5).

الجدول (3): الامتصاصية والكفاءة المضادة للجذور الحرة للتركيزات المختارة من حمض الأسكوربيك

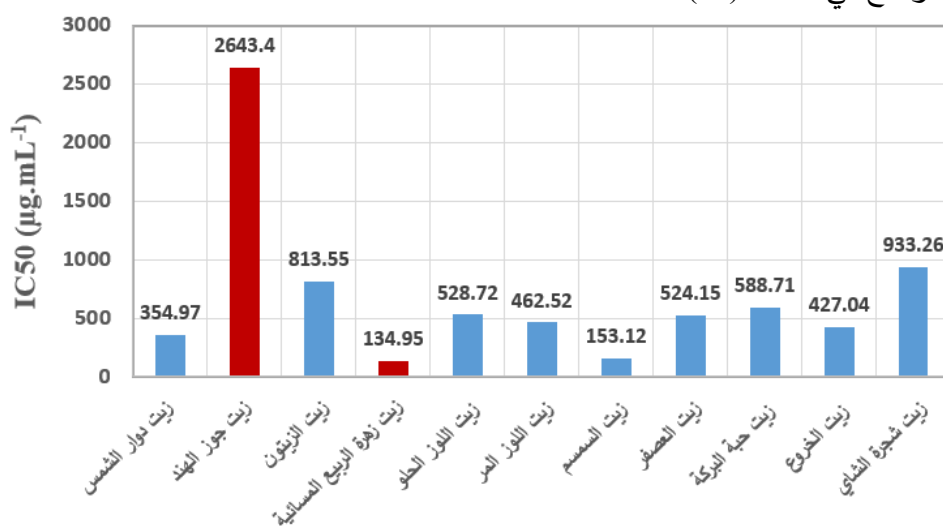
التركيز ($\mu\text{g.mL}^{-1}$)	6.25	12.5	25	50	75	100	200
الامتصاصية	0.709	0.631	0.546	0.307	0.202	0.131	0.032
الكفاءة المضادة للجذور الحرة (%)	18.692	27.637	37.385	64.793	76.834	84.977	96.330

كما جرى رسم المنحني البياني الذي يوضِّح العلاقة بين النسبة المئوية لتثبيط جذر DPPH بدلالة تراكيز العينات $I\% = f(C \mu\text{g.mL}^{-1})$ كما هو مُبين في الشكل (22):



الشكل (22): المنحني البياني للنسبة المئوية للتثبيط بدلالة التراكيز للزيوت النباتية المدروسة

يُعبّر عن الفعالية التثبيطية للمستخلصات من خلال حساب قيم التثبيط النصفية IC_{50} ، والتي تُمثّل التركيز اللازم من المُستخلص لإحداث تثبيط يعادل 50% من نشاط الجذر الحر DPPH، وقد جرى تحديد هذه القيمة بيانياً عبر التعويض في معادلة المنحني العياري الذي يصف العلاقة بين النسبة المئوية للتثبيط وتركيز المُستخلصات المدروسة المُوضّح في الشكل (23).



الشكل (23): قيم التثبيط النصفية IC_{50} لمستخلصات الزيوت النباتية المدروسة

إن نتائج الفعالية المضادة للأكسدة جاءت متناسبة مع محتوى الزيوت من المركبات الستيرولية، إذ تزداد هذه الفعالية بانخفاض قيمة IC_{50} . فقد أظهر مُستخلص زيت زهرة الربيع المسائية أعلى فعاليةً مثبطة للجذور الحرة $IC_{50} = 134.95 \mu\text{g.mL}^{-1}$ لاحتوائه على أعلى نسبة من الستيرولات، تلاه مُستخلص زيت السمسم $153.12 \mu\text{g.mL}^{-1}$ ، بينما أعطى مُستخلص جوز الهند أقل فعاليةً مضادة للأكسدة $2643.40 \mu\text{g.mL}^{-1}$ ، وكذلك الحال لكل العينات المدروسة.

عموماً، تبيّن أن كفاءة التثبيط للجذور الحرة بواسطة المُستخلصات الستيرولية للزيوت المدروسة كانت محدودة بالمُجمل مقارنةً مع حمض الأسكوربيك الذي سجل قيمة IC_{50} قدرها $36.78 \mu\text{g.mL}^{-1}$ ، ما يعكس تفوقه كأحد أقوى المركبات الطبيعية في تثبيط الجذور الحرة. كما أوضحت المنحنيات العياريّة أن نسبة التثبيط تزداد بازدياد التركيز لكل من الشاهد والمُستخلصات.

تتوافق نتائجنا جزئياً مع دراسة (Zaid et al., 2019) التي قُيِّمت الفعالية المضادة للأكسدة في الخلاصات الميثانولية لزيت السمسم الهندي والتركي والفلسطيني، إذ تراوحت قيم IC50 بين 6.7 ± 0.64 , 9.3 ± 0.37 , 9.77 ± 0.44 $\mu\text{g.mL}^{-1}$ على الترتيب باستعمال Trolox كشاهد مرجعي، وهو ما يشير إلى الفارق في الفعالية بين المُستخلصات الكلية والمُستخلصات الستيرولية المُعتمدة في دراستنا. كما أظهرت دراسة (Yenn et al., 2023) أن مُستخلص زيت السمسم أبدى نشاطاً مضاداً للأكسدة بقيمة IC50 بلغت 120.9 $\mu\text{g.mL}^{-1}$ عند تركيز $1000 \mu\text{g.mL}^{-1}$ ، إذ أظهر نبات *Dipteracanthus patulus* فعالية مضادة للأكسدة والجراثيم والفطريات نظراً لمحتواه المرتفع من الفينولات وبيتا-كاروتين وبيتا-سيتوستيرول والتانينات والقلويدات والفلافونويدات (Bumrela & Naik, 2011).

Conclusion

3- الاستنتاجات:

طُبِّقت طريقة تحليلية لتحديد المحتوى الستيرولي في الزيوت النباتية، إذ كانت الخطية ضمن مجال التراكيز المدروسة، وتميزت بالحساسية والدقة العاليتين. أظهرت الدراسة نجاعة استعمال كاشف DAD في كشف عدد من المركبات الستيرولية، كذلك بيّنت الدراسة تفاوت محتوى العينات موضوع البحث من المركبات المدروسة. كان بيتا-سيتوستيرول هو المكون الرئيس والأعلى تركيزاً في جميع الزيوت المدروسة، بينما ستغماستيرون كآقل محتوى كان في زيت الزيتون وغير متواجد في زيت الشاي، كذلك الكامبيستيرون في زيت الزيتون هو الأقل، أما براسيكاستيرون لم يتواجد في زيوت اللوز الحلو والشاي وحبّة البركة. إن الطريقة المُطوّرة حددت محتوى الستيرولات في زيت اللوز الحلو وزيت اللوز المر وزيت الخروع ولم يسبق أن حُدِّدت في الزيوت المدروسة. أظهرت النتائج أن المُستخلصات لها تأثيرات مضادة للأكسدة ملحوظة مقارنة بمضادات الأكسدة العيارية مثل حمض الأسكوربيك. تضمن هذه الطريقة الموثوقة دقة عالية، كذلك امتازت طريقة تحضير العينات بالسهولة وذلك من أجل التحديد الدقيق لمحتوى الستيرولات في الزيوت النباتية.

References

4- المراجع:

- الحليب، ج.، & أبو حجر، أ. (2025). شروط تحليلية كروماتوغرافية جديدة لفصل وتحديد مزيج عياري من الستيرويدات النباتية. *مجلة بحوث جامعة إدلب*، 8(2)، 1-25.
- Ahmed, O. H., Kadhim, E. J., & Ahmed, O. H. (2021). *Isolation of Beta-Sitosterol and Stigmasterol From Rumex Acetosella By Preparative High-Performance Liquid Chromatography (HPLC). January.* <https://doi.org/10.17557/tjfc.834549>
- Al-Hamoui, M., & Ibrahim, B. (2013). Study of the content of some varieties of safflower seed oil sterols. *Damascus University Journal of Basic Sciences*, 15-22.
- Azadmard-Damirchi, S., & Dutta, P. C. (2010). Phytosterol classes in olive oils and their analysis by common chromatographic methods. In *Olives and olive oil in Health and disease prevention* (pp. 249-257). Elsevier.
- Belsito, D. V, Klaassen, C. D., Liebler, D. C., & Hill, R. A. (2013). *Safety Assessment of Phytosterols as Used in Cosmetics.*
- Bhishnurkar, P., Deo, S. S., Inam, F. S., Mahmood, S. H., Taher, D., & Lambat, T. L. (2020). Simultaneous determination of β -sitosterol and gallic acid in *Nigella Sativa* seeds using reverse phase high performance liquid chromatography. *SN Applied Sciences*, 2, 1-7.
- Bouic, P. J. D. (2001). The role of phytosterols and phytosterolins in immune modulation: a review of the past 10 years. *Current Opinion in Clinical Nutrition & Metabolic Care*, 4(6), 471-475.
- Brand-Williams, W., Cuvelier, M. E., & Berset, C. (1995). Use of a free radical method to evaluate antioxidant activity. *LWT - Food Science and Technology*, 28(1), 25-30. [https://doi.org/10.1016/S0023-6438\(95\)80008-5](https://doi.org/10.1016/S0023-6438(95)80008-5)
- British Pharmacopoeia. (2024). In *Unsaponifiable matter (Appendix X H)*.
- Bumrela, S. B., & Naik, S. R. (2011). Identification of β -carotene and β -sitosterol in methanolic extract of *Dipteracanthus patulus* (Jacq) nees and their role in antimicrobial and antioxidant activity. *Int. J. Phytomed*, 3, 204-215.
- Calandra, S., Tarugi, P., Speedy, H. E., Dean, A. F., Bertolini, S., & Shoulders, C. C. (2011). Mechanisms and genetic determinants regulating sterol absorption, circulating LDL levels, and sterol elimination: implications for classification and disease risk. *Journal of Lipid Research*, 52(11), 1885-1926.

- Chakraborty, A., Bhattacharjee, A., Mondal, B., & Chakraborty, M. (2023). *HPTLC Method Development and Validation for Simultaneous Determination of Beta-Sitosterol and Oleanolic Acid in Eclipta alba*. 15(5), 1344-1351.
- Choong, Y., HsiuJung, L., ChungWen, C., & Wang, W. (1999). *A rapid gas chromatographic method for direct determination of free sterols in animal and vegetable fats and oils*.
- Delgado-Zamarreno, M. M., Bustamante-Rangel, M., Martinez-Pelarda, D., & Carabias-Martinez, R. (2009a). Analysis of β -sitosterol in seeds and nuts using pressurized liquid extraction and liquid chromatography. *Analytical Sciences*, 25(6), 765-768.
- Delgado-Zamarreno, M. M., Bustamante-Rangel, M., Martinez-Pelarda, D., & Carabias-Martinez, R. (2009b). Analysis of β -sitosterol in seeds and nuts using pressurized liquid extraction and liquid chromatography. *Analytical Sciences*, 25(June), 765-768.
- Deme, T., Haki, G. D., Retta, N., Woldegiorgis, A., & Geleta, M. (2021). Sterols as a biomarker in tracing niger and sesame seeds oils adulterated with palm oil Heliyon Sterols as a biomarker in tracing niger and sesame seeds oils adulterated with palm oil. *Heliyon*, April, e06797. <https://doi.org/10.1016/j.heliyon.2021.e06797>
- Demonty, I., Ras, R. T., Knaap, H. C. M. Van Der, Meijer, L., Zock, P. L., Geleijnse, J. M., & Trautwein, E. A. (2013). *The effect of plant sterols on serum triglyceride concentrations is dependent on baseline concentrations: a pooled analysis of 12 randomised controlled trials*. 153-160. <https://doi.org/10.1007/s00394-011-0297-x>
- FDA. (2010). Department of Health and Human Services, Food labeling; health claim; phytosterols and risk of coronary heart disease. *Federal Register*, 75(235), 76536-76571.
- Garoufi, A., Vorre, S., Soldatou, A., Tsentidis, C., Kossiva, L., Drakatos, A., Marmarinos, A., & Gourgiotis, D. (2014). Plant sterols-enriched diet decreases small, dense LDL-cholesterol levels in children with hypercholesterolemia: a prospective study. *Italian Journal of Pediatrics*, 40, 1-6.
- Gharby, S., Harhar, H., Bouzoubaa, Z., Asdadi, A., El Yadini, A., & Charrouf, Z. (2017). Chemical characterization and oxidative stability of seeds and oil of sesame grown in Morocco. *Journal of the Saudi Society of Agricultural Sciences*, 16(2), 105-111. <https://doi.org/https://doi.org/10.1016/j.jssas.2015.03.004>

- Hartmann, M.-A. (1998). Plant sterols and the membrane environment. *Trends in Plant Science*, 3(5), 170-175.
- Hossain, A., & Jayadeep, A. (2020). Analysis of bioaccessibility of campesterol , stigmasterol , and β -sitosterol in maize by in vitro digestion method. *Journal of Cereal Science*, 93(March), 102957. <https://doi.org/10.1016/j.jcs.2020.102957>
- Hryniewicka, M., Starczewska, B., & Tkaczuk, N. (2020). Simple Approach Based On Ultrasound-Assisted Emulsification Microextraction For Determination Of β - Sitosterol In Dietary Supplements And Selected Food Products. *Microchemical Journal*, 155(October 2019), 104775. <https://doi.org/10.1016/j.microc.2020.104775>
- Islam, A., Jeong, B., Jung, J., & Shin, E. (2017). *Phytosterol Determination and Method Validation for Selected Nuts and Seeds*. <https://doi.org/10.1007/s12161-017-0877-3>
- ISO. (2000). *ISO 3596:2000 - Animal and vegetable fats and oils - Determination of unsaponifiable matter - Method using diethyl ether extraction*. ISO.
- Ito, M., Ishimaru, M., Shibata, T., Hatate, H., & Tanaka, R. (2017). *High-Performance Liquid Chromatography with Fluorescence Detection for Simultaneous Analysis of Phytosterols (Stigmasterol , β - Sitosterol , Campesterol , Ergosterol , and Fucosterol) and Cholesterol in Plant Foods*. <https://doi.org/10.1007/s12161-017-0841-2>
- Katherine, M., Phillips, M., D., Ruggio, & Ashraf-Khorassan, M. (2005). *Phytosterol Composition of Nuts and Seeds Commonly Consumed in the United States*. 9436-9445.
- Khonsa, K., Setyaningrum, D. L., Saputro, A. H., Amelia, T., Ibrahim, S., & Damayanti, S. (2022). *ANALYSIS OF β -SITOSTEROL IN SUPPLEMENT USING HIGH-PERFORMANCE LIQUID CHROMATOGRAPHY: DEVELOPMENT AND VALIDATION*. 15(3), 1997-2003.
- Kornsteiner-krenn, M., Wagner, K., & Elmadfa, I. (2013). *Phytosterol Content and Fatty Acid Pattern of Ten Different Nut Types*. October. <https://doi.org/10.1024/0300>
- Lee, J., Weon, J. B., Yun, B.-R., Eom, M. R., & Ma, C. J. (2015). Simultaneous determination three phytosterol compounds, campesterol, stigmasterol and daucosterol in *Artemisia apiacea* by high performance liquid chromatography-diode array

- ultraviolet/visible detector. *Pharmacognosy Magazine*, 11(42), 297.
- Li, Y., Wu, M., Zhai, L., Zhang, H., & Shen, L. (2023). Qualitative and quantitative analysis of β -sitosterol marker in virgin camellia oil and virgin olive oil. *Food Quality and Safety*, 7, fyad034.
- Lopez Ortiz, C. M., MOYA, M. S., & Berenguer Navarro, V. (2006). A rapid chromatographic method for simultaneous determination of β -sitosterol and tocopherol homologues in vegetable oils. *Journal of Food Composition and Analysis (Print)*, 19(2-3), 141-149.
- Lu, B., Zhang, Y., Wu, X., & Shi, J. (2007). *Separation and determination of diversiform phytosterols in food materials using supercritical carbon dioxide extraction and ultraperformance liquid chromatography-atmospheric pressure chemical ionization-mass spectrometry*. 588, 50-63. <https://doi.org/10.1016/j.aca.2007.01.067>
- Mishra, A., Mishra, A., & Gupta, R. (2016). *Determination of Gallic acid and β – sitosterol in poly-herbal formulation by HPTLC*. 4(4), 373–379. <https://doi.org/10.15406/ppij.2016.04.00081>
- Mo, S., Dong, L., Hurst, W. J., & Breemen, R. B. Van. (2013). *Quantitative Analysis of Phytosterols in Edible Oils Using APCI Liquid Chromatography - Tandem Mass Spectrometry*. 949-956. <https://doi.org/10.1007/s11745-013-3813-3>
- Musa, M. (2020). *Quantification of Sterol Contents in Almond (Prunus amygdalus L .) Oils*. 39(2), 203–206.
- Okoro, I. S., Tor-anyiin, T. A., & Igoli, J. O. (2018). *Isolation and Characterisation of Stigmasterol and β - Sitosterol from Anthocleista djalonensis A . Chev . March*. <https://doi.org/10.9734/AJOCS/2017/37147>
- Ostlund Jr, R. E. (2002). Phytosterols in human nutrition. *Annual Review of Nutrition*, 22(1), 533-549.
- Parcerisa, J., Casals, I., Boatella, J., Codony, R., & Rafecas, M. (2000). Analysis of olive and hazelnut oil mixtures by high-performance liquid chromatography–atmospheric pressure chemical ionisation mass spectrometry of triacylglycerols and gas-liquid chromatography of non-saponifiable compounds (tocopherols and sterols). *Journal of Chromatography A*, 881(1-2), 149-158.
- Piironen, V., Lindsay, D. G., Miettinen, T. A., Toivo, J., & Lampi, A. (2000). Plant sterols: biosynthesis, biological function and their importance to human nutrition. *Journal of the Science of Food and Agriculture*, 80(7), 939-966.

- Pop, G., Galuscan, A., Peev, C., Militaru, A., Vlase, L., Ardelean, L., & Rusu, L. C. (2012). *HPLC-MS Identification of Sterol Fractios from Vegetable Oil*. 10, 1-5.
- Potawale, S. E., Gabhe, S. Y., & Mahadik, K. R. (2014). Quantification of Gymnemagenin and β -Sitosterol in Marketed Herbal Formulation by Validated Normal Phase HPTLC Method. *Chromatography Research International*, 2014(1), 626801.
- Qi, N., Liu, Y., Liao, L., Gong, X., & Yang, C. (2019). A new method for determination of campesterol, stigmasterol and β -sitosterol in edible oils by supercritical fluid chromatography. *Journal of Food & Nutrition Research*, 58(4), 363-369.
- Raju, M. P., Babu, D. G. A., Kumar, B. R., & Rajashekar, C. H. (2013). The role of phytosterols enriched foods-A review. *IOSR J. Environ. Sci., Toxicol. Food Technol*, 7, 40-47.
- Rawal, G., Healthcare, M., Yadav, S., Clinic, C., Nagar, M., Delhi, N., Corporation, M., & Delhi, N. (2015). *Phytosterols and the health*. 2(3)(June), 441-444.
- Saleh. (2021). Isolation and identification of campesterol, stigmasterol and beta-sitosterol in Iraqi date palm pollen. *Journal of Education and Scientific Studies Chemistry*, 135-140.
- Sangwan, S. (2019). Isolation and Analytic Characterization of β -Sitosterol and GC-MS Analysis of Methanolic Leaves Extract of Pongamia pinnata (L .) pierre. *Natural Products Chemistry & Research*, 6(6). <https://doi.org/10.4172/2329-6836.1000348>
- Shaghaghi, M. A., Abumweis, S. S., & Jones, P. J. H. (2013). Cholesterol-lowering efficacy of plant sterols/stanols provided in capsule and tablet formats: results of a systematic review and meta-analysis. *Journal of the Academy of Nutrition and Dietetics*, 113(11), 1494-1503.
- Silva, S. A. da, Sampaio, G. R., & Torres, E. A. F. da S. (2020). Phytosterols content in vegetable oils of Brazil: Coconut, safflower, linseed and evening primrose. *Brazilian Archives of Biology and Technology*, 63, 1-8.
- Solich, P., Fibigr, J., & Satínsk, D. (2017). A UHPLC method for the rapid separation and quantification of phytosterols using tandem UV / Charged aerosol detection - A comparison of both detection techniques. *Journal of Pharmaceutical and Biomedical Analysis*, 140, 274-280. <https://doi.org/10.1016/j.jpba.2017.03.057>

- Sudhop, T., Gottwald, B. M., & von Bergmann, K. (2002). Serum plant sterols as a potential risk factor for coronary heart disease. *Metabolism-Clinical and Experimental*, 51(12), 1519-1521.
- Suhartati, T., & Yandri, Y. (2021). Potential Antibacterial Activity of Bioactive β -sitosterol from Root Bark of *Rhizophora apiculata* from Lampung Coastal. *Jurnal Kimia Sains Dan Aplikasi*, 24(4), 114-119.
- Towne, A. H. (2014). *Effects of Pistachio Consumption on Body Composition, Serum Lipids, and Fatty Acid Incorporation Into Erythrocyte Membranes*.
- Vecka, M., Staňková, B., Kutová, S., Tomášová, P., Tvrzická, E., & Žák, A. (2019). Comprehensive sterol and fatty acid analysis in nineteen nuts , seeds , and kernel. *SN Applied Sciences*, 1(12), 1-12. <https://doi.org/10.1007/s42452-019-1576-z>
- Vemuri, S., Ramasamy, M. K., Rajakanu, P., Chandra, R., Kumar, S., & Kalliappan, I. (2018). *Application of Chemometrics for the simultaneous estimation of stigmasterol and β -sitosterol in Manasamitra Vatakam-an ayurvedic herbomineral formulation using HPLC-PDA method*. 8(07), 1-9. <https://doi.org/10.7324/JAPS.2018.8701>
- Warner, K., & Mounts, T. L. (1990). *Analysis of Tocopherols and Phytosterols in Vegetable Oils by HPLC with Evaporative Light-Scattering Detection I*. 67(11), 827-831.
- Weglarz, Z., Kosakowska, L., Pelc, M., Geszprych, A., Przybyl, J. L., & Baczek, K. (2011). Intraspecific variability of fireweed (*Chamaenerion angustifolium*/L./Scop.) and evening primrose (*Oenothera biennis* L.) in respect of sterol content. *Herba Polonica*, 57(2).
- Yenn, T. W., Hashim, M., Farzana, N. F., Saa, L. L., Ring, L. C., & Wen-Nee, T. (2023). Antibacterial and Antioxidant Activities of Ghee Hiang Sesame Oil Extract. *Malaysian Journal of Medicine & Health Sciences*, 19.
- Zaid, A. N., Jaradat, N., Malkieh, N., Al-Rimawi, S., Hussein, F., Isa, L., Ali, I., Manasra, R., Silwadi, G., & Saddar, O. (2019). Impact of sesame oil source: a quality assessment for Cosmeceutical and pharmaceutical use. *Fabad Journal of Pharmaceutical Sciences*, 44(3), 189-196.