

## Separation and Identification of a Number of Alkaloids and Some Phenols from Two Species of Plants of The Genus *Euphorbia* Grown in Nineveh Governorate

E. R. Qasim<sup>1</sup>, J. Y. Al-Hatem<sup>2</sup>, L. Y. Abbass<sup>3</sup>

<sup>1,2,3</sup> Department of Biology, College of Education for Girls, University of Mosul, Mosul, Iraq

### Article information

#### Article history:

Received May 26, 2023

Revised: June 02, 2023

Accepted July 04, 2023

Available online September 01, 2023

#### Keywords:

*E. helioscopia*

*E. peplus*

Phenols

Alkaloids

HPLC

Nineveh

#### Correspondence:

Enas Rafea Qasim

[enas.21gcp5@student.uomosul.edu](mailto:enas.21gcp5@student.uomosul.edu.iq)

[.iq](http://iq)

### Abstract

In this research, a number of chemical compounds were estimated and identified in the crude extract of both *E. helioscopia* and *E. peplus* species, as it was noted that there were about twenty alkaloid compounds in them, and It was, also, noted that there were three alkaloid compounds present in the extract of both *E. helioscopia* and *E. peplus* species. *E. peplus* had the highest concentration of the alkaloids: Scopalamine, Colchicino and Theobromine. Presence of the following alkaloids was observed in the Species *E. helioscopia*, namely; Metamfepramone, Phencyclidine, Tramadol, 3-Caffeoylquinic, Limpramine Iso, quinoline, Coniine and Psilocybin. Each of following alkaloids; Benzfetamine, Di phenhydramine, MethaquaIone, Atropine Quinoline, Thebaine, Lupinine, Catechin, Noscapine, , were found in the crude extract of the type *E. peplus* . Results of the high- performance liquid chromatography (HPLC) analysis showed changes in terms of their concentrations of phenolic compounds . Approximately 12 phenolic compounds were found, as the following compounds were found in both types, but with different concentrations, including Pyrogallol, Gallic acid, Rutin, Kaempferol, Cinnamic, Catechol, Cinnamaldehyde, Qurctin, Euganol, Lignan, Chlorogenic, 4-hydroxybenzoic.

DOI [10.33899/edusj.2023.140578.1367](https://doi.org/10.33899/edusj.2023.140578.1367), ©Authors, 2023, College of Education for Pure Sciences, University of Mosul.

This is an open access article under the CC BY 4.0 license (<http://creativecommons.org/licenses/by/4.0/>).

### 1. المقدمة

تعد دراسة الأنواع النباتية البرية التي تنمو في بيئتنا مهمة في المحافظة على التنوع الحيوي واستمراريتها وان هذا الامر مهم جدا بالنسبة للسكان المحليين لأنه ينتج جزءا من غذائهم ودوائهم العشبي، وقد احتلت النباتات الطبية اهمية كبيرة في مجال البحث العلمي [1] ، اذ تم تصنيع مستخلصات نباتية منها لاحتوائها على العديد من نواتج الايض الثانوي والتي تتكون بشكل طبيعي، والتي لها فوائد دوائية وبيولوجية وفسيولوجية لا حصر لها. ويعد جنس *Euphorbia* أحد النباتات المهمة لاحتوائها على العديد من نواتج الايض الثانوي منها القلويدات والفينولات، وهذا الجنس تابع الى عائلة Euphorbiaceae، وهي تضم مجموعة انواع موزعة على مستوى العالم، وهي أشباب قائمة لونها أخضر فاتح ارتفاعها (20-30) سم، ينقسم الجذع الرئيس الى فروع كل فرع ينقسم (3-5) افرع ثانوية ، الأوراق متبادلة في

الجزء السفلي في حين أن الأوراق العلوية متقابلة والأوراق التي تقع أسفل الأفرع الشعاعية والتي تترتب بشكل سواري مكونة ما يسمى بالخيمة الكاذبة، النورة في هذا الجنس كأسية تسمى Cyathium وهي نورة خاصة، فيها الزهرة الرئيسية انثوية وتكون متدلّية ويوجد تحتها (4-5) قنابات ملتحمة مع بعضها لتشكل ما يشبه كؤيس يسمى قناب (involucer) ويوجد في ابط القنابات (3-5) ازهار مذكوره. وتتمو نباتات هذا الجنس في مختلف المناطق الجافة وشبه الجافة والمناطق المدارية وشبه الاستوائية [2].

اعتبرت النباتات على مدى قرون مخزنا ضخما للمنتجات الطبيعية سواء كانت كمنتجات ايض اولية او ثانوية، والتي استخدمها النبات كوسيلة دفاعية من اي هجوم خارجي عليه [3]. فضلا عن ذلك تمتلك اهمية في تعزيز صحة الانسان اذ استخدمت كمضادات اكسدة، واستخدمت منتجات الايض الثانوي كطريقة لتصنيف النبات بالاعتماد عليها كأدلة تصنيفية مهمة عرفت بـ Chemotaxonomy استثمرت في التعرف على الفروق بين انواع نباتات العائلة الواحدة ولاسيما الحاوية على الفينولات والقلويدات [4]، ووضح [5] احتواء نبات *E. helioscopia* على القلويدات والتربينات و الفينولات و التانينات، وبين [6] احتواء أنواع من جنس *Euphorbia* على القلويدات والفينولات في القنوات الحليبية الى أن هذه القنوات تنتشر ضمن النسيج المتوسط لأنسجة النبات ولا سيما في الأوراق وان الحليب النباتي يوجد في خلايا متخصصة تسمى (Laticifer) ولوحظ [7] وجودها في كل أجزاء النبات ولا سما الاوعية الغريالية والخشبية والفجوات والاوربار والقشرة الفلينية السطحية والقلويدات هي مركبات عضوية نتروجينية، في حين أن الفينولات هي مركبات عضوية عطرية تتكون من حلقة او اكثر من حلقات فينيل وهما أحد انواع الايض الثانوي [8]

**الهدف من البحث:** يهدف البحث الى تشخيص نواتج الايض الثانوي وهما القلويدات والفينولات للنمو الخضري للوعين *E. helioscopia* و *E. peplus* باستخدام تقانة كروماتوغرافيا السائل عالي الاداء (HPLC).

## 2. المواد وطرائق العمل

أجري تحضير المستخلص الكحولي الخام من النوعين المدروسين وفقا لـ [9], [10] (جمعت العينات من مناطق مختلفة من محافظة نينوى ، اذ جمع النوع *E. helioscopia* من منطقة الجزيرة بينما النوع *E. peplus* جمع من منطقة حي المثني / الجانب الايسر من مدينة الموصل) و اجريت عمليات التقدير والتشخيص كما ونوعاً للمستخلصات الخام المدروسة في مختبرات وزارة العلوم والتكنولوجيا/ دائرة البيئة والمياه / مركز معالجة الملوثات/ مختبر الأجهزة العلمية، وتمت إضافة (25) غم من مسحوق الأوراق إلى 400 مل إيثانول تركيز 95% ، ووضع في دورق زجاجي بعدها تم تحريك المحلول بجهاز المحرك المغناطيسي Magnetic stirrer لمدة (48) ساعة وبدرجة حرارة المختبر، ثم رشح المستخلص باستخدام أوراق الترشيح، ثم ركز باستعمال جهاز المبخر الدور، ثم وضع المستخلص الكحولي الايثلي الخام (Crude extract) في إناء زجاجي معقم معتم اللون ذي سداد محكم وحفظ في الثلاجة لحين الاستعمال، باستعمال جهاز HPLC حضرت العينات القياسية من القلويدات، ثم حقن 20 مايكروليتر منها بجهاز واعتبرت عينات مقارنة، وباستعمال المستخلصات النباتية الكحولية المحضرة، وحسب طريقة [11] و [12] اذ اجري عملية تبخير للمستخلصات الخام بالمبخر الدور عند درجة حرارة 60 °م وصولا الى حجم (25) مل اضيف لها 5% H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> مع كحول الايثر بنسبة (50:50) حجم /حجم ثم وضع المستخلص في قمع الفصل واخذت الطبقة واضيف لها 1 NaOH عياري ثم اضيف 30 مل من الكلوروفورم الى كل من المستخلص ووضع في قمع

الفصل مع الرج وأخذت الطبقة السفلى والتي هي المستخلص مع الكلوروفورم , ثم قدرت القلويدات باستعمال جهاز HPLC عند طول موجي 284 نانوميتر .

ولأجل تنقية الفينولات وتشخيصها يجب ان تجرى عملية تحلل حامضي لأجل كسر الاصرة الكلايكوسيدية وتحرر الفينولات عن السكر. اذ أخذ 5 مل المستخلص الخام، واضيف لها 25 مل من حامض HCl المخفف وبيعايرية N1، وأجرى التصعيد الحراري بدرجة 100 °م ويحدود ساعة واحدة ثم ترك المحلول ليبرد، ووضع داخل قمع الفصل وأضيف له 50 مل من خللات الاثيل وعلى مرحلتين مع الرج الجيد، اذ تم الحصول على طبقتين العليا هي العضوية لخللات الاثيل وطبقة سفلى تؤخذ الطبقة العليا ويضاف لها 3 غم من كبريتات المغنسيوم اللامائية ثم رشح وحفظ داخل قناني محكمة ووضعت في الثلجة لحين التشخيص. و تم تشخيص المركبات الفينولية للمستخلص الخام اعتماداً على النماذج القياسية، اذ تم حقنها في جهاز HPLC عن طريق إذابة النماذج القياسية في المذيبات الخاصة بها والمعدة تبعا لخواصها ودرجة ذوبانها، بعد ذلك تم تحضير محاليل للعينات المراد تشخيصها وتم حقنها في الجهاز تحت الظروف المستعملة نفسها في حقن نماذجها القياسية، واحتسب تركيز المركبات عن طريق مقارنة نتائج التقدير الكمي للمركبات الموجودة في نماذج العينات تحت الدراسة لكل من زمن الاحتجاز ومساحة الحزم المجهولة للنماذج مع زمن الاحتجاز ومساحة المنحنيات للنماذج القياسية المعروفة بجهاز HPLC حسب [13]. واهم ظروف عمل جهاز HPLC هي (نوع عمود الفصل C18 ، الطور المتحرك 35 Methanol:65 (v/v) water، درجة حرارة الفصل 25 درجة مئوية، حجم العينة المحقونة 50 مايكروليتر، سرعة جريان الطور المتحرك 1 مل/دقيقة، نوع الكاشف: الأشعة فوق البنفسجية UV عند طول موجي 254-270 نانوميتر، سرعة ورق التسجيل على الحاسبة 2مل/دقيقة).

وحسب تركيز المركبات الفعالة في النوعين المدروسين وحسب طريقة الاستخلاص المتبعة حسب قانون [14] الاحتجاز ومساحة المنحنيات للنماذج القياسية المعروفة، وفق المعادلة الآتية:

$$\text{تركيز المركب في العينة} = \frac{\text{مساحة حزمة المركب}}{\text{مساحة حزمة النموذج القياسي}} \times \frac{\text{تركيز النموذج القياسي (المعلوم)}}{\text{حجم المستخلص (مل)}} \times \frac{\text{وزن العينة المطحونة (غم)}}{\text{وزن العينة المطحونة (غم)}}$$

### 3. النتائج والمناقشة

اعتبرت القلويدات من اهم المركبات الكيميائية الموجودة في النباتات ولاسيما الكثير من العوائل النباتية ومنها العائلة السوسبية لذلك استخدمت كإحدى الطرق المستخدمة لتشخيص النباتات اي بالاعتماد على محتواها من القلويد.

و يتضح جليا من الجدول (1) والاشكال الكراماتوغرافية (1و2) وجود عشرين مركبا قلويديا في المستخلص الخام الكحولي لكلا النوعين المدروسين , وقد لوحظ وجود ثلاثة مركبات قلويديه Scopalamine و Colchicino و Theobromine موجودة في مستخلص كلا النوعين *E. peplus* و *E. helioscopia* وكان اعلى تركيز لقلويد Scopalamine اذ كان بتركيز (22.213 و 41.958 ) ملغم/غم عند زمن احتجاز (21.564 و 21.508) دقيقة على التوالي , تلاه قلويد Colchicino بتركيز (1.270 و 13.710) ملغم/غم عند زمن احتجاز (13.740 و 13.792) دقيقة على التوالي , ثم قلويد Theobromine بتركيز (2.382 و 1.268) ملغم/غم عند زمن احتجاز (9.884

و(10.204 دقيقة على التوالي , وبالإضافة الى هذه القلويدات الثلاثة لوحظ وجود القلويدات الآتية ايضا في النوع *E. helioscopia* وهي , Coniine , Iso Quinoline , Imipramin , Caffeoylquinic , Tramadol, Phencyclidine, Metamfepramone, *E. peplus* , وبالتراكيز (2.431 و1.239 و1.429 و5.357 و0.010 و0.095 و0.159 و1.049) على التوالي اما في النوع *E. peplus* فقد لوحظ القلويدات التالية:  
Benzfetamine, Di phenhydramine, Methaqualone, atropine , quinoline , Thebaine , Iupinine, Catechin , Noscaphine  
وبالتراكيز ( 1.316 و 1.364 او 1.364 و 4.681 و 13.710 و 2.728 و 1.960 و 3.553 و 9.960 و 4.602 و 1.958 و 1.111) بالإضافة الى القلويدات الثلاثة المذكوره سابقا. وهذه النتائج تتطابق مع ما وجدته [4] و [8] من ناحية احتواء جنس *Euphorbia* على القلويدات والفينولات.

الجدول (1): تحليل المركبات القلويدية المشخصة بتقنية (HPLC) والمفصولة من المستخلصين الخام للنوعين المدروسين

*E. peplus* , *E. helioscopia*

النباتين المستخدمين بالدراسة					المركبات القلويدية القياسية	ت
<i>E. peplus</i>		<i>E. helioscopia</i>				
زمن الاحتجاز (دقيقة)	التركيز (ملغم/غم)	زمن الاحتجاز (دقيقة)	التركيز (ملغم/غم)	زمن الاحتجاز القياسي (دقيقة)		
.....	.....	5.780	2.431	5.928	Metamfepramone	1
7.228	1.316	.....	.....	7.344	Benzfetamine	2
7.692	1.364	.....	.....	7.512	Di phenhydramine	3
.....	.....	8.672	1.239	8.456	Phencyclidine	4
.....	.....	9.312	1.429	9.252	Tramadol	5
10.204	.....	9.884	2.382	10.036	Theobromine	6
.....	1.268	11.332	5.357	11.288	3-caffeoylquinic	7
11.760	4.681	.....	.....	11.868	Methaqualone	8
.....	.....	11.916	0.010	11.936	Lmipramin	9
13.740	13.710	13.792	1.270	13.808	Colchicine	10
16.620	2.728	.....	.....	16.692	Atropine	11
17.360	1.960	.....	.....	17.412	Quinoline	12
17.528	3.553	.....	.....	17.548	Thebaine	13
.....	.....	17.868	0.095	17.796	Iso quinoline	14

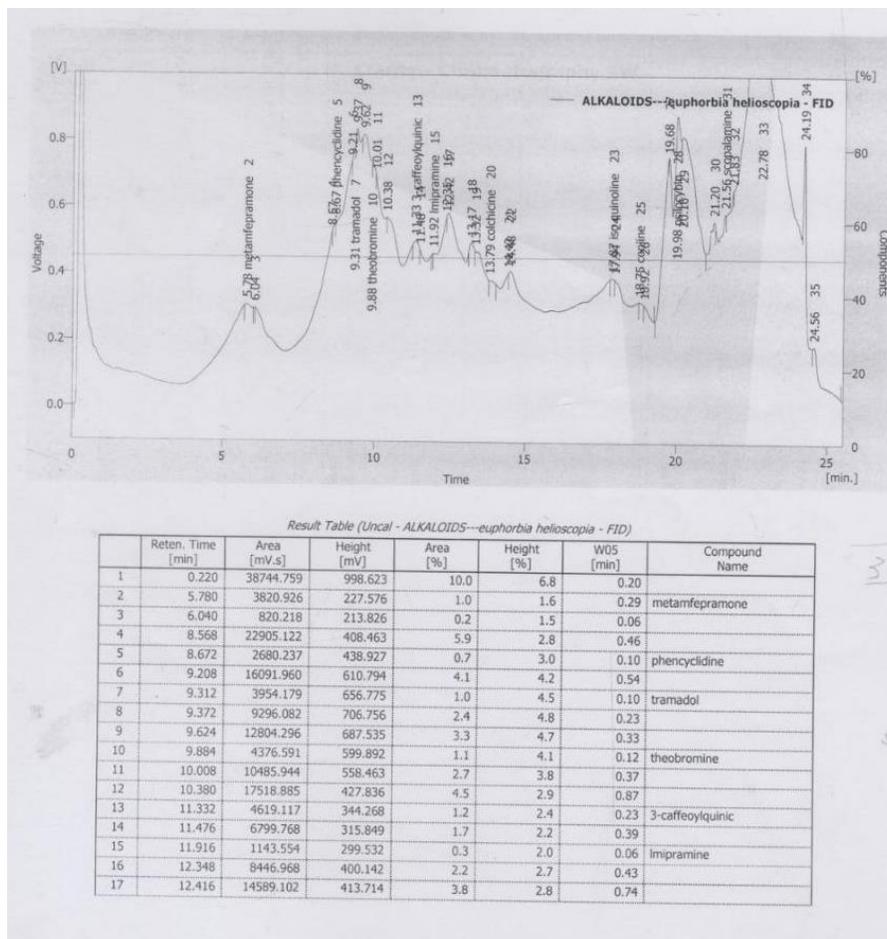
.....	.....	18.752	0.159	18.772	Coniine	15
19.760	9.960	.....	.....	19.732	Lupinine	16
.....	.....	19.976	1.049	19.936	Psilocybin	17
21.508	41.958	21.564	22.213	21.572	Scopolamine	18
22.660	4.602	.....	.....	22.580	Catechin	19
23.312	2.111	.....	.....	23.404	Noscapine	20

وأظهرت نتائج تحليل كروماتوغرافيا السائل العالي الاداء (HPLC) وجود تغيرات من حيث تركيزها من المركبات الفينولية ، وتم تشخيص عدد من المركبات التي تعود الى مجاميع فينولية Phenolic groups مختلفة وذلك استنادا للمركب القياسي standard groups المستخدم، وتشير بيانات الجدول (2) والشكلين (3و4) الى ان المركبات الفينولية المستخلصة من النوعين المدروسين ( *E. peplus* و *E. helioscopia* ) كانت (12) مركبا فينوليا قد تباينت من حيث التركيز وكما يأتي:

1. Pyrogallol : بتركيز 0.004 و 0.000537 ملغم/غم وعند زمن احتجاز (2.492 و 1.940 ) دقيقة على التوالي .
2. Gallic acid : بتركيز 0.000135 و 0.000447 ملغم/غم وعند زمن احتجاز (3.140 و 3.176) دقيقة على التوالي .
3. Rutin : بتركيز 0.000337 و 0.000253 ملغم/غم وعند زمن احتجاز (4.716 و 4.052 ) دقيقة على التوالي .
4. Kaempferol : بتركيز 0.000536 و 0.0003722 ملغم/غم وعند زمن احتجاز (5.240 و 5.208 ) دقيقة على التوالي .
5. Cinnamic : بتركيز 0.064 و 0.152 ملغم/غم وعند زمن احتجاز (8.380 و 8.376 ) دقيقة على التوالي .
6. Catechol : بتركيز 0.172 و 2.510 ملغم/غم وعند زمن احتجاز (8.712 و 8.712 ) دقيقة على التوالي .
7. 4-hydroxy benzoic : يتضح بشكل جلي ان اكبر تركيز بلغ ( 18.039 و 19.985 ) ملغم/غم وعند زمن احتجاز (9.684 و 9.696 ) دقيقة على التوالي .
8. Cinnamaldehyde : بتركيز ( 0.100900 و 0.822 ) ملغم/غم وعند زمن احتجاز (10.860 و 10.944) دقيقة على التوالي.
9. Qurctin : بتركيز 0.005671 و 0.152903 ملغم/غم وعند زمن احتجاز (11.644 و 11.624 ) دقيقة على التوالي.
10. Euganol : بتركيز 0.002750 و 0.024067 ملغم/غم وعند زمن احتجاز (13.668 و 13.676 ) دقيقة على التوالي.
11. Lignan : بتركيز 0.028 و 0.039 ملغم/غم وعند زمن احتجاز (16.820 و 16.976 ) دقيقة على التوالي .
12. Chlorogenic : كذلك لوحظ ان تركيز هذا المركب بلغ 0.333862 و 2.303479 ملغم/غم وعند زمن احتجاز (17.836 و 17,880) دقيقة على التوالي. ويؤيد ذلك ما لاحظته [8] و [15] وعلى أنواع من جنس *Euphorbia*.

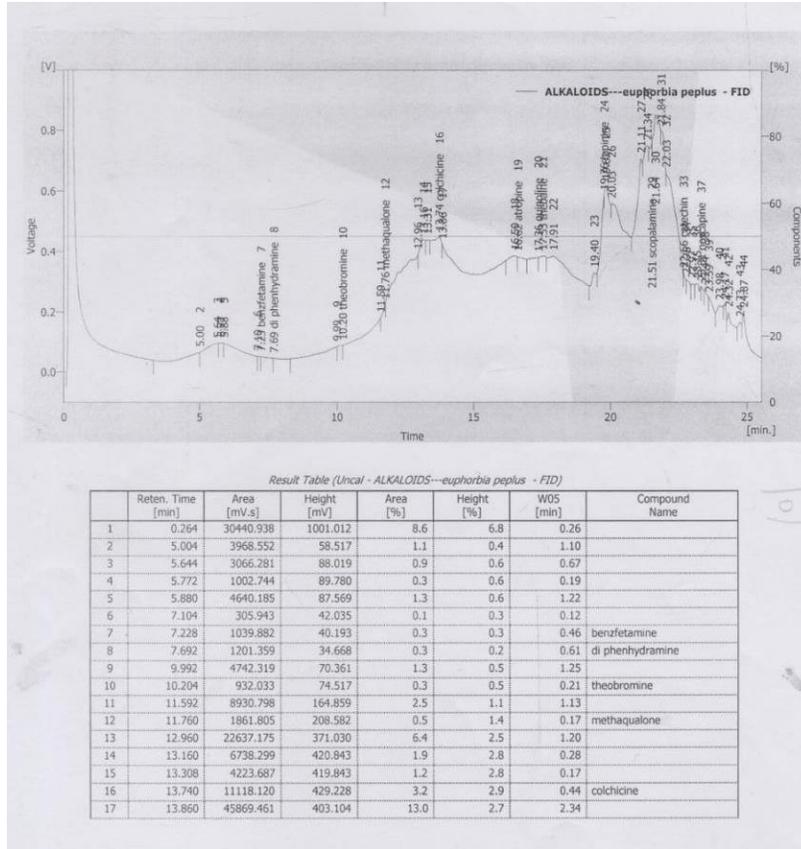
الجدول (2) : تحليل المركبات الفينولية المشخصة بتقنية (HPLC) والمفصولة من المستخلصين الخام للنوعين المدروسين : *E. peplus* , *E. helioscopia*

النباتين المستعملين في الدراسة				زمن الاحتجاز القياسي (دقيقة)	المركبات الفينولية القياسية	ت
<i>E. peplus</i>		<i>E. helioscopia</i>				
زمن الاحتجاز (دقيقة)	التركيز (ملغم/غم)	زمن الاحتجاز (دقيقة)	التركيز (ملغم/غم)			
2.408	0.0005	2.492	0.0040	2.782	Pyrogallol	1
3.176	0.0004	3.140	0.0003	3.607	Gallic acid	2
4.052	0.0002	4.716	0.0003	4.032	Rutin	3
5.208	0.0037	5.240	0.0005	5.448	Kaempferol	4
8.376	0.1529	8.380	0.0640	8.0	Cinnamic	5
8.712	2.5103	8.712	0.1722	8.300	Catechol	6
9.696	19.9852	9.684	18.0391	9.953	4.hydroxy benzoic	7
10.944	0.8221	10.860	0.10090	10.403	Cinnamaldehyde	8
11.624	0.1529	11.644	0.0056	10.092	Qurctin	9
13.676	0.0240	13.668	0.0027	9.582	Euganol	10
16.976	0.0397	16.820	0.0288	16.740	Lignan	11
17.836	2.3034	17.880	0.3338	17.083	Chlorogenic	12



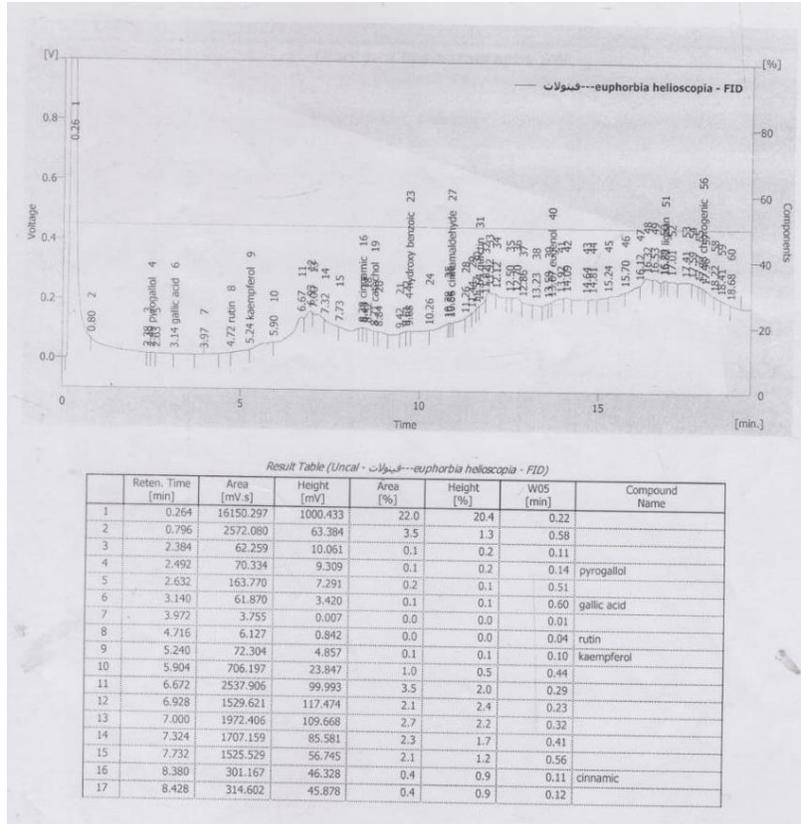
Reten. Time [min]	Area [mV.s]	Height [mV]	Area [%]	Height [%]	W05 [min]	Compound Name
18	3797.720	314.371	1.0	2.2	0.21	
19	7042.400	288.042	1.8	2.0	0.48	
20	2575.524	193.558	0.7	1.3	0.23	colchicine
21	4406.083	205.170	1.1	1.4	0.41	
22	20934.353	211.390	5.4	1.4	0.87	
23	1252.447	146.063	0.3	1.0	0.14	iso quinoline
24	3925.797	140.386	1.0	1.0	0.39	
25	591.950	63.670	0.2	0.4	0.16	coniine
26	510.359	52.570	0.1	0.4	0.17	
27	5407.384	499.477	1.4	3.4	0.19	
28	12448.725	639.278	3.2	4.4	0.42	psilocybin
29	21994.119	584.055	5.7	4.0	0.68	
30	5908.661	369.424	1.5	2.5	0.31	
31	7270.057	406.909	1.9	2.8	0.35	scopolamine
32	6386.551	487.590	1.6	3.3	0.25	
33	96914.932	866.702	24.9	5.9	2.10	
34	6531.503	714.639	1.7	4.9	0.12	
35	1771.046	124.759	0.5	0.9	0.15	
Total	388767.319	14617.021	100.0	100.0		

الشكل (1): منحنيات المركبات القلويدية المفصولة من المستخلص الكحولي الخام للمجموع الخصري للنوع *E. helioscopia* والمشخص بتقنية الـHPLC.



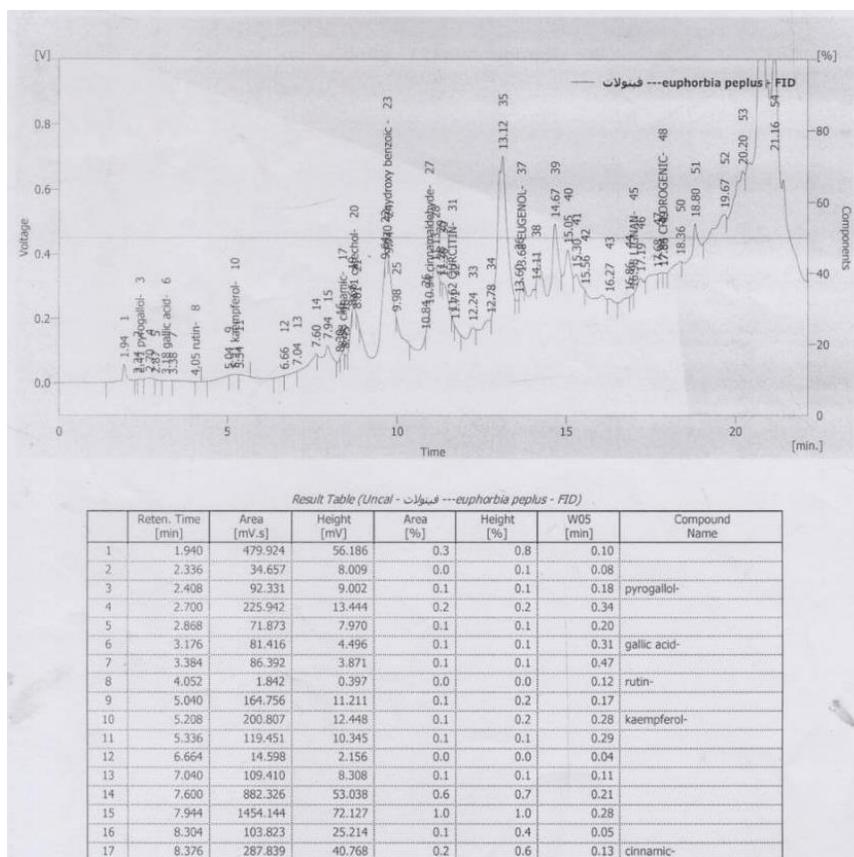
Reten. Time [min]	Area [mV.s]	Height [mV]	Area [%]	Height [%]	W05 [min]	Compound Name
18	16.504	9111.779	363.138	2.6	2.5	0.42
19	16.620	7154.615	358.940	2.0	2.4	0.34 atropine
20	17.360	8912.416	356.082	2.5	2.4	0.42 quinoline
21	17.528	6382.366	361.365	1.8	2.4	0.30 thebaine
22	17.912	29385.366	360.299	8.3	2.4	1.56
23	19.404	5069.699	302.825	1.4	2.1	0.30
24	19.760	6258.972	557.231	1.8	3.8	0.25 lupinine
25	19.824	8493.510	592.213	2.4	4.0	0.25
26	20.028	20799.652	530.343	5.9	3.6	0.74
27	21.108	13714.585	677.918	3.9	4.6	0.42
28	21.344	8772.229	719.309	2.5	4.9	0.21
29	21.508	5492.828	728.083	1.6	4.9	0.13 scopolamine
30	21.640	15037.817	822.781	4.3	5.6	0.32
31	21.840	8253.065	767.730	2.3	5.2	0.19
32	22.028	18964.779	629.010	5.4	4.3	0.61
33	22.660	1776.666	296.243	0.5	2.0	0.10 catechin
34	22.764	2770.169	274.961	0.8	1.9	0.17
35	22.972	2243.277	261.823	0.6	1.8	0.14
36	23.152	3535.829	261.464	1.0	1.8	0.23
37	23.312	1589.494	251.517	0.5	1.7	0.11 noscapine
38	23.444	2317.934	241.383	0.7	1.6	0.17
39	23.588	2890.549	214.740	0.8	1.5	0.25
40	23.984	3204.953	187.916	0.9	1.3	0.30
41	24.172	1334.769	191.210	0.4	1.3	0.12
42	24.316	2973.662	164.385	0.8	1.1	0.38
43	24.732	1257.484	131.329	0.4	0.9	0.17
44	24.868	2517.688	162.099	0.7	1.1	0.18
Total		352935.733	14770.492	100.0	100.0	

الشكل (2): منحنيات المركبات القلويدية المفصلة من المستخلص الكحولي الخام للمجموع الخصري للنوع *E. peplus* والمشخص بتقنية الـHPLC.



Reten. Time [min]	Area [mV.s]	Height [mV]	Area [%]	Height [%]	W05 [min]	Compound Name
18	8.520	432.686	42.864	0.6	0.9	0.19
19	8.712	221.659	31.526	0.3	0.6	0.12
20	8.836	383.057	28.044	0.5	0.6	0.28
21	9.424	278.631	14.809	0.4	0.3	0.33
22	9.608	204.487	20.784	0.3	0.4	0.18
23	9.684	157.085	21.361	0.2	0.4	0.12
24	10.256	577.226	18.553	0.8	0.4	0.52
25	10.780	780.219	37.202	1.1	0.8	0.30
26	10.840	146.936	38.430	0.2	0.8	0.06
27	10.860	169.826	38.053	0.2	0.8	0.08
28	11.260	858.155	48.341	1.2	1.0	0.34
29	11.444	626.083	64.094	0.9	1.3	0.18
30	11.568	528.648	78.426	0.7	1.6	0.12
31	11.644	379.146	86.558	0.5	1.8	0.08
32	11.820	1002.322	107.761	1.4	2.2	0.18
33	11.924	2170.588	133.431	3.0	2.7	0.29
34	12.124	2017.751	121.861	2.8	2.5	0.30
35	12.504	918.652	106.672	1.3	2.2	0.14
36	12.700	1795.288	105.038	2.4	2.1	0.30
37	12.864	1346.466	86.854	1.8	1.8	0.28
38	13.232	1195.815	74.039	1.6	1.5	0.28
39	13.576	737.005	74.528	1.0	1.5	0.17
40	13.668	419.952	77.907	0.6	1.6	0.09
41	13.920	1721.561	89.675	2.3	1.8	0.34
42	14.088	1150.475	90.471	1.6	1.8	0.22
43	14.636	2191.526	76.551	3.0	1.6	0.46
44	14.812	1133.545	77.615	1.5	1.6	0.25
45	15.240	1411.454	78.344	1.9	1.6	0.31
46	15.704	2290.077	89.650	3.1	1.8	0.46
47	16.120	2438.036	107.190	3.3	2.2	0.42
48	16.324	2624.860	130.042	3.6	2.7	0.36
49	16.528	1664.796	125.218	2.3	2.6	0.23
50	16.784	521.273	117.060	0.7	2.4	0.08
51	16.820	759.583	118.681	1.0	2.4	0.11
52	17.012	1852.286	112.620	2.5	2.3	0.28
53	17.408	2502.547	104.961	3.4	2.1	0.40
54	17.588	1039.488	99.729	1.4	2.0	0.18
55	17.772	532.693	88.091	0.8	1.8	0.11
56	17.880	377.216	81.136	0.5	1.7	0.08
57	17.960	958.375	73.597	0.7	1.5	0.26
58	18.220	479.430	48.899	0.7	1.0	0.19
59	18.412	401.767	34.128	0.5	0.7	0.27
60	18.680	143.240	15.203	0.2	0.3	0.20
Total		73319.290	4903.198	100.0	100.0	

الشكل (3): منحنيات المركبات الفينولية المفصولة من المستخلص الكحولي الخام للمجموع الخصري للنوع *E. helioscopia* والمشخص بتقنية الـHPLC.



Reten. Time [min]	Area [mV.s]	Height [mV]	Area [%]	Height [%]	W05 [min]	Compound Name
18	170.180	33.591	0.1	0.5	0.09	
19	776.824	160.472	0.5	2.3	0.08	
20	1292.399	174.617	0.9	2.5	0.13	catechol-
21	735.899	150.433	0.5	2.1	0.09	
22	3071.159	287.780	2.1	4.0	0.11	
23	1740.319	322.559	1.2	4.5	0.09	4-hydroxy benzoic -
24	2932.683	302.506	2.0	4.2	0.19	
25	1484.812	119.749	1.0	1.7	0.16	
26	474.340	47.341	0.3	0.7	0.07	
27	553.484	123.339	0.4	1.7	0.09	cinnamaldehyde-
28	4231.138	254.121	3.0	3.6	0.32	
29	872.218	206.815	0.6	2.9	0.07	
30	2597.675	200.509	1.8	2.8	0.27	
31	408.902	88.887	0.3	1.2	0.09	QUERCITIN-
32	508.944	62.115	0.4	0.9	0.19	
33	778.367	47.386	0.5	0.7	0.20	
34	1296.391	61.742	0.9	0.9	0.31	
35	12601.247	559.926	8.8	7.9	0.34	
36	791.415	108.440	0.6	1.5	0.12	
37	1470.016	171.349	1.0	2.4	0.16	EUGENOL-
38	2572.560	139.092	1.8	2.0	0.35	
39	8427.280	322.682	5.9	4.5	0.29	
40	3865.743	234.324	2.7	3.3	0.34	
41	2670.675	154.452	1.9	2.2	0.34	
42	2910.213	99.039	2.0	1.4	0.66	
43	949.534	61.136	0.7	0.9	0.30	
44	1030.769	54.180	0.7	0.8	0.35	
45	418.471	62.020	0.3	0.9	0.12	LIGNAN-
46	1877.849	106.477	1.3	1.5	0.35	
47	2352.278	110.040	1.6	1.5	0.36	
48	1041.038	111.629	0.7	1.6	0.16	CHLOROGENIC-
49	807.142	110.774	0.6	1.6	0.12	
50	3149.803	137.525	2.2	1.9	0.42	
51	6447.219	246.075	4.5	3.5	0.56	
52	9131.599	258.213	6.4	3.6	0.68	
53	10556.930	381.807	7.4	5.4	0.56	
54	41768.767	707.831	29.2	9.9	1.03	
Total	143177.813	7119.965	100.0	100.0		

الشكل (4): منحنيات المركبات الفينولية المفصولة من المستخلص الكحولي الخام للمجموع الخصري للنوع *E. peplus* والمشخص بتقنية الـHPLC.

من خلال البحث تمكنا من تمييز عدد من المركبات القلويدية وبعض المركبات الفينولات في كلا النوعين المدروسين من النباتين *E. Peplus* و *E.helioscopia* وبلغ عددها 20 قلويدا تواجد 3 منها في كلا النباتين ، اذ تفوق القلويد Scopalamine اذ كان أعلى تركيز له (22.213 و 41.958 ) ملغم/غم عند زمن احتجاز (21.564 و 21.508 ) دقيقة على التوالي ، تلاه قلويد Colchicino بتركيز (1.270 و 13.710) ملغم/غم عند زمن احتجاز (13.740 و 13.792) دقيقة على التوالي ، ثم قلويد theobromine وبتركيز (2.382 و 1.268) ملغم/غم عند زمن احتجاز (9.884 و 10.204) دقيقة على التوالي ، بما في ذلك وجد عدد من المركبات الفينولية المستخلصة من نوعين النباتين المدروسين والتركيز للمركبات الفينولية إذ بلغ عددها (12) مركبا فينوليا.

شكر وتقدير

يشكر الباحثين عمادة كلية التربية بنات/ جامعة الموصل لتعاونهم في انجاز متطلبات البحث .

## References

- [1]. G. Y. Q .Al-Hatem., "Effect of Nitrogenic Fertilizer and Seaweed Extract (Fitoalg) in some Green Growth and Total Yield on the Plant Coriander, *Coriandrum sativum* L. Gihan Yahya Qasem Al-Hatem," *Journal Tikrit Univ. For Agri. Sci. Vol*, vol. 18, no. 4, 2018.
- [2].A. Al-Atraqji, , I. Al-Dawoudi, and M. Al-Mawsili "Medicinal and Aromatic plants". *Dar Ibn Al-Atheer for printing and publishing*, University of Mosul,
- [3]. R. A. Al-Annaz and J. Y. Al-Hatim, "The study of some anatomical indicators and molecular genetics of *Santolina insularis* plant that grows in Iraq," *Appl. Biochem. Microbiol*, vol. 59, no. S1, pp. 299-305, 2023. <https://doi.org/10.5281/zenodo.7605386>
- [4]. Al-Fatah, H. Fouad, Asma.Badan, H. Salman "Chemical physico study on two species of *Euphorbia* spp. wildy grown in Anbar province. *Anbar Journal of Agricultural Sciences*,. Volume 14, Issue 2016,2, (2016).
- [5]. W. Zhang and Y.-W. Guo, "Chemical studies on the constituents of the chinese medicinal herb *Euphorbia helioscopia* L," *Chemical and pharmaceutical bulletin*, vol. 54, no. 7, pp. 1037-1039, 2006. <https://doi.org/10.1248/cpb.54.1037>
- [6]. Dr. Haddad, "Comparison of Morphological Characteristics of Species of the Genus *Euphorbia* (Euphorbiaceae) and Addition of *E. serpens* Kunth to Syrian Flora," *Tishreen University Journal-Biological Sciences Series*, vol. 38, no. 3, 2016.
- [7]. R. Riina *et al.*, "A worldwide molecular phylogeny and classification of the leafy spurges, *Euphorbia* subgenus *Esula* (Euphorbiaceae)," *Taxon*, vol. 62, no. 2, pp. 316-342, 2013. <https://doi.org/10.12705/622.3>
- [8]. G. G. Dalia and R. AlQahtani, "A Review on: Morphological, Phytochemical and Medical Important of Some Wild Euphorbiaceae Poisonous Plants," *Haya Saudi J Life Sci*, vol. 7, no. 11, pp. 299-313, 2022. [doi: 10.36348/sjls.2022.v07i11.001](https://doi.org/10.36348/sjls.2022.v07i11.001)
- [9]. J. Bruneton, "Pharmacognosie, phytochimie, plantes médicinales, 4ème éd," *Lavoisier, Paris*, vol. 1120, 2009.

- [10]. A. C. Al-Daody, "Chemical study on some Iraqi plants," *PhD diss., Ph. D. Thesis, College of Science, University of Mosul*, pp. 112-113, 1998.
- [11]. J.-P. Renaudin, "Reversed-phase high-performance liquid chromatographic characteristics of indole alkaloids from cell suspension cultures of *Catharanthus roseus*," *Journal of Chromatography A*, vol. 291, pp. 165-174, 1984. [https://doi.org/10.1016/S0021-9673\(00\)95017-9](https://doi.org/10.1016/S0021-9673(00)95017-9)
- [12]. Y. Miura, K. Hirata, N. Kurano, K. Miyamoto, and K. Uchida, "Formation of vinblastine in multiple shoot culture of *Catharanthus roseus*," *Planta medica*, vol. 54, no. 01, pp. 18-20, 1988. [doi: 10.1055/s-2006-962321](https://doi.org/10.1055/s-2006-962321)
- [13]. S. D. Sarker, "Phytochemical methods. 3rd edn," ed: JSTOR, 1998.
- [14]. M. Behbahani, M. Shanehsazzadeh, and M. J. Hessami, "Optimization of callus and cell suspension cultures of *Barringtonia racemosa* (Lecythidaceae family) for lycopene production," *Scientia Agricola*, vol. 68, pp. 69-76, 2011. <https://doi.org/10.1590/S0103-90162011000100011>
- [15]. S. Sulaiman, Z. Ismail, and S. Aliwy, "study of the cytological and micro-morphological characteristics of some species of the genus *euphorbia* l. belong to euphorbiaceae family, using electron microscope in iraq," *The Iraqi Journal of Agricultural Science*, vol. 51, no. 5, pp. 1394-1404, 2020. <https://doi.org/10.36103/ijas.v51i5.1149>

## فصل وتشخيص عدد من القلويدات وبعض الفينولات من نوعين من نباتات جنس *Euphorbia* الناميان في

### محافظة نينوى

<sup>1</sup>ايناس رافع قاسم و <sup>2</sup>د.جهان يحيى الحاتم و <sup>3</sup>د.لبنى ياسين عباس

<sup>1,2,3</sup> قسم علوم الحياة, كلية التربية للبنات, جامعة الموصل, الموصل, العراق

### الخلاصة

تم في هذا البحث تقدير وتشخيص عدد من المركبات الكيميائية للمستخلص الخام لكلا النوعين (*E. helioscopia*) و (*E. peplus*) ، اذ لوحظ وجود ما يقارب عشرين مركبا قلويديا فيهما، وقد لوحظ وجود ثلاثة مركبات قلويدية موجودة في مستخلص كلا النوعين *E. helioscopia* و *E. peplus* وكان على تركيز لقلويد Scopalamine و Colchicino و Heobromine. فيما لوحظ وجود القلويدات الاتية في نوع *E. helioscopia* وهي Metamfepramone, Phencyclidine, Tramadol , 3-Caffeoylquinic Limpramine, Iso quinoline, Coniine and Psilocybin (Benzfetamine, Di phenhydramine, , MethaquaIone , Atropine وهي *E. peplus* في المستخلص الخام للنوع *E. peplus* ، فضلا عن ذلك لوحظ ان القلويدات الاتية وجدت في المستخلص الخام للنوع *E. peplus* ، فضلا عن ذلك لوحظ وجود عدد من الفينولات ، اذ بعد إجراء التحليل الحامضي للمستخلصات النباتية المستخدمة في الدراسة ، اظهرت نتائج تحليل كروماتوغرافيا السائل العالي الاداء (HPLC) وجود تغيرات من حيث تركيزها من المركبات الفينولية. فوجد ما يقارب 12 مركب فينولي اذ وجد المركبات الاتية في كلا النوعين ولكن بتراكيز مختلفه ومنها Gallic acid, Rutin, Pyrogallol , , Gallic acid, Rutin, Pyrogallol , 4-hydroxy benzoic, Chlorogenic , Lignan , Euganol, Qurctin , Cinnamaldehyde , Catechol, Cinnamic, Kaempferol .