

إن طواف الدراسات حول استخدام النباتات الطبية التي يمكن استخلاص مكوناتها الفعالة ودراسة خواصها، أدى بنا إلى الاهتمام بهذا المجال. لذا ارتأينا إلى دراسة نبتة *chrysanthemum fuscathum* وتقدير الفاعلية المضادة للأكسدة، وقبل البدء في هذا الجزء من الدراسة أجرينا مجموعة من الاختبارات الأولية لمعرفة وتحديد المركبات الفعالة الأكثر وفرة في النبتة، ومن خلال هذه الاختبارات توصلنا إلى أنها غنية بمركبات جد فعالة التي تعتبر أحد أهم المصادر المضادة للأكسدة، وعليه قمنا بعملية الاستخلاص بوسطين مختلفين (إيثانول/ماء وأسيون/ماء) بغية مقارنة تأثير المذيب في استخراج واستنزاف نوعية ومردود المواد الفعالة في المستخلصات الخمسة المتدرجة في القطبية (إيثانول، كلوروفورم، أسيتات الإيثيل، ن-بوتانول، والنتيقي من الطور المائي) قمنا بتقدير المركبات الفينولية الكلية في المستخلصات الخمسة السابقة ثم الفلافونيدات والعفصيات (التانينات) ومن ثمة دراسة نشاطية الأكسدة لكل منها عن طريق اختبار **FRAP**, **DPPH** والفوسفوموليبيدات

الكلمات الدالة: فينولية، فلافونيدية، تانينات، مضادات الأكسدة، الفوسفوموليبيدات **FRAP**, **DPPH**, *chrysanthemum fuscathum*.

المقدمة

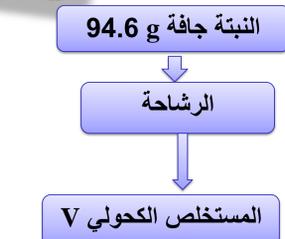
استخدمت الأعشاب الطبية منذ آلاف السنين كعلاج طبيعي للتصدي للعديد من الأمراض، فقد عاد الإنسان إليها لما رآه من آثار جانبية للصناعة الدوائية، وذلك لما تحتويه النباتات من تراكيز منخفضة للمواد الفعالة، ما يمكن الجسم التفاعل معها برفق بصورتها الطبيعية. ولهذا ازداد اهتمام العلماء بتطوير البحث العلمي المتعلق بالنباتات الطبية. أظهرت المركبات المضادة للأكسدة المستخدمة كمواد حافظة في المواد الغذائية قيمة علاجية للكثير من الأمراض وهذا من خلال الدراسات السابقة [1]. وبهدف دراسة مواد طبيعية مضادة للأكسدة، ارتأينا إلى دراسة نبتة *chrysanthemum fuscathum* وتقدير الفاعلية المضادة للأكسدة.

الوسائل والطرق:

1. الاختبارات الأولية:
2. قبل تحديد المادة الفعالة التي ستدرس قمنا بجملة من الاختبارات الأولية
3. لتحديد وحصر مختلف المواد الفعالة التي تحتويها النبتة بهدف تحديد مجال عملنا [3]

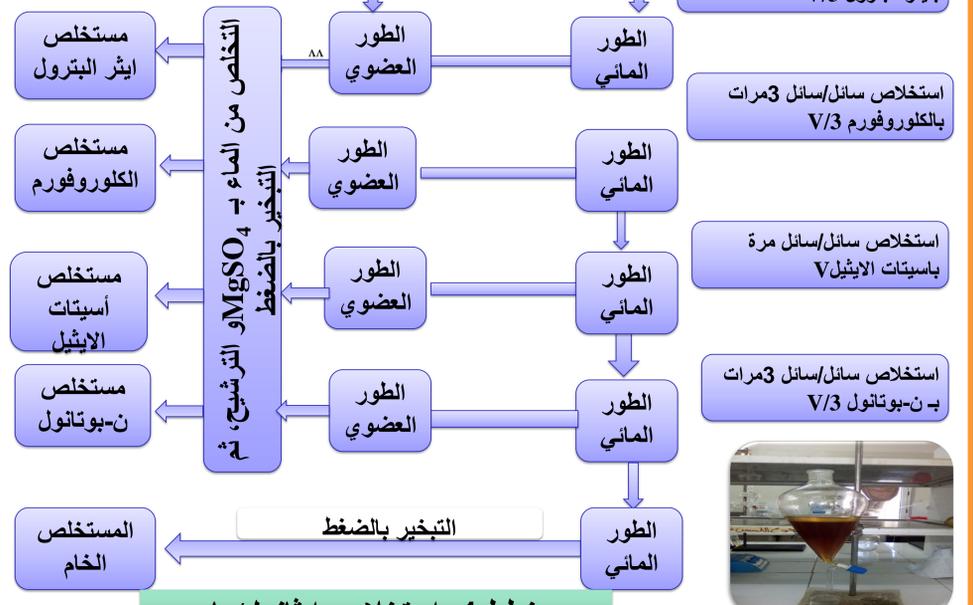
2. استخلاص المواد الفعالة من النباتات:

قمنا باستعمال وسطين مختلفين (إيثانول /ماء، 20:80) و (أسيون /ماء، 20:80). بغية دراسة مقارنة.



النبتة جافة 94.6 g
النقع في إيثانول/ماء (80/20)، 24 صا مع الرج
الترشيح
تعداد العملية 3مرات
تبخير الرشاحة بالضغط
إضافة حجم من الماء الدافئ
ويترك ليلة كاملة مع الرج

استخلاص سائل/سائل 3مرات
بايثر البترول V/3
استخلاص سائل/سائل 3مرات
بالكلوروفورم V/3
استخلاص سائل/سائل مرة
بأسيتات الإيثيل V
استخلاص سائل/سائل 3مرات
ب-ن-بوتانول V/3



مخطط 1: استخلاص إيثانول/ماء

تعاد نفس خطوات الاستخلاص سائل-سائل الموضحة في المخطط 1 مع مستخلصات الوسط أسيون/ماء إلا أنه بعد الاستخلاص ب-ن-بوتانول والتبخير قمنا بعملية الفصل بالترسيب (البورة بالفرز) بإضافة الأسيون، حيث حصلنا على محلول غير متجانس تم فصلهم بالترشيح.

3. تقدير المركبات الفينولية الكلية و الفلافونيدية و العفصيات (التانينات):

- 1.3 تقدير المركبات الفينولية باستعمال حمض الغاليك: وقمنا بتقديرها وفق طريقة (Single ton, Ross 1965) باستعمال الكاشف فولين (réactif de Folin Ciocaltau) [2]
- 2.3 تقدير المركبات الفلافونيدية باستعمال الكريستين: و استخدمنا طريقة ثلاثي كلوريد الألمنيوم
- 3.3 تقدير العفصيات (التانينات) باستعمال الكاتيشين: وسنعمل على تقدير التانينات باستعمال الفانيلين في وسط حمضي (Julkunen-Titto, 1985)
4. تقدير الفاعلية المضادة للأكسدة: ولتقدير الفاعلية المضادة للأكسدة سنعمل على اختبار كل من **DPPH**, **FRAP** والفوسفوموليبيدات [3]

النتائج ومناقشتها:

1. الاختبارات الأولية:

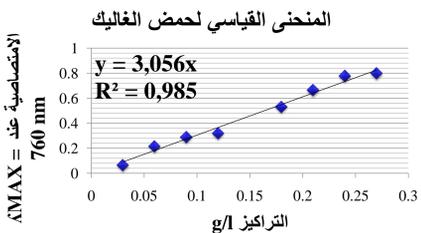
من خلال الاختبارات الأولية المحصل عليها نلاحظ تواجد معظم المركبات الفعالة، خاصة الأساسية منها في النبتة المدروسة، باستثناء الفلافونيدات الجليكوزيدية، أما المركبات الأخرى فهي متباينة فيما بينها، بحيث نسجل نسبة كبيرة من الفلافونيدات العامة. وعلى هذا قررنا العمل على بروتوكول استخلاص المركبات الثانوية الأبيض الفلافونويدية.

2. استخلاص المواد الفعالة من النباتات:

الجدول 2: مردود المستخلصات

المستخلصات الوسط	إيثانول/ماء	أسيون/ماء	إيثانول/ماء	أسيون/ماء	إيثانول/ماء	أسيون/ماء
إيثانول/ماء	1.29%	0.15%	0.18%	3.79%	10.65%	10.95%
أسيون/ماء	0.67%	0.779%	0.30%	صلب	3.74	4.22
				7%		

3. تقدير المركبات الفينولية الكلية و الفلافونيدية:



نلاحظ أن كمية الفينولات متباينة بين المستخلصات، حيث تتواجد بنسب كبيرة في مستخلصات أسيون/ماء مقارنة بمستخلصات إيثانول/ماء، إذ نجد في هذه الأخيرة أن كمية الفينولات كانت كبيرة في مستخلص أسيتات الإيثيل وتتناقص نسبة التواجد من كلوروفورم إلى ن-بوتانول إلى إيثانول ثم المستخلص الخام على الترتيب. أما في ما يخص مستخلصات أسيون/ماء، فكانت أعلى كمية للمركبات الفينولية في مستخلص أسيتات الإيثيل وتتناقص نسبة التواجد من ن-بوتانول الجزء السائل إلى ن-بوتانول الجزء الصلب ثم إيثانول، يليه المستخلص الخام فكلوروفورم.

الخلاصة

من خلال دراستنا توصلنا إلى أن نبتة *chrysanthemum fuscathum* غنية بالمركبات الفعالة خاصة منها الفلافونيدية، لذا قمنا باستخلاصها بوسطين مختلفين ((أسيون/ماء)، (إيثانول/ماء)) من أجل دراسة مقارنة، حيث توصلنا إلى أن مستخلصات الوسط (أسيون/ماء) ذات مردود أعلى من الوسط (إيثانول/ماء)، وبعد تقدير المركبات الفينولية الكلية وجدت بكمية معتبرة في المستخلصات، وكانت أكبر كمية في مستخلص أسيتات الإيثيل للوسط (أسيون/ماء) قدرت بـ 354.7192mg/g، ومن هذه النتائج سنقوم بتقدير الفاعلية المضادة للأكسدة عن طريق اختبار الفوسفوموليبيدات، **DPPH**, **FRAP** على أمل أن تعطينا نتائج جيدة تفتح آفاق لدراسات مستقبلية.

المراجع

[1]-N. Boubekri, A. Amrani, D. Zama, H. Dendougui, F. Benayache, S. Benayache, *In vitro Antioxidant and in vivo Antidiabetic Potential of n-butanol Extract of Chrysanthemum fuscathum in Streptozotocin Induced Diabetic Rats*. Int. J. Pharm. Sci. Rev. Res., 41(2), 2016, P 214-219
[2]. ب.شمسة، دراسة مقارنة للمردودية والنشاطية المضادة للأكسدة في المستخلص والمائي عند نبتة *Zygophyllum album L.* ، ماستر أكاديمي جامعة الشهيد حمة لخضر الوادي، 2015
[3]N. Alam *, N. Jahan Bristi, Rafiquzzaman , *Review on in vivo and in vitro methods evaluation of antioxidant activity*, Saudi Pharmaceutical Journal (2013) 21, 143–152