

الجمهورية الجزائرية الديمقراطية الشعبية
وزارة التعليم العالي والبحث العلمي



جامعة الإخوة منتوري قسنطينة I
Frères Mentouri Constantine I University
Université Frères Mentouri Constantine I

Université Frères Mentouri Constantine
Faculté des Sciences de la Nature et de la Vie
Département de biologie et physiologie
vegetale

جامعة الاخوة منتوري قسنطينة
كلية علوم الطبيعة والحياة
قسم بيولوجيا و علم البيئة النباتية

مذكرة التخرج لنيل شهادة الماستر

الميدان : علوم الطبيعة و الحياة .
التخصص : التنوع البيئي و فيزيولوجيا النبات .

رقم الترتيب :

الرقم التسلسلي :

العنوان

دراسة النشاط البيولوجي لمستخلص اوراق الزيتون لمنطقة الشرق

الجزائري قسنطينة *Olea europea L*

بتاريخ : 19/جوان/2022

بن لعريبي راشا و بلجدرة نسرين

لجنة التقييم

(استاذة محاضرة ب / جامعة الاخوة منتوري قسنطينة 1)

المشرف : زغمار مريم

(استاذ التعليم العالي / جامعة الاخوة منتوري قسنطينة 1)

الممتحن الأول : باقة مبارك

(استاذة محاضرة ب / جامعة الاخوة منتوري قسنطينة 1)

الممتحن الثاني : ايمان بوشوخ

السنة الجامعية 2021-2022

شكر خاص

لابد لنا ونحن نخطو خطواتنا الأخيرة في الحياة الجامعية من وقفة
نعود إلى أعوام قضيناها في رحاب الجامعة مع أساتذتنا الكرام الذين
قدموا لنا الكثير باذلين بذلك جهودا كبيرة في بناء جيل الغد لتبعث الأمة
من جديد ...

وقبل أن نمضي نقدم أسمى آيات الشكر والامتنان والتقدير والمحبة إلى

الذين حملوا أقدس رسالة في الحياة ...

إلى الذين مهدوا لنا طريق العلم والمعرفة ...

إلى جميع أساتذتنا الأفاضل

ونخص بالتقدير والشكر :

"الأستاذ المشرف " زغمار مريم

الاستاذ باقة مبارك

ونتقدم بالشكر والتقدير الى كل من ساعدني في اعداد مذكرتي

و من كان بمثابة اليد اليمنى لي

بالإضافة الى مجمع Crbt و الباحث البيولوجي طارق موساوي

إهداء

إلى من أروضعتني الحب والحنان إلى رمز الحب وبلسم الشفاء إلى القلب الناصع
بالبياض (والدتي الحبيبة رشيدة لعور)

إلى الغائب عني ابي الغالي رحمك الله و جعلك في جناة نعيم (مصطفى بن
لعريبي)

إلى توأم روحي .. إلى صاحب القلب الطيب والنوايا الصادقة الى من حارب
لأجلي اخي العزيز (علي)

إلى زوجي الحنون اسلام الذي لا يرفض لي طلبا حماك الله

إلى اختي الغالية احبك اسعدك الله دائما

إلى خالاتي كلهم من بينهم ميمي و سوسو نور الله طريقكن

إلى بنات خالاتي امينة نوران مرية و سندس جعلكم الله في نفس مقامي

إلى عائلة زوجي... بدون استثناء و خاصتا Ania جعلك الله دائما سعيدة

إلى من تذوقت معهم أجمل اللحظات صديقاتي إلى من سأقتدهم... وأتمنى أن

يفتقدوني إلى من جعلهم الله إخوتي في الله ... ومن أحببتهم الى كل من تمنى لي

الخير جزاكم الله خيرا

الى من كلله الله بالهيبه و الوقار...الى من علمن بالعطاء بدون انتظار ... الى من احمل اسمه بكل افتخار..

ارجو من الله ان يمد في عمرك ل ترى ثمار ما قد حان قطفها بعد طول انتظار ستبقى
كلماتك نجوم اهتدي بها اليوم و في الغد و الى الابد(ابي العزيز مراد)

الى ملاكي في الحياة .. الى معنى الحب .. الى بسمه الحياة و سر الوجود .. الى ممن كان
دعائها سر نجاحي و حنانها بلسم جراحي (امي الغالية غنية)

الى من اظهر لي ما هو اجمل في الحياة الى اخي الغالي بلال
الى اخي الثاني الى من كان سندا لي الى جمال و شوقي

الى من عرفت كيف اجدهم و علموني ان لا اضيعهم الى اختاي الحنونتان شهناز و فرح

الى من كان معي خطوة بخطوة زوجي المستقبلي مولود

الى القلوب الطاهرة والرقيقة و النفوس البريئة الى رياحين حياتي (سدره المنتهى و ايوب)

الى من كانت ملاذي و ملجئي الى حبيبة قلبي خالتي نورة

لى من تذوقت معهم أجمل اللحظات صديقاتي إلى من سأقتدهم... وأتمنى أن يفتقدوني
إلى من جعلهم الله إخوتي في الله... (فريال مروة زوينة و اسماء امان نواره حليلة احلام
شرين و من أحببتهم الى من تعبت معي في مذكرتي رفيقتي راشا بن لعريبي .

الفهرس

شكر و تقدير

الاهداءات

1.....المقدمة

الدراسة النظرية

الفصل الاول النباتات الطبية

2.....النباتات الطبية

2.....1.تعريف النباتات الطبية

3.....2.اهمية النباتات الطبية

4.....3.تصنيف النباتات الطبية

4.....1.3. منتجات الايض الاول

4.....2.3. منتجات الايض الثانوي

5.....4.المركبت الفينولية

6.....5.تصنيف المركبات الفينولية

6.....1.5. فلافونويدات

6.....2.5. تريينات

7.....3.5. قلويدات

الفصل الثاني الزيتون

1. الوصف النباتي للزيتون.....9
2. التصنيف العلمي للزيتون.....10
3. اصناف الزيتون الموجودة في الجزائر.....11
4. الوصف المرفولوجي لشجرة الزيتون.....12
5. دورة حياة الزيتون.....14
6. طرق اثمار الزيتون.....15
7. القيمة الغذائية و الصحية للزيتون.....16
8. فوائد اوراق اشجار الزيتون.....18
- 1.8. فوائد الطبية لأوراق الزيتون.....18
9. البيئة المناسبة لزيتون.....19
10. الافات و الامراض التي تصيب الزيتون.....19
- 1.10. حشرة الزيتون الرخوة.....19
- 2.10. حشرة الزيتون القشرية.....20
- 3.10. حشرة الزيتون القطنية.....20
- 4.10. عين الطاوس او التبقع.....21
11. الاهمية الاقتصادية للزيتون.....21

الدراسة التطبيقية

الفصل الثالث الوسائل و طرق العمل

- 23..... الوسائل المستعملة
- 24..... انشطة البيولوجية
- 24..... المادة النباتية المستعملة
- 25..... تحديد عائد الاستخراج
- 25..... التحديد الكمي للبوليفينولات
- 26..... التحديد الكمي للفلافونويدات
- 26..... تحضير الشاهد
- 27..... الانشطة المضادة Anti oxydant
- 27..... اختبار DPPH
- 28..... اختبار SNP
- 28..... اختبار ABTS
- 29..... اختبار Phenontroline
- 30..... اختبار Reducing power
- 31..... اختبار α amylase
- 32..... اختبار T-student

الفصل الرابع النتائج و المناقشة

- 34..... التحديد الكمي للبوليفينول الكلي
- 35..... التحديد الكمي للفلافونويدات الكلية
- 36..... اختبار DPPH
- 37..... اختبار ABTS
- 38..... اختبار Phenontroline

40.....	Reducing power اختبار
42.....	T-student المقارنة باستعمال
43.....	الخلاصة
44.....	الملخص
52.....	قائمة المراجع
47.....	قائمة الملحقات

قائمة الجداول

الجدول 01: تصنيف الأسر المركبات الفينولية.....5

جدول 02 □ التحديد الكمي البوليفينول

الكلي.....38

جدول 03 □ يمثل الامتصاص المناسب لمجموعة تركيز حمض الغاليك

.....39

جدول 0 □ يمثل تراكيز IC50 و A0.5 لنشاطات البيولوجية التي اجريت

.....45

قائمة الصور

- صورة 01 خريطة تبين منطقة اصل الزيتون 10
- صورة 02 توزع اشجار الزيتون 11
- صورة 03 دورة حياة شجرة الزيتون 17
- صورة 04 حشرة الزيتون الرخوة 22
- صورة 05 حشرة الزيتون مشرية 23
- صورة 06 حشرة الزيتون القطنية 23
- صورة 07 مرض عين طائوس 24
- صورة 08 توضح اوراق الزيتون و المراحل التي تمر بها 24
- صورة 09 مراحل الاستخلاص 25
- صورة 10 كيفية تقليل Ag^+ الى جسيمات الفضة 32

قائمة الاشكال

- شكل 01 الشكل العام للفلافونويدات 6
- شكل 02 الشكل العام للتربينات 7
- الشكل 03 الشكل العام لقلويدات 7
- الشكل 04 معادلة تثبيط DPPH 31
- الشكل 05 تمثل تشكيل جذري كتيوني مستقر ABTS 33
- الشكل 06 يمثل تشكيل +FE2 Phenotroline 34
- شكل 07 يمثل آلية التفاعل لاختبار القدرة المختزلة 35
- الشكل 08 يمثل تشكيل ALPHA IODE في غياب الفا اميلاز 35
- الشكل 09 منحنى المعايرة حمض الغاليك 35
- الشكل 10 منحنى معايرة حمض كربسين 38
- الشكل 11 اعمدة بيانية تمثل قيم IC50 للمستخلص ل DPPH 40
- الشكل 12 منحنى بياني يوضح نشاط ABTS عند تراكيز مختلفة من مستخلص 41
- الشكل 13 اعمدة بيانية تمثل IC50 للمستخلص الميثانولي ل ABTS 42
- الشكل 14 منحنى بياني نشاط فينوتترولين في المستخلص 42
- الشكل 15 اعمدة بيانية تمثل A0.5 ل فينوتترولين 43
- الشكل 16 منحنى بياني يمثل نشاط FRAPE 44
- الشكل 17 اعمدة بيانية تمثل A0.5 ل FRAPE 44
- الشكل 18 اعمدة بيانية تخص المقارنة بين المستخلص و المواد التجارية 45

مقدمة

خلق الله سبحانه و تعالى النباتات على الارض قبل خلقه للإنسان و كذا جعل اسباب معيشته على الارض وسائر الاحياء مرهونا بما تنتجه من خيرات فكان الانسان يستعمل النباتات كغذاء حتى اصبح يزرعها و تارة اخرى يتعلمها للعلاج. و قد ربط الانسان الاول العلاقة بين النباتات الابرية التي تغطي الارض بين الامراض التي يصاب بها فاستعمل هذه الاعشاب او جزء منها للتداوي و قد بلغ المصريون القدماء درجة من المهارة في الطب و العلاج و وجد في نقوشهم صور كثير للعديد من النباتات الطبية التي استعملوها لعلاج امراضهم و التي لازالت تستعمل او مكوناتها الطبية حتى الان في الطب الحديث و مثال ذلك الزيتون و الزنجبيل و النعناع و الحلبة و غيرها ...

و تعتبر شجرة الزيتون من اهم النباتات الطبية لما لها من فوائد و هي شجرة مباركة اقسم الله لها تبارك و تعالى بها في كتابه العزيز و هو غني عن القسم حين قال: **وَالَّتَيْنِ وَالتَّيْتُونَ * وَطُورِ سَيْنِينَ * وَهَذَا الْبَلَدِ الْأَمِينِ) التين**

و هذه الآية تشير بوضوح الى شجرة الزيتون التي تؤكل ثمارها وينتفع بزيتها و بما فيه من منافع للناس

يعتبر الزيتون احد اكثر الاشجار انتشارا خاصتا في الدول المطلة على حوض البحر الابيض المتوسط حيث نمت هذه الشجرة في اقاليم ذات مميزات بيئية و مناخية قاسية و ذلك لقدرتها على التكيف مع الظروف البيئية و الطبيعية الصعبة كالمناطق الجافة التي تمتاز بكميات قليلة من التساقط مما ادى بالسلطات الفلاحية بتشجيع هذا القطاع ببرامج دعم فلاحية و تحقيق عدة اهداف اخرى اهمها مكافحة التصحر. حيث في الآونة الاخيرة شهدت زراعة الزيتون انتشارا كبيرا في المناطق الصحراوية فهي شجرة مقاومة لظروف البيئية الصعبة من ارتفاع لدرجة الحرارة و قلة الرطوبة و ندرة المياه و عوامل التربة من جفاف و زيادة لنسبة الملوحة

و تكمن الاهمية الاقتصادية ل زيتون بمساهمته في الدخل الوطني من جهة و المكانة التي يحتلها بين عناصر الانتاج الغذائي و تربيته لجزء من المتطلبات الغذائية ل سكان من جهة اخرى و يتغذى ذلك الى ترابطات استراتيجية مع القطاعات الاخرى كقطاع الصناعات الغذائية التي يعتبر الزيتون عماد قيامها و بقائها و من ناحية اخرى فان هذا القطاع يوفر فرص للعمل و استغلال بعض طاقات الاسر المنتجة و الذين لا يمكن استغلال طاقاتهم في مجالات اخرى كما يوفر منتجات هامة لإنتاج الاعلاف و الاسمدة و بعض المنتجات الصناعية باستغلال المخلفات الناتجة عن استخراج الزيت من ثمار الزيتون .

كما ل زيتون قيمة صحية حيث اشارت الدراسات ان تناول زيت الزيتون كجزء من النظام الغذائي يقلل من احتمال حدوث امراض شرايين القلب و البدانة و متلازمة استقلابية مرض السكري و ارتفاع ضغط الدم بفضل وجود التنوع في الايض الثانوي و تؤكد الدراسات العلمية ان المركبات الفينولية الموجودة في زيت و ورق الزيتون لها فعل قوي مضاد للأكسدة

هدفنا من هذا البحث هو استخلاص بعض المركبات الفينولية و دراستها في اوراق صنف من نبات الزيتون ثم دراسة النشاط التأكسدي لهذه المركبات .

الفصل الاول النباتات الطبية

النباتات الطبية

1. تعريف النباتات الطبية

تُعرف النباتات الطبية (بالإنجليزية Medicinal plants):

- بأنّها النباتات التي تمتلك مزايا وخصائص طبية قادرة على شفاء جسم الإنسان والحيوان وعلاجه من الأمراض.
- هي النباتات التي وجدت في الطبيعة دون أي تدخل بشري، وهي نباتات تتكيف جيّداً مع الظروف المناخية، وظروف التربة، لذلك لا يحتاج النبات الطبيعي إلى الأسمدة، وإلى كميات كبيرة من الماء حتى يبقى على قيد الحياة.

استخدمت النباتات الطبية كعلاج أساسي لمختلف الأمراض في مختلف ثقافات العالم وخاصةً في إفريقيا والدول النامية، حيث يوجد 80% من سكان العالم لا يزالون يستخدمونها كطب تقليدي لعلاج العديد من الأمراض. تمتلك النباتات الطبية خصائص بيولوجية عديدة يجب اكتشافها والتعرّف عليها وتوثيقها لاستخدامها بأمان وتوجيه الآخرين على كيفية استخدامها، حيث تمتلك بعض النباتات الطبية القوية آثار جانبية ضارة على الإنسان والحيوان وفي بعض الأحيان قد تكون سامة تؤدي إلى إتلاف أعضاء الجسم

حسب ما ذكره (العابد، 2009) :

- ان كل شيء من أصل نباتي ويمكن استعماله لمعالجة مرض معين فهو نبات طبي
- يدعى النبات نباتا طبييا إذا أمّلك عضو أو أكثر من أعضائه على مادة كيميائية واحدة أو أكثر بتراكيز منخفضة أو مرتفعة وتكون لها القدرة الفيسيولوجية على معالجة مرض معين أو على الأقل تقلل من أعراض الإصابة بهذا المرض إذا أعطيته للمريض في صورتها النقية أو في صورة عشب نباتي، طازج أو مستخلص جزئيا

ان النباتات الطبية لها القدرة على إنتاج نوع أو عدة أنواع من المواد الفعالة، ويمكن أن تنتج مواد غير فعالة.)

وليس لها تأثير طبي(ابو زيد، 1992)

2. أهمية النباتات الطبية

أثبتت العديد من الدراسات أن المواد الكيميائية الدوائية في غالب الاحيان تملك تأثيرات جانبية ضارة بجانب الاثر العلاجي الاساسي المستخدمة من أجله (مخدي، 2014) وكذلك لا تؤدي التأثير الوظيفي نفسه للمواد الفعالة في النباتات الطبية (طه و قطب حسين، 1981) و من هنا تظهر اهمية النباتات الطبية في العلاج، لان المواد الفعالة في هذه النباتات لا تنفرد بجزء على المواد الفعالة الشافية مما يجعلها مفيدة في مداواة امراض مختلفة (رويحة، 1983).

- تستخدم النباتات الطبية لعلاج العديد من الأمراض لاحتوائها على مواد فعالة بيولوجية ذات خواص علاجية سواء أخذت بشكل مباشر من الطبيعة مثل الكمون *Matricaria chamomilla* ، البابونج *Pimpinella anisum* ، اليانسون *Cuminum cyminum* الحبة السوداء *Nigella sativa* أو بشكل غير مباشر عن طريق استخلاص المواد الفعالة ك :
- الأتروبين المستخلص من نبات ست الحسن *Atropa belladonna* والمستعمل في توسيع حدقة العين.
 - الأفيون المستخرج من نبات الخشخاش *Papaver*.
 - الجليكوسيدات المستخرجة من نبات الديجتاليس *Digitalis* والمستعملة لتقوية عضلات القلب وتحسين ضرباته (على و الحسن، 2002).

3. تصنيف النباتات الطبية

تصنف منتجات النباتات الطبية إلى قسمين كبيرين:

أ- منتجات الأيض الأول (Métabolites primaire)

و هي عبارة عن مركبات مندمجة ضمن التفاعلات الأولية و هي ناتجة عن العمليات الأيضية الأساسية و تتمثل في الأحماض الكربوكسيلية البسيطة و الأمينية ، البروتينات ، السكريات ، الدهون ، الأحماض النووية (مخديمي، 2014).

ب- منتجات الأيض الثانوية (Métabolites secondaires)

تعريف الميتابوليزم الثانوي

هي تلك التحولات التي تنفرد بها النباتات عن غيرها من الكائنات وذلك من نواتج الميتابوليزم الأولي إلى نواتج أكثر تعقيدا مثل المركبات الأروماتية , و مواد أخرى تكون مصدرا للسموم و أخرى مصدر للعناصر النباتية التي يستفيد منها الإنسان و الحيوان على السواء , خاصة في ميدان الطب و الصيدلة (مجلة العلوم، 1988).

هناك ثلاث مواد رئيسية تعد وحدات بناء الأيض الثانوي وهي على التوالي :

- حمض الشكميك (*Acide sckimique*).
- الأسيئات (*Asitate*).
- الأحماض الأمينية (*Les acides aminés*).

حسب ما ذكره (ابو زيد، 2000)

ان منتجات الأيض الثانوي تنقسم إلى أصناف متعددة و ذلك حسب العديد من الخواص فقد تصنف أحيانا وفقا للمصادر الطبيعية التي تنتج منها و أحيانا أخرى على حسب تأثيرها الفيزيولوجي (إذ يستخدم بعضها كمضادات حيوية و البعض الآخر كمسكن للألام)، كما تصنف أيضا تبعا لتركيبها البنائي إلى: التربينات ومشتقاتها ، المركبات الفينولية ، القلويدات و فلافونويدات) .

4. المركبات الفينولية Les composés phénolique

عبارة عن مركبات ملونة متعددة الفينول كثيرة الانتشار في النباتات نجدها ذائبة على شكل مركبات ذات أساس سكري اي على شكل Hétérosides داخل الفجوات نجدها أيضا كمكون للكلوروبلاست أو البلاستيدات الملونة. تنتج الفلافونويدات بإضافة ثلاث وحدات من C2 إلى حمض acide Cinnamique .

5. تصنيف عائلات المركبات الفينولية

يمكن تجميع المركبات الفينولية في العديد من الفئات ، والتي تختلف في تعقيد الهيكل العظمي الأساسي ، ودرجة تعديل هذا الهيكل العظمي والروابط المحتملة لهذه الجزيئات الأساسية مع الآخرين (الكربوهيدرات والدهون والبروتينات ... إلخ). (Herbert, 1989 ; Beta *et al.*, 2005 ; Macheixet *al.*, 2005)

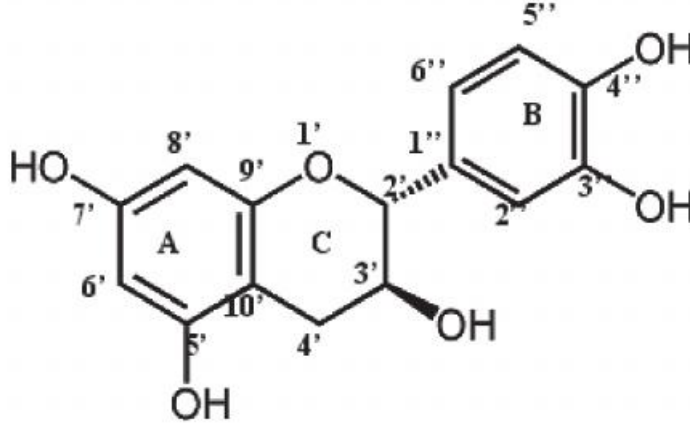
الجدول 01: تصنيف الأسر المركبة الفينولية (Crozier *et al.*, 2006)

عدد ذرات الكربون	الهيكل	تصنيف	مثال
7	C6-C1	Acides phénols	Acide gallique
8	C6-C2	Acétophénones	Gallacetophénone
8	C6-C2	Acide phényle acétique	Acide ρ -hydroxyphénylacétique
9	C6-C3	Acides hydroxycinamiques	Acide ρ - coumarique
9	C6-C3	Coumarines	Esculitine
10	C6-C4	Naphthoquinones	Juglone
13	C6-C1-C6	Xanthonnes	Mangiferine
14	C6-C2-C6	Stilbènes	Resveratrol
15	C6-C3-C6	Flavonoïdes	Naringénine

✓ الفلافونويدات: Flavonoids

1-تعريف الفلافونويدات

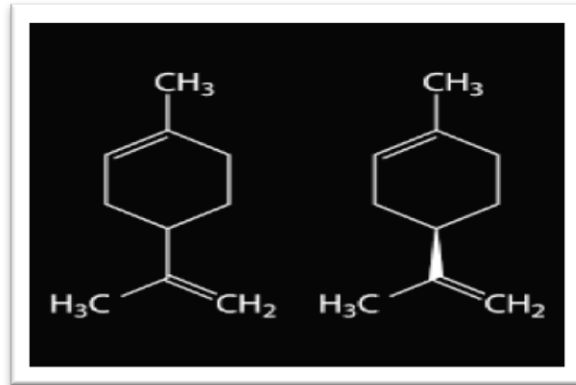
هي مركبات طبيعية من نواتج الميثابوليزم الثانوي، حيث تشكل احد اكبر أقسام مركبات متعدد الفينولات polyphenols الموجودة في المملكة النباتية. تم التعرف على حوالي 9000 بنية فلافونويدية (القيسي, 1995)



شكل 01. الشكل العام للفلافونويدات (Research Gate)

✓ التربينات les terpénoïdes

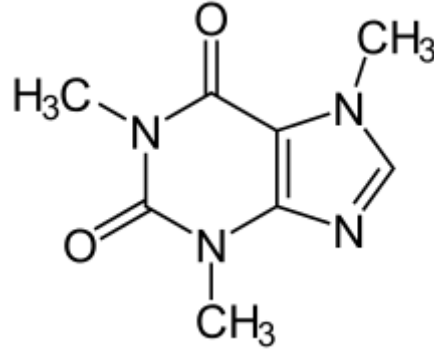
هي مركبات طبيعية هيدروكربونية ذات بنية حلقية سواء مفتوحة أو مغلقة و الوحدة البنائية لها هي الإزوبرين $Isoprène(C_5H_8)$ التي اكتشفت من طرف Ruzicka وذلك في أوائل القرن العشرين , و تتكون من خمس ذرات كربون و التربينات ناتجة عن تجمع وحدات $Isoprène(C_5H_8)$ وحسب هذه القاعدة تنقسم التربينات الى 7 اصناف Catrine (Guette) هي جميع الهيدروكربونات . $(C_5 H_8)_n (n>2)$ بها رائحة طيبة تستعمل في صناعة العطور و في محسنات الطعم وفي الصيدلة. (القيسي, 1995)



شكل 2 الشكل العام لتربينات (Gate Research)

✓ القلويدات les alcaloïdes

مجموعة من المركبات العضوية القاعدية الذي يحتوي كل جزء منها على ذرة نيتروجين واحدة أو أكثر وهي عادة مرتبطة في حلقات غير متجانسة , تركيبها الكيميائي شديد التعقيد نجدها في أماكن مختلفة تبعا لنوع النبات فمثلا في نبات التبغ يتكون القلويد في الجذور و منها ينتقل إلى الأوراق حيث يتجمع فيها و لا تحتوي البذور على أي قلويدات , أما في نبات الخشخاش فالثمرة هي التي تحتوي على القلويدات.. (القيسي, 1995)



شكل 3. الشكل العام للقلويدات (Gate Research)

□ الفصل الثاني الزيتون

الوصف النباتي المستعمل

1- شجرة الزيتون: *Olea europaea.L.*

مستديمة الخضرة تنتمي الى العائلة الزيتونية *Oléaceae*, من جنس *Olea* معمرة ، لها القدرة على الصمود ضد الظروف غير الطبيعية ، المجموع الجذري سطحي غير متعمق خصوصا في الزراعات المروية (40-70 سم)، الجذع في الأشجار الفتية أملس مستدير ومع تقدم العمر يفقد الاستدارة نتيجة نمو بعض الأجزاء على حساب أجزاء أخرى، يتكون رأس الشجرة من شبكة قوية من الأفرع والأغصان، والأوراق جلدية سميكة عمرها 2-3 سنوات تتساقط عادة في الربيع، تحمل الأزهار في نورات عنقودية مركبة تنشأ في أباط الأوراق للأغصان التي تكونت في موسم النمو السابق، الأزهار قد تكون خنثى (كاملة) أو مذكرة (مختزلة المبيض)، حبوب اللقاح خفيفة تنتقل بالرياح أو بالحشرات (نحل العسل) والتلقيح ذاتي ، إلا انه لوحظ أن معظم الأصناف بها درجة من العقم الذاتي ، ومن هنا تظهر أهمية التلقيح الخلطي - لذلك يتم غرس أكثر من صنف في البستان. (Ingrid et Schofelder., 1988)

2- اصل شجرة الزيتون و تاريخها

يعتقد ان الموطن الاصلي لشجرة الزيتون هو منطقة الهلال الخصيب (شكل 1) (Rugini et al ;) (loussert ,2003 ;loumon et Giourage ,1998) . بعدها وصلت الى شرق البحر الابيض المتوسط بفضل الفينيقيين (et brousse,1978) كما ذكر في بعض الروايات ان وجود شجرة الزيتون في الجزائر يرجع الى ما قبل القرن السابع قبل الميلاد و حسب (villa.2003) اصل الزيتون يعود الى منطقة القوقاز حيث بدأت زراعتها هناك قبل 6000 او 7000 سنة ثم نشرها على سواحل سوريا و فلسطين .



صورة 1 خريطة تبين منطقة اصل الزيتون (Boury, 1888)

انتقل الزيتون من بلاد الشام الى المغرب العربي و منه الى اسبانيا و البرتغال و جنوب فرنسا. ينتشر الزيتون اليوم في كل من بلاد الشام و تونس و الجزائر و اليونان و البرتغال و ايطاليا و غيرها من البلدان و المناطق الاخرى

حسب (Boury, 1888) ان اليونانيين القدامى قامو بنقل الزيتون اولا الى اليونان ثم الى كل سواحل البحر الابيض المتوسط.



صورة 2 خريطة توضح توزيع اشجار الزيتون في فاعالم (Boury, 1888)

و مع ذلك فقد تم ادخاله بنجاح الى الكثير من المناطق مثل استراليا اليابان والولايات المتحدة الامريكية و بلدان اخرى من دول مثل امريكا شمالية (بيرو برازيل شيلي ارجنتين) حسب (Argenson *et al*, 1999) .

اقدم الدلائل على شجرة الزيتون اكتشفت في مملكة ابلا في سوريا و تم الكشف عن الكثير من المخطوطات عن الزيتون حيث بدأت زراعة الزيتون في مملكة وكان يقدم زيت الزيتون فيها كهدية للملوك و لأبطال الرياضة كانت ذات مكانة رفيعة عند اليونان القدامى حيث ذكروها في كتاباتهم (ويكيبيديا الموسوعة الحرة 2013) .

3-التصنيف العلمي للزيتون *Olea europaea*

تعرف شجرة الزيتون بانها من الاشجار دائمة الخضرة، ذات الثمار الصالحة للأكل، و تنتشر في كل من مناطق البحر الابيض المتوسط و خارجه، كما تصنف ضمن الاشجار شبه الاستوائية عموما للاستفادة من محصولها و زينتها

و كان هكذا هو التصنيف العلمي ل نبات الزيتون

❖ Régne	Végétale
❖ Embranchement	Phanérogames
❖ Sous- Embranchement	Angiospermes
❖ Classe	Dicotylédones
❖ Sous-class	Gamopétales

❖ Ordre	lingustales
❖ Famille	Oléacées
❖ Sous-Famille	Oliveae
❖ Genre	Olea
❖ Espèce	<i>Olea europaea L.</i>

(Argenson *et al.*, 1999, Villa, 2003)

هذا يعني ان الاسم العلمي ل زيتون هو *Olea europaea*، و يطلق عليه بالانجليزية Olive بينما كان يسمى باللغة هيروغريقي، القديمة ازينتو ذلك الاسم القريب من الاسم العربي العادي ربما يكون مشتقا منه. (Villa, 2003).

و من اشهر و اهم الانواع الاقتصادية التي تمثل العائلة الزيتونية □

- الياسمين *Jasminum L*
- الزيتون *Olea europaea L*
- الفل *Jasminum sambac*

الجنس *Olea* (من الكلمة اللاتينية *Oleastre* تعني زيت لان الثمار تنتج الزيت) يحتوي على اكثر من 30 نوع، المهم هو *Olea europaea*، زيتون اوروبا (Corsin, 1971).

4-اصناف الزيتون الموجودة في الجزائر

من اصناف الزيتون المزروعة في الجزائر حسب (محمد و نضيف، 2007)

أ/الشملا

صنف جزائري الثمرة صغيرة الحجم مستطيلة متطاولة الشكل، تزن 1 غرام تقريبا يتحول وزنها الى البنفسجي الداكن عند النضج نسبة الزيت في الثمرة من 18 الى 24 % الاشجار متوسط المقامة للجفاف .

النفاح الثمرة كروية الشكل متوسطة الحجم لونها اخضر يتحول الى الأسود عند اكتمال النضج، تحمل الثمار في عناقيد نسبة الزيت في الثمرة 18 الى 22 % اشجار لا تتحمل الجفاف .

ب/العباني

اسطوانية متطاولة الشكل لونها اخضر يتحول للأسود عند النضج نسبة الزيت من 18 الى 24 % عالي المقاومة للجفاف .

ج/الزليتي

تخرج الثمار في مجاميع الثمرة كروية متطاولة الشكل مغطات بطبقة رقيقة من الشمع يتحول لونها الى الأزرق المسود نسبة الزين من 22 الى 28 % عالي المقاومة للجفاف.

د/ليملي

الثمرة متطاولة الى كروية الشكل، لونها اخضر فاتح يتحول الى اسود الزاهي عند النضج نسبة الزيت من 18 الى 24 % اشجار ضعيفة المقاومة للجفاف.

ه/ازراج

ثمرة اسطوانية الشكل منتفخة من النصف يتحول لونها للأزرق الداكن عند تمام النضج ، تبلغ نسبة الزيت فيها 18 % ضعيف المقاومة للجفاف.

و/الفركاني نسبة الزيت في الثمرة 33% و الاشجار عالية المقاومة للجفاف .

ك/سيقواز تبلغ نسبة الزيت بالثمار 18 % الاشجار لا تتحمل الجفاف.

5-الوصف المرفولوجي لشجرة الزيتون

شجرة الزيتون متوسطة الحجم بصفة عامة على الرغم من وجود بعض الحالات التي يزيد فيها ارتفاع الشجرة 10 متر قيمة الشجرة كروية الشكل و قد تكون قائمة ، وتتكون شجرة الزيتون من جزئين اساسين جذري و هوائي □

1. الجزء الجذري

تتمتع شجرة الزيتون بنظام جذري قوي الذي يضمن حيويتها و تأقلمها مع الخصائص الفيزيائية و الكيميائية للتربة حيث يمنحها على استغلال التربة.

يوصف المجموع الجذري بانه كبير الحجم و كثير التفرع و سطحي الانتشار يتطور الجذر في التربة الخصبة بعمق 15 الى 150 سم و بتركيز عالي بعمق 80 سم بعكس التربة الرملية (على نصوح، 2002) .

2. الجزء الهوائي

لشجرة الزيتون جذع اسطواني الشكل مع سطح غير مستوي يحمل الكثير من التورمات ، مصفر يتحول الى اللون البني الفاتح جدا و تتواءم لونها مائل الى الرمادي المخضر (الغزواني، 2016) ،شديد الصلابة مضغوط قصير و ممتلئ يصل قطره الى 2 متر، وله فروع كبيرة و ملتوية و ملساء يحمل العديد من الاغصان مختلفة الحجم و القطر بحيث تشكل شجرة الزيتون العام(على نصوح، 2002).

3. الاغصان

يتكون راس الشجرة من شبكة قوية من الافرع و الاغصان ، تتميز الاغصان باللون الرمادي المحضر و يستمر نموها من فصل الربيع الى الخريف يبلغ طولها 10 سم و يتغير على حسب صنف الشجرة وقتها فهي تحمل الزهور ثم الفواكه (محمد الامين، 2017) حيث نجد ثلاث انواع من الاغصان المختلطة و المثمرة .

4. الاوراق

تتوضع اوراق الزيتون على الافرع بوضعية متعاكسة يكون شكلها متطاول يأخذ شكل المغزل يتراوح طولها من 3 الى 8سم و عرضها من 1الى 2.5سم ، و تكون غالبا حافة الورقة ملساء حسب (محمد و مواهب، 2016).
تكون الاوراق الموجودة على الشتلات صغيرة الحجم غضة و محتواها من الكلوروفيل مرتفع و من ثم يكون لونها اخضر داكن و تتجدد الاوراق كل ثلاث سنوات و يتغير شكلها و حجمها حسب كل صنف لكن خصائصها الرئيسية متماثلة في معظم الاصناف (villa, 2003).

5. الثمار

حسب (محمد الامين، 2017) و اخرون فاكهة الزيتون عبارة عن ثمرة وحيدة النواة الكروية بيضاوية او اهليجية قطرها يتراوح من 1 الى 3سم ابعادها على حسب الصنف .

6. الزهرة (النورة)

تتكور النورات في شجرة الزيتون من عناقية طويلة و مرنة ، قد تحتوي على فروع من 4الى 6 فروع حسب (مغيرة، 2018).

تكون النورة محدودة او غير محدودة ،يختلف عدد الازهار في الازهار وفقا للأصناف ،حيث يتراوح متوسط الزهور من 10الى 40 لكل عقود.

كما ذكر نظمي خليل 2019و ان شكل الازهار منتظم و تتركب :

الكاس : يتألف من 4الى 5 سبلات ملحومة و يكون دائم الخضرة و قصير .

✓ التويج : يتشكل من 4 بتلات ملحومة و بلون اصفر .

✓ الطلع : يتشكل من سداتين متعاكسة على التويج بواسطة فيلية قصيرة ، ينتهي كل منهما بمتك حامل

لحبوب اللقاح تكون من فصين لونهما اصفر .

✓ المتاع : عبارة عن كربلتين في المبيض للجو.

تمكن (Amrouche, 1977) من التمييز بين الثلاثة انواع من الزهور :

➤ ازهار كاملة و هي ازهار خنثى محتوية على اعضاء جنسية مذكرة و مؤنثة

➤ ازهار كاملة مذكرة و هي لا تحمل مبيضا او يكون المبيض فيها مختزلا

➤ الازهار بها كامل والمدقة غير كاملة بدون بويضة

7. الزهار

تمتد مرحلة الازهار في الاشجار الزيتون ما بين شهر مارس و مايو تبعا للظروف المناخية السائدة كدرجات الحرارة و الرطوبة و غيرها من العوامل الحيوية الاخرى ، تبدا هذه العملية عندما تصيح درجة حرارة الجو 20درجة مئوية (محمد و نضيف، 2007. محمد الامين، 2017) تنقسم الازهار في اشجار الزيتون الى نوعين هما :

○ زهر ذكري و يشكل ما نسبته 70 بالمئة من المجموعة الكلي للأزهار .

○ زهر كامل ذكري و انثوي مما يشكل مجموعة 30 بالمئة من المجموع الكلي للأزهار .

حسب (محمد و نضيف، 2007. محمد الامين، 2017) فان عملية الازهار عمل ، مركبة يشترك فيها

الكثير من العمليات الفيزيولوجية .

يمكن تلخيصها في اربع مراحل :

- مرحلة تكوين الجنين في ابط الاوراق خلال شهر جوان و على الافرع و الاغصان التي نشأت حديثاً خلال فصل الربيع، وفي هذه المرحلة لا يمكن تحديد نوع الجنين اذا كان جنينا لتكوين غصن او زهرة.
- مرحلة تميز البراعم و فيها يتم تحديد نوع البراعم التي نشأت اساس بعدد ساعات البرودة التي مرت بها شجرة الزيتون منذ بداية الازهار و تظهر فيها عناقيد تحمل نموات الازهار .
- هي مرحلة تفتح الازهار و التلقيح و في كلتا المرحلتين الثالثة و الرابعة يجب توفر ساعات زمنية محددة تكون فيها درجات الحرارة مرتفعة بشكل نسبي و في بعض السنوات لا تزهو الشجرة بسب قلة ساعات البرودة و في فصل الشتاء.

6-دورة حياة الزيتون

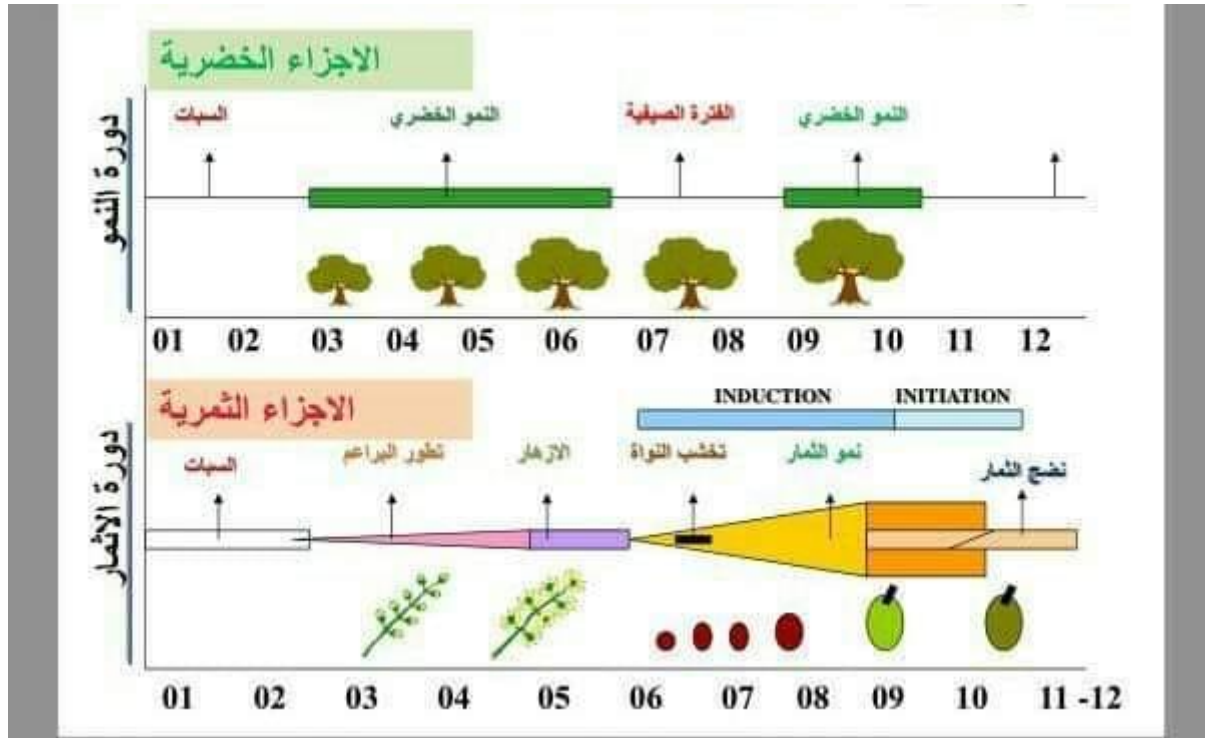
ان دورة حياة الزيتون تشبه دورة حياة اشجار مثمرة اخرى، و تمتلك اشجار الزيتون دورة حياة تبدأ من البذرة مروراً بالعديد من المراحل حتى الموت

تقسم حياة شجرة الزيتون الناتجة عن البذرة من الناحية الإنتاجية الى أربعة اطوار رئيسية هي:

-مرحلة النمو (1-10 سنوات): وهي مرحلة تربية التاج ونمو النبات الفتى، وتبدأ من المشتل (مرحلة البذرة) وتنتهي مع بداية دخول الشجرة في الاثمار. خلال هذه المرحلة يتطور المجموع الجذري والورقي للشجرة، وبالتالي فاحتياجات الشجرة للأزوت كبيرة لتكوين انسجتها، وخلالها نصادف قليلاً من الازهار وقد ينعدم الاثمار، كما يمكن تحذير العقل المأخوذة من الطرود بسهولة خلال هذه المرحلة. مرحلة الدخول في الاثمار (10-50 سنة): وهي المرحلة الفاصلة بين طور الفتوة وطور البلوغ (الاثمار المليء). ففي نفس الوقت الذي تتابع فيه الشجرة النمو والتطور تظهر بدايات الحمل، وهنا تصل الشجرة لاتزان في النسبة ما بين المجموع الخضري والجذري.

-مرحلة الاثمار المليء (50-150 سنة) يتباطأ في هذه المرحلة بشكل كبير النمو الخضري والجذري للشجرة. ويمكن إطالة مدة هذه المرحلة بتقليم الاثمار العقلاني وبعمليات الخدمة المناسبة.

- مرحلة الشيخوخة (اكبر من 150 سنة): تتميز هذه المرحلة بتناقص الحمل التدريجي، ويمكن ان يتسارع هذا لأسباب خارجية (إصابات مرضية وحشرية، نقص الخدمة، ظروف بيئية قاسية). ويمكن ان تتناقص او تتزايد طول مدة هذه المراحل حسب الظروف الزراعية للشجرة والاصناف وتقنيات الإنتاج. (صابر، 2016 و ايتار، 2018).



صورة 3 يوضح دورة حياة شجرة الزيتون (صابر، 2016 و ايثار، 2018).

7- طرق اكثار الزيتون

لا تعطى زراعة بذور الزيتون نباتات مطابقة للصفة، لذلك يعتبر التكاثر الخضري للأصناف التجارية المرغوبة هو الأسلوب الأمثل لإنتاج الشتلات سواء بالتطعيم على أصول بذرية أو خضرية، أو باستخدام العقل بأنواعها المختلفة، أو السرطانات المفصولة من أشجار نامية على جذورها، ويجب الاهتمام بخلو الأجزاء النباتية المستخدمة في الإكثار من الإصابة بالأمراض أو الآفات و أن تؤخذ من أمهات معتمدة عالية الإنتاج.

يمكن اكثار الزيتون بعدة اساليب من بينها □

1 تكاثر جنسي عن طريق نوى

2 تكاثر خضري بطرق مختلفة منها :

- الاكثار بالفسائل (*Bouturage*) يعتمد مبداه على وضع أجزاء من النباتات عديمة الجذور في التربة، يستعيد الجزء المزروع قدرته على النمو من جديد ليعطي نبتة كاملة بإعادة تشكيل الجذور العرضية (Robert et al, 1998).

و حسب (Peyerun et al, 2007) يعتمد الاكثار بالفسائل على قطع جزء او فسيلة من الجزء النامي من الغصن، وتتكون مجموعة من خلايا اللامتمايزة تدعى *cal* تحت الجرح الناتج عن القطع لتعطي جذور عرضية و تنتج نباتات جديدة

- الاكثار بالترقيد (*Marcottage*) هو نوع خاص من الاكثار بالفسائل، اين تبقى الفسيلة متصلة ب النبتة الام طوال فترة تكوين الجذور (Robert et al, 1998).
- الاكثار بالسرطانات (*Drageonnage*) تنمو العديد من الفسائل حول جذور الاشجار او من الجذور القريبة

من الجذع تقطع مجموعة من هذه الفسائل من الجذع وتزرع مباشرة في التربة، وكون الفسائل الناتجة عن اصول برية تطعم وهي على النبات الام ثم تنقل الى الارض الدائمة ، و يعاب على هذه الطريقة ما تخلفه من ضعف للشجرة الام لكثرة قطع الفسائل .

• الاكثار بالتطعيم (*Greffage*) هو عبارة عن تركيب برعم أو أكثر أو جزء من نبات على نبات آخر ينتج عنه التئام الجزأين سوياً.

وتُجرى عملية التطعيم للنباتات على طبقة من الكامبيوم مستمرة بين اللحاء والخشب، ومن الأفضل أن تكون النباتات منتمية إلى نفس السلالة وأفضلها على الإطلاق إذا كانت من نوع واحد (وهذا لا ينفي وجود التكاثر بهذا النوع بين الأجناس وبعضها).

• الإكثار بالزرع يعتبر (معروف، 2000) ان مصطلح التكاثر الجنسي تعبير غير دقيق، و الاصح هو ان نقول الاكثار جنسي .

و حسب (Tourte et al, 2005) كل الاحداث المتعلقة بهذه العملية تجري على مستوى عضو متخصص

الزهر التي غالباً ما تحتوى على نوعين من اعضاء التكاثر اثنوية و ذكورية، و نتيجة ذلك تكون مزدوجة الجنس هذه الطريقة كانت فعالة، فهي طويلة و تستغرق وقت طويل و غير منصوح بها من قبل المزارعين و تستعمل فقط من اجل تحسين اشجار الزيتون و الحصول على اصناف جديدة .

8-القيمة الغذائية والصحية للزيتون

لثمار الزيتون قيمة غذائية مرتفعة، فهي غنية بالمواد الكربوهيدراتية 91% ، البروتين 2.1 % ، الإملح المعدنية 5.1% ، السليولوز 8.5% ، الفيتامينات المختلفة. بالإضافة إلى محتواها العالى من الزيت 51-02 % ولزيت الزيتون المستخلص بالطرق الطبيعية.

فوائد صحية و غذائية جمة لتركيبه الكيماوى المتميز عن الزيوت النباتية الأخرى :

- 1- محتواه العالى من الحامض الدهنى الأحادى(حامض الأوليك) الذى له فوائد عظيمة فى الطب الوقائى.
- 2- تركيبة المتوازن من الأحماض الدهنية العديدة عدم الإشباع (مثل لين الأم).
- 3- محتواه من مضادات الأكسدة ،لحماية الأحماض الدهنية الغير مشبعة من الأكسدة الذاتية.
- 4- محتواه من الفتيامينات المختلفة خصوصا فيتامين E & A .
- 5- محتواه من البييتاستيرول الذى يحول دون الأمتصاص المعوى للكوليسترول .
- 6- محتواه من السيكلوار الذى ينشط الإفراز البرازى للكوليسترول من خلال زيادة إفراز العصارة الصفراوية.

الدراسات العديدة أوضحت أن زيت الزيتون له علاقة إيجابية بكل من :

- أمراض الجهاز الهضمي، الأضطرابات المعوية، الإمساك، القرح، حموضة المعدة، تنشيط الكبد وزيادة إفراز العصارة الصفراوية الحصوات المرارية نمو المخ وشبكة الأعصاب للجنين والأطفال بعد الولادة هشاشة العظام ،الشيخوخة والأورام الكوليسترول تصلب الشرايين وأمراض القلب السكر الأمراض الجلدية .
- قال رسول الله صلى الله عليه وسلم: "كلوا الزيت وادهنوا به فإن فيه شفاء من سبعين داء منها الجزام" وفي روايه أخرى "كلوا الزيت وادهنوا به فإنه طيب مبارك"

9- فوائد اوراق اشجار الزيتون

لقد وصف الله تعالى شجرة الزيتون كلها وليس زيتها فقط بانها مباركة

يأتي العلم الحديث ليكشف شيئاً من تلك الفوائد فقد نشرت مجلة MOLECULES، في عام 2010 بحثاً اشار الى خواص المضادة للأكسدة في خلاصة اوراق شجرة الزيتون و تحتوي اوراق الزيتون على مباركات فينولية مثل اوليوروبين، و هيدروكي تايروزول و التايروزول و غيرها و هذه المركبات خواص مضادة للأكسدة و فعالية ضد الجراثيم، ووجود الفينولات و غيرها من المضدات للأكسدة الطبيعية يمنع تأكسد الدهون و يقلل من تكوين الجذور الحرة (free radical) التي تتلف خلايا الجسم (محمد و مواهب، 2016).

1- الاثر المستفاد من الاوليوروبين Oleuropeine

تشكل الاوراق المصدر الاغنى بالاوليوروبين من بين بقية الاجزاء و الاخرى لشجرة الزيتون ، اذ يحتوي الكيلوغرام الواحد من الورق مقداره حوالي الغرامين من هذه المادة وله فوائد جمة من بينها □

1. عزيت مقاومة شجرة الزيتون لشتى اشكال العفائن و البكتيريا و الحشرات لوجود هذه المادة فيها.
2. قامت بعضت الشركات الدوائية مثل شركة ابجون UPJOHN الامريكية بدراسة الفعالية المضادة الحيوية للاوليوروبين على مجموعة كبيرة من الفيروسات ، وجد انه فعال ضد جميع الفيروسات التي تم فحصها بفيروس الايدز و فيروس الهربس .(محمد و مواهب، 2016).
3. حفظ ضغط الدم ففي عام 1962 وجد احد العلماء الإيطاليين ان الاوليوروبين او خلاصة ورق الزيتون يخفض ارتفاع ضغط الدم في الحيوانات المختبرية ، هذه نتيجة الملفة للنضر حفزت العديد من العلماء للبحث عن فوائد علاجية اخرى ضمن السنوات التالية فقد وجد مجموعة من العلماء في جامعة ميلان للعلوم الصيدلانية ان الاوليوروبين او خلاصة ورق الزيتون، يمنع عملية اكسدة هذه لو حدثت يمكن ان ينتج عندها ما يسمى بالكولسترول السيء، و الذي يؤدي الى انسداد الشرايين التاجية و من ثم الجلطة القلبية .(شهرزاد، 2006).
- من هنا استنتج بعض العلماء ان مادة الاوليوروبين او خلاصة ورق الزيتون، يمكن ان تزيد من مقدار تدفق الدم في الشرايين التاجية، و تتضمن ضربات القلب بالإضافة الى تقليل التشنجات و الاضطرابات المعوية (شهرزاد، 2006).
4. حفظ مستوى السكر في الدم في دراسة العالم حسن فياض العزاوي – استاذ مساعد في مساعد في قسم العلوم الاساسية في كلية الزراعة بجامعة بغداد و باحث متخصص في الكيمياء السريرية البيولوجية قام بالاستخدام مادة الاوليوروبين او خلاصة وقت الزيتون

بطريقة جديدة الى درجة نقاوة تصل الى 100 % بالإضافة الى مستخلص ورق الزيتون بتراكيز مختلفة من الاوليوروبين او خلاصة ورق الزيتون و دراسة تأثيراته العلاجية على ارتفاع سكر الدم في الارانب المخبرية وفي الاشخاص المصابين بداء السكري .

شملت دراسة الاستاذ العزاوي تأثير المادة على مستقبلات الانسولين, و هو الهرمون المنظم ل مستوى السكر في الدم, و الخلايا النسيجية المنتجة ل هذا الهرمون في البنكرياس لعل ابرز نتائج مجموعة الاكتشافات هذه هو القدرة الفائقة للاوليوروبين او خلاصة ورق الزيتون على تخفيض سكر الدم لدى مرضى السكري مما يفوق 300 ملغرام في ديسي متر في من الدم . (fontanazza et Baldoni, 1990 .kara, 2002).

2-اوراق الزيتون و هشاشة العظام

تشير دراسة نشرت في مجلة EUR J. NUT الى ان خلاصة اوراق الزيتون يمكن ان تفيد في وقاية النساء في سن الضهي (سن الياس للنساء) من هشاشة العظام .
قد تتصح النساء في سن الضهي بتناول المركبات الفينولية في الزيتون، كي تساهم في الوقاية من عملية ترقق العظام و التي تزداد انتشارا عادة في ذلك السن .

3-اوراق الزيتون و الخلايا السرطانية

لأوراق الزيتون خصائص معروفة في تثبيط خلايا سرطان الدم و سرطان القولون، و قد تؤدي للوقاية من السرطان و نشرت مجلةINT J,CANCER بحثا اشار الى الخواص المضادة ل سرطان الجلد القتامي (Melanoma) في خلاصة اوراق شجرة الزيتون، كما ان اوراق الزيتون يمكن ان تثبط من خلاق ورم الدماغ (غلايوبلاستوما).
واضهت الدراسة ان اوراق الزيتون الغنية بمركب هيدروكسي تتيرول يمكن ان تبطئ نمو خلايا سرطان الثدي.

10 فوائد الطبية لأوراق الزيتون

- ذات تأثير قابض و معقم.
- الاوراق المغلية تستعمل كخافض قوي للحرارة.
- تحتوي على مركبات طبيعية و هي تقتل الميكروبات و اجناسا من الفيروسات و الفطريات.
- يعالج المرض الذي يحدثه فيروس يسمى هيريس .
- يساعد على تخفيف عوارض المرضى المصابين لمرض نقص المناعة المكتسبة، فهو يقوي جهاز المناعة و يعطي الجسم المؤونة و الذخائر ل مكافحة الالتهابات.
- يكافح الوهن و تعب الجسم، الالام التي تنتج عن الامراض المزمنة و الخطيرة مثل الايدز و السرطانات، يكافح الفيروسات التي يسبب هذه الامراض عن طريقين الاولى منع تكاثر الفيروسات و الثانية تنشيط و تفعيل اجهزة المناعة لإنتاج خلايا خاصة تقاثل الفيروسات .
- يستعمل في معالجة امراض الرجح و الإنفلونزا التي لا يمكن معالجتها بمضادات الالتهاب.
- يساعد ورق الزيتون المغلي في تخفيض مستوى السكر غي الدم.
- يعالج امراض تشنج العضلات و المفاصل .

11- البيئة المناسبة لنمو الزيتون

تعتبر منطقة حوض البحر الأبيض المتوسط من أفضل المناطق لزراعة أشجار الزيتون، حيث تتميز بشتاء بارد ممطر وصيف حار جاف. ولا تثمر أشجار الزيتون إثمارا تجاريا ما لم تتعرض لكمية مناسبة من البرودة شتاءً تكفي لدفع الأشجار للإزهار.

كما أن تعرض الأشجار إلى درجات من الحرارة المرتفعة المصحوبة برياح جافة ورطوبة منخفضة خلال فترة الإزهار والعقد والفترة الأولى من نمو الثمار يؤدي إلى جفاف الأزهار وعدم اكتمال عمليتي التلقيح والإخصاب وتساقط الثمار بدرجة كبيرة، وعدم تعطيش الأشجار خلال هذه الفترة يحد من هذه الآثار الضارة.

12- بعض الآفات و الامراض التي تصيب الزيتون

شجرة الزيتون للإصابة بالعديد من الامراض و الآفات سواء الحشرية منها او المرضية من بينها ما يلي :

حشرة الزيتون الرخوة

تصيب الأوراق والأفرع والأغصان الغضة، جسم الحشرة نصف كروي شمعي يتميز بوجود تخطيط على سطحه العلوي على شكل حرف H ، يتدرج لون الحشرة من البني الفاتح إلى الأسود (الهبابي) عند اكتمال النمو، تفرز الحشرة مادة عسلية تسقط على الأوراق والأفرع والثمار ينمو عليها فطر العفن الأسود، يفضل أن تكافح هذه الحشرة في طور الحوريات المتحركة قبل أن تتغذى بالقشرة الواقية في يوليو وأغسطس بالرش بأحد الزيوت المعدنية الصيفية بمعدل 1% مضاف إليه مبيد الباسودين أو أكتيليك بمعدل 1.5 في الألف. (المرجع الالكتروني للمعلوماتي) .



صورة 4. حشرة الزيتون الرخوة (المهد الوطني لوقاية النباتات، 2011).

حشرة الزيتون القشرية:

الحشرة لونها بنفسجي يغطيها قشرة بيضاوية لونها أبيض مائل إلى الرمادي الفاتح ذات سرة جانبية للأنتى أو قشرة مطولة سرتها طرفية للذكر، ولهذه الحشرة 4-5 أجيال متداخلة في العام. وتصيب الحشرة كل أجزاء الشجرة وتسبب بقعا حمراء على الثمار، في حالة الإصابة ترش الأشجار شتاءً بعد التقليم بأحد الزيوت المعدنية الصيفية منفردة أو مخلوطة بأحد المبيدات الحشرية



صورة 5 حشرة الزيتون القشرية (المهد الوطني لوقاية النباتات، 2011).

حشرة الزيتون القطنية:

تتغذى الحشرة على الأزهار، وتفرز كمية كبيرة من الشمع الأبيض يغطي النورات الزهرية، كما تفرز مادة عسلية ينمو عليها فطر العفن الأسود، وتؤدي الإصابة إلى جفاف الأزهار وتساقطها، إعاقة عملية التلقيح وبالتالي قلة المحصول، ذبول وسقوط الأوراق وانخفاض كفاءة التمثيل الضوئي نتيجة تغطية الفطر الهبابي للأوراق (المهد الوطني لوقاية النباتات، 2011).



صورة 6 حشرة الزيتون القطنية (المهد الوطني لوقاية النباتات، 2011).

عين الطاوس او التبقع

هو مرض يصيب اوراق الزيتون حيث يحفظ في فصل الشتاء و على الاوراق المتساقطة على الارض و على الاشجار. و بسبب درجة الحرارة التي تصل الى 25 % يتطور المرض و ايضا كمية الامطار المعتبرة تساعد المرض على التطور ايضا



صورة 7 مرض الزيتون عين الطاووس. (الحكيم الاخضر, 2004)

12- الامة الاقصادفة

تكم الامة الاقصادفة لشجرة الزيتون فف استعمالها فف مءالات عءفة منها :

- استعمال ثمارها فف استءراء الزفء لما له من فوائد صءفة و ءذائفة بالفضافة الى استءلاك ءراء من الثمار الءراء مكاملة النمو فف التءلل و الثمار الناضءة فف التءبل .
 - ففستءم ءءب الزيتون فف بعض اءراء الصناعفة مءل صناعة افءر انواع الاءاث المنزلف.
- اما اوراق الزيتون لها اءمة ءببرة فف مءالءة امراض الاسنان و اللءة عند مضءها ءراء، لبقافا عصر الثمار (الءسب) استعمالات عءفة منها :

- ✓ تسمف الاراضف
- ✓ تستعمل ءوقوء
- ✓ هاذا بالفضافة الى ءور اشءار الزيتون فف ءفض التربة من الانءراف (بوظءان و سءرافف, 2005).

الفصل
الثالث: الطرق و
الوسائل

الأنشطة البيولوجية

الأنشطة البيولوجية للنباتات الطبية معروفة منذ عصور ما قبل التاريخ، ومع ذلك لم تطبق حتى بداية القرن 20 حيث بدأ العلماء في الاهتمام به . ان المركبات الفينولية الموجودة في النباتات ما جعلت العلماء يبحثون عن طرق لاستكشافها (Ghedira, 2005).

أظهرت العديد من الدراسات أن المركبات الفينولية تلعب دورا مهما في صحة الإنسان بسبب أنشطتهم الدوائية المختلفة مثل مضاد للفيروسات ، مضاد للالتهابات ، مضاد للسرطان ، مضاد للحساسية ومضاد للميكروبات ووقائي للقلب وموسع للأوعية الدموية (Ladoh *et al*, 2015).

في هذا القسم ، نقدم العمل التجريبي الذي تم تنفيذه في:

- مختبر الكيمياء الحيوية، كلية علوم الطبيعة والحياة. جامعة من الأخوين منتوري قسنطينة الجزائر.
- مركز بحوث التكنولوجيا الحيوية CRBT قسنطينة الجزائر.

1-الادوات المستعملة

وعاء

بيشر 500 مل و 1000 مل

جهاز طحن كهربائي

مخلاط Agitateur

جهاز الاستخلاص Rotavapeur

علبة بتري Boite petrie

ميزان حساس

جفنة

ملعقة

Micro pipette 10-100ml

Micro pipette 100-1000ml

جهاز تسخين حراري

جهاز للقراءة على حسب طول موجات

2-المواد المستعملة

اوراق الزيتون

ماء مقطر

ميثانول -بيثانول

3-المادة النباتية المستعملة هي الزيتون حيث مرت بعدة مراحل قبل الخضوع للنشاطات البيولوجية و هي :

• القطف الجني

تم قطف اوراق الزيتون في شهر افريل 2022 من منطقة الشرق القسنطيني تم حصاد النبات بعناية فائقة منحتى لا تتدهور العناصر العضوية والمعدنية الموجودة. حيث يتميز المكان ب ارض خصبة و مناخ شبه جاف و هذا يعود الى موقع الجغرافي الذي يعتبر سببا قويا في كونها منطقة زراعية من المقام الاول .

• التجفيف دام مدة تقريبا شهر

بعد الحصاد ، تم تنظيف الأوراق وغسلها بماء الصنبور ، من أجل التخلص من أي غبار ومواد غريبة مثل الرمل والترربة والآخرين. ثم تم تجفيفها لمدة 15 يوما في مكان جاف وبعيدا عن الأشعة الطاقة الشمسية، للحفاظ على سلامة الجزيئات قدر الإمكان .

• الطحن

بعد التجفيف يتم سحقها باستخدام مطحنة كهربائية حتى يتم الحصول على مسحوق ناعم تم تقديمه لإعداد مقتطفات، لاستخدامها في الدراسة الكيميائية النباتية وبيولوجي.

• الاستخلاص

يتم الاستخلاص بواسطة مذيبات خاصة حيث استعملنا في عملنا هذا الايثانول. حيث تمت مرحلة الاستخلاص

حسب مايلي :

قمنا بوزن 10 غرام من مسحوق العينة و اضفناه الى 700 من إيثانول ملتر و 300ملتر من الماء المقطر

ثم قمنا ب خلط المحلول لمدة 24 ساعة باستخدام جهاز Agitateur .

بعد الخلط نقوم بعملية الترشيح و تغطيتها جيدا لمنع وصول الضوء اليها و وضعها في الثلجة.

ثم باستعمال جهاز Rotavapeur ل تجفيف العينة على البخار لمدة 8 ساعات بعد ذلك القيام بدراستها.



2



1

تحصلنا على هذه النتيجة بعد الطحن



3

صور8. توضح اوراق الزيتون و المراحل التي مرت بها .



صورة 9 توضح مراحل الاستخلاص

4-تحديد عائد الاستخراج (Détermination de rendement d'extraction)

لتحديد ناتج عائد الاستخراج للمركبات الفينولية نقوم بحساب النسبة بين وزن المستخلص الجاف ووزن النبات المسحوق المستخدم. يتم التعبير عنها كنسبة مئوية وفقا للصيغة التالية □

$$\text{Rendement d'extraction (\%)} = \text{PS} / \text{PP} \times 100$$

حيث □ PS تمثل وزن المستخلص الجاف بالغمات

PP تمثل وزن النبات المسحوق بالغمات

عائد الاستخراج بالنسبة لأوراق الزيتون هو % = 100. p/10

5-التحديد الكمي للبوليفينولات (TPC) Quantification des polyphénols totaux

1-5المبدا

يعتمد تحديد إجمالي البوليفينول على تحديد التركيز الكلي لمجموعات الهيدروكسيل الموجودة في المستخلص. كاشف فولين سيوكالتو (Folin-Ciocalteu)، في وسط قلوي، حيث تقوم بأكسدة الفينولات إلى أيونات الفينولات وتقلل جزئيا من هذه الأحماض غير المتجانسة، وبالتالي تكوين مركب موليبدو-تونغستيك (molybdo-tungstique) أزرق اللون. يتم قياس درجة تركيز اللون الأزرق الذي تم الحصول عليه بواسطة مقياس الطيف الضوئي عند 760 نانومتر، ويتناسب الامتصاص مع كمية الفينولات الموجودة (Ribéreau-Gayon et al., 1968).

5-2 طريقة العمل

وفقا لبروتوكول (Muller *et al.* 2010) قمنا باذابة 20 ميكرو لتر من المستخلص حيث يضاف الميثانول إلى 100 ميكرو لتر من كاشف Ciocalteu و 75 µl من Na₂CO₃ يضاف إلى الخليط، ويحرك الخليط ويحضن في الظلام ودرجة حرارة الغرفة لمدة 2 ساعة، يتم إجراء الاختبار ثلاث مرات. في الوقت نفسه، يتم تحضير اللون الأبيض بنفس الطريقة عن طريق استبدال المستخلص بالمذيب المستخدم (الميثانول). يتم قياس الامتصاص عند 765 نانومتر بواسطة مقياس الطيف الضوئي للأشعة فوق البنفسجية. (Perkin Elmer).
يستخدم حمض الغال كمعيار لمنحنى معايرة.

6-التحديد الكمي للفلافونويدات (TFC) Quantification des flavonoïdes totaux

6-1 المبدأ

تحتوي مركبات الفلافونويد على مجموعة هيدروكسيل حرة على مستوى ذرة الكربون رقم 5 التي من المرجح أن تعطي في وجود كلوريد الألومنيوم تغيير في اللون من الأصفر إلى البرتقالي أو الأحمر و هذا راجع الى وجود ايونات Al³⁺

اللون الأصفر الناتج يتناسب طرديا مع كمية الفلافونويد الموجودة في المستخلص (basli A et al ; Ciulei,1982 ; 2012).

6-2 طريقة العمل

ناخذ 50 µL من المستخلص ثم نضيف 130 µL من الميثانول و 10 µL من محلول Ch₃cook مع 10 µL من AL(NO₃)₂9H₂O يترك لمدة 40 دقيقة ثم بعد ذلك نقوم بالقراءة على طول موجة 415 نانومتر (Türkoğlu *et al.* 2007)

7-تحضير الشاهد

50 µL من المستخلص مع 150 من الميثانول (Mustafa,2012)

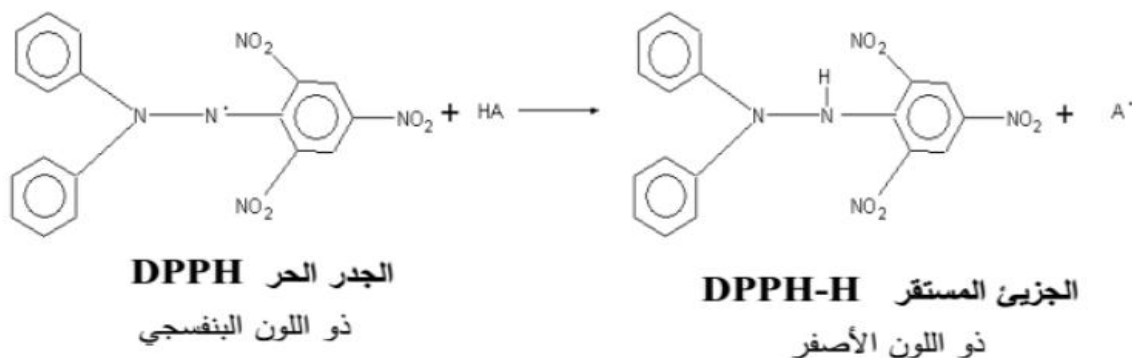
8-الأنشطة المضادة للأكسدة في المختبر Les Activités Anti-Oxydants in -vitro

يتم استخدام التركيزات المحضرة لجميع الطرق حيث قمنا بتحضير كمية 4 ملغ من المستخلص، تم إذابتها في 1 مل من الميثانول مع 7 تركيزات مختلفة (سلسلة تخفيف واحدة).

1.8- اختبار DPPH (ثنائي فينيل هايدرازيل هيدرازيل Picrylhydrazil Diphenyl) -

المبدأ

يعتمد هذا الاختبار على تثبيط الجذور الحرة حيث يترك لمدة 30 دقيقة مباشرة مع مستخلص المضاد للجذور، مع العلم أن الجذر DPPH يتفاعل مع جزيئة مضاد للجذور ليتحول إلى DPPH-H مع فقدان الامتصاصية بطول الموجة الأعظمية 438 نانومتر (Blois, 1958).



الشكل 04 معادلة تثبيط جذر DPPH في وجود مضادات الجذور الحرة (أمينة و حنان، 2014)

نقوم بحساب النسبة المئوية للتثبيط A% وفقا للمعادلة التالية:

$$A\% = \frac{A_0 - A_i}{A_0} * 100$$

A_0 : الامتصاصية الضوئية للجذر الحر في غياب المستخلص

A_i : (الامتصاصية الضوئية للخليط) الجذر+ المستخلص لمدة 30 دقيقة (سميحة و إيمان، 2017).

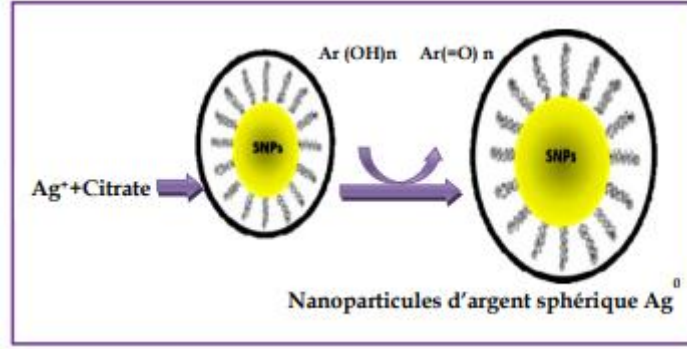
2. طريقة العمل

ناخذ 40 μ L من المستخلص + 160 من محلول DPPH يترك في الضلام لمدة 20 دقيقة ثم نقوم بالقراءة على الموجة 423 نانومتر (Blois, 1958).

2.8. اختبار Activité Silver Nanoparticule (SNP) assay .

المبدأ

يتم تحديد نشاط معدن وفقا لطريقة (Mustafa ozyurek, 2012). حيث يعتمد على تقليل Ag^+ الى جسيمات الفضة النانوية الكروية Ag_0 . يستخدم Trolox كمعيار.



صورة 10 يمثل كيفية تقليل Ag^+ إلى جسيمات الفضة النانوية الكروية Ag^0 (Ozyurek *et al*, 2012).

2. تحضير محلول SNP

نقوم بوضع 50 مل من $AgNO_3$ ثم نقوم بتسخينه لمدة 10 دقائق نقوم بإضافة 5 مل من ثلاثي صوديوم السترات 1% و نضيفه قطرة بقطرة الى ان يتغير اللون الى اللون الاصفر بعد ذلك يترك لكي يبرد.

3. طريقة العمل

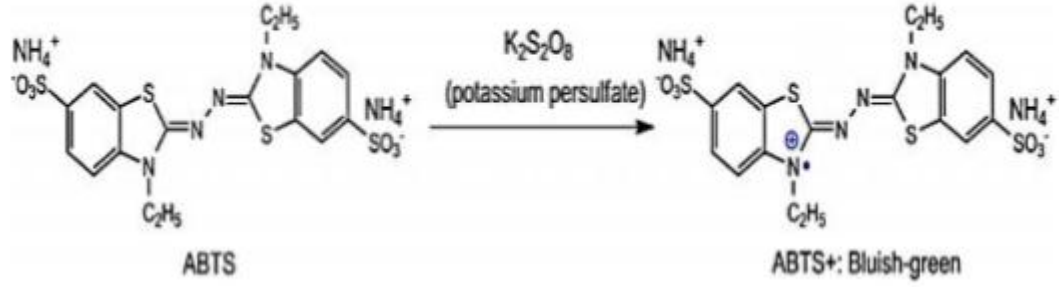
نأخذ 20 μL من المستخلص و 130 μL من محلول SNP مع اضافة 50 μL من H_2O مع التسخين لمدة 30 دقيقة في درجة 25° ثم يؤخذ للقاء على الموجة 423 نانومتر .

3.8 اختبار ABTS (Scavenging activity) Acide 2,2'- Azino-Bis (3 Ethylbenz-Thiazoline-] [(6-Sulphanique

يعتمد اختبار ABTS على مضادات الأكسدة و قدرتها على تثبيت الجذر الكاتيوني $ABTS^+$ ذو اللون الأزرق المخضر الذي يتحول إلى عديم اللون عن طريق حبس البروتون بواسطة مضادات الأكسدة في وجود بيرسلفات البوتاسيوم ($K_2S_2O_8$).

يتم تحديد النشاط المضاد للأكسدة عن طريق تغير لون المحلول ويتم التعبير عنه بواسطة النسبة المئوية للتثبيط (PI) للامتصاص عند 734 نانومتر ، الطول الموجي الذي يكون فيه الجذري $ABTS^+$ (Chen *et al*, 1997).

لديه شريط امتصاص مميز (Sarr *et al*, 2015).



شكل 05 يمثل تشكيل جذري الكيتوني مستقر ABTS+ من ABTS (Xiao *et al*, 2020).

تم قياس هذا النشاط حسب المعادلة التالية

$$\text{ABTS (\%)} = [1 - (\text{Aech} / \text{Ac})] \times 10$$

Aech □ امتصاصية المستخلص

Ac □ التحكم في الامتصاص

2. طريقة العمل

نقوم بأخذ 160 μL من محلول ABTS تم نضيف 40 μL من المستخلص ثم يترك لمدة 10 دقائق في الظلام

ثم نقوم بالقراءة طول موجة 734 نانومتر (Re., 1999) تم استخدام BHA و BHT كمعايير مضادة للأكسدة بتركيزات تتراوح من 0.0016 إلى 0.1 ملغ /مل.

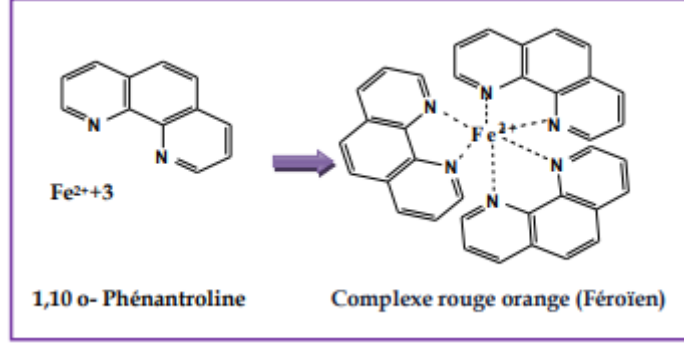
4.8 نشاط Phénantroline

المبدأ

يتم تحديد نشاط الفينانترولين تبعاً لطريقة Szydłowska-Czerniaka. (2008). ويستند إلى تخفيض Fe^{3+}

إلى Fe^{2+} Ion في وجود مضادات الاكسدة. تفاعل أيون Fe^{2+} المشكل مع أورثو فينانترولين L'ortho- Phénantroline لإعطاء لون برتقالي احمر. يتم تسجيل الامتصاص عند 510 نانومتر.

BHT و BHA تستخدم كمعايير مضادة للأكسدة .



شكل 06 يمثل تشكيل Fe+2-phenantroline (Apak et al., 2007)

2. طريقة العمل

تم تقييم نشاط الفينانثرولين بالطريقة التي اتخذها Szydłowska-Czerniaka *Et Al.* (2008)

حيث اخذنا 10 ميكرو لتر من المستخلص الميثانولي لأوراق الزيتون و تم خلطها مع 50 ميكرو لتر من $FeCl_3$ 0.2% و 30 ميكرو لتر من فينانثرولين (0.5%) و 110 ميكرو لتر من ميثانول. تم تحضين الخليط لمدة 20 دقيقة عند 30 درجة مئوية و تم إجراء قياس الامتصاص عند 510 نانومتر باستخدام قارئ Microplate 96-Well. تم استخدام BHT و BHA كمعايير للمقارنة.

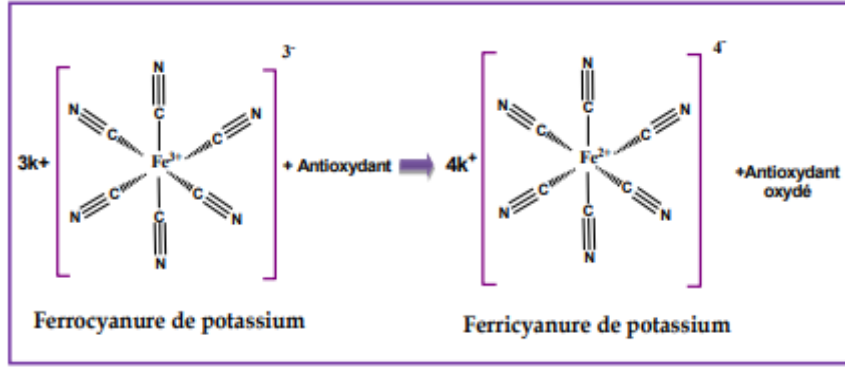
أعطيت النتائج على أنها A0.50 والتي تتوافق مع التركيز الذي يعطي 0.5% من الامتصاص.

5.8 اختبار النشاط البيولوجي (FRAPE) Reducing Power

المبدأ

ترتبط القدرة المختزلة للجزيء بقدرته على نقل الإلكترون و يمكن أن تكون بمثابة مؤشر مهم على نشاطها المضاد للأكسدة.

في هذه التقنية، تتفاعل المواد ذات القدرة على التخفيض مع فيروسيانيد البوتاسيوم Potassium Ferricyanide 1% لتشكيل فيروسيانيد البوتاسيوم، والذي بدوره يتفاعل مع كلوريد الحديد ليؤدي إلى مجمع لديه أقصى امتصاص عند 700 نانومتر. يتغير اللون الأصفر للمحلول إلى الأخضر والأزرق اعتمادا على القوة المختزلة للعينة التي تم اختبارها.



شكل 07 يمثل آلية التفاعل لاختبار القدرة المختزلة (Gülçin, 2012).

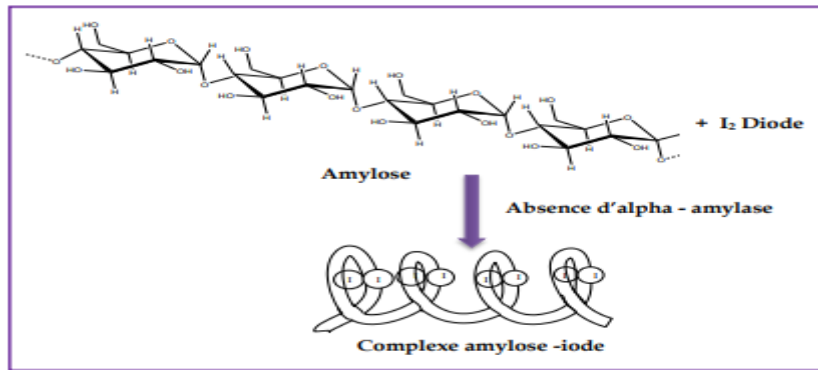
2. طريقة العمل

ناخذ 10 UI من المستخلص مع 40 UI من Phosphate Buffer Ph=6.6 مع 50 UI من Potassium Ferricyanide 1% مع تسخين على درجة حرارة 50 درجة لمدة 20 دقيقة ثم نضيف 50 UI من Tri-Chloro Acetic Acid (TCA) 10% مع 40 UI من الماء المقطر و 10 من (0.1%) UI FeCl3 ثم نقرأ على 700 نانومتر (Zovkokončićet *et al*, 2010)

6.8. تقييم النشاط المثبط (لألفا أميلاز) Apha-Amylase

المبدأ

تم تنفيذ النشاط المثبط A الأميليز باستخدام اليود/ يوديد البوتاسيوم (Zengin *et al*, 2014) (IKI) مع بعض التعديلات. ألفا أميلاز الثدييات، الذي تفرزه غدة البنكرياس واللعاب على أنه إنزيم تحلل السكر من خلال عصير البنكرياس في الأمعاء هو إنزيم الذي يتمثل دوره الأساسي في تحلل نشا الطعام. تثبيط التحلل المائي الكربوهيدرات عن طريق ألفا أميلاز في الجهاز الهضمي، تؤخر الهضم وإطالة أوقاتها مما يسبب انخفاضاً في معدل الامتصاص الجلوكوز وبالتالي انخفاض مستويات الجلوكوز البلازما وخفض ارتفاع السكر في الدم (Hong *et al*, 2008).



شكل 08 يمثل تشكيل amylose-iodine في غياب ألفا الأميليز.

2. طريقة العمل

نأخذ 10 ميكروليتر من مستخلص النبتة نضع في كل بئرالميكروبلاك 20 ميكروليتر من الأنزيم. مع 150 ميكروليتر Tampon Ph=8. نضع الميكروبلاك في الحاضنة لمدة 10 دقائق في درجة حرارة 37°C 10 ميكروليتر من D'amidon مع 10 Substrat. نقرأ النتائج في جهاز Ecteur Microplaque عند T0 ونضعها في الحاضنة مرة اخرى لمدة 15 دقيقة. و نقرأها مرة اخرى على طول موجة 630 nm .

9- اختبار ستيودنت Test/t student

اختبار T هو نوع من الإحصاءات الاستدلالية المستخدمة لتحديد ما إذا كان هناك فرق كبير بين وسائل مجموعتين ، والتي قد تكون مرتبطة في ميزات معينة. يتم استخدامه في الغالب عندما تتبع مجموعات البيانات. يستخدم اختبار T كأداة لاختبار الفرضيات، مما يسمح باختبار افتراض ينطبق على مجموعة سكانية (Adem, 2022) .

تم إجراء جميع اختبارات مضادات الأكسدة التي أجريت في المختبر في ثلاثة أضعاف (N = 3) ويتم التعبير عن النتائج على النحو التالي: متوسط \pm الانحراف المعياري (Sd) باستخدام Microsoft .

النتائج المعبر عنها في المتوسط \pm خطأ قياسي. جميع الحسابات و تم تقديم قيم CI50 / A0.5 بالإضافة إلى التمثيلات الرسومية بواسطة برنامج إكسل ستات 2016 على ويندوز.

الفصل الرابع مناقشة النتائج

1-التحديد الكمي البوليفينول الكلي (Dosage Des Polyphénols Totaux)

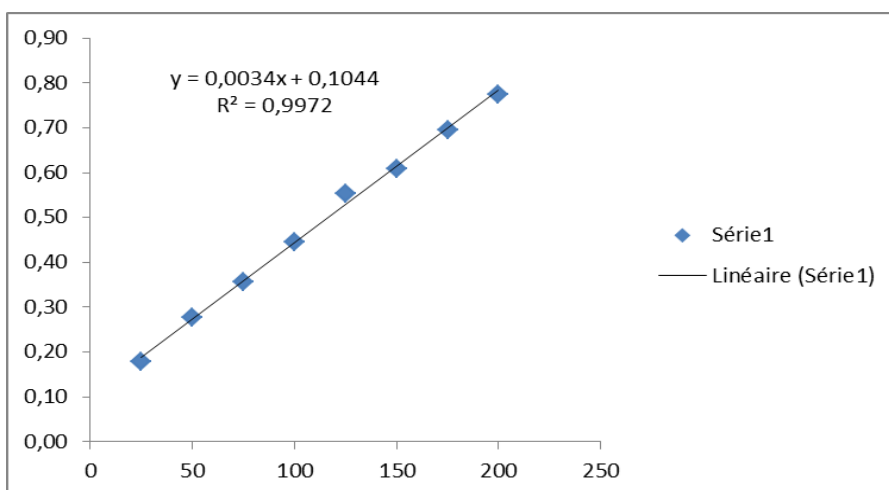
تم تحديد الكمي لإجمالي البوليفينولات باستخدام معادلة الانحدار الخطي لمنحنى المعايرة من سلسلة من تركيز حمض الغاليك Acide Gallique (من 0 إلى 200 ملغم / مل) كمعيار.

النتائج التي تم الحصول عليها هي متوسط ثلاثة تكرارات زائد أو ناقص نسبة الخطأ، وفقا للمعادلة .

$$Y = A X + B$$

يتم التعبير عن القيم الذي تم الحصول عليها . EAG / G ES.

AG : حمض الغاليك، EAG : مكافئ حمض الغاليك، ES: مستخلص جاف.



شكل 8 منحنى معايرة حمض الغاليك (EAG / g ES).

جدول 2 □ التحديد الكمي البوليفينول الكلي

معادلة رسم المنحنى البياني	كمية البوليفينولات الكلية	المستخلص
Y= 0,0034 X + 0,1044	(en mg EAG/g ES)	الاثانول
	142.94	

جدول 03 يمثل الامتصاص المناسب لمجموعة تركيز حمض الغاليك

التركيز (µg/ml)	250	200	150	200	50
امتصاص	0.9544	0.7844	0.6144	0.4444	0.2744

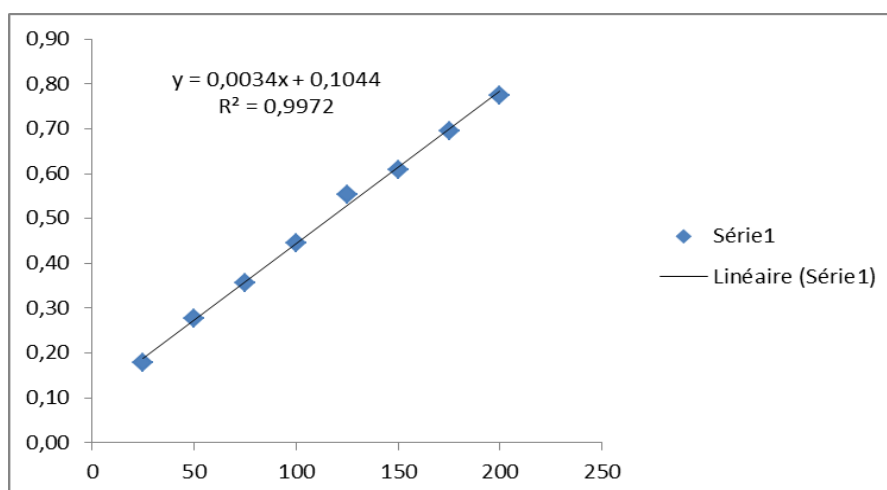
اظهرت النتائج ان المستخلص الميثانولي لأوراق الزيتون غني جدا بالبوليفينول حيث قدرت ب 142.9 EAG / g ES .

2-التحديد الكمي الفلافونويدات الكلية

تم تقدير كمية الفلافونويدات بناء على تكوين مركب بين Al^{3+} و flavonoids، من خلال ظهور اللون الأصفر في المستخلص الميثانولي دلالة على ان العينة غنية بالفلافونويدات .

يتم التعبير عن محتوى الفلافونويدات µg QE/g ، ويتم حسابها من منحنى معايرة كيرسيتين (Quercétine) في نطاق تركيز من 200 الى 3.125 ميكروغرام / مل..

. النتائج التي تم الحصول عليها هي متوسط ثلاث تكرارات زائد او ناقص نسبة الخطأ وفقا للمعادلة $y = ax + b$



شكل 9 منحنى معايرة . :منحنى معايرة الكيرستين

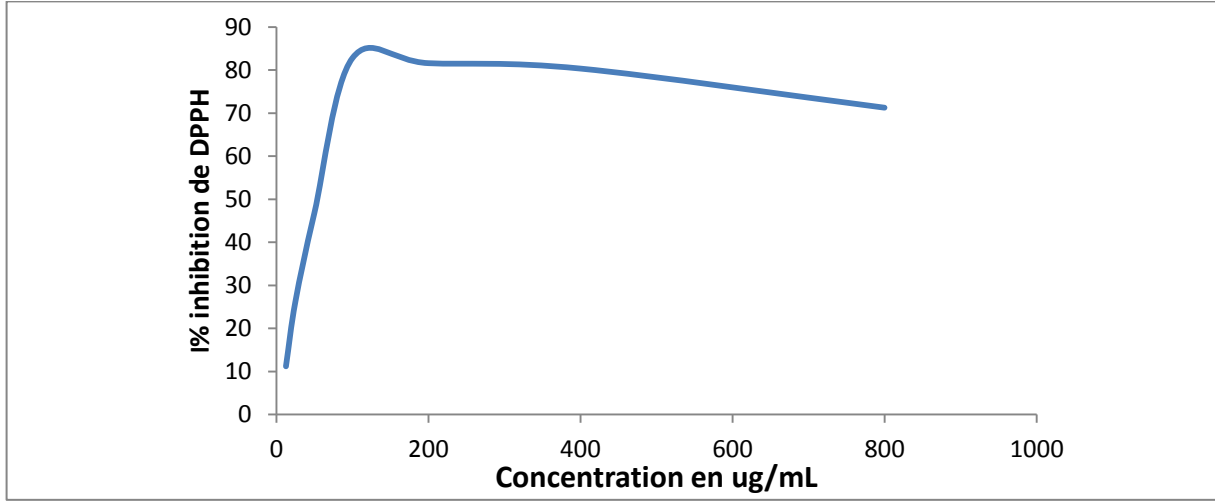
فيما يتعلق بمحتوى الفلافونويد في مستخلصنا ، نلاحظ أن مستخلص الميثانول كان غني بالفلافونويدات حيث قدرت

كميته ب 26 ميكروغرام EQ/mL

3-تقييم الأنشطة البيولوجية

1 اختبار DPPH

تم قياس نشاط التخفيض الجذري ل DPPH وفقا للبروتوكول الموصوف من قبل(Blois, 1958).



شكل 10 منحنى بياني يمثل نشاط DPPH بدلالة التركيز

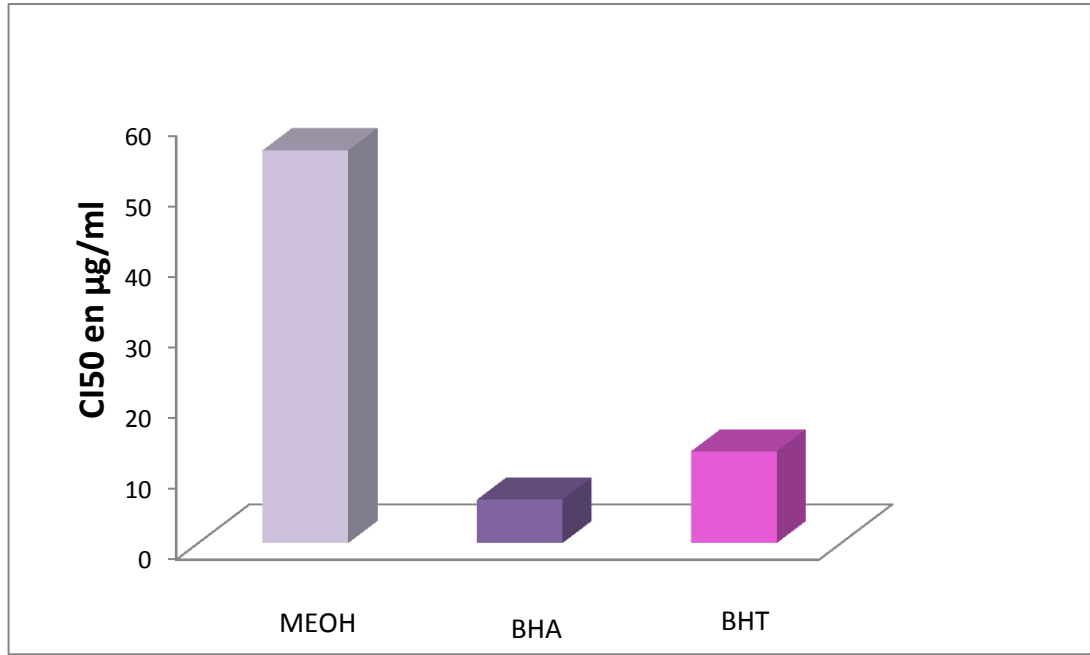
مناقشة النتائج

يظهر تحليل مضادات الأكسدة بطريقة التثبيط الجذري DPPH أنه يتم الحصول على أفضل نشاط للمستخلص الميثانولي لأوراق الزيتون بتركيز 200 ug/mL حيث سجل نسبة تثبيط 80%

و توافق ما توصل اليها كل من (Yahyaoui et Silat, 2018) ان هناك نشاطا مضاد للجذور اتجاه DPPH لمستخلص الميثانولي لأوراق الزيتون.

من اجل فهم اكثر ل نشاط اختبار المضادات الأكسدة في المستخلص الميثانولي، حددنا قيمة IC50 ميكروغرام / مل.

والتي تعرف بأنها تنسيق لمستخلص مضادات الأكسدة الضروري لتثبيط وتقليل 50% من DPPH الراديكالية. سمحت لنا قيم CI50 المحسوبة بتقييم ومقارنة فعالية المستخلصات كلما كانت القيمة أصغر، كلما زاد نشاط مضادات الأكسدة لمسح الجذور الحرة. يتم توضيح قيم CI50 للمقتطفات المختلفة في الشكل



شكل 11 اعمدة بيانية تمثل قيم CI50 للمستخلص الميثانولي المتحصل عليه عن طريق اختبار DPPH

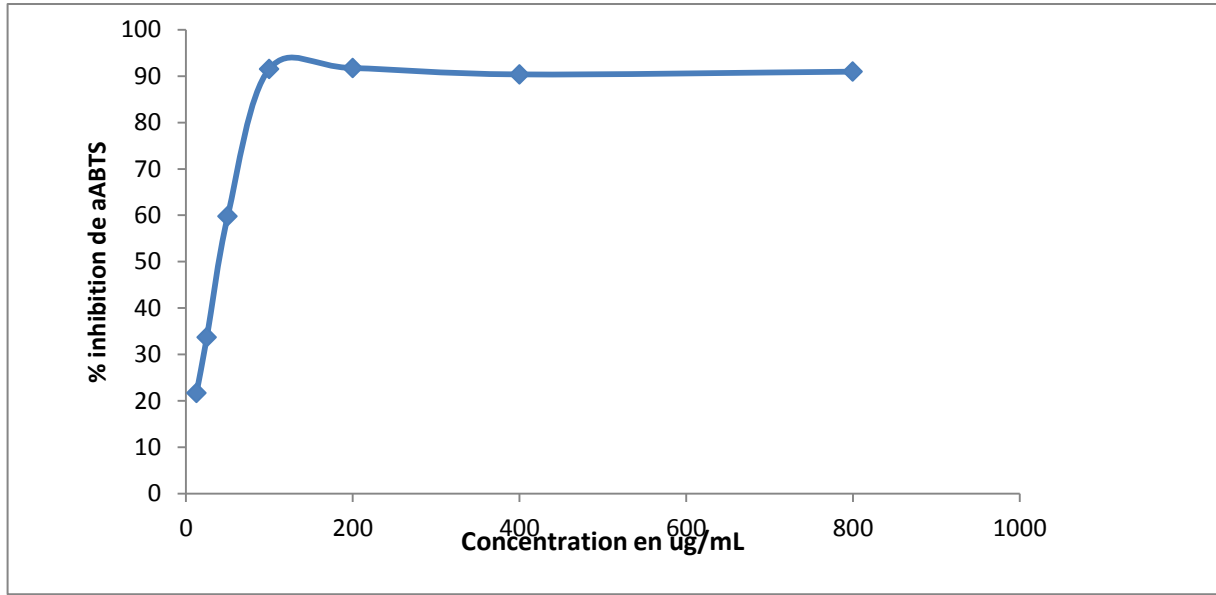
وفقا للشكل نلاحظ ان المستخلص الميثانولي له نشاط المضاد للأكسدة DPPH حيث قدرت (55.64± 3.12) IC50 ميكروغرام/مل لا يزال أقل من نشاط BHA و BHT على التوالي (6.14± 0.41) ميكروغرام / مل. (12.99±0.41) ميكروغرام / مل .

2- اختبار ABTS (Activité du piégeage du cation radical ABTS)

من أجل التحقق من فعالية مضادات الأكسدة من مستخلص التي تم الحصول عليه ضد DPPH الجذرية.

استخدمنا اختبار ثاني على أساس القدرة على محاصرة البروتون الجذري ABTS الكاتيونية.

يعتمد هذا الاختبار على قدرة مضادات الأكسدة على تثبيث ABTS+ الجذري الكاتيوني من مستخلص لونه الأزرق مخضر عن طريق تحويله إلى ABTS عديم اللون ، عن طريق محاصرة البروتون بواسطة مضادات الأكسدة.



شكل 12 منحنى بياني يوضح نشاط ABTS عند تراكيز مختلفة من مستخلص

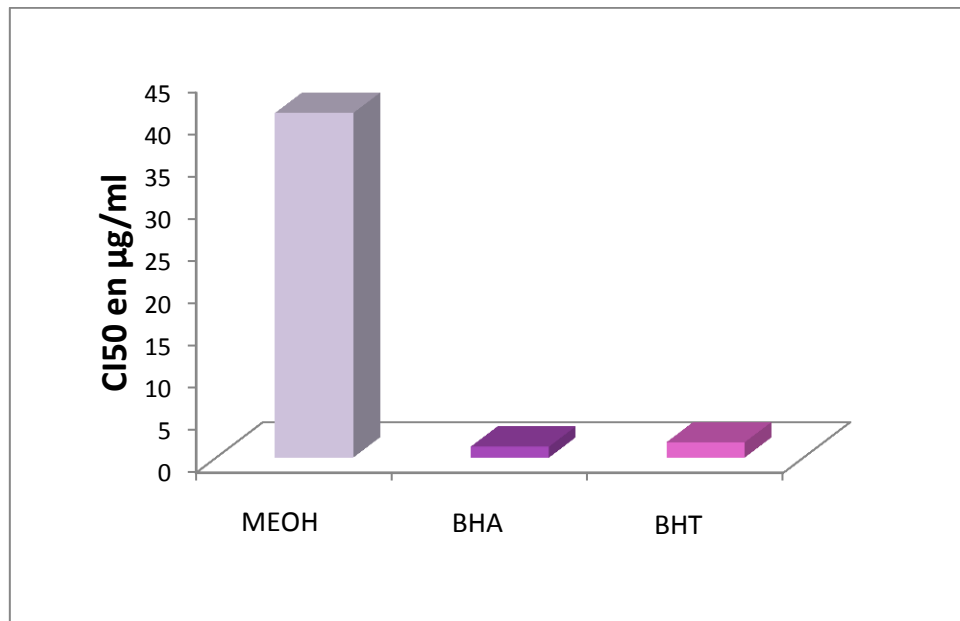
يظهر تحليل مضادات الأكسدة بطريقة التثبيط الجذري الكتيوني ABTS أنه يتم الحصول على أفضل نشاط بتركيز

100 µg/mL مع تثبيط 90%

وفقا للمنحنى البياني السابق، نلاحظ أن معدل التثبيط يزداد مع زيادة التركيز المستخدم.

أظهرت النتائج أن المستخلص الذي تم دراسته يتمتع بنشاط مضاد للأكسدة، وتعتمد شدة هذا النشاط على التركيز

المختلف لمستخلص الميثانولي. عند أقصى تركيز (800 ميكروغرام / مل)، وجد أن مستخلص الميثانول يمثل نشاطا مضادا للجذور مع نسبة تثبيط تبلغ 81,97%.

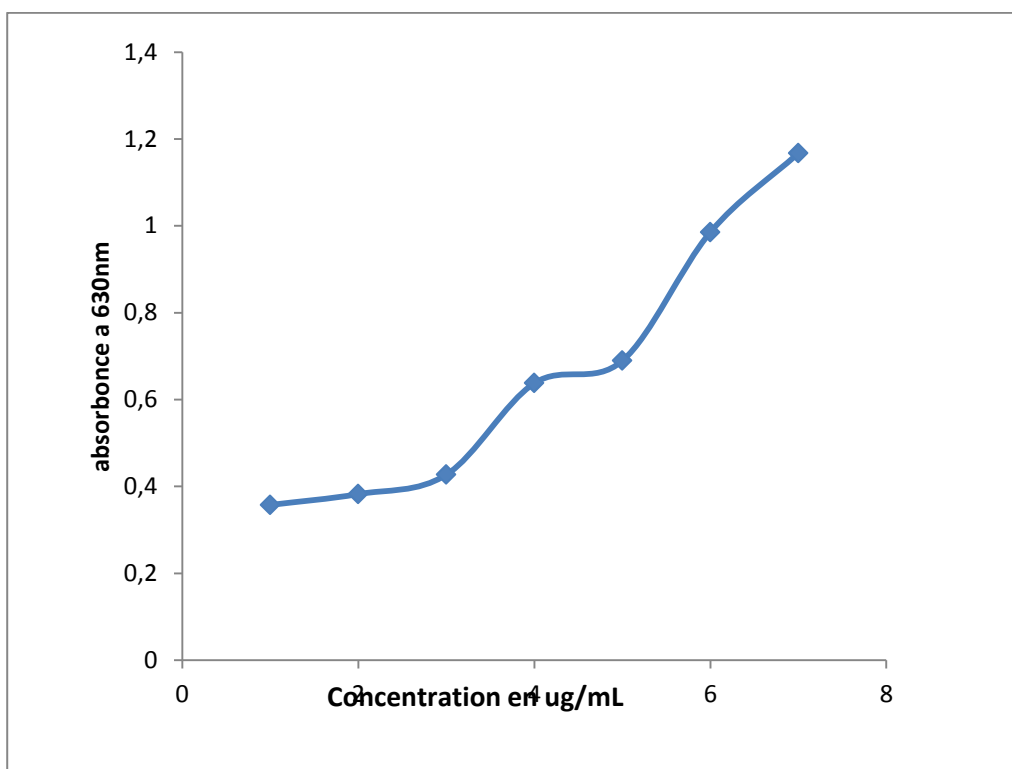


شكل 14 اعمدة بيانية تمثل قيم CI50 للمستخلص الميثانولي المتحصل عليه عن طريق اختبار ABTS

يوضح IC50 للمستخلص والمعايير أن مستخلص MeOH لديه إمكانية محاصرة لأهم جذور ABTS+ التي يقدرها IC50 (40.77ug / ml) ، لكنه يظل أقل نشاطا من النشاط المضاد للأكسدة في BHA (0.30 ± 1.29 ميكروغرام / مل).

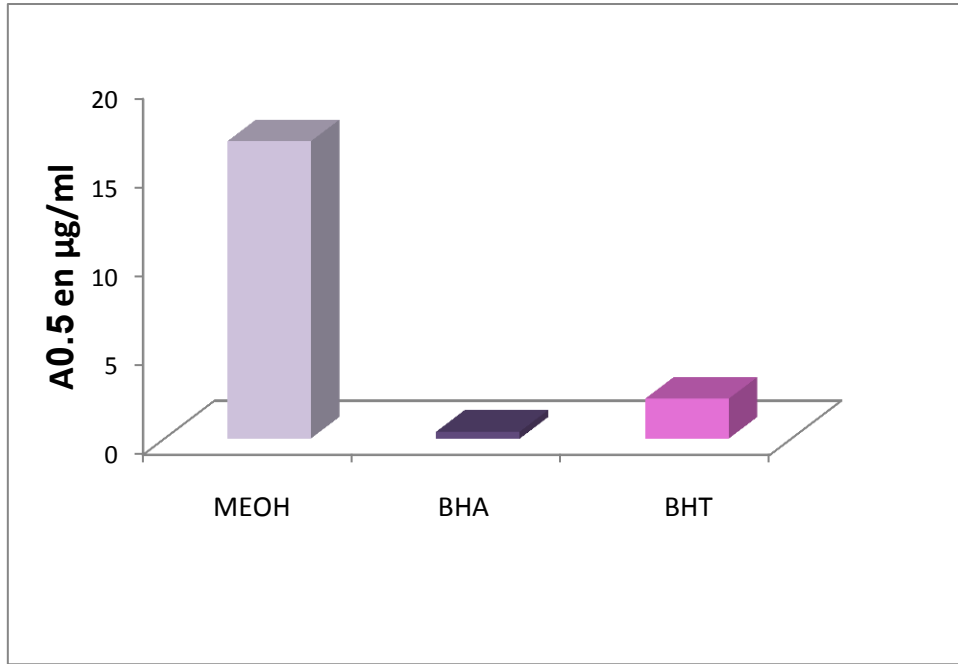
BHT (0.10 ± 1.81 ميكروغرام / مل)

Phenontroline -3



شكل 13 منحنى بياني يوضح نشاط Phenanthroline في مستخلص الميثانولي لاوراق الزيتون.

من خلال المنحنى البياني نلاحظ ان أفضل امتصاص و نشاط لل Phenanthroline يكون عند 200 ميكروغرام / مل مع امتصاص أقصى يبلغ 1.19% .



شكل 15 اعمدة بيانية تمثل قيم A05 للمستخلص الميثانولي المتحصل عليه عن طريق اختبار phenanthroline

من خلال التحليل الإحصائي للنتائج، وجد أن المستخلص لديه القدرة على تقليل الحديد المعتمد على الجرعة

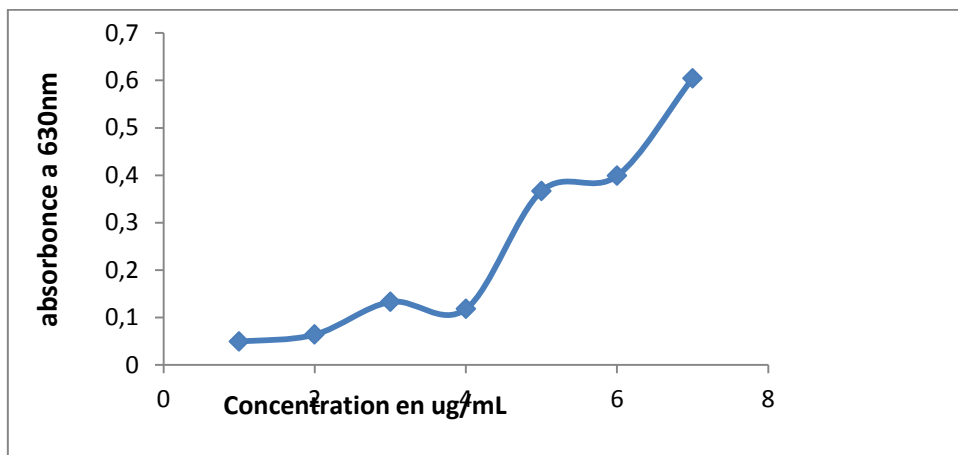
(Fe³⁺) عند تركيز 200 ملغم / مل، يحتوي مستخلص Meoh على نشاط اختزال ممتاز للحديد (Fe³⁺).

ان المستخلص الميثانولي لديه نشاط مضاد للأوكسدة حيث قدرت A0.5 ب (16.70±2.91) ميكروغرام / مل و

تبقى هذه الفعالية منخفضة مقارنة بفعالية كل من Bha و Bht على التوالي (0.93±0.07) ميكروغرام / مل (±0.17)

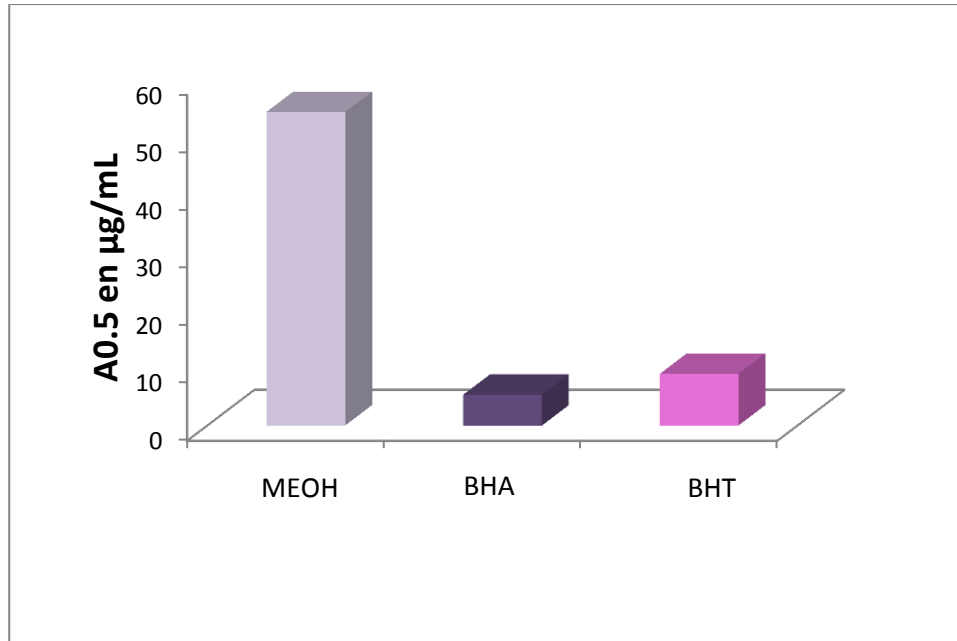
(2.24) ميكروغرام / مل .

Reducing Power -4



شكل 16 منحنى بياني يوضح نسبة Reducing Power في مستخلص النبتة

من خلال المنحنى البياني نلاحظ ان أفضل امتصاص و نشاط لل Redusing Power يكون عند 200 ميكروغرام / مل مع امتصاص أقصى يبلغ 0.6 %.



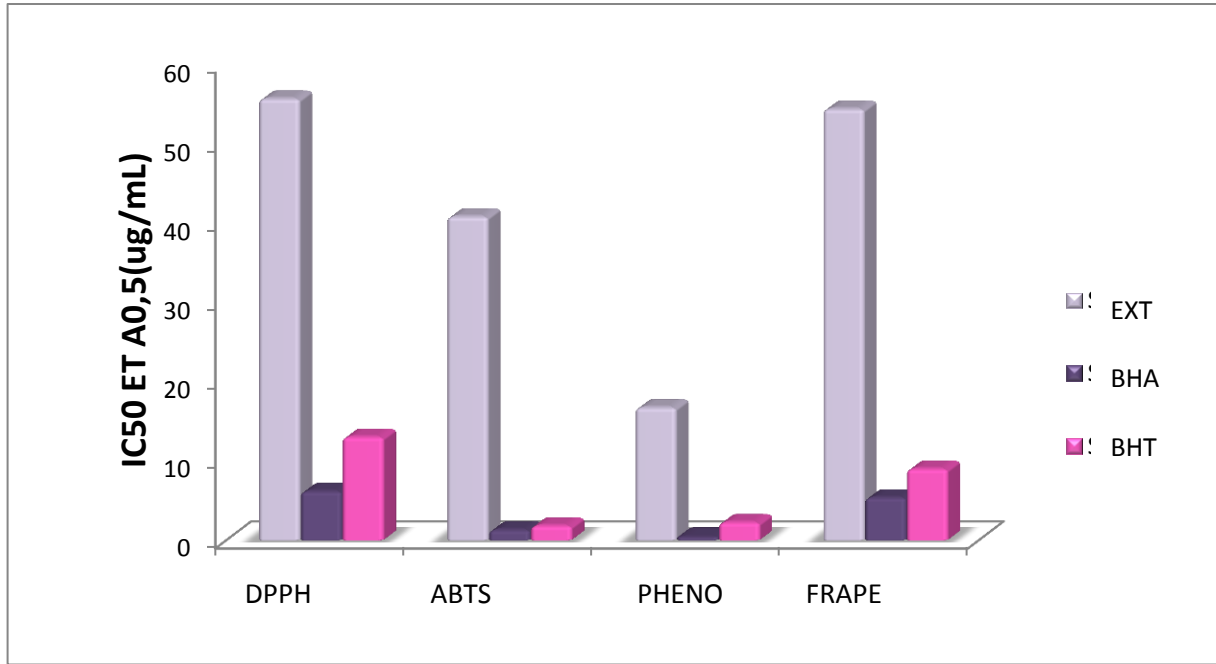
شكل 17 اعمدة بيانية تمثل قيم A0.5 للمستخلص الميثانولي المتحصل عليه عن طريق اختبار Frappe

من خلال الاعمدة البيانية لاحظنا ان A0.5 للمستخلص الميثانولي له نشاط جيد حيث بلغ (54.35 ± 3.18) ميكروغرام / مل ، و تبقى هذه الفعالية منخفضة مقارنة بفعالية كل من Bha (5.35±0,71) ميكروغرام / مل و (8.97±3.94).

جدول 04 يمثل تراكيز A و I_{c50} (Ug/MI) للنشاطات البيولوجية التي اجريت

reducteur Pouvoir A0.5(ug/mL)	DPPH IC50(ug/mL)	ABTS IC50(ug/mL)	phenanthroline A0.5(ug/mL)	
3,18±54,35	55,64 ^a ±3,12	40,77±1,99	16,70±2,91	المستخلص
5,35±0,71	6.14±0.41	1.29±0.30	0,93±0,07	BHA
8.97±3.94	12.99±0.41	1.81±0.10	2,24±0,17	BHT

a و b تمثل نتيجة التحلي الاحصائي



شكل 18 اعمدة بيانية تخص المقارنة بين المستخلص و المواد التجارية BHA ,BHT

4-المقارنة باستخدام Test/T- De Student

بعد استخدامنا ل Test/T- De Student قارنا تراكيز المستخلص و المواد النقية المتوفرة في السوق (Bha و

$P \leq 0.001$ (Bht

اثبت التحليل الاحصائي ان التجارب جد معنوية ($P = 0.001$) لابد من توسيع الدراسة الى مستخلصات اخرى

ل اوراق الزيتون . Acetone) و كذلك جمع عينات من مناطق مختلفة لاوراق الزيتون

الجدول المبين اعلاه يمثل مجمل نتائج المتحصل عليها فيما يتعلق بالنشاطات البيولوجية المجراة على المستخلص

الميثانولي لاوراق الزيتون .

انطلاقا من هذا الجدول تم اجراء عملية مقارنات احصائية بين النتائج المتحصل عليها قصد التحقق من ان الفرق من النشاط البيولوجي الراجع ل مستخلص الميثانول و الراجع للمواد الشاهدة (الجزيئات التجارية ذات فعالية) كبير لدرجة الاستنتاج انه من غير الممكن اعتبار المستخلص المتحصل عليه من خلال هذه الدراسة منافس فعال او بديل محتمل للمواد التجارية المتوفرة في السوق (Bht وBha) .

استنادا من اختبار Student للمقارنة الاحصائية من القيم المتوسطة تبين بشكل واضح ان جميع القرون بين

المتوسطات كبير للغاية و من الناحية الاحصائية . يستحيل اعتبار المستخلص بديلا محتملا.

الخلاصة

تمحورت دراستنا حول تثمين لواحد من نباتات ذو اهمية اقتصادية لما له من فائدة (نبات منتج لزيت الزيتون و منتجة للفاكهة ثمار الزيتون) حيث كان ناميا في الشرق القسنطيني الجزائري و مر بعدة مراحل قبل خضوعه للنشاطات و الاختبارات .

حيث ركزنا على النشاطات البيولوجية

- مضادات الاكسدة (Dpph ,ABTS , Phenanthroline Et Reducing Powe)
- ايضا قمنا بتحديد الكمي لل فلافونويدات و البوليفينولات
- و قمنا ببعض النشاطات الانزيمية alpha amylase لكن لم تكن هناك اي نتيجة

لهذا تم إعداد مستخلص: مستخلص الميثانول .

تم اختبار النشاط المضاد للأكسدة بواسطة DPPH الحر الجذري، وأظهرت النتائج التي تم الحصول عليها أن المستخلص التي تم اختباره أظهر نشاطا متغيرا مضادا للأكسدة.

ولوحظ أن المستخلص (الميثانول) يبدي نشاطا كبيرا .

و بالنظر لهذه النتائج فإنه سيكون من الجدير توجيه البحوث المستقبلية نحو البحث عن طرق استخلاص اخرى اكثر فعالية لنتحصل على مستخلصات تقارب فعاليتها الحيوية فعالية مواد الفعالة التجارية .

الملخص

النباتات الطبية هي كل نبات يحتوي على مادة او مواد طبية قادرة على علاج مرض معين، من بين هذه النباتات هي شجرة الزيتون تعرف باسمها العلمي Olea europea، تنتمي العائلة الزيتونية Oleacees لها اصناف عديدة، و هي شجرة دائمة الخضرة، قادرة على تحمل الظروف الغير ملائمة و لها فوائد غذائية و صحية. الهدف من عملنا هو التركيز على دراسة كيميائية نباتية للأجزاء المختلفة من أوراق الزيتون بواسطة مذيّب عضوي هو الميثانول، والتقدير الكمي لإجمالي البوليفينول وإجمالي الفلافونويد ، بالإضافة إلى تقييم النشاط المضاد للأكسدة (DPPH ,ABTS, Asnp, Phenantroline ,Frape) والنشاطات انزيمية α -Amylase في المختبر. اظهرت النتائج ان المستخلص الميثانولي يملك نشاط مضاد للاكسدة جد عالية، ايضا لا كماننا لم نسجل اي نشاط انزيمي بالنسبة ل IC50 و A0.5 كان ذو نشاط عالي و جيد و لكن يبقى ضعيف افعالية مقارنة ب BHA و BHT اذن يمكن اعتبار أن البوليفينول والفلافونويد هما الأكثر مسؤولية عن النشاط المضاد للأكسدة لأوراق الزيتون . تدعم فكرت استعمالها كفايدة صحية.

Summary

*Medicinal plants are every plant that contains a substance or medical substance capable of treating a particular disease, among these plants is the olive tree known by its scientific name *Olea europea*, the olive family *Oleacees* has many varieties, an evergreen tree, capable of withstanding inappropriate conditions and has nutritional and health benefits.*

The purpose of our work is to focus on a plant chemical study of different parts of olive leaves by an organic solvent, methanol, quantification of total polyphenols and total flavonoids, as well as evaluating antioxidant activity (DPPH, ABTS, asnp, phenantroline, frape) and enzymatic activities –amylasea in the laboratory.

The results showed that methanol extract has a very high antioxidant activity, also not as we have not recorded any enzymatic activity. For IC50 and A0.5, it was highly active and good, but remains weakly physical compared to BHA and BHT.

Polyphenols and flavonoids can therefore be considered to be the most responsible for the antioxidant activity of olive leaves. Supports the idea of using it as a health benefit.

résumé

*Les plantes médicinales sont toutes les plantes qui contiennent une substance ou une substance médicale capable de traiter une maladie particulière, parmi ces plantes se trouve l'olivier connu sous son nom scientifique *Olea europea*, la famille des oliviers *Oleaceae* a de nombreuses variétés, un arbre à feuilles persistantes, capable de résister à des conditions inappropriées et a des avantages nutritionnels et de santé.*

Le but de notre travail est de se concentrer sur une étude chimique végétale de différentes parties de feuilles d'olivier par un solvant organique, le méthanol, la quantification des polyphénols totaux et des flavonoïdes totaux, ainsi que l'évaluation de l'activité antioxydante (DPPH, ABTS, ASNP, Phénantroline, Frappe) et des activités enzymatiques – amylase en laboratoire.

Les résultats ont montré que l'extrait de méthanol a une activité antioxydante très élevée, pas non plus car nous n'avons enregistré aucune activité enzymatique. Pour IC50 et A0.5, il était très actif et bon, mais reste faiblement physique par rapport au BHA et au BHT.

Les polyphénols et les flavonoïdes peuvent donc être considérés comme les plus responsables de l'activité antioxydante des feuilles d'olivier. Soutient l'idée de l'utiliser comme un avantage pour la santé.

الملحقات

طريقة تحضير المحاليل

القياس الكمي للبوليفينول الكلي (TPC)

- تحضير كربونات الصوديوم (Na_2CO_3) بنسبة 7.5% :

يتم إذابة كمية 7.5 غرام من Na_2CO_3 في 100 مل من الماء المقطر باستخدام مقطب مغناطيسي للتسخين .

- تحضير فولين سيوكالتيو (FCR) المخفف 10 مرات

يتم استكمال 1 مل من محلول FCR المركز (2 M) عند 10 مل بالماء المقطر (9 مل).

إعداد النطاق القياسي لحمض الغال

تم إذابة كتلة 0.5 ملغ من حمض الغال القياسي في 5 مل من الميثانول للحصول على محلول مخزون بتركيز يساوي 200 جزء في المليون (Sm) ، تم إجراء مجموعة من التخفيفات من الأخير .

القياس الكمي لإجمالي مركبات الفلافونويد (TFC)

- إعداد الحلول

ل 1 مول يتم إذابة خلاص البوتاسيوم 9.80 (CH_3COOK) غرام في 100 مل من الماء المقطر للحصول على محلول S1

ل 10% نترات الألومنيوم ($\text{Al}(\text{NO}_3)_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$) وزن 10 غرام من هذا المنتج في 100 مل من الماء المقطر.

- إعداد مجموعة كيرسيتين القياسية

يؤخذ 1 ملغ من كيرسيتين ويذوب في 5 مل من الميثانول للحصول على محلول 0.2 ملغ / مل (SM). يتم إجراء التخفيفات من هذا الأخير.

النشاط المضاد للأكسدة

- إعداد DPPH

تم تحضير محلول DPPH عن طريق إذابة 6 ملغ DPPH في 100 مل من الميثانول والاحتفاظ به عند -20 درجة مئوية بعيدا عن الضوء. الامتصاص هو 0.5 نانومتر (517 نانومتر) في مقياس الطيف الضوئي.

- إعداد ABTS

يتم خلط كمية 19.2 ملغ من ABTS (7 mM) و 3.3 mg من بيرسلفات البوتاسيوم (K₂S₂O₈ 2.45 mM) و 10 مل H₂O وحمايتها من الضوء لمدة 4 ساعات .

نشاط فينانثرولين

- إعداد الحلول

تحضير محلول فينانثرولين (0.5 %) عن طريق ذوبان 0.05 غرام من 1.10 فينانثرولين في 10 مل من MeOH ، وتحريك ذوبان 0.02 غرام من FeCl₃ في 10 مل من H₂O لمحلول FeCl₃ (0.2 % Ferricchloride FeCl₃).

(FRAP) تقليل نشاط الطاقة

- إعداد المحلول

الذوبان المثير ل 1 غرام من حمض ثلاثي كلورو أسيتيك (TCA) في 10 مل H₂O ، و 1 غرام من فيروسيانيد البوتاسيوم (K₃Fe (CN)₆) في 100 مل H₂O ، و 0.1 غرام من كلوريد الحديدك FeCl₃ في 100 ميكرو لتر

(SNP) فحص نشاط الجسيمات النانوية الفضية

- إعداد المحلول

الذوبان تحت التحريك 0.170 جم من نترات الفضة (10 مم) في 100 مل H₂O ، و 1 جم من سترات الصوديوم الثلاثي (1%) في 100 mLH₂O

تقييم النشاط المثبط لألفا أميلاز

تحضير النشا (0.1%)

عن طريق إذابة 1 ملغ من النشا في 4 مل من الماء ووضع محلول النشا في الميكروويف في عدة دورات من 15 ثانية .

- تحضير محلول HCl (1M)

أضف بلطف إلى 45.83 مل من الماء على حجم 4.17 مل من HCL النقي .

- إعداد حل IKI

يذوب 3 غرام من KI في 100 مل من الماء ، ثم يضاف 127 ملغ من اليود (5 ملليمتر) ويهز حتى يذوب تماما .

- إعداد المخزن المؤقت

عازل فوسفات (درجة الحموضة 6.9) مع كلوريد الصوديوم (35.16 mM) ملغ كلوريد الصوديوم لكل 100 مل عازل)



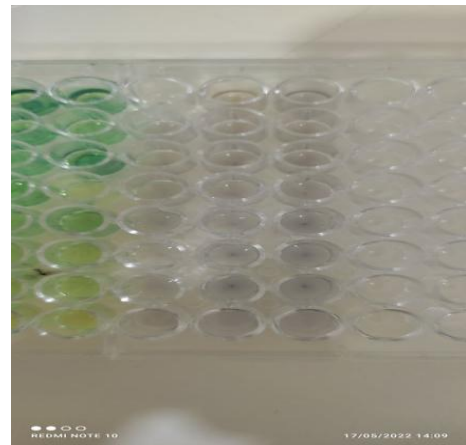
صورة لاختبار PHENONTROLINE



صورة لاختبار ABTS



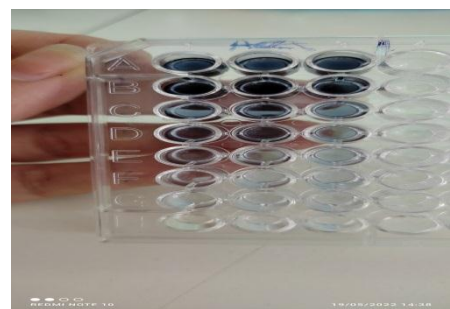
صورة لاختبار FRAPE



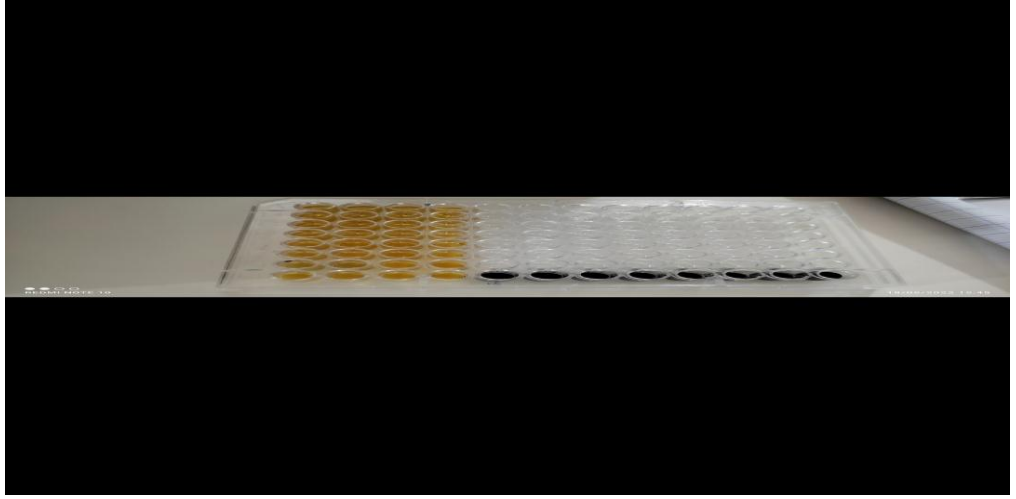
صورة لاختبار SNP



صورة فلافونويدات



صورة لاختبار بوليفينولات



صورة alpha amylase



عملية الاستخلاص



المحلول



الانتهاء من التصفية



عملية الخلط



عملية التصفية



تغذية المحلول

قائمة المراجع

المراجع بالفرنسية

- 1-Adoh Y, Dibong S, NyegueM, DjembissiT, LentaN, MpondoM, YinyangJ, and Wansi, J. (2015).Activité antioxydante des extraits méthanoliques de Phragmanthera Capitata (Loranthaceae) récoltée sur Citrus sinensis. Journal of Applied Biosciences, vol.84, p7636-7643.
- 2-Argenson C., regis S., jourdain J.M., vaysse p.1999.l'olilvier,paris,centre technique interprofessionnel des fruits et légumes,204p.
- 3-Basli, A., Chibane, M., Madani, K., & Oukil, N. (2012). Activité antibactérienne des polyphénols extraits d'une plante médicinale de la flore d'Algérie: Origanum glandulosum Desf. Phytothérapie, 10(1), 2–9.
- 4-Beta, T., Nam, S., Dexter, J. E., & Sapirstein, H. D. (2005). Phenolic content and antioxidant activity of pearled wheat and roller- milled fractions. *Cereal chemistry*, 82(4), 390-393.
- 5-Blois M.S., 1958. Antioxidant determinations by the use of a stable Free Radical. *Nature*, 4617 (181).
- 6-Boery P.1888.les plantes oleagineuses et les plantes alimentaires des régions intertropicales, librairie J.B Bailliére et fils(LIBBF), paris,158p.
- 7-Chen J. H., et Hoo C. T. (1997). Antioxidant activities of caffeic acids and its related Hydrocinnamic Acid compounds. *Journal of Agricultural and Food Chemistry*, 45(7): P.
- 8-Ciulei, I. (1982) Methodology for analysis of vegetable drugs. 67p.
- 9-Ghedira K. (2005). Les flavonoïdes : structure, propriétés biologiques, rôle prophylactique et emplois en thérapeutique. *Phytotherapie*, vol .3,n°4, p 162-169.
- 10-loussert R.et brousse G., 1978- l'olivier.ed.maisoneuvre et larose,paris,477p.
- 11-Re, R., Pellegrini, N., Proteggente, A., Pannala, A., Yang, M., Rice-Evans, C., 1999.Antioxidant activity applying an improved ABTS radical cationdecolorizationassay. *Free Radical Bio. Med.* 26,

12-Ribéreau-Gayon J., Peynaud E., Sudraud P., Ribéreau-Gayon P., 1968. Sciences et techniques du vin. Tome 1. Edition Dunod. Paris. 671p.

13-Sarr SO., Dior FA., Gueye R., Diop A., Diatta k., Diop N., Ndiaye B et Diop YM. (2015). Etude de l'activité antioxydante des extraits des feuilles de *Vitex Doniana* (Verbenacea). *International Journal of Biological and Chemical Sciences*. 9(3): P. 1263-1269.

14-Turkoglu A., Emin Duru M., Mercan N., Kivrak I., Gezer K., 2007. Antioxidant and antimicrobial activities of *Laetiporus sulphureus* (Bull.) Murrill. *Food Chemistry* 101: 267–273.

15-villa P. 2003-la culture d'Olivier (variétés, différents types de culture, les tailles, les engais, les soins, la récolte et la production d'huile d'olive), paris, Ed Devecchi. 143p.

16-Xiao F., Xu T., Lu B., et Liu R. (2020). Guidelines for antioxidant assays for food components. *Food Frontiers*. 1 : P. 60–69.

17-Zovko Cončić M., Kremer D., Karlović K., Kosalec I. (2010) Evaluation of antioxidant activities and phenolic content of *Berberis vulgaris* L. and *Berberis croatica* Horvat. *Food Chem Toxicol.* ; 48 : P. 2176–2180.

قائمة المراجع بالعربية

- 1- ابو زيد، ش، ن(1992). النباتات العطرية ومنتجاتها الزراعية و الدوائية، الدار العربية للنشر ،و التوزيع ص12.
- 2- امين رويحة(1983). تدوي بالاعشاب بطريقة عملية تشمل الطب الحديث و القديم، الطبعة السابعة، دار القلم بيروت لبنان ص 27-28-39.
- 3- الغزواني عزيز ، 2016. الدور السوسيو الاقتصادي و البيئي ل شجرة الزيتون 13 مارس 2016
- 4-دلال سميحة و بن لعيفة إيمان، 8102. الدراسة فيتوكيميائية أولية وقياس النشاطات البيولوجية و التأكسدية لمستخلصات حبوب خمسة أنواع من النجيليات. مذكرة التخرج للحصول على شهادة الماستر في ميتابولزم الثانوي و الجزيئات الفعالة، جامعة الإخوة منتوري قسنطينة. كلية علوم الطبيعة و الحياة..
- 5-سليمانى ب. بوطغان س. ، 2005 -التحكم في تقنية الزراعة الزجاجية (culture in vitro) لنبات الزيتون (olea europeae). بحث ل نيل شهادات الدراسة العليا، معهد علوم الطبيعة، بيولوجيا و فيزيولوجيا النبات، جامعة منتوري قسنطينة، 30 ص.
- 6-العابد ابراهيم(2009). دراسة الفاعلية المضادة لل بكتيريا و المضادة للاكسدة ل مستخلص القلويدات الخام لنبات الضمران raganum nudatum T، رسالة ماجستير، كلية العلوم و علوم المهندس، قسم الفيزياء فرع كيمياء عضوية تطبيقية، جامعة قاصدي مرباح ورقلة الجزائر.
- 7-عاطف محمد ابراهيم و محمد نضيف حجاج، 2007. شجرة الزيتون زراعتها، رعايتها، انتاجها. منشأة المعارف. الاسكندرية جلال حذى و شركاه. ص5 ال77.
- 8-علي نصوص الطاهر ، 2002. شجرة الزيتون المباركة تاريخها و زراعتها و امراضها و صناعتها الدار الكندي للتوزيع و النشر عمان - الاردن
- 9-مغيرة ، ب، ي، 2018. شجرة الزيتون مكتب الارشاد الزراعي قسم الاشجار ، فلسطين ص3.
- 10- محمد حسني جمال و مواهب السوسو 2016. مرفولوجيا و تصنيف شجرة الزيتون. الفاكهة مستديمة الخضرة ص 27-30.
- 8- صابر و ايثار 2016 زراعة الزيتون بالتفصيل

الانترنت

- 1- الموسوعة الحرة .ar.wikipeeda.org
- 2- .Zr3h.mosw3a.com
- 3- [.https://info.wafa.ps](https://info.wafa.ps)
- 4- [.https://quran-m.com](https://quran-m.com)
- 5- [.https://almerja.com](https://almerja.com)
- 6- [.https://www.aoad.org/Olive/alg.htm](https://www.aoad.org/Olive/alg.htm)
- 7- <https://www.sasapost.com/olive>
- 8- l'olivier http://www.maison- huile.com/fr/news.php
- 9- <https://www.investopedia.com/terms/t/t-test.asp> Ademhayes,2022
- 9- <https://small-project.org>

العنوان: دراسة أنشطة البيولوجية لمستخلص اوراق صنف من الزيتون *Olea europea***مذكرة التخرج لنيل شهادة الماستر****ميدان علوم طبيعة و الحياة تخصص التنوع البيئي و فيزيولوجيا النبات**

النباتات الطبية هي كل نبات يحتوي على مادة او مواد طبية قادرة على علاج مرض معين، من بين هذه النباتات هي شجرة الزيتون تعرف باسمها العلمي *Olea europea*، تنتمي العائلة الزيتونية *Oleacees* لها اصناف عديدة، و هي شجرة دائمة الخضرة، قادرة على تحمل الظروف الغير ملائمة و لها فوائد غذائية و صحية.

الهدف من عملنا هو التركيز على دراسة كيميائية نباتية للأجزاء المختلفة من أوراق الزيتون بواسطة مذيب عضوي هو الميثانول، والتقدير الكمي لإجمالي البوليفينول وإجمالي الفلافونويد ، بالإضافة إلى تقييم النشاط المضاد للأوكسدة (*frap* , *phenantroline* , *asnp* , *ABTS* , *DPPH* والنشاطات انزيمية α -*amylase* في المختبر.

اظهرت النتائج ان المستخلص الميثانولي يملك نشاط مضاد للاكسدة جد عالية ،ايضا لا كما اننا لم نسجل اي نشاط

انزيمي

بالنسبة ل IC_{50} و $A_{0.5}$ كان ذو نشاط عالي و جيد و لكن يبقى ضعيف افعالية مقارنة ب *BHA* و *BHT* اذن يمكن اعتبار أن البوليفينول والفلافونويد هما الأكثر مسؤولية عن النشاط المضاد للأوكسدة لاوراق الزيتون . تدعم فكرت استعمالها كفايدة صحية.

الكلمات المفتاحية الزيتون - *olea europea* - امراض الزيتون - نشاط بيولوجي - مستخلص بيولوجي

مخبر البحث العلمي: مركز تطوير و تثمين الموارد الوراثية النباتية جامعة قسنطينة 1

المشرف : زغمار مريم	(استاذة محاضرة ب / جامعة الاخوة منتوري قسنطينة 1)
الممتحن الأول : باقة مبارك	(استاذ التعليم العالي / جامعة الاخوة منتوري قسنطينة 1)
الممتحن الثاني : ايمان بوشوخ	(استاذة محاضرة ب / جامعة الاخوة منتوري قسنطينة 1)