

1-1 المقدمة :-

كان من نتيجة الزيادة الهائلة في عدد سكان العلم وارتقاء الوعي الطبي والعلاجي بين الشعوب أن إزداد الطلب على العقاقير حتى وصل حد الطفرات الهائلة ، وخاصة في السنين الأخيرة .

وهناك مصدران أساسيان للعقاقير الطبية أولهما : المواد الفعالة المستخلصة من النباتات الطبية وهي للأسف قليلة ولا تفي بحاجة الإنسان ومتطلباته ، لعدم الإهتمام بالنباتات الطبية ، ورعايتها و الإكثار منها ، والمصدر الثاني هو المركبات الكيميائية المصنعة والتي إنتشرت وتتنوعت نتيجة للتطور العظيم في فروع الكيمياء المختلفة ، وكذلك في وسائل إستخلاص المواد الفعالة من النباتات الطبية .

ولقد كان من المتوقع بعد إنتشار العقاقير المصنعة وتنوعها ، أن يتراجع المرض وتزداد السيطرة عليه ، ولكن الذي حدث هو العكس تماما ، فقد عرف الإنسان الحديث امراضا لم تكن معروفة من قبل ، بل ودخلنا عصر الأمراض المزمنة ، وربما يرجع السبب الي عدة إمرور ، منها الأدوية العديدة التي يتناولها المريض تعمل في أغلب الأحيان على إخفاء أعراض المرض فقط، بينما يبقى كامنا ليتحول الي الحالة المزمنة ، بجانب انها قد تؤثر على جهاز المناعة الذي يقاوم الأمراض ، لذلك فإن الأدوية المصنعة في المعامل مازال الكثير منها يفتقر إلي معلومات اوفى ، وفي كل يوم تقدم لنا مراكز الأبحاث وكذلك وزارة الصحة العلمية ، كشفا جديدا عن الدور الخفي الذي تلعبه المخلفات الكيميائية التي صنعها الإنسان ، وعن أثار جانبية كثيرة ومعظمها خطر ، وأصبحت هناك قائمة سوداء للأدوية تزداد تدريجيا ، ويضاف إليها أحيانا بعض الأدوية التي أصبح إستخدامها مألوفاً بين الناس ، ومن هذه العقاقير الكلورومسرين ، والنوفلجين ، والفاليوم .

ومن الأدوية الخيرة والعقاقير الموجودة والشائعة ، والتي تحدث أثارا جانبية عند الأطفال الرضع ، كنتيجة لتناول الأم لكثير منها ، ونذكر على سبيل المثال المضادات الحيوية والأسبرين وأقراص منع الحمل و الأدوية المعالجة لضغط الدم و أدوية علاج الحساسية والإتروبيين - الذي يضر بالكليتين ويسبب تشنجات للرضع - والتدرييل و البييتازولدين - الذي يؤدي الي حدوث مشاكل في دم الرضع ومدررات البول التي تحدث جفافا واِختلالا في الدم كذلك .

بل أن الإنسان عندما إستخلص الجزء الفعال فقط من النباتات وتعرف على تركيبه الكيميائي وشيد مثله في المعمل و أعطاه للمريض بشكل مركز على هيئة أقراص أو شراب أو حقن ، لاحظ أن لمثل هذا الدواء المصنع في كثير من الأحيان آثار جانبية ، بينما ارادت حكمة الخالق عز وجل أن تجعل تركيزات هذه المواد الفعالة في النباتات بصور مخففة ويمكن للأجسام التفاعل معها برفق في صورتها الطبيعية بجانب أن النبات الواحد قد يحتوي على العديد من المواد الفعالة التي تتعاون معا في معالجة المريض.

إن كل نبتة أو عشبة هي في الواقع صيدلية كاملة تحتوي مواد فعالة تنوعت بنسب وضعها الله تعالى بحكمته وتقديره ، فمثلا بالنسبة للبصل ، فهو من الأطعمة الشعبية المحبوبة و المعروفة في العالم أجمع ، قد تتدهش إذا عرفت انه يحتوي على مواد هاضمه وأخرى تنظم إحتراق و إستهلاك المواد السكرية ، كما يفعل الأنسولين تماما ، كما أنه يحتوي على زيت طيار عطري يكسبه رائحته الخاصة ، وهذا الزيت مطهر قوي يقتل الجراثيم ، كما يحتوي البصل كذلك على أملاح تقوي الأعصاب وأخرى تقوي الشرايين من التصلب ، وهذا بجانب مواد تقوي بصيلات الشعر وتحول دون سقوطه ، وكل هذه الفوائد تخزن في بصلة واحدة ، فل يمكن العقار واحد مصنع أن يعطينا كل هذه الفوائد مجتمعة ؟ .

نحن لا يمكننا ابدا أن نتقص من حجم الإنتصارات العظيمة التي حققها الطب الحديث ، ولكن بالرغم من ذلك فقد اثبتت العديد من البحوث أن لكثير من العقاقير الطبية آثارا جانبية ضارة ، مما جعل المؤتمرات الطبية والصيدلية تنادي بضرورة الحد من تناول هذه الأدوية ، والعودة الي النباتات الطبية والإهتمام بها بصفقتها مصدرا آمنا لصناعة العقاقير .

وفي أمريكا والدول الأوربية بدأت توصيات المؤتمرات تدخل مرحلة التنفيذ الفعلي ، وكانت الخطوة الأولى قيام فريق من العلماء بالبحث عن نباتات جديدة قد تكون مصدرا للدواء ، وذلك بدراسة النباتات المذكورة في المراجع المكتوبة والمصورة ، وكذلك دراسة النباتات المحفوظة في المعشبات ، والتي تحوي الملايين منها ، وجمع كل المعلومات عنها ، والتي دونها جامعوها بعد أن إستقوها من أفواه سكان المناطق التي جمعت منها تلك النباتات .

وكان من نتيجة ذلك إكتشاف نباتات جديدة لها فوائد طبية وأخرى إقتصادية لم تكن معروفة من قبل ، وبجانب هذه الدراسات بدأ الإهتمام بالتعرف على الحكمة في إستخدام العقاقير المعروفة لدى قبائل الهنود الحمر ، ومعرفة النباتات التي تستخدمها تلك القبائل في مداواة مرضاهم و التحقق من صلاحيتها ، وكما موجود في الولايات المتحدة الأمريكية ، كذلك توجد نهضة علمية مماثلة في روسيا لدراسة النباتات التي تستخدم في الطب الشعبي ، والتي يمارسها الفلاحون في قراهم ، كل ذلك من أجل إكتشاف نباتات طبية جديدة تغنينا عن إستخدام العقاقير المصنعة .

وبالرغم من كثرة النباتات الطبية البرية والمزروعة في الوطن العربي ، ورغم ما لهذه النباتات من دور هام في اقامه صناعه الدواء والطور وبعض الصناعات الاخري ، وبالرغم من ذلك فان تنميتها والاستفاده منها لم تنتظم علي المستوي القومي حتي الان، ولا زالت الاستفادة منها تعتمد علي بعض الجهود الذاتية لبعض الافراد الذين يصدرونها للخارج بغرض

الكسب المادي فقط، وللأسف لا توجد اي رقابه علي جمع هذه النباتات وطرق الاستفاده منها، علي الرغم من اهميتها في الطب الشعبي في البلاد العربيه، ومالها من تاريخ قديم، فقد استخدمها المصريون القدماء من قديم الزمان ، ويشهد علي ذلك مادونه المصريون في بردياتهم، مثل برديات "ايبرز" و"يدوين اثميث" و"هرست".

والمصريون هم اول من استخدم الاعشاب من اجل التداوي، فقد استخدموا الخشخاش في علاج التهاب الامعاء وتسكين الالام ، والنعناع والمر لعلاج القروح والتهاب الجلد والإضطرابات المعويه ، وزيت الخروع لعلاج الإمساك وتقويه الشعر ، وقشر الزمان كطارد للديدان، والحنظل لعلاج الإمساك وطررد الديدان ، وكل هذه النباتات مازالت تستخدم اليوم وفي نفس الأغراض.

أما العرب فيرجع اليهم الفضل في تأسيس أول مخازن الأدوية (صيدليات عشبيه) بدمشق والتي كانت تمتلئ بأوراق وجذور وأزهار وثمار وبذور النباتات، مثل السنمكي والكافور، والجوز المقيء، والقرنفل وغير ذلك من النباتات

وهنا لايمكن ان ننسي فضل علماء العرب،فقد كان لهم باع طويل وواسع في مجال المعالجه بالنباتات ، فابن سينا الف كتابه المشهور "القانون" الذي قسم فيه الألم الي خمسه عشره درجه، وسجل لعلاج الأمراض مايزيد عن سبعمائه وستين دواء. كما ان ابن البيطار هو اول عالم عربي الم بخواص النباتات ، ووضع فيها كتابه: "الجامع الكبير" ، الذي يحتوي علي الفين من الوصفات، ثم كتاب: "المعني في الأدوية المفرده" وكتاب: "الدره البهيه في منافع الابدان" ، وكذلك ابو علي يحي الذي ألف كتاب : "المنهاج" ، وجمع فيه أسماء الحشائش والعقاقير والأدوية ، والرازي الذي وضع كتابا عن الأعشاب أسماء : "كتاب الأبنية عن حقائق الأدوية " ، وقد وصف ما يقرب خمسمائة عشبة ، واخيرا كتاب داؤد الأنطاكي : "تذكره داود".

هذا الكتاب المشهور الذي يعرفه العامه قبل خاصه، ويعتبر دستوراً للعلاج بالأعشاب والنباتات ، وهو مرجع الرئيسي لكل ممن يشتغل بالطب الشعبي .

1-2 النباتات تزيد من مقاومة الجسم وجهاز المناعة :

يوصف الجسم بأنه صحيح عندما تتزن جميع وظائفه الحيوية ، وهو الوضع الذي تعمل فيه جميع وظائف الجسم على النحو الطبيعي ، وكذا يعرف الجسم بأنه مريض عندما يعتريه تغيراً يخل بهذا التوازن ، وعلاج الأمراض دائماً ما يكون من خلال العمل على الحفاظ وإعادة هذا التوازن وكذلك مقاومة الآثار والأعراض الجانبية الناتجة عن المرض ومحاولة إعادتها إلى الحالة الطبيعية ، وعندما يقوم الجسم بمواجهة الأمراض فإنه يفقد بعضاً من المواد الأساسية به والتي لا بد أن تعاد إلى محتواها الطبيعي عند العلاج ، هذا و يمكن للنبات أن يقوم الجسم عن طريق تغذيته بمثل هذه المواد الأساسية أثناء العلاج ، وذلك بفضل إحتوائه طبيعياً على هذه المواد ، ويمكن للنبات أن يقوم بذلك بكيفيات شتى نذكر منها:

1. قدرة بعض النباتات على تخليص الجسم من السموم الناتجة عن المرض والمسببه للأعراض المرضية لإحتوائه على مركبات مخرية تطرد السموم عبر الجهاز البولي.
2. قدرة بعض النباتات على تنشيط الجسم بصفة عامة ، وذلك عن طريق زيادة النشاط الهرموني ووظائف الأعضاء والأعصاب .
3. قدرة البعض الآخر من النباتات على زيادة مخزون الجسم من الفيتامينات والموالأساسية الضرورية لعمليات البناء والهدم المختلفة ، وذلك يرجع إلى المحتوى العالي من الفيتامينات والمواد الأساسية في مثل هذه الشريحة من النباتات .
4. قدرة بعض النباتات المناعية وذلك من خلال مقاومة مفعول الجراثيم والعفونة ، مما يساعد الجسم على التطهر من مثل هذه الجراثيم ، وسهولة إمتصاص المواد الفعالة

الموجودة بمثل هذه النباتات يسهل من الإسعاف السريع والمقاومة العاجلة ضد الجراثيم

هذامن خلال التجارب التي تمت على العلاج بالنباتات إتضح أنه يمكن إستخدام النبات للعلاج في أربعة إتجاهات :

أولاً: العلاج المناعي :

نباتات تقوم عمل السموم وتدعمه بالمواد الأساسية اللازمة للقيام بالعمليات الحيوية الطبيعية مما يجعل الجسم يقاوم الأمراض ومفعول الأجسام الغريبة .

ثانياً: علاج يزيل المرض بإذن الله تعالى :

وهي النباتات التي تستطيع إزالة السموم الناتجة عن المرض ، وذلك بفضل تركيبها الكيميائي ، وثبت ذلك في أمراض كثيرة كالسمنه ، والربو ، وإلتهاب المفاصل ، والتشنج ، والإسهال .

ثالثاً: علاج توازني :

تلك النباتات التي تقوم بتعويض الجسم المواد الأساسية التي فقدتها أثناء مقاومة المرض وإستعادة الوظائف الحيوية .

رابعاً: علاج مساعد :

مجموعة من النباتات التي تساعد في علاج بعض الأمراض ، ويكون لإستخدامها إيجابيات كثيرة بجانب الأدوية التقليدية ، حيث أن للنباتات قابلية منع إمتصاص المواد التي قد تنتج عن الأدوية العادية .

1-3 بعض الأدوية المركبة من الأعشاب والتي أمكن تقنينها عمليا :

1. علاج الخلل في الاتزان الهرموني وخاصة هرمون البرولاكتين وهرمونات الغدة الجاركلوية : (البردقوش ، والأرطيميسيا).
2. علاج حساسية الصدر : (البردقوش ، والميلسا).
3. علاج زيادة الدهون بالدم وتصلب الشرايين : (خردل ، هдал).
4. علاج السمنة وزيادة الوزن : (الشمر ، بذور رجلة).
5. علاج المياه البيضاء ، قطرة عين : (براءة إختراع أمريكية وبراءة إختراع أوربية) ، رقم 5227382 مأخوذة من إشارات قرآنية بسورة سيدنا يوسف .
6. تركيب علاج الصدفية : (جنزيبيل ، وتوت الأرض ، وزهرة بابونج ، وكتان).
7. تهدية الأعصاب : (اليانسون ، البردقوش ، وزهر البابونج).
8. ضغط الدم : (دوم ، وبردقوش).
9. دوالي الساقين : (الخردل الأبيض).

1-4 العلاج بزيت الأعشاب والنباتات الطبية : AROMATHERAY MASSAG

يوجد في أغلب الأعشاب و النباتات نسبة مميزة من الزيت الطيار ، أو الزيت الثابت تحمل أغلب الجواهر الفعالة ، وتتميز تلك الزيوت بأنها تحمل خواص النبات وتعطي ذات التأثيرات العلاجية للأعشاب والنباتات الطبية .

لذلك فإن تدليك الجسم بزيت النباتات يعطي تأثير مباشر على كل من : الدورة الدموية ، والجهاز الليمفاوي ، وشبكة الطاقة الحيوية التي تعمل كموصلات للطاقة عبر الجسم ، حيث أن الزيت ينفذ من الجلد عبر ملايين المسام الموجودة به أثناء عملية التدليك ، فيؤثر مباشرة على الدورة الدموية ، وبالتالي يتأثر الجسم كله بالجواهر الفعالة الموجودة في الزيت .

1-5 تأثير عدد من زيوت الأعشاب والنباتات الطبية على الجسم :

1. زيت الفول السوداني : لعلاج تصلب الشرايين ، والشلل الرعاش ، وشلل الأطفال ،
واضطرابات الطمث .
 2. زيت الريحان : يزيد الإنتباه والتركيز.
 3. زيت الينسون : يعطي نعومة للبشرة .
 4. زيت الفلفل الأسود : منشط جنسي .
 5. زيت القرنفل : منشط عام للجسم ، والذاكرة .
 6. زيت الزنجبيل : مسكن لآلام المفاصل ، لإضرابات المعدة .
 7. زيت الجريب فروت : منشط عام .
 8. زيت الليمون الحامض : قابض ، وقاتل للميكروبات .
 9. زيت اليوسفي : مهدئ ، ومطهر .
 10. زيت البرتقال : منعش ، ويعطي الجسم الإسترخاء.
 11. زيت المرمية : مسكن لإلتهابات المفاصل والعضلات
- ومن هنا يمكن أن نخلص الي تعريف المنتج الطبيعي و النبات الطبي :

1-6 المنتجات الطبيعية :

هي مركبات عضوية من أصل طبيعي ، فهي مواد أنتجتها الكائنات الحية ، و أكثر هذه المواد أهمية هي تلك التي تؤدي دورا في تفاعلات الإستقلاب ، وتم فصلها من النباتات والكائنات الحية الدقيقة .

1-7 النبات الطبي :

يعرف على أنه النبات الذي يحتوي في عضو أو أكثر من أعضائه المختلفة على مادة كيميائية واحدة أو أكثر بتركيز منخفض أو مرتفع ، ولها القدرة الفيزيولوجية على معالجة مرض معين أو على الأقل تقلل من أعراض الإصابة بهذا المرض .

وقد عرف العالم Dragendroff:

(أن كل شئ من أصل نباتي يستعمل طبيا فهو نبات طبي) .

(الموسوعة الام للتداوي بالاعشاب والنباتات الطبية ، أ.د. عبد الباسط محمد &

عبد التواب عبدالله حسين ،سنة 2010).

1-8 النباتات الطبية في أفريقيا :

وقد حوى الله أفريقيا بالعديد من النباتات التي يمكن إستخدامها لأغراض طبية ، فمن أصل حوالي 6400 نوع من النباتات المستخدمة في أفريقيا الإستوائية يتم إستخدام أكثر من 4000 نوع منها لأغراض طبية ، وقد ينظر لهذه النباتات ليس فقط لأهميتها الطبية ولكن لرمزيتها وأهميتها الروحية ومثال على ذلك : الأوراق والبذور والأغصان باللون الأبيض والأسود ولأحمر بصفة خاصة ، وقد جذبت الإستخدامات والخصائص الطبية لهذه النباتات إهتماما متزايدا في المجتمعات الغربية.

وتستعمل النباتات الطبية والعطرية بعة أشكال ، فقد تستعمل النبتة بأكملها أو قسم منها وقد يتم إستخدام زيوتها العطرية بعد تقطيرها ليتم الإستتفاع بها في الصيدلة وفي صناعة مستحضرات التجميل والعطور والأطعمة ، هذا وقد أدى إزدياد الطلب على هذه النباتات الي تزايد نقصانها بالمناطق التي كانت غنية بها الأمر الذي يهدد بإنقراضها .

(مجلة أفريقيا قارتنا ، سبتمبر 2013).

1-9 النباتات الطبية في السودان :

يعتبر السودان أحد الأقطار الكبيرة في أفريقيا وتغطي مساحته مناطق جغرافية متعددة ، بدءا بالصحراء الى مناطق دائمة الخضراء ، والسودان من أغنى البلاد من حيث الغطاء النباتي المزروع والبري الطبيعي مما يجعله بإمكانيات عالية بلا حدود في صناعة الأدوية العشبية والكيماويات الطبية .

وتعتبر المملكة النباتية من المصادر الطبيعية التي تتوفر بها مواد علاجية غير مستثمرة وكذلك العديد من المواد الأولية التي تدخل في كثير من الصناعات ذات القيمة الاقتصادية العالية ، وعلى الرغم من هذه الأهمية الاقتصادية والأستراتيجية للنباتات بصورة عامة فأن النباتات في السودان لم تلقى العناية المطلوبة لأستغلالها الأستغلال الأمثل كمورد طبيعي هام عالي الطلب في الأسواق المحلية والعالمية .

وهناك دراسة أجريت على النباتات المختلفة التي تستخدم في العلاج التقليدي في السودان بالأخص في مناطق ولاية شرق دارفور ، عكست لنا أنتشار الكثير من النباتات لغرض العلاج حيث يتناولها المريض في شكل شراب أو المضغ أو توضع على الجروح ، والحصول على الدواء من النباتات الطبيعية سهل ورخيص وليس له آثار جانبية .

ومعظم سكان ولاية شرق دارفور يستخدمون النباتات في التداوي من بعض الأمراض التي تصيبهم كالمalaria واليرقان والأسهالات والضغط و السكري وغيرها من الأمراض ، حيث تعتبر الأدوية في متناول الأيدي ويسهل الحصول عليها لأن النباتات التي تحضر منها الأدوية في أماكن سكنهم عند ما يحتاجون إليها وهي أقل تكلفة .

(مجلة جامعة بخت الرضا العلمية ، بكري أحمد& الجنيد حسن ، سبتمبر 2013).

الفصل الثاني

2-1 نبات التمر الهندي :

الإسم العلمي : pithecellobium dulce (Roxb) Benth

العائلة البقولية : Legumiosae

تحت العائلة الطلحية : Mimosoideae

الإسم العربي : اللوز الهندي

2-2 الوصف النباتي :-

شجرة متساقطة جزئيا ، يصل إرتفاعها الي أكثر من (12 متر) ، التاج منتشر والجذع قصير ، الفروع شوكية والقلب رمادي متشقق في الأشجار الكبيرة . الأوراق صغيرة تميل الي الإحمرار مركبة تتكون كل من وريقتين متقابلتين . الوريقات بيضية طولها من (2 الي 4 سم) ،الأشواك قصيرة متحورة من الأذنيان زوجية دائما . الأزهار بيضاء مخضرة أو سمنية في نورات كروية في مجاميع أو منفردة طرفية غالبا . الثمرة قرن مقسم منحنى لونه أخضر فاتح يتحول الي البنفسجي أو الأحمر عن النضج طوله حوالي (12سم) يحتوي على بذور سوداء اللون تحيط بها مادة لبية بيضاء .

2-3 الإزهار :

تزهـر أشجار اللوز الهندي في شهر فبراير (تزهـر قبل هذا الوقت بداية شهر ديسمبر لكن لا تعقد الثمار مدة تزهيرها قصيرة) ويبدأ عقد الثمار بعد شهر ونصف من الإزهار ، ويستمر التزهير لمدة ثلاثة أشهر ، ويبدأ جمع البذور في بداية شهر أبريل ، (وتصاب البذور بالخنائيس بعد نضجها) .

2-4 الإكثار :

بالبذور التي تعامل بسكب الماء المغلي عليها ، وتركها منقوعة لمدة 24 ساعة ،
يمكن معاملة البذور بحمض الكبريتك المركز لمدة نصف ساعة .

2-5 الانتشار :

ينتشر نبات التمر الهندي بكميات واسعة في أنحاء مختلفة من العالم ، حيث نجده
ينتشر بكميات كبيرة في الأرجنتين ، وبوليفيا ، والبرازيل ، وكولمبيا ، والإكوادور ، والمكسيك ، و
الأراغواي ، والباراغواي ، وبيرو ، وفي الولايات المتحدة الأمريكية ، وفينزويلا .
وينتشر بكميات متوسطة في كل من كوبا ، وأريتريا ، وأثيوبيا ، والصين ، والهند ،
واندنوسيا ، وجامايكا ، وكينيا ، والسودان ، وتنزانيا ، وزنبار .

2-6 الفوائد والإستخدامات :

- أوراق هذا النبات تساعد على تخفيف الآلام والتئام الجروح .
- في بعض أنحاء العالم يستخدم المعالجون التقليديون (أمريكا الجنوبية) جذور هذا
النبات في أعداد خلطات طبية للحد من الحمى و مكافحة الزحار وهذا الأستخدام نادرا
وليس معروفا .
- يستخرج من الغلف مادة ثانوية تستخدم في دباغة الجلود وبعض الأصباغ.
- البذور تحتوي على زيت بعد التكرير يمكن استخدامه في الأغذية وفي صناعة
الصابون ويمكن أن يكون بديلا لزيت بذور جوز الأرضى .
- تؤخذ الجذور واللحاء ضد الأسهال .
- الأوراق تستخدم لعلاج القرحة التناسلية ولعلاج عسر الهضم والأضرابات العصبية .

- الأوراق لها آثار مضادة للالتهابات ، بالرغم من أنها لا تقتل الفيروس المسؤول عن المرض الا أنها تساعد في تخفيف الألم .
- تم فصل العديد من المركبات الفينولية من النبات التي تستخدم كمضادات أكسدة .
- تستخدم البذور واللبن في أعداد شراب حلو مماثل لشراب الليمون .
- وفي الهند تستخدم في أعداد الكاري .
- وايضا يمكن زراعته كسياج مانع فعال . الخشب هش الي حد ما لكن يمكن إستخدامه في بعض الأغراض الإنشائية ، كما يستخدم كوقود ، القلف يستخرج منه التانين وبعض الأصباغ الصفراء ، تستخدم الأوراق كعلف للماشية ، ويستخرج من الجرع نوع من الصمغ ، كما أن المادة اللبية المحيطة بالبذور تصلح كغذاء للإنسان ، ويمكن تحضير شراب منعش منها .

2-7 دراسات سابقة عن نبات التمر الهندي:

- يزرع التمر الهندي في جميع أنحاء الهند ، وثبت أن بذور هذا النبات تمتلك كميات كبيرة من البروتين والأحماض الأمينية الحرة ، والكربوهيدرات التي يمكن ان تكون معزولة والتي حددتها التطبيقات الفيزيائية والكيميائية .
- في هذه الدراسة تمت دراسة مقتطفات من بذور اللوز الهندي وتم تعريضها الي تحليل الأحماض الدهنية المشبعة ، وقد وجدت تسعة أحماض دهنية مشبعة وأيضا سبعة عشر من الأحماض الدهنية غير المشبعة وذلك بواسطة جهاز (GCMS) لوضافة الي ذلك يحتوي على بعض العناصر الأساسية والسامة مثل الكاديوم ، الحديد ، المغنيسيوم ، الصوديوم ، الزنك ، الرصاص وبتراكيزات مختلفة ، وقد وجد أن الزنك واليوتاسيوم هما الأعلى تركيزا ، والرصاص هو

الأقل تركيزا ومن هنا جاءت التبريرات بإستخدامه في المجالات الطبية ، وايضا تمت دراسة اجزاء من النبات وتحليل محتوياتها لقياس نسبة البروتين الكلي وقد وجد ان اعلي نسبه توجد في البزور وهي تتراوح ما بين (3.50-15.7%) وفي الجزور تلغ النسب (10.6%) وفي الزهور تتراوح النسبه ما بين (13.7-14.8%) وفي الفاكهه وجدت نسبه البروتين تساوي (10.50%) كما حددتها طريقه kjeldhal وقد وجد ان التمر الهندي غني ومصدر للبروتينات والاحماض الدهنيه والعناصر الاساسيه ولا سيما البزور ويمكن استغلالها للاستهلاك الانساني والحيواني.

(2013 ,Samina Kabir & Amina Kabir & Syed Ali)

- ترتبط الاكسده بواسطة الجزور الحره وانواع الاكسجين المتفاعلة بالعديد من الامراض .
- لذا توجه العديد من الدراسات في جميع انحاء العالم نحو ايجاد مضادات الاكسده الطبيعيه وهي التي تاتي من اصل نباتي ، النباتات تحتوي علي المركبات الفينولية التي تعتبر مضادات اكسده قوية.

الفصل الثالث

جدول رقم (1-3): المواد المستخدمة:

| الدولة | الشركة المنتجة | المواد المستخدمة |
|---------|---------------------|---------------------------------|
| India | Alpha Chemika | كلوروفورم |
| India | Alpha Chemika | أسايل أسيتيت |
| India | Alpha Chemika | بتروليوم ايثر |
| India | Alpha Chemika | ميثانول |
| India | Alpha Chemika | حمض النتريك المركز |
| India | Loba Chemie Pvt Ltd | حمض الهيدروكلوريك المركز |
| India | Loba Chemie Pvt Ltd | حمض الكبريتيك المركز |
| England | Scott Scienceuk | هيدروكسيد البوتاسيوم |
| England | Scott Scienceuk | كلوريد الصوديوم |
| India | Alpha Chemika | الهكسين الطبيعي |
| England | Carlo Erba Group | ايثر ثنائي الأيثيل |
| India | Loba Chemie Pvt Ltd | فانلين في حامض الكبريتيك المركز |

جدول رقم (2-3): الأجهزة المستخدمة :

| الدولة | أسم الجهاز |
|---------|------------------------------------|
| England | Atomic Absorption |
| Gagmen | Gas Chromatography Flaim Ioniztion |
| England | Refractometer |
| England | Viscosmeter |
| England | Colormeter |
| England | Oven |
| England | Tintometer Type D |
| England | Bellingham and Stanley |

جدول رقم (3-3): يوضح الأدوات المستخدمة :

| الدولة المنتجة | الشركة | الأدوات |
|----------------|--------|------------------------------|
| الصين | دوارق | كأسات كبيرة - كأسات صغيرة . |
| الصين | دوارق | سحاحة - ماصة . |
| الصين | دوارق | إسطوانة قياس - ساق زجاجية . |
| الصين | دوارق | دوارق حجمية - دوارق معايرة . |
| الصين | دوارق | قمع - ورق ترشيح . |

3-1 جمع العينات :

تم جمع عينات بذور نبات التمر الهندي من منطقته الواحة ، في شهر ابريل سنة 2014 ، وتم التعرف عليها من قبل المصنفون بالمركز القومي للبحوث.

3-2 تجهيز العينات:

تم تنظيف البذور من الأتربة وتجفيفها في درجة حرارة الغرفة ، وتم سحنها بآلة سحن يدوية .

3-3 الأستخلاص:

الأستخلاص بالبارد(في درجة حرارة الغرفة بأستخدام المذيبات بتروليوم إيثر -كلوروفورم - إيثيل أستيت - ميثانول):

تم وزن 239.861 جرام من البذور ، وأضيفت اليها 300 ml من مذيب البتروليوم إيثر ، ثم تركت لمدة 48 ساعة ، ثم تم الترشيح وترك الرشيح في الهواء ليتبخر المذيب ، وأخذ المتبقي من البذور بعد تجفيفه جيدا في الهواء واضيفت اليه 300 ml من الكلوروفورم وترك لمدة 48 ساعة ، ثم تم الترشيح وترك الرشيح في الهواء ليتبخر المذيب ، وأخذ المتبقي من البذور بعد تجفيفه جيدا في الهواء وأضيفت اليه 300 ml من إيثيل أستيت وترك لمدة 48 ساعة ، ثم تم الترشيح وترك الرشيح في الهواء ليتبخر المذيب ، وأخذ المتبقي من البذور بعد تجفيفه جيدا في الهواء وأضيفت اليه 300 ml من الميثانول وترك لمدة 48 ساعة ، وتم الترشيح وترك الرشيح في الهواء ليتبخر المذيب وتم الأحتفاظ بالمستخلصات في درجة حرارة الغرفة الى أن جفت تماما من المذيبات و من ثم تم وزنها وحسبت النسبة المئوية للمستخلصات .

3-4 تقدير الخواص الفيزيائية :

الخواص الفيزيائية للمستخلصات (بتروليوم إيثر _ كلوروفورم _ إيثيل أستيت):-

1-4-3 تقدير قيمة اللون :-

- رشح الزيت بواسطة ورقة ترشيح لازالة أي عكارة أو شوائب .
- جهزت الشرائح الزجاجية القياسية الملونة الخاصة بجهاز لوفيبوند في خلايا cell مختلفة المقاسات (6.35مم ، 12.70مم ، 25.4مم ، 133.35مم) ، ثم نظفت الخلية الزجاجية glass cell ذات المقاس المطلوب بمحلول رابع كلوريد الكربون ، وجففت قبل وضع الزيت عليها.
- ملأت الخلية النظيفة بالزيت المرشح ، ثم وضعت في المكان المخصص لها في الجهاز و وضع في الجانب الآخر الشرائح القياسية الملونة اللازمة لمضاهاة لون الزيت.
- يعبر عن لون الزيت بوحدات اللوفيبوند أصفر أو أحمر كما يلي:

اللون مقاسا بخلية مقاس(6.35مم أو 12.70مم أو 25.4مم أو 133.35مم)=

مجموع أرقام شرائح اللون الأصفر + مجموع أرقام شرائح اللون الأحمر .

2-4-3 تقدير قيمة معامل الانكسار :-

- غسل المنشورين لجهاز الرفراكتومتر باستعمال قطنة مبللة بالايثر البترولي لازالة الدهون ، ثم جفف المنشورين.
- وضعت نقطة أو أكثر من الزيت على المنشور السفلي ، ثم قفل المنشورين و مرر تيار من الماء درجة حرارته مثل تلك المدرج عليها الجهاز و انتظر لبرهة حتى ياخذ الزيت نفس درجة الحرارة.
- من العدسة العينية ضبط الخط الفاصل بين المنطقة المظلمة و المضئية بحيث ينطبق على نقطة التقاطع X الموجودة داخل حقل الرفراكتومتر ، ثم أقرأ معامل الانكسار .

3-4-3 تقدير الكثافة :-

وزنت قنينة زجاجية فارغة بواسطة ميزان حساس وسجل الوزن ، ثم ملأت القنينة الزجاجية بحجم معلوم من الزيت و وزنت بواسطة الميزان الحساس و سجل الوزن ، وبعد ذلك تم طرح وزن القنينة الزجاجية و هي فارغة من القنينة و هي مملؤ بالزيت و تم تقدير كثافة الزيت.

3-4-4 تقدير اللزوجة :-

غسل الفيزكوميتر جيدا ثم نقل اليه حجم محدد من الماء بواسطة الماصة وانتظر لمدة عشرة دقائق لبلوغ الماء والمنظم درجة الحرارة الثابتة ، سحب السائل عبر زراع الفيزكوميتر حتي يكون سطحه أعلي العلامة العليا وترك لينساب نزولا عبر الانبوب الشعري وسجل زمن الانسياب بين العلامتين عدة مرات.

كررت الخطوه اعلاه باستخدام حجم مساوي من الزيت ثم وجدت كل من كثافة الماء والزيت بأستخدام زجاجة قياس الكثافة .

3-5 الخواص الكيميائية :-

3-5-1 تقدير الحموضة لزيث (بتروليوم إيثر_كلوروفورم_إيثيل أستيت):

أخذت 1.003 جرام من الزيت في دورق معايرة نظيف ، ثم اضيفت اليها 50 مل من خليط الأيثانول وايثر ثنائي الأيثيل بنسبة 1:1 ثم أضيفت اليها نقاط من دليل الفينولفثالين ، ثم عوبرت محتويات الدورق ضد هيدروكسيد البوتاسيوم تركيزه 0.01 عياري حتي الوصول الي نقطة النهاية وذلك بتحول لون المحلول من عديم اللون الي أحمر وردي ، وسجل الحجم المستهلك من هيدروكسيد البوتاسيوم .

رقم الحموضة = $(56.11 \times \text{ح} \times \text{ع}) / \text{وزن العينة}$.

بحيث:

ح = حجم القاعدة KOH المستهلك.

ع = عيارية القاعدة KOH.

3-5-2 تقدير رقم التصبن (بتروليوم إيثر _ كلوروفورم):

وزنت 1 جرام من الزيت في دورق مخروطي ، ثم اضيف اليها 25 مل هيدروكسيد البوتاسيوم كحولي 0.5 عيارية ، ثم وضع مكثف هوائي عاكس على الدورق ، وضع الدورق بعد ذلك في حمام مائي يغلي لمدة تتراوح بين 30 _ 60 دقيقة لاتمام تصبن الزيت ، وبعد اتمام التصبن اضيف 1 مل من دليل الفينولفتالين وعوير ضد حامض الهيدروكلوريك 0.5 عياري حتي نقطة اختفاء اللون الاحمر .

اجريت عمل تجرية بلانك تحت نفس الظروف السابقة دون اضافة الزيت .

رقم التصبن = $56.11 \times (ح-1) \times ع$ // وزن العينة.

ح = حجم الحامض الذي استهلك في العينة.

ح1 = حجم الحامض الذي استهلك في البلانك.

ع = عيارية الحامض.

3-5-3 تقدير رقم البيروكسيد (بتروليوم إيثر _ كلوروفورم) :

وزنت 1 جرام من الزيت في دورق واضيفت 20 مل من خليط المذيبات (حامض خليك ثلجي : كلوروفورم بنسبة 1:2 ح/ح) ثم اضيف اليه 0.5 مل يوديد بوتاسيوم مشبع ، ثم غطي الدورق بورقة ألمونيوم فويل ورج لمدة دقيقة ، ثم أضيف 50 مل ماء مقطر لايقاف التفاعل وتحرير اليود ، ثم عوير اليود المتحرر بواسطة ثيوكبريتات الصوديوم 0.01 عياري في وجود دليل النشا حتى تمام التعادل (اختفاء اللون الأزرق الناتج من تفاعل النشا مع المتحرر من اليود).

رقم البيروكسيد = (ح X ع X 1000) / وزن العينة.

بحيث: ح = حجم ثيوكبريتات الصوديوم المستهلك.

ع = عيارية ثيوكبريتات الصوديوم.

3-5-4 تقدير الاحماض الدهنية في مستخلص زيت البتروليوم إيثر :

عملية المثيلة :

وزن 1 جرام من زيت البتروليوم إيثر ثم أضيفت اليه 7 مل من هيدروكسيد البوتاسيوم الكحولي المحضر بالميثانول ، ثم أضيفت 7 مل من حمض الكبريتيك 1% مع التحريك والرج ، ثم ترك الخليط لمدة 24 ساعة ، ثم أضيفت اليه 3 مل من الهكسين الطبيعي و 3 مل من محلول كلوريد الصوديوم المشبع ، وترك المحلول حتي انفصل الي طبقتين ، طبقة مائية في الاسفل وطبقة عضوية في الأعلى ، ثم أخذت الطبقة العضوية (الطبقة العلوية) الي جهاز GC FID

· -

3-5-5 تقدير بعض العناصر في بذور نبات التمر الهندي :

عملية الهضم :

وزنت 0.2 جرام من البذور وتم حرقها في الفرن عند درجة حرارة 650 درجة مئوية لمدة ساعتين ، بعدها تم نقل العينة الي دسكيتير لتبرد لمدة لمدة نصف ساعة ، وبعدها أخذت العينة و ذوبت في 5 مل من حمض الهيدروكلوريك تركيزه 5 مولاري ونقاط من حمض النتريك المركز ، ثم وضعت العينة في حمام مائي حتي تبخر الحامضان _مع مراعاة عدم زيادة درجة حرارة الحمام المائي عن 80 درجة مئوية _ ثم أضيفت 5 مل اخري من حمض الهيدروكلوريك تركيزه 5 مولاري ، ثم سخنت حتي أصبحت دافئه وتم الترشيح ونقل الرشيح نقلا كيميا الي دور حجمي سعة 50 مل وأكمل الحجم حتي العلامة بالماء المقطر .

3-6 كروماتوغرافيا الطبقة الرقيقة (T.L.C) :

Thin Layer Chromatography:-

❖ خطوات العمل :

1. تجهيز ألواح الطبقة الرقيقة (الطور الساكن):

هذه الألواح تكون مصنوعة و مجهزة للأستخدام مباشرة ، وهي مصنوعة من السيلكا جل المضغوطة .

2. أختيار المذيب المناسب (الطور المتحرك):

يعتمد أختيار المذيب على نوع المادة المراد فصلها ، وقد يكون ضروريا أختيار عدد من المذيبات لأجراء عملية الفصل ويكون الأختيار التقريبي سهلا . فالمذيب الذي له قطبية عالية يؤدي الى تحريك البقع مع حركة المذيب، في حين أن المذيب الغير قطبي لا يؤدي التحريك البقع مع حركة المذيب . و يعتبر الكلوروفورم و البنزين من المذيبات المتوسطة القطبية التي تستخدم بصورة واسعة لفصل العديد من المركبات و كما يمكن اضافة ماء أو ميثانول أو حسب الحاجة .

3. وضع العينة:

يتم وضع حجم معين من العينة في حدود 5—20 ميكرو لتر بواسطة أنبوب شعري دقيق على خط البدء (خط الهجرة) الذي يبعد 2سم من حافة الورقة الرقيقة . وينبغي ألا يزيد قطر النقطة عن 1سم ، وللمحافظة على بقاء النقطة الصغيرة توضع العينة بأحجام صغيرة عدة مرات مع التجفيف بعد كل اضافة.

4. تقنية الفصل:

يوضع الورقة الرقيقة التي تحتوي على المزيج المراد فصله في وعاء "Tank" مغطى (تجنباً لتبخّر المذيب لأننا نريد جو مشبع) يحتوي على كمية من المذيبالمستخدم بحيث لايزيد ارتفاعه في الوعاء عن 1سم ، وبعد وقتا قصير يبدأ المذيب التحرك الى أعلى مارا بالنقاط التي تحتوي على المزيج ويبدأ بفصل مكوناته على حسب قوة ادمصاص كلا منها على سطح الطور الساكن ، وينتج عن ذلك فصل نقط المزيج الى عدة نقاط ، وعندما يقترب المذيب من خط نهاية الورقة الرقيقة نخرج الورقة الرقيقة من الوعاء ، ونقوم بتحديد المكان الذي وصلت اليه جبهة المذيب لمعرفة المسافة التي قطعها المذيب ، ثم نحدد مواقع النقاط التي انفصلت .

5. طرق تظهير المركبات "النقاط" المفصولة :

في حالة المواد المفصولة عديمة اللون يمكن جعلها ملونة بأستعمال :

- بأستخدام جهاز الأشعة فوق البنفسجية " UV " (254 & 366) nm .
- بأستخدام بعض كواشف التظهير .

3-7 طرق تحضير الكواشف :

▪ كاشف الفانلين :

أخذت 3 جرام من الفانلين وذوبت في 250 ml من الأيثانول ووضع في حمام ثلجي لمدة

ربع ساعة ثم أضيفت اليه 2.5 ml من حامض الكبريتيك المركز .

6. حساب معامل التأخير :

وهو نسبة بين المسافة التي قطعها المذيب الى المسافة التي قطعها النقطة المفصولة وهو

دائماً أقل من الواحد ، ويرمز له بالرمز RF .

$$RF = \frac{\text{المسافة التي قطعها المذيب}}{\text{المسافة التي قطعها النقطة}}$$

▪ تحضير الطور المتحرك :

جدول رقم (3-4): يوضح نسب تحضير المذيبات المستخدمة كطور متحرك :

| النسب | المذيبات |
|-------------|--|
| 0.5: 4.5: 5 | هكسين: كلوروفورم : ميثانول |
| 1: 4: 5 | تولوين : إيثيل أسيتيت : فورميك |
| 2: 8 | هكسين : إيثيل أسيتيت , ونقاط من حمض الفورميك |

الفصل الرابع

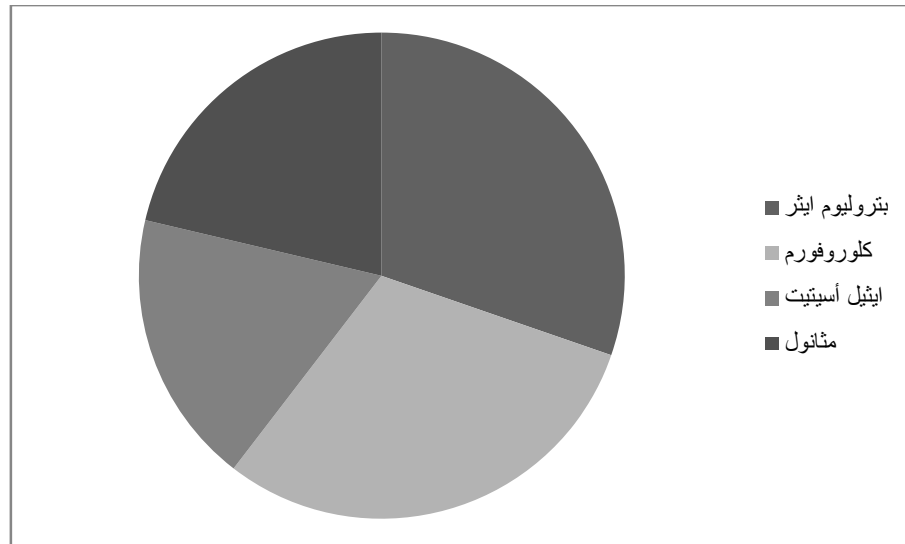
النتائج:

1-4 حساب النسبة المئوية للمستخلصات :

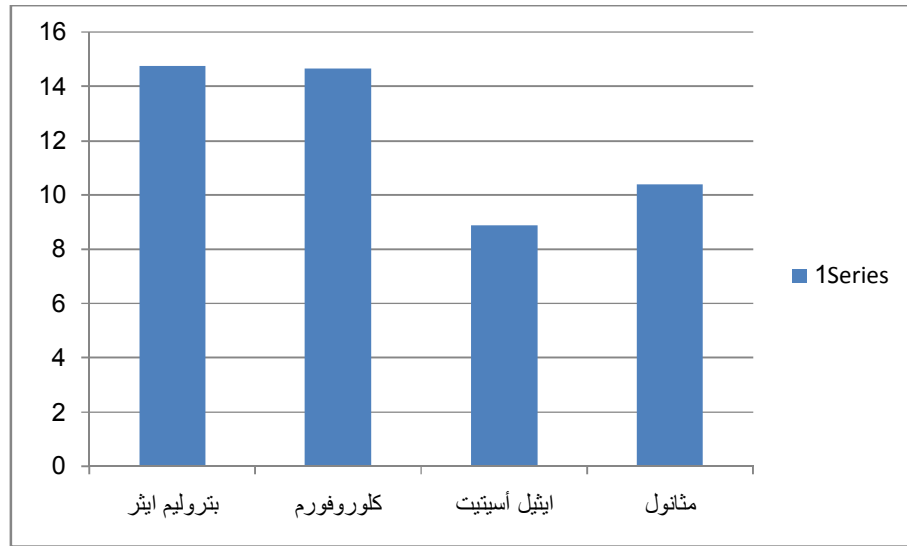
جدول رقم (1-4): يوضح أوزان المستخلصات ونسبها :

| النسبة المئوية % | وزن المستخلص بالجرام | المستخلص |
|------------------|----------------------|------------------|
| 6.15% | 14.764 | 1. بتروليوم إيثر |
| 6.11% | 14.674 | 2. كلوروفورم |
| 3.70% | 8.876 | 3. إيثيل أسيتيت |
| 4.33% | 10.390 | 4. ميثانول |

شكل رقم (1-4): يوضح نسب المستخلصات :



رسم بياني رقم (2-4): يوضح أوزان المستخلصات :



2-4 قياس الخواص الفيزيائية لمستخلص (زيت البتروليوم إيثر _ زيت

الكلوروفورم _ زيت إيثيل أسيتيت):

جدول رقم(2-4): يوضح الخواص الفيزيائية:

| الخاصية | زيت البتروليوم إيثر | زيت الكلوروفورم | زيت إيثيل أسيتيت |
|----------------|---------------------|------------------------------|------------------|
| الكثافة (g/ml) | 0.17618 | 0.1899 | _____ |
| اللون | أصفر 20.1 _ أحمر 1 | أصفر 4.1 _ أحمر 2.1 _ أزرق 1 | _____ |
| معامل الانكسار | 1.46732 | 1.46732 | 1.64632 |
| اللزوجة | 67.74 | 68.43 | 92.33 |

3-4 الخواص الكيميائية:

4-3-1 تقدير الحموضة لزيوت (بتروليوم إيثر_كلوروفورم _إيثيل أسيتيت):

اولا: بتروليوم إيثر :

جدول رقم (3-4): يوضح المعايير لتحديد رقم الحموضة :

| القراءة الأبتدائية | القراءة النهائية | الحجم المستهلك |
|--------------------|------------------|----------------|
| 00.00 | 27.00 | 27.00 |

رقم الحموضة = $(56.11 \times \text{ح} \times \text{ع}) / \text{وزن العينة}$.

بحيث:

ح = حجم القاعدة KOH المستهلك.

ع = عيارية القاعدة KOH.

رقم الحموضة = $1.003 / (0.01 \times 27 \times 56.11)$

= 15.1 .

ثانيا: كلوروفورم :

جدول رقم (4-4): يوضح المعايير لتحديد رقم الحموضة :

| القراءة الأبتدائية | القراءة النهائية | الحجم المستهلك |
|--------------------|------------------|----------------|
| 00.00 | 1.50 | 1.50 |

رقم الحموضة = $(56.11 \times \text{ح} \times \text{ع}) / \text{وزن العينة}$.

بحيث:

ح = حجم القاعدة KOH المستهلك.

ع = عيارية القاعدة KOH.

$$\text{رقم الحموضة} = (0.05 \times 1.5 \times 56.11) / 1.003$$

$$= 4.19$$

ثالثا: إيثيل أسيتيت :

جدول رقم (4-5): يوضح المعايير لتحديد رقم الحموضة :

| القراءة الأبتدائية | القراءة النهائية | الحجم المستهلك |
|--------------------|------------------|----------------|
| 00.00 | 7.00 | 7.00 |

$$\text{رقم الحموضة} = (56.11 \times \text{ح} \times \text{ع}) / \text{وزن العينة}$$

بحيث:

ح = حجم القاعدة KOH المستهلك.

ع = عيارية القاعدة KOH.

$$\text{رقم الحموضة} = (0.01 \times 7 \times 56.11) / 1.003$$

$$= 3.915$$

2-3-4 تقدير رقم التصبن لزيت (كلوروفورم - بتروليوم إيثر) :

اولا: كلوروفورم :

جدول رقم (4-6): يوضح المعايير لتحديد رقم التصبن (البلانك) :

| القراءة الأبتدائية | القراءة النهائية | الحجم المستهلك |
|--------------------|------------------|----------------|
| 00.00 | 13.00 | 13.00 |

جدول رقم (4-7): يوضح المعايير لتحديد رقم التصبن (العينة) :

| القراءة الأبتدائية | القراءة النهائية | الحجم المستهلك |
|--------------------|------------------|----------------|
| 13.00 | 33.00 | 20.00 |

رقم التصبين = $(56.11 \times (1 - ح) \times ع) /$ وزن العينة.

ح = حجم الحامض الذي استهلك في العينة.

1ح = حجم الحامض الذي استهلك في البلاتك.

ع = عيارية الحامض.

رقم التصبين = $1 / (0.5 \times (13.00 - 20.00) \times 56.11)$

= 196.385 .

ثانيا: بتروليوم إيثر :

جدول رقم (4-8): يوضح المعايير لتحديد رقم التصبين (البلاتك) :

| الحجم المستهلك | القراءة النهائية | القراءة الابتدائية |
|----------------|------------------|--------------------|
| 10.00 | 10.00 | 00.00 |

جدول رقم (4-9): يوضح المعايير لتحديد رقم التصبين (العينة) :

| الحجم المستهلك | القراءة النهائية | القراءة الابتدائية |
|----------------|------------------|--------------------|
| 16.50 | 26.50 | 10.00 |

رقم التصبين = $(56.11 \times (1 - ح) \times ع) /$ وزن العينة.

ح = حجم الحامض الذي استهلك في العينة.

1ح = حجم الحامض الذي استهلك في البلاتك.

ع = عيارية الحامض.

رقم التصبين = $1 / (0.5 \times (10.00 - 16.50) \times 56.11)$

= 182.358 .

3-3-4 تقدير رقم البيروكسيد لزيث (الكلوروفورم _ البتروليوم إيثر) :

اولا: الكلوروفورم :

جدول رقم (4-10): يوضح المعايرة لتحديد رقم البيروكسيد :

| القراءة الأبتدائية | القراءة النهائية | الحجم المستهلك |
|--------------------|------------------|----------------|
| 00.00 | 00.19 | 00.19 |

رقم البيروكسيد = (ح X ع X 1000) / وزن العينة.

بحيث: ح = حجم ثيوكبريتات الصوديوم المستهلك.

ع = عيارية ثيوكبريتات الصوديوم.

رقم البيروكسيد = (1000 x 0.01 x 0.19) / 1

= 1.9 .

ثانيا: بتروليوم إيثر :

جدول رقم (4-11): يوضح المعايرة لتحديد رقم البيروكسيد :

| القراءة الأبتدائية | القراءة النهائية | الحجم المستهلك |
|--------------------|------------------|----------------|
| 00.00 | 00.18 | 00.18 |

رقم البيروكسيد = (ح X ع X 1000) / وزن العينة.

بحيث: ح = حجم ثيوكبريتات الصوديوم المستهلك.

ع = عيارية ثيوكبريتات الصوديوم.

رقم البيروكسيد = (1000 x 0.01 x 0.18) / 1

= 1.8 .

4-3-4 تقدير الأحماض الدهنية بجهاز GC – FID في زيت البتروليوم إيثر:

تم معرفة الأحماض الدهنية الموجودة في زيت البتروليوم إيثر لنبات التمر الهندي.

جدول رقم (4-12): يوضح الأحماض الدهنية :

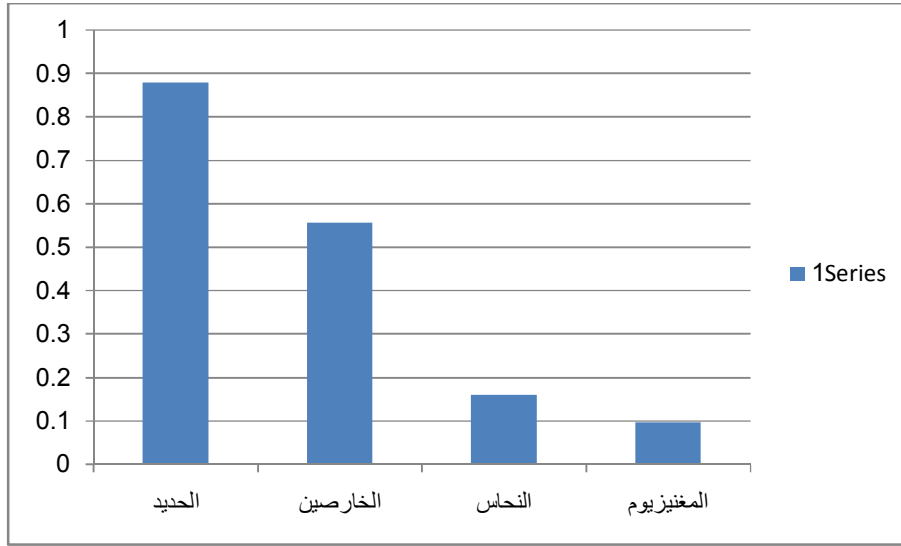
| # Peak | أسم الحامض الدهني | Ret. Time | Area % |
|-----------|---------------------------------|-----------|---------|
| 1 | Capric Acid M.E | 18.662 | 0.7756 |
| 2 | Undecanoic Acid M.E | 22.992 | 0.8499 |
| 3 | Tridecanoic Acid M.E | 28.110 | 0.4545 |
| 4 | Pentadecenoic Acid M.E | 32.608 | 0.5716 |
| 5 | Palmitic Acid M.E | 34.629 | 13.3842 |
| 6 | Oleic Acid M.E | 38.039 | 65.5359 |
| 7 | Cis- 8,11,14-Eicosatic Acid M.E | 41.028 | 1.5224 |
| 8 | Cis- 11 – Eicosenoic Acid M.E | 41.955 | 4.1591 |
| 9 | Erucic Acid M.E | 45.016 | 8.3158 |
| 10 | Tricosanoic Acid M.E | 47.847 | 2.6990 |
| 11 | Lignoceric Acid M.E | 50.130 | 1.7320 |

5-3-4 تقدير التراكيز للعناصر الموجودة في بذور نبات التمر الهندي :

جدول رقم (4-13): يوضح قياس تركيز العناصر أدناه بأستخدام جهاز الأمتصاص الذري:

| التركيز ب ppm | العنصر |
|---------------|---------------|
| 0.8793 | الحديد Fe |
| 0.5567 | الخاصين Zn |
| 0.1612 | النحاس Cu |
| 0.0964 | المغنيزيوم Mg |

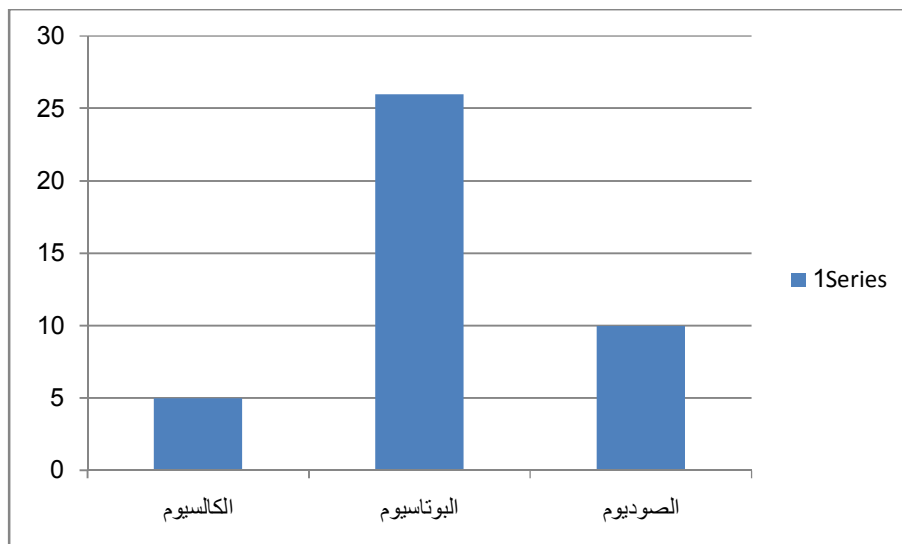
شكل (1-4): يوضح تركيز العناصر في البذور باستخدام جهاز الأمتصاص الذري:



جدول رقم (4-14): يوضح قياس تركيز العناصر أدناه باستخدام جهاز مطياف اللهب :

| التركيز ب ppm | العنصر |
|---------------|--------------|
| 5 | الكالسيوم Ca |
| 26 | البوتاسيوم K |
| 10 | الصوديوم Na |

رسم بياني رقم (4-2): يوضح تركيز العناصر في البذور بأستخدام جهاز مطياف اللهب:



4-4 نتائج كروموتوغرافيا الطبقة الرقيقة:

1-4-4 الطور المتحرك:

هكسين: كلوروفورم : ميثانول (0.5 : 4.5 : 5)

جدول رقم (4-15): يوضح المركبات المفصولة بواسطة أستخدام كاشف الفانولين

للمستخلصات :

| ميثانول | | إيثيل أسيتيت | | الكلوروفورم | | البتروليوم إيثر | |
|-------------|---------|--------------|-----------|-------------|-------|-----------------|----------|
| R.F cm | اللون | R.F cm | اللون | R.F cm | اللون | R.F cm | اللون |
| ----- -- | لا يوجد | 0.2 | أزرق فاتح | 0.25 | بني | 0.2 | بني فاتح |
| ----- -- | لا يوجد | 0.65 | بني | 0.5 | بني | 0.85 | بني غامض |

4-4-2 الطور المتحرك :

تولوين : إيثيل أسيتيت : فورميك (5 : 4 : 1)

جدول رقم (4-16): يوضح المركبات المفصولة بواسطة استخدام كاشف الفانلين

للمستخلصات :

| ميثانول | | إيثيل أسيتيت | | الكلوروفورم | | البتروليوم إيثر | |
|------------|-----------|--------------|-----------|-------------|-------|-----------------|---------|
| R.F cm | اللون | R.F cm | اللون | R.F cm | اللون | R.F cm | اللون |
| 0.60 | أزرق فاتح | 0.12 | وردي | 0.18 | وردي | 0.69 | رمادي |
| ----- - | لا يوجد | 0.72 | وردي فاتح | 0.63 | بني | ----- - | لا يوجد |

4-4-3 الطور المتحرك :

هكسين : إيثيل أسيتيت , ونقاط من حمض الفورميك (8 : 2)

جدول رقم (4-17): يوضح المركبات المفصولة بواسطة استخدام كاشف الفانلين

للمستخلصات :

| ميثانول | | إيثيل أسيتيت | | الكلوروفورم | | البتروليوم إيثر | |
|---------|---------|--------------|----------|-------------|-------|-----------------|--------|
| R.F cm | اللون | R.F cm | اللون | R.F cm | اللون | R.F cm | اللون |
| ----- | لا يوجد | 0.53 | بني فاتح | 0.25 | بني | 0.28 | بني |
| ----- | لا يوجد | 0.81 | بني | 0.53 | بني | 0.53 | أزرق |
| ----- | لا يوجد | 0.87 | أزرق | 0.78 | بني | 0.75 | بني |
| ----- | لا يوجد | 0.93 | أزرق | 0.90 | أزرق | 0.93 | بنفسجي |

الفصل الخامس

1-5 مناقشة النتائج :

في دراسة أجريت لتقدير العناصر في بذور شجرة التمر الهندي من قبل العلماء (SAMINA KABIR & AMINA KABIR & SYED ABID ALI) في دولة باكستان وكانت النتائج

كالآتي:-

| العنصر | التركيز بـ mg/Kg |
|--------|------------------|
| Fe | 1.89 |
| Zn | 26.89 |
| Cu | 16.25 |
| Mg | 15.06 |
| K | 26.89 |
| Na | 10.19 |

وبمقارنة نتائج هذه الدراسة مع نتائج الدراسة التي أجريناها :-

| العنصر | التركيز بـ p.p.m |
|---------------|------------------|
| الحديد Fe | 0.8793 |
| الزئبق Zn | 0.5567 |
| النحاس Cu | 0.1612 |
| المغنيزيوم Mg | 0.0964 |
| الكالسيوم Ca | 5 |
| البوتاسيوم K | 26 |
| الصوديوم Na | 10 |

نجد ان هذا الاختلاف يكون بسبب اختلاف البيئة التي ينمو فيها كل نبات ، أو قد يكون

الاختلاف في طريقة التحضير .

ونفس العالم أجرى دراسة لتقدير الاحماض الدهنية في بذور شجرة التمر الهندي باستخدام جهاز GC- MS فوجد أن هنالك 17 حامض دهني ، وكان للحامض الدهني OLEATE أكبر زمن أستبقاء وهو 56.22 ، وكان أكبر %REL.AGE للحامض الدهني HEPTADECTRIENOTE وهي تساوي 9.39

أما في الدراسة التي أجريناها لتقدير الأحماض الدهنية في بذور شجرة التمر الهندي باستخدام جهاز GC FID أن هنالك 11 حامض دهني ، وكان للحامض الدهني LIGNOCERIC أكبر زمن أستبقاء وهو 50.130 ، وكان أكبر %AREA للحامض الدهني OLEIC وهي تساوي 65.5359.

ويمكن إرجاع السبب في ذلك الى الأختلاف في نوعية الجهاز المستخدم من حيث الدقة والكفاءة ، وأيضا الي أختلاف البيئة التي عاش فيها النبات من حيث التربة والمناخ .

وفي دراسة أخرى أجراها العالم (SRABH KUMAR AGRAWAL) في دولة الهند ، وجد أن نسبة الزيت بأستخدام جهاز السوكسليت للبتروليوم ايثر في بذور نبات التمر الهندي تساوي 7% ، وبالمقارنة مع الدراسة التي أجريناها وجدنا أن نسبة زيت البتروليوم ايثر في بذور نبات التمر الهندي تساوي 6.15% .

من خلال نتائج الكروماتوغرافيا نجد أن مستخلص الميثانول لم يعطي نتائج واضحة ، بأستعمال هذه الأنظمة للطور المتحرك ، وذلك للاختلاف الكبير في قطبية المانول عن بقية المذيبات .

المقترحات :

1. بناء على توفر غابات التمر الهندي في السودان والوطن العربي بكميات كبيرة فإنه يمكن إستخلاص الزيت من البذور بكميات تجارية واستخدامه في التطبيقات الطبية .
2. دراسة المركبات الفينولية الموجودة في نبات التمر الهندي ونشاطيتها ضد الجذور الحرة .
3. فصل المركبات الموجودة في النبات و دراسة نشاطيتها من الناحية الإحيائية .

المصادر والمراجع :

1. الموسوعة الام للتداوي بالاعشاب والنباتات الطبية ، أ.د. عبد الباسط محمد
&
2. عبد التواب عبدالله حسين ، دار الفا للنشر والتوزيع ، الطبعة الرابعة ،سنة 2010 ، مصر .
3. تحليل الأغذية ، د.إبراهيم محمد حسن - عاطف أنور أبو عرب ، دار الفجر للنشر والتوزيع ، 2003 ، كلية الزراعة جامعة عين شمس ، ط3 ، ج م ع .
4. مجلة أفريقيا قارتنا ، العدد السابع ، سبتمبر 2013 .
5. مجلة جامعة بخت الرضا العلمية ، بكري أحمد & الجنيد حسن ، العدد 8 ، سبتمبر 2013 .
6. A MEDICINAL PLANT OF SINDH, PAKISTAN; Pak. J. Bot., 45(2): 557-561, 2013
7. **International Journal of Current Research Sukantha**
T.A Shubashini Vol. 3, Issue, 11, pp.378-382, October, 2011, India
8. **International Journal of Current Research**, Vol. 3, Issue, 11, pp.378-382, October, 2011, India

الملاحق



جهاز كروماتوغرافيا الغاز



جهاز الإمتصاص الذري



ثمر التمر الهندي



شجرة التمر الهندي