بسم الله الرحمن الرحيم جامعة السودان للعلوم و التكنولوجيا كلية التربية – قسم العلوم

شعبة - الكيمياء

بحث تكميلي لنيل درجة البكالوريوس (مرتبة الشرف)

بعنسوان:

تقدير نسب بعض العناصر (الصوديوم والبوتاسيوم والفسفور) وحمض التانيك في عشبة الميرمية

Determine percentage of some elements
(Sodium,potassium,Phesphor) and Tannic acid in
Silvia officinalis

إعداد: سمية عبد الرحمن محمد عمر صفاء علي سليمان علي فدوي محمد منصور بدر نسيبة عثمان محمد عثمان

الإشراف: د/ يوسف محمد النور عبد الحكم



- 2 -

الآبية

قال تعالى :

(أولم يروا أنا نسوق الماء إلى الأرض الجزر فنخرج به زرعا تاكل منه انعامهم و أنفسهم افلا يبصرون) السجدة الآية (27)

صدق الله العظيم

الإهداء

(قل اعملوا فسيري الله عملكم ورسوله و المؤمنين)

حدق الله العظيم

إلى من حرج إلى العلم وبشرني ببلونج مقادده و الوصول إلى غايات إلى من غرس في نفسي الطموح وبذل النفس و النفيس عايات إلى من تحرس في نفسي الطموح وبذل النفس و النفيس من اجلي

إبائنا الأعراء

إلى من تزفد الجنة تحت إقداعما

إلى من سمرت الليالي بقربي

إلى من كان دعاءما سر تقدمي

أمماتنا حبيباتنا

إلى كل من أضاء بعلمه عقل غره أو مدي بالجواب الصحيح حيره سائلة فاظمر بسماته تواضع العلماء وبرحابته سماحة العارفين

د. يوسغم محمد النور عبدالحكو

الشكر و العرفان

في قول الرسول الكريم عليه أفضل الصلاة والسلام واتم التسليم ولا يشكر الله من لا يشكر الناس)

اخرجة أبو داؤد

اللهم لك الحمد ولك الشكر ولك المنه و الثناء الحسن و الشكر لله تعالى على فضلة إذا اعاننا على هذا البحث ثم الشكر و التقدير إلى جامعة السودان للعلوم و التكنولوجيا التي حملت على عاتقها نشر العلم و المعرفة.

مهما كان للإنسان من قدرات ومواهب فانه بحاجة للمساعدة لكي يحقق طموحاته واهدافة.

فالشكر أولا و اخيرا لله سبحانه وتعالي

ثم الشكر للدكتور الفاضل:

يوسف محمد النور عبد الحكم

الخلاصة:

أظهرت الدراسة بأن عشبة الميرمية التي تم الحصول عليها تحتوي علي نسب من العناصر المقدرة من الصوديوم و الكالسيوم و الفسفور بواسطة جهاز الانعباث الذري اللهبي وتحتوي أيضا على نسبة من حمض التانيك المقدر بواسطة جهاز الاسبكترو.

Abstract:

- Appearance study indeed silvia officinalis which attin get about it content upon percentage of some elements determine with spectrophotometer device content also tannic acid determined with Emssion spectro.

فمرس المحتويات

رقم الصفحة	الموضوعات	الرقم
2	الاستهلال	2
3	الآية	3
4	الإهداء	4

5	الشكر و العرفان	5
6	الخلاصة	6
9	الإطار النظري	الفصل الأول
10_11	المقدمة	1-1
12	التاريخ والتراث	1_1_1
12	الجزء المستعمل	2_1_1
12	الصفات المورفولوجية	1_2_1_1
13	الصفات الكيميائية	2_2_1_1
14	المركبات التربينية	3_1_1
15	المحتويات الكيميائية المرئية	1-2
16	التصنيف العلمي المرية	1-3
17	التركب الغذائي و المواد	1-4
17	الفعالة في الميرمية	1-4
8_211	الظروف البيئية الميرمية	1-5
22_23	الدراسات السابقة	1-6
24	الفوات و الاستخدامات والمضار	الفصل الثاني
25_28	الفوائد	2-1
25	الفوائد التجميلية	1_1_2
26	الفوائد الصحية	1_2_2
28	الاستخدامات	2-2
28	استخدامها في صناعة الادوية	1_2_2
29	المضار	2-3
30	المواد و الأدوات والطريقة	الفصل الثالث
31	المواد	3-1
31	الاداوات و الأجهزة	3-2
32	جهاز الانبعاث ألزري أللهبي	3-3
32	المقدمة	1_3_3 2_3_3 3-4
33	المبداء	2_3_3
36	الطريقة	3-4
36	طريقة تقدير العناصر	5_3
37	الاجهزة المستخدمة في المير مي	6_3
38	النتائج والناقشة	الفصل الرابع
39	النتائج المناقشة	4-1
39	المناقشة	4-2
40	المقترحات	4-3
40	التوصيات	4-4
41	المصادر و المراجع	4-5

الفصل الأول:

<u>1_1 المقدمة.</u>

salvia offinalis عشبة الميرمية

الاسماء المتداولة: الفصيلة الشفوية:

الميرمية ، القصصين ، سالفيا مخدنية ، ناعمة الحقول

eng . sage . fr . sage : الأسماء الأجنبية

ويعتبر القصصين ألمخزني نوع نباتي يتبع جنس القصصين من فصيلة شفوية

الميرمية الشائعة:

الموطن الأصلى :-

يعتبر حوض البحر المتوسط الموطن الطبيعي لنباتات هذا الجنس لاسيما منطقة جنوب أوربا بالرغم من وجود بريا في بعض الأماكن الاخري في كل من وسط روسيا ، وأمريكا الشمالية و مع ذلك انتشرت زراعته في معظم المناطق الباردة و المعتدلة و الدافئة المرتفعة الرطوبة واهم البلدان إنتاجا للزيت العطري هي: ألبانيا و تركيا و اليونان ويوغسلافيا و ايطاليا و اسبانيا و الأرجنتين و المغرب.

الوصف النباتي: ـ

القصصين ألمخزني أو الميرمية ((الحكيم وتسمي أيضا حكيم الحديقة والحكيم الشائع)) هي معمرة و دون شجيرة دائمة الخضرة وسيقانها خشبية و اوراقها رمادية اللون وإزهارها زرقاء إلي ارجوانيه وهي عضو في العائلة الشفوية ويعود أصلها لمنطقة البحر الأبيض المتوسط علي الرغم من أن جنسيتها منحت في العديد من الأماكن في جميع أنحاء العالم.أن لديها تاريخ في استخداماتها في الأدوية و الطهي، وفي العصر الحديث تعتبر نباتات زينة الحديقة ويتم استخدام الاسم الشائع (الحكيم) أيضا لعدد من الانواع ذات الصلة وغير ذات الصلة.

وهي حبنة معمرة ،قوية النمو ،السوق عشبة لكن قواعدها متخشبة ومنتصبة ، شديدة التفرع ،مخملية الاوبار ، مربعة المقطع ، طولها يصل إلي نحو متر، تجف هذه الأفرع كل سنة الأوراق عطرية مميزة ، متقابلة، معلافية في الجزء السفلي للساق ولاطئة في الجزء العلوي منه، مستطيلة واهليليجية أو بيضوية الشكل ، وخضراء وهي رمادية اللون نظرا لغزارة

الاوبار القطنية علي سطحها السفلي ، النصل 1 – 8 سم ، وعرضه 8 – 35 مم ،أز هارها صغيرة الحجم ألوانها مختلفة من الأبيض إلي الأحمر الأرجواني و المحولة علي حوامل زهرية قصيرة منفردة أو متفرعة، و النوارات العنقودية طرفية الموضع، و الثمار صغيرة الحجم ، شكلها كروي ، بداخلها أربع بزور سمراء اللون مستديرة الشكل وقطرها لا يزيد عن 2 ملم .

1_1_1 التاريخ و الترات:

الاسم العلمي للجنس من اليونانية salvia وتعني شفى ، إشارة إلى الصفات الشفائية المنسوبة لبعض أنواع الجنس و الاسم الواصف للنوع triloba تعني الأوراق ثلاثية الفصوص.

1_1_2 الجزء المستعمل:

الاوارق (تجمع أوراق النباتات البرية مرة واحدة في العام، اما النباتات المزرعة في العام الواحد، الأزهار المزرعة في الحقول فتجمع أرواقها ثلاث مرات في العام الواحد، الأزهار، الزيت الطيار المستخرج منها.

واهم أنواع هذا الجنس يمكن التفرقة بينها من حيث الشكل الخارجي نباتيا و التركيب الداخلي كيمائيا تبعا للصفات الآتية:

1_2_1_1 الصفات المورفولوجية :-

1- المرمية الشائعة: s.officinalis

نباتاتها قوية النمو كبيرة الحجم، ويبلغ ارتفاعها حوالي 100سم أو اكتر، و الأوراق صغيرة الحجم مستطيلة، رمحيه الشكل نوعا، إلا أنها ضيقة عند قاعدة نصلها وتصل إطرافها بين 3-5 سم وعرضها من 2.5-1 سم ولونها رمادي فاتح لغزارة الأوبار علي سطحيها و الأزهار لونها ارجواني مزرق، توجد في نوارات متزاحمة عنقودية وهذا النوع يحتوي علي أهم الأصناف، وازهاره بيضاء اللون و الورق كبيرة الحجم albi

s.sclarea: المرمية الأوربية

وطبيعة نمو هذا النوع محدودة وقليلا ما يصل ارتفاع سوقه إلى 50-80سم أن وجد و الأوراق كبيرة الحجم ، شكلها بيضي ، طولها بين 10-25سم وعرضها 5_10سم حافتها ملساء ، ولونها رمادي فضي لغزارة الاوبار علي سطحي نصلها و الأزهار صغيرة الحجم لونها اصغر مخضر محمولة على حوامل نوريه طويلة ومتفرعة .

s.argentea : المرمية الفضة أو الأرجنتينية

تشبه النوع السابق إلا ان حجم أوراقها كبيرة وإطرافها بين 25- 40سم وعرضها من 10-20 سم لونها فضي تقريبا لوجود الشجيرات و الاوبار الطويلة علي سطحي نصلها.

1_2_1_1 الصفات الكيميائية :-

1- الثوابت الطبيعية :-

تحتوي نباتات الميرمية علي كمية من الزيت الطيارة تختلف نسبتها باختلاف أنواعها وعلي سبيل المثال (ذكر كل من saklov و saklov و s.acthiopis و s.glutinose و s.acthiopis ، و s.glutinose ، تحتوي و suntans ، و suntans ، تحتوي اوراقها علي نسبة من الزيت العطري هي 80.04,0.013 ، (820. ، 0.014 ، 820. ، 0.004) علي التوالي كما تختلف الثوابت الاخري للزيوت العطرية الناتجة من انواع الميرمية تبعا لدراسة كل من savin ، lavanis (1940 – 1940) مبنيا ذلك الاختلاف في صناعتها الطبيعية المدونة .

جدول يوضح الصفات الطبيعية للزيت العطري

الناتج من أرواق الأنواع المختلفة لنباتات الميرمية

s.selorea	s.trilobe	s.afficnalis	النوع
0,8960	0,9123	900,91	الكثافة النوعية
-22	-12	-11	الدوران الضوئي
1,4693	1,4735	581,47	معامل الانكسار
40,96	3,155	2,51	كمية الاستر
64,5	15,65	13,04	كمية الكحو لات

1_1_3 المركبات التربينية :-

مكونات الزيت العطري من المواد التربينية الأنواع الميرمية مختلفة النوعية الكمية و بالنسبة لنوعية المركبات التربينية أعلن كل من:

s .acthiopis ، و النوعين Bodrug ، Saklov ، و alfa_pinene يشترك زيتها العطري في المكونات s.moldavice و s.moldavice يشترك زيتها العطري في المكونات s.moldavice و pinene و pinene و Borneol إلا أن النوع الأول يحتوي زيته أيضا علي linalool و caryophyllene غير الموجود في زيت النوع myrcene أو thujon و trpinole غير الموجود بالذي يحتوي على terpinole أو thujon و myrcene غير الموجود بالمرة في الزيت العطري النوع الأول . بالنسبة لكمية المركبات التربينية لزيت المرمية ، ذكر lvanic و thujone ، و thujone ، و cineole ، و

bovnead و linalool ، و bovnead ، و bovnead و piene ، و linalylacetete قد اصلت كميتها إلي biene ، و s.offcinalis

1-2 * المحتوي الكيميائي:

تحتوي الأوراق علي: زيت طيار 0.08 % قد تصل نسبته السيد 3-3 % و الذي يحتوي علي نسبة عالية من المركب الكيتوني: الثوجون thyjon إضافة إلي السينول cineole و الكامفور borneol .

مركبات مشتقات هيدروكسي حمض السيناميك cinnamic ، مركبات مشتقات هيدروكسي حمض الروزمارنيك rosmaninic_acid وحمض acidderivatives مركبات ثنائية تيربين chorigenic acid منها حمض الكارنوسوليك carnosolic و الرسما نول rosmanol .

فلافونو تيرات flavonoids منها غلوكوزيدات الابيجينيت apigenin و الوثيولين luteolin مركبات ثنائية التيربين من نمط ابيتات lacton camosol بيكد منها السالفين salvin لا كتون كارنوزول متر salvin بيكد و سالفين pikro salvin يوجد بشكل خلص في النبات المجفف أو المحفوظ.

مركبات ثلاثية التيربين triterpene مثل حمض الاورزوليك ursolic مركبات ثلاثية التيربين oleanolica إضافة إلى أثار من عناصر معدنية كالحديد و المغنيزيوم و التويتاء .

1-3 التصنيف العلمي للميرمية⁽²⁾:

حقيقيات النوي	النطاق
النباتات	المملكة
النباتات الأرضية	الفرع
نباتات وعائية	القسم
حقيقيات الأوراق	الشعبة
بزريات	الشعبية
كاسيات البزور	الصنف
ثنائيات الفلقة	الطائفة
شفويات	الطبقة
شفويات	الرتبة
شفوية	الفصيلة
قعريما	الأسرة
نعناعية	القبيلة
القصين أو الميرمية	الجنس
Saliva officanlis	الاسم العلمي

4-1 / التركيب الغذائي و المواد الفعالة في الميرمية (3) يمثل الجدول التالي تركيب 155 حجم من الميرمية يحتوي علي: -

القيمة الغذائية	العنصر الغذائي
0.336 م ج	ريبو فلافين
60,73 جرام	كربو هيدرات
10.63 جرام	بر و تین
40,3 جرام	الياف
315 سعر	حراري
32,4 م جرام	فیتامین C
1070 م جرام	بوتاسيوم
28,12 م جرام	حديد
7,48 م جرام	فیتامین e
1714 م کجم	فیتامی <i>ن</i> k
11ك جرام	صوديم

1652 م کجم	كالسيوم
1865 م کجم	لوتين رياكسانين
4.7 م جرام	ازنك
0059 م جرام	فیتامین a

1_5الظروف البيئية للميرمية:

تعتبر نبات الميرمية من الأنواع النباتية التي تتحمل درجات الحرارة المنخفضة و الفترات الطويلة من الصقيع و الاخري القصيرة من سقوط الثلج وتجمد المياه وازدادت فترات التعرض لظروف الطقس القاسية من حالات التجمد و الصقيع لمدة أكثر من أسبوعين النموءات الطرفية و الأعضاء الغضة الأنواع وأضاف الميرمية مسببة موتها وجفاف نباتها ، لذلك أعلن crocks و sievs و 1941 مأن جميع الانواع المختلفة من نباتات الميرمية و الزراعة في المناطق الباردة خلال فصل الشتاء يجب تغطية نموها الخضري بالبقايا النباتية لتفادي جفافها حتى تنتهي الظروف المناخية العالية ، وتستأنف النباتات نموها من جديد و الأ تجدد زراعتها سنويا وتصبح كالنباتات الحولية .

بالإضافة إلى ذلك أوضح 1970porlov أن نباتات المرمية المعرضة لفترات ضوئية طويلة أكثر من 12 ساعة يوميا قد تؤدي إلي زيادة النمو الخضري و المحتوي الزيتي ، بعكس تعريضها لفترات ضوئية قصيدة والتي تسبب نقصا في النمو و الإنتاج الزيتي العطري .

حتى الظروف المناخية و العوامل البيئية لكل منها تاثير كبير على المحتوي الكلي لمكونات الزيت الطيار لنباتات الميرمية.

وذكر 1979 Rhyu ، أن النسبة المئوية للمركبات التربينية لزيت النوع officnalis تختلف باختلاف البيئة التي تنمو تحت ظروفها أو الظروف الدلمانية تحتوي علي اعلي كمية من مادتي thujone و camphor و للينسية بينما المزروعة تحت الظروف اليونانية نجد أن مركباتها الزيت الرئيسية هي cineol و pinenes و caryo phyllene و a- مركباتها الرئيسية هي linalool و Rhyu أن المزروعة تحت الظروف الألبانية المزروعة في اليونان تحتوي على 13.5٪ نت Rhyu أن الميرمية المزروعة في اليونان تحتوي على 13.5٪ نت وغسلافيا و ألبانيا التي تحتوي على 2,5% من نفس المركب علي الترتيب كما تحتوي على 2,5% من نفس المركب علي داتروي على 2,5% من نفس المركب على 1,1% و cincol

الظروف الدلمانية و اليوغسلافية ، ونسبتها 10% في كل منها 6,9 % في البانيا أيضا .

تجود زراعة الميرمية في معظم الأراضي بشرط أن تكون خصبة جيدة التهوية و الصرف و تفضل الأراضي الخفيفة وخاصة الصفراء ولا تجود في الأراضي الأراضي الغدقة السيئة الصرف و الانعكاس ذلك علي الإنتاج الخضري و الزيتي للنباتات

* التكاثر:

تتكاثر نباتات الميريمة تكاثرا جنسيا وخضريا إلا أن التكاثر الخضري هو الشائع ، إذا توفرت نباتات الأم الخالية من الأمراض و الحشرات ، و المتميزة بالنمو القوي و التفريع الغزير علي أن تؤخذ نموائها الطرفية بأطوال تتراوح بين 10-15 سم وتغرس في المكان المستديم مباشرة.

• ميعاد الزراعة:

تزرع العقل الطرفية في أول الربيع بينما البذور يمكن زراعتها في المشتل خلال النصف الأول من شهر أكتوبر، وتنقل البادرات في شهر فبراير حتى أول مارس أو تزرع البذور مباشرة في المكان الدائم خلال مارس.

• معدل الزراعة:

يحتاج الفدان الواحد من 20- 25 الف عقلة طرفية من نباتات الميرمية الناتجة من مساحة من الأرض المستديمة مقدارها يتراوح بين 5-6 قيداوا مزروعة بالأمهات، ومن البذور حوالي 400-500 جرام خالية من المواد العربية، ومطابقة للنوع أو النصف. (1)

• طريقة الزراعة :-

بعد عملية الحرث و التسوية ، تخطط الأرض الزراعية إلى خطوط عرضها يتراوح بين 70-90 سم ، ومساحتها الزراعة بين النباتات 25-45

سم، إلا أن dofert و 1924 maverer ولا الزراعة الواسعة بين النباتات تعطي محصولا خضريا كبيرا بينما الزراعة الضيقة تعطي انتاجا مرتفعا لنباتات الميرمية الشائعة بينما كل من Sievers و cwocks وعلي إنتاجا مرتفعا لنباتات الميرمية الشائعة بينما كل من 1949م وعلي مسافات تشراوح بين 20-40 سم، وفي حالة الزراعة في المساحات مسافات تشراوح بين 20-40 سم، وفي حالة الزراعة البذور في المكان الواسعة ذكر 1949) stockberger)، انه عند زراعة البذور في المكان المستديم يجب وضعها في جود علي مسافات 40 سم، من بعضها وعلي خطوط عرضها 75 سم للحصول علي العشب و الزيت بكميات مرتفعة وعالية الإنتاج الخضرية مما يؤدي إلي تقليل عمليات النتح و البخر بين فترات الري الصناعي قد تؤدي بزورها إلي ضعف النمو الخضري بين فترات الري الصناعي قد تؤدي بزورها إلي ضعف النمو الخضري الري ثلاثة أسابيع شتاء و أسبوعين صيفا علي أن تكون كمية الماء معتدلة لان الرعي الغزير يسبب زيادة النمو الخضري علي حساب كمية الزيت الطيار المتكون في النباتات .(2)

• التسميد:

نباتات الميرمية تستجيب الأسمدة الازونية لغزارة نموها خضريا مصحوبا بانخفاض محتواها من الزيت العطري عند زراعتها في المناطق الرطبة ، أو باستعمال الري الصناعي إلا انه من الأفضل إضافة عنصر الفسفور أو البوتاسيوم علما بان 1970 hotin م ذكر أن إنتاج الزيت العطري يكون مرتفعا و العشب الخضري كبيرا لنبات الميرمية عند استعمال الازوت و البوتاسيوم بانما أعلن كل من العلماء fmorintxam و 1961 topeuz ، أن تسميد الازوتي و الفوسفاتي يؤديان إلي رفع المحتوي من الزيت العطري لنبات الميرمية و أكثر من ذلك أقصى عودا في عام 1972 ، إضافة سماد السيوبر فسوفات وسلفات البوتاسيوم بمعدل في عام 1972 ، إضافة سماد السيوبر فسوفات وسلفات الميرمية ثم

وضع السماد الازوتي بمعدل 150-200 كيلو جرام من سلفات الامونيوم علي أن يوضع نصفا بعد الشتل من حوالي ثلاثة أسابيع و النصف الأخر بعد أسبوعين وأوضح أن الزيادة في الأسمدة الازوتية تعمل علي كثرة النمو الخضري وكبر حجم العشب الأخضر بينما المسوي المنخفض بين السماد الازوتي يؤدي إلي زيادة معدل الإنتاج من الزيت الطيار. (3)

6-1 - الدراسات السابقة :-

- 6-1- أ /فيما يلي استعراض النتائج بعض الأبحاث التي أجريت في مصر
- 1- في دراسة أجريت علي طرق استخلاص الزيت الطيار اتضح أن استخدام طريقة التقطير أن البخار هي الطريقة المناسبة للحصول علي الزيت الطيار بالمقارنة مع طريقة التقطير في وجود الماء وطريقة المذيبات حيث أعطي طريقة البخار زيتا جيدا من حيث الكمية و المواصفات.
- 2- في تجربة أخري اتضح أن قرص النباتات عند التزهير اعطي اكبر إنتاج من الزيت حيث أن الزيت المتقطر من النبات المزهر يعطى زيت جيد المواصفات
- 3- في دراسة لتأثير الخزين علي الزيت في درجة حرارة الغرفة بمعزل تأثير الاوسجين أو الهواء و الرطوبة و الضوء أمكن تخزين الزيت لمدة 180 يوم دون حدوث تغير جوهري في مواصفات الزيت
- 4- في دراسة أجريت علي تاثر الرش علي منظمات النمو اتضح أن الحرش بالجيرلين بتركيز 100 جزء / المليون أعطي زيادة في محصول الزيت مع مواصفات جيده في الزيت أما التركيز 100 / المليون لتحسين جودة الزيت بدرجة كبيرة مع زيادة في محصول الزيت ولكن كل من الزيادة المتحصل عليها من الرش بالتركيز الأول 100 جزء مليون
- 5- في نفس البحث السابق اتضح أن الرش بالجبرلين فان أكثر تاثيرا علي تشجيع النباتات علي تخليق المركبات الاوكسجينية ومنها السوجون (المادة الفعالة في الزيت الميرمية) وكانت هذه المركبات اعلي من المركبات الاخري في زيت الطيار مقارنة مع باقى المعاملات و معاملة الكنترول .

2-6 ب/ دراسة أجريت علي استخدام نبات السلفيا فارنسيا بتشام في علاج أمراض السرطان و الدم:

اجرى الدكتور هاشم الهوارى تجربة ودراسة على استخدام نبات السلفيا لعلاج السرطان و الدم وكانت النتيجة لتلك التجربة تلخيصها في السطور التالية (تعتبر نبات السلفيا فارنسيا بتشام من نباتات الزينة و التي تزرع في مصر لجمال إزهارها البنفسجية وينتمي هذا النبات من العياله الشفهية ولقد بداءت التجربة للاستفادة من هذا النبات بمعامل قسم الصحة العامة بطب اسيوط لمعالجة اخطر الأمراض في مصر و هو مرض السرطان وبعض أمراض الدم حيث تجفف بعض أجزاء النبات لمخلوط الأزهار و الأوراق و السيقان وكونت عدة تركيزات مختلفة وهي (2 ، 4 ، 6 ، 8 ، 10) جزء في مليون المذابة في الكحول بتركيز ثم حقن حيوانات التجارب بالتركيزات الخمسة و المكونة من خمسة مجموعات 50 فارا ، و المعدية بمكروب السرطان و أمراض الدم كما حقنة المجموعة السادسة 10 فيران حقنا من الغشاء البروتيني واستمر الحقن يومين بمعدل حقنة 1 م م للحيوان الواحد لمدة شهرين ثم بعدها فحص الحيوانات بواسطة الميكروب السرطاني كما نقص حيوانات المجموعة المعاملا بتركزين (2 ، 4 ، جزء في المليون بالإضافة إلى مجموعة المقارنة ومن هذه النتائج نستنتج انه يمكن استخدام مسحوق نبات السلفيا المجفف بالحقن في علاج السرطان و أمراض الدم.

الفصل الثاني:

الفوائد و الاستخدامات و المضار

1-2 الفوائد:

1 - 1-2 الفوائد التجميلية للميرمية:

وجد أن هنالك بعض الفوائد التجميلية التي تعود على الشعر و البشرة هي :

- ذات خصائص مضادة للشيخوخة وسر الحفاظ علي الشباب الدائم فهي تعمل على :
 - تعزيزة الدورة الدموية تحضر تجدد الخلايا
- غنية بفيتامين a المهم للجمال و المهم لتجدد الخلايا ويعمل كمضاد أكسدة وبالتالي يساعد في الوقاية من التجاعيد و الخطوط الدقيقة
 - الوقاية من التجاعيد و الخطوط الدقيقة
 تعد علاج طبيعي للسيليوليت أذ ان :
- أوراق الميرمية تحسن الوردة الميرمية وتزيل السموم من الجسم وبذلك تساعد في التخلص من السيليوليت وتقلل ظهوره
 - زيت الميرمية يمكن أن يمنع حدوث السيليوليت و الوقاية منه
- وجد أن الزيت الأساسي في الميرمية معزز لفروة الرأس ومفيدة لعلاج مشاكل الشعر عن طريق تعزيز تدفق الدم في فروة الرأس مما يقلل من فقدان الشعر ويعزز تكوين البصيلات. (1)

2-1-2 الفوائد الصحية للميرمية:

فوائد الميرمية للحمل و الخصوبة:

وجد أن للميرمية بعض التأثير على هرمونات الجسم كما يلى:

- قد يربط بعض المختصين الميرمية بزيادة خصوبة المرأة وعلاج بعض مشاكل العقم وذلك لاحتوائها علي مركبات استر وجينية تعمل عمل الهرمون الأنثوي الاستروجين تقوي جهاز المناعة.
- لأنها تحتوي علي خصائص مطهرة فان الميرمية تعيق تطور انتقال ألعدوي فهي تزيد مناعة الجسم كما أن مضادات الأكسدة فيها تقلل بشكل كبير من الاستجابة للالتهاب كما أنها تقوي من جهاز المناعة بتحفيذها لإنتاج الخلايا في الدم أو خلايا الدم البيضاء.

• تقوي من عملية الايض :-

• فهي غنية بعدة معادن هامة مثل الحديد و المغنيسيوم و البوتاسيوم و النحاس و الكالسيوم فإنها تساهم في عملية الايض (الميثابوليزم) كما أنها ضرورية لتحسين وظائف أخرى بالجسم.

• تقوي الذاكرة:

• تساعد في الحد من أكسدة الدهون في الجهاز العصبي مما يسمح بالذاكرة قوية طيلو الحياة كما اثنين عدة دراسات أنها تقادم ظهور علامات الزهايمر يخفضها

لمستويات الاستيل وهو ناقل عصبي بالذاكرة كما تعمل علي تثبيط الإنزيم المسؤول عن تدميرها

• تحسين وظائف الجهاز الهضمي

حيث تعمل كمضادات للتشنجات في الجهاز الهضمي كما تخفض من الأم الحيض بالإضافة إلى أنها تخفض من إلام اللتهاب المرئي وتفيد في حالات الانتفاخ و الغازات المعوية .(2)

• مقامة الأمراض :-

تتعرض نباتات الميرمية لعدة أمراض مختلفة تسبب نقص في العشب و الزيت واهم هذه الأمراض

- 1- مرض الاصفرار الورقي
 - 2- مرض التبقع الورقي
 - 3- مرض البياض ألدقيقي
 - 4- مرض التعفن الساقي
 - 5- مرض التعفن الجزري
- 6- مرض التعقد الجزري .⁽³⁾

2-2 الاستخدامات :-

1-2-2 استخدامها في صناعة الأدوية :-

تستخدم الميرمية مستخدماتها في صناعة أدوية الصراع و الكحة و البرد في مصر حاليا وتنتج من زيت باسم (sageoil) وكذلك تستعمل في أدوية المنشطات و المقويات وطرد الارياح وغيرها.

يستخدم أو المنقوع المائي الأوراق الميرمية في تخفيض الأم الحنجرة و اللثة عند استعماله في صورة مضمضة ، ويستعمل كشراب لإزالة الحكة وتقوية وتنشيط الدورة الدموية وتقليل حالات الهياج العصبي وتهدئة الأعصاب ووقف الإسهال وزيادة إفراز الصفراء ، وقد يستعمل العشب أيضا في علاج إضرابات المعدة وتنظيم عمليات الهضم وتخفيض أو تسكين الأم الكليتين واحتباس البول .

و الزيوت الطيارة أو عجينة زيت نبات الميرمية قد تستخدم كمطهر أو كعلاج لبعض الأمراض الجلدية لسرعة التام و البثرات و التضحيات الخارجية

وقد يستخدم الزيت أيضا في بعض الصناعات الغذائية منها المنتديات الروحية وغير الروحية كمصدر الرائحة وفي صناعة الروائح ومستحضرات التجميل وصناعة الصابون الطبي ، وصناعة المنتجات اللحوم و الأغذية المحفوظة ومنتجات الألبان الصلبة لبقائها فترة طويلة عند التخزين القضاء علي البكتريا و الفطريات الضارة. (1)

2-2-3 مضار الميرمية :-

- أن الإسراف في تناول الميرمية يعود بالضرر علي الإنسان حيث أن ملعقة واحدة تعد كافية لليوم ولا يجوز أخذها يوما لأكثر من شهر فكلما ذكرت أنها تقوم بخفض السكر بالدم وذلك لو شربت دون تناول حبة قبلها و الذي يقودنا إلي احتمالية حدوث جلطة في أي ناحية من جسم شاربها وقد تؤدي لاقدر الله إلى الوفاة .

- يجب عدم الإكثار منها في الأشهر الثلاثة الأولى من الحمل لأنها مط/// فقد تسبب خطرا على حياة الجنين وتعد مانع لإدرار حليب المرضع
- لا تستخدم الميرمية للأطفال دون سن الثانية عشر وتعتبر خطيرة جدا علي من يعاني أي حالة الصرع أو تشنجات حرارية أو غير حرارية . (2)

الفصل الثالث

المواد والأدوات و الطريقة

1-3 المواد:

- مسحوقة عشبة الميرمية
- حمض الهيدروكلوريك
 - ايثانول
 - فانلین
 - ميثانول

2-3 الأدوات و الأجهزة:

ميزان حساس – فنجان - فرن فرنست – دورق مخروطي – أنبوبة طرد مركزي جهاز الطرد المركزي – حضان – قمع – قطارة – جهاز visiblespectrophotometer

flame جهاز الانبعاث الذري اللهبي 3-3 photometer

3_3_1مقدمة :ـ

تقنية الانبعاث ألزري أللهبي يمثل امتداد الاختبار اللهب (تحليل نوعي لعناصر الصوديوم و البوتاسيوم) ولكن تحت ظروف محكمة يستفاد منه في التحليل الكمي ويعرف الجهاز بصورة عامة بمطيان الانبعاث باللهب.

هذه التقنية شائعة لاستعمال لدي الكيميائيين الذين يعملون في مجال التحليل الطبية و المياه ومستخلصات إلاغذية و التربة

وتمتاز أجهزت الانبعاث بسهولة تتعيناها //// وتستدم في تقدير عناصر الصوديوم و البوتاسيوم و الليثيوم و الكالسيوم و المغنيسيوم وذلك لسهولة إثارة هذه العناصر بواسطة طاقة اللهب.

Digtalflame photometer

Model 351

Made in india

2_3_3 المبدء: ـ

عند تمرير العينة في شكل زرات عن طريق الفرشة إلى داخل اللهب تحدث الخطوات التالية:

- تبخر المذيب أو احتراقه مخلقا جسيمات صلبة من المركبات المذابة في المحلول
- تتبخر أو تنحصر الجسيمات الصلبة وتتحول جزئيا إلي زرات مستقرة في الحالة الغازية
- بثار جزء قليل جدا من هذه الزرات الحرة المستقرة بواسطة الطاقة الحرارية ولأنها غير مستقرة فإنها تعود بسرعة إلي حالة الاستقرار بفقد طاقتها المكثبه على هيئة انبعاث أشعة مرئية أو فوق البنفسجية مميزة لكل عنصر.

3_3_مكونات الجهاز المستخدم :-

- منظم لضغط الغاز
 - المرشة
 - اللهب و الموقد
 - الجهاز البصري
- المقر (الكاشف)

a- منظم ضغط الغاز:

للحصول علي خصائص اللهب المناسبة لتحليل يجب خلط الغازات وتغذيتها للموقد بنسب صحيحة وبمعدل سريان ثابت ويتم الحصول علي هذه يساعده صمامات ومنظمات الضغط ومقياس السريان.

b- المرشة:

الغرض منها إدخال العينة إلى اللهب وبمعدل ثابت ومتطابق ويجب أن تكون مقاومة للصداء أو سهلة التنظيم

c- اللهب و الموقد:

_1اللهب :-

- أ- يستخدم اللهب في هذه الحالة:.،
- تحويل العينة من الصورة السائلة إلى الصورة الغازية
 - تفكيك المادة وتحويلها إلى زرات دره مستقرة
 - تحويل الزرات المستقرة إلى زرات مثارة

من السمات المطلوبة للهب النباتية ، أي إعطاء نتائج متطابقة لتركيز المعين يعتمد نوع اللهب علي نوع الغازات .

ويتكون اللهب من خليط غازين أحداهما غاز الوقود مثل الهيدروجين أو الاستيلين و الثاني يدعي الغاز المؤكسد مثل الهواء أو الأوكسجين أو أكسيد النيتروز ، أما درجة حرارة اللهب فتعتمد على نوع ونسبة الغاز المؤكسد وغاز الوقود المستخدم.

ب-الموقد:

يجب أن تكون ذات لهب ثابت ومتطابق ويجب أن تكون هنالك حاجز واقي للموقد لحماية اللهب التيار الهوائي وهنالك نوعاء من الموقد هما:

*الموقد ذو الاختلاط المبكر:

يفضل استخدام النوع من الامتصاص الزري وذلك لإمكانية التحكم في طول اللهب وبالتالي طول المسار الآتية من مصدر مصباح كاثود المجوف، ويتميز هذا النوع باللهب الهادئ وبقلة الأشعة المنبعثة من خليفية اللهب. في هذا النوع من المواقد يتم اختلاط العينة مع الغاز المكسد قبل الوصول إلى قاعدة اللهب.

العيب الرئيسي في هذا الموقد احتمالية دخول اللهب إلي داخل انبوب الموقد مما يناسب انفجار الموقد .

*الموقد ذو الاختلاف المتاخر:-

في هذا النوع يمر كل من العينة وغاز الوقود و الغاز المؤكسد من خلال ممرات مختلفة ويتم الاختلاط عند قاعدة اللهب ويكون شكل اللهب في شكل دائري ويصلح هذا النوع لجهاز الانبعاث الزري.

d- وحدة فصل الاطوال الموجية (الجهاز البصري)

الغرض منه فصل اشعة الانبعاث للمادة المراد تحليلها من اشعة مختلفة الزرات المثارة الموجودة في اللهب وتوجيهها إلي الكاشف ، وهنالك نوعان من الجهاز البصري هما:

أ- مرشح ضوئي (فلتر):-

هذا النوع استخدامه محدود من العناصر التي تعطي طبق بسيط مثل عناصر الصوديوم و البوتاسيوم ويسمي الجهاز في الحالة flame phsotometser

ب-منشور محززة الحيود :-

هذا النوع له قوة تفريقية عالية ويسمي الجهاز في هذه الحالة phsotometser

e- وحدة قياس الأشعة (الكاشف):-

يقوم الكاشف بتحويل الطاقة الضوئية إلى طاقة كهربية ويستفاد من هذه الطاقة في تسجيل شدة الانبعاث الناتج .

وهنالك أنواع عديدة من هذه الكواشف منها، خلية طبقية الحاجز و الخلية الضوئية و الخلية الضوئية المضاعفة.

4-3- الطريقة: - تقدير حمض التانيك:

- 1- هي نفس الطريقة التي اتبعها (1977) ، price andbutter مع بعض التعديلات الطفيفة
- 2- وزنت برقة 0.29 من عشبه الميرمية و وضعت في أنبوبة طرد مركزي سعة 50 مل
- 3- أضيفت 15 م ل من خليط (1مل حمض الهايدروكلوريك مركز في 100مل ايثانول)
 - 4- نقلت إلى الهزاز الميكانيكي لمدة 20 دقيقة
 - 5- ثم نقلت إلى جهاز الطرد المركز لمدة 15 دقيقة
- 6- أخذت منها (1 مل + 5 مل كواشف بنسبة الكواشف 1:1 (g) فانيلين في 100 مل ميثانول) (8 مل من hd المركز في 100 مل ميثانول
 - 7- اخذت إلى الحضان 37م لمدة دقيقة مع مراعاة عدم تعرضها للضوء.

تقرا بجهاز visiblespectrophotometer - 500 ثانوميتر

3-5- طريقة تقدير العناصر:

- 1- من ناتج العينة 29 إلى الرماد
- 2- تم حرق العينة في فرن فرنسيس لمدة (3-5) ساعات في درجة حرارة (500-550)
 - 3- ثم أضيفت 15 مل من حمض الهيدروكلوريك للرماد
- 4- ثم وضعها في حمام رملي حتى يتحول لون الرماد الموجود في الحقنة إلى اللون الاصفر .
 - 5- ثم رشحت العينة بواسطة ورقة ترشيح واكمل الحجم 50ml
- 6- ثم قدرت العناصر التالية الفسفور ، الصوديوم بجهاز flame photometer

6-3- الأجهزة المستخدمة في الميرمية: ـ

Visiblespectrohotometer -1

Model 721

Digital flame photometer -2

Model 351

Made in india

Bairer supply: 220vt10v 50hz

Baivd & tat lockauto bench centrifuge markiv -3

Made in England

Kg - 201bd - 4

Ordital shaker

Made in china

الفصل الرابع

النتائج و المناقشة

1_4النتائج:

تظهر أهمية الميرمية من خلال النتائج التي تم الحصول عليها في هذه الدراسة إذ تشير النتائج إلى احتواء عشبه الميرمية على نسب مقدرة من الفسفور و الصوديوم و الكالسيوم كما هو موضح في الجدول أدناه .

تقرير العناصر (na) الصوديوم و الفسفور (p) و الكالسيوم (a) بجهاز ال (flame)

Ppm calcium	Sodium	Pfosphorus/ppm	العينة (
			(sample
3.5	1.5	0.37	الميرمية

2-4- مناقشة العناصر المستخلص من المير مية في الجدول أعلاه:

التركيز بالجرام = 1000/ppm

0.000379 = 0.37/1000 = 0.37/1000 الفسفور

0.00159 = 1.5/1000 = 0.00159

0.00359 = 3.5/1000 = 0.00359 الكالسيوم

أما نسبة حمض التانيك =

c.e%=100

حيث 200 عن تحويل 0.2 جرام إلى مل

C عبارة عن قراءة الجهاز

c.e%=

3-4 المقترحات :-

نقترح در اسة موسعة في عشبه الميرمية لأهميتها نشر الدر اسات التي أجريت علي عشبه الميرمية وتنوير المواطنين بفوائدها

4-4 التوصيات:

توفير المواد الكيميائية و الأدوات المعملية توفير المراجع

عمل در اسات عديدة في عشبه الميرمية

4-5- المصادر و المراجع:

1-5-4 المصادر:

القرآن الكريم

2-5-4- المراجع:

1- موسوعة نباتات العالم (2000) د. إبراهيم بدران

موسوعة إنتاج النباتات الطبية و العطرية (الكتاب الثاني) المهندس. على الدجوى 1996م

2- النباتات العطرية ومنتجاتها الزراعية و الدوائية د. الشحات نصر أبو زيد

3- أطلس النباتات الطبية و العطرية في الوطن العربي ، جامعة الدول العربية المركز العربي لدراسات المناطق الجافة و الأراضي القاحلة أكساد مشق 2012

4- Priceml, scyocvs, butter I .g (1978) acritical evaluation of the vani Ilin reaction as an assay for tannin in sorgnum .grain j. agric