

تأثير النتروجين والسايكوسيل وطريقة الإضافة في إنتاج المواد الفعالة طبياً لنبات الصبار

خلال الخريف *Aloe vera*

رؤى عبد الحسين علي *

كلية الزراعة / جامعة بغداد

جبار حسن النعيمي

الخلاصة

تم تطبيق هذه التجربة في الظلة الخشبية التابعة لقسم البستنة / كلية الزراعة - جامعة بغداد . زرعت شتلات الصبار *Aloe vera* في أصص بلاستيكية قطر 28 سم معبأة بترية مزججية مدروسة الصفات. نفذ البحث خلال الموسم الخريفي 2009. تضمن البحث تجربتين منفصلتين، الأولى معاملة النباتات بالنتروجين وبطريقتين للإضافة ، الأولى تسميد النباتات بالنتروجين بالتراكيز (0 ، 0.5 ، 1 ، 1.5) غم.نبات-1 ، والثانية رش النباتات بالنتروجين وبالتراكيز (0 ، 1 ، 2 ، 3) غم. لتر-1. أما التجربة الثانية تضمنت معاملة النباتات بالسايكوسيل بالتراكيز (500,0 ، 1000 ، 1500) ملغم.لتر-1 وبعد رشات مختلفة . تبين النتائج تفوق معاملة التسميد الأرضي بالتركيز N1.5 غم. نبات-1 في محتوى الأوراق من الألوين والباربولين وحامض الالوتيك والانثرانول وتفوقت معاملة التسميد الأرضي بالتركيز N0.5 غم. نبات-1 في محتوى الأوراق من الألوaimودين وتفوقت معاملة التسميد الأرضي بالتركيز N1.0 غم. نبات-1 في محتوى الأوراق من الانثرانول وحامض السيناميك. و أعطت معاملة الرش بالنتروجين بالتركيز N2 غم . لتر-1 زيادة في محتوى الأوراق من الألوين والألوaimودين والانثرنون وحامض السيناميك . وتفوقت معاملة الرش بالسايكوسيل بالتركيز 1500 ملغم.لتر-1 وبمعدل رشتين في محتوى الأوراق من حامض السيناميك والألوين والباربولين والألوaimودين وحامض الالوتيك وتفوق نفس التركيز وبأربع رشات في محتوى الأوراق من حامض السيناميك والألوين وأدت معاملة الرش بالسايكوسيل بالتركيز 1000 ملغم . لتر-1 وبرشتين إلى زيادة في محتوى الأوراق من الانثرانول والانثرنون.

المقدمة

الجذور والذي يتحول عن طريق الجهد الایضي إلى هلام شفاف له خصائص طبية مهمة (Ni 2004 و الآخرون 2004 و النعيمي ، 2010). والذي يحتوي على الكلابوسيدات الأنثراكينونية Anthraquinons وهي إحدى نواتج الأيض الثانيي في النبات وهي عبارة عن مركبات عضوية تتميأ او تتحلل بفعل الاحماض او الانزيمات (الشحات ، 2000) التي يتكون الجزء اللاسكري فيها من مركب الانثراكينون ، الذي يرتبط هو أو أحد مشتقاته بالسكريات مكوناً الكلابوسيدات التي تتصرف بتاثيرها المسهل (الدجوي، 1996).

كما يحتوي الصبار (اللو فيرا) على 98.5 - 99.5 % ماء تقريباً (2004,Eshun) كما يحتوي على 0.5 - 1 % مواد صلبة وتشمل الفيتامينات الدهنية القابلة للذوبان بالماء والمعدن وإنزيمات ومركبات فينولية وحامض عضوية (Boudreau and Beland 2006). وأن تركيب الصبار heterogenous قد ساهم في التنوع العقائيري والنشاطات العلاجية التي لوحظت لمنتجات هلام الالو فيرا

الصبار (اللو فيرا) نباتات عشبية أوشجirية معمرة من النباتات البذرية (الزهرية) المغطاة البذور تتسم أوراقها بالسمك ويختلف طول ساقها حسب أنواعها المختلفة وأوراقها عريضة كثيفة لحمية خضراء اللون تغطيها بشرة شمعية وحافة الورقة عليها اشواك تحيط بجذع النبات بشكل حازوني (النعيمي ، 2010)، وسيقان النباتات في السنوات الأولى من النمو قصيرة، وقد يصل ارتفاع النبات إلى متراً أو أكثر من ذلك بعد سنوات عديدة. والازهار كبيرة الحجم توجد على هيئة نورة في شمراخ زهري طويل ولها ألوان مختلفة تتراوح ما بين الأصفر إلى الأحمر الزاهي (الشحات ، 1986 و Jyotsana وآخرون، 2009).

و تقسم ورقة الصبار(اللو فيرا) إلى جزئين رئيسيين وهما القشرة الخارجية الخضراء ويشتمل ذلك الحزم الوعائية والجزء الثاني هو النسيج الحشوي الداخلي و السائل اللزج ضمن خلايا النسيج الحشوي الموجود في طبقة البارنوكينا والنسيج الاسفنجي اللذان يساعدان على خزن الماء الممتص المصفى عن طريق

أسماء تجارية مثل CCC و Chlorocholine و Chloromequat و Roberts and (chloride 1988). للسايكوسيل تأثيرات عديدة على النباتات وخاصة على مواصفات النمو الخضري وايضاً على تركيز المواد الفعالة والزيوت الطيرية. لذا يهدف البحث الى دراسة مدى تأثير المعاملة بمستويات معينة من النتروجين والسايكوسيل وطريقة الاضافة في انتاج المواد الفعالة لنبات الصبار (الاوفيرا) نظراً لأهمية الكلايوكسيدات الموجودة في أوراق نبات الصبار من الناحية الطبية و لقلة وجود دراسات حول هذا النبات.

المواد وطرائق العمل

أجريت هذه الدراسة في الظلة الخشبية
التابعة لقسم البستنة في كلية الزراعة /جامعة
بغداد قضاء أبو غريب ، محافظة بغداد
والموسم الخريفي 2009. أستخدمت شتلات
الصبار *Aloe vera* بعمر سنة ونصف
مزروعة في أصص قطر 28 سم معناء بتربة
مزيجية مدروسة الصفات (جدول 1) ، سقيت
نباتات التجربة وأجريت عمليات الخدمة حسب
الحاجة . نفذت التجارب باستخدام تصميم
القطاعات العشوائية الكاملة (RCBD) بثلاث
مكررات، وبمعدل نباتين لكل وحدة تجريبية
وزعت المعاملات في المكررات بشكل
عشوائي وقورنت المعدلات باستخدام اختبار
أقل فرق معنوي L.S.D. عند مستوى احتمال
5% (الداوى وخلف الله ، 1980).

وآخرهم Talmadge (2004) . وقد استخدم هلام الصبار منذ القدم لعلاج مجموعة كبيرة من الامراض ويستعمل كمطهر وله دور بارز Douglas and Reynolds, 1986 في علاج شعبي معاصر الالوفيرا تختلف حسب أماكن تواجد النباتات وايضاً حسب طريقة استخلاص المكونات الفعالة (Josias, 2008).

يعتبر عنصر التتروجين من العناصر المهمة للنباتات من خلال دخوله في بناء العديد من المركبات الضرورية لنمو النبات أذ يدخل في بناء صبغات البناء الضوئي وتكوين مركبات الطاقة وفي بناء أغشية الخلايا والمایتوکوندريا والبلاستيدات الخضراء (Bidwell, 1979). كما يدخل في تكوين الانزيمات ومنها الانزيمات المنشطة لعملية البناء الضوئي فضلاً عن زيادة كفاءة تكوين السكريات وتكوين حلقات البورفرين Porphyrin Rings التي تساعد على البناء الحيوي للكلوروفييل والهرمونات النباتية كالاوكتينات والجبرلينات GA3 (سيد محمد ، 1982) . وكما يساعد في بناء الاحماض الامينية والاحماض النوويه ويعتبر من المكونات الاساسية لجزئية الكلوروفييل كما يساعد على تصنيع الهرمونات النباتية (الصحف ، 1989) ، وبعد التتروجين من العناصر الرئيسية لنمو النبات وتكوين المجموع الخضري . أما السايكوسيل فهو أحد معوقات النمو النباتية ويستعمل كمركب صناعي ذو تأثير معاكس للجبرلين Anti-gibberelline وأكتشف من قبل Tolbert في عام 1960 أشاء دراسته لنبات القمح ، وتوجد له عدة

جدول (1) بعض الصفات الفيزيائية والكيميائية لترابة التجربة

قبل الزراعة	القياسات
1meq/L	HCO ₃
15meq/L	CL
14.4meq/L	SO ₄
12.48meq/L	Na
11meq/L	Mg
23meq/L	Ca
28.6ml/kg	N الجاهز
10.5ppm	K ذاتب
43ppm	K جاهز
3.33ppm	P
85.6%	رمل
2%	غرين
12.4%	طين
Sandy Loam رملية مزيجية	النسمة Texture
43.5%	LIME
0.1%	Gypsum
1.05 Cmol/Kg	CEC

• اجري التحليل في الهيئة العامة للبحوث الزراعية / قسم بحوث التربة - أبو غريب .

الآخر رشت أربع رشات في الموسم ، الرشة الاولى بدأت في 13/10/2009 والمدة بين رشة واخرى أسبوعين ووضع تركيز كل معاملة في مرشة سعة 2 لتر وأكمل الحجم بالماء المقطر بعد إضافة مادة ناشرة وتم تغطية التربة بالبلاستيك اثناء عملية الرش وتم الرش مساء" حتى البلل الكامل . عند نهاية التجربة تم دراسة محتوى الاوراق من المواد الفعالة حيث تم اخذ الهلام من الورقة وذلك بقطع الورقة طوليًّا" الى قسمين ثم قشط الهلام واضيف له كحول اثيلي 96% ثم وضع في الخليط وبعدها صفي من الشوائب والالياف وحفظ في عبوات بلاستيكية محكمة الغلق. تم تحديد المواد الفعالة بجهاز السائل الكروماتوكراافي ذات الاداء العالي من خلال توفير الظروف المثلث لفصل المركبات القياسية المستوردة بتركيز 50 ملغم/مل ، تم فصلها على عمود الطور المعکوس ذو الفصل السريع Fast liquid chromatography (FLC) (طريقة تحليلية موثوقة ودقيقة تستخدم لفصل العديد من المواد الفعالة) (Yuegang 2008) . واستخدمت عجينة 3ملم بعملية الفصل بأقل زمن ، و بعد حصول الفصل

في الطريقة الاولى أضيف النتروجين الى التربة على هيئة يوريما (NH₂)₂CO (N%) (46) بالتراكيز (0 ، 0.5 ، 1 ، 1.5) غم . نباتات-1(N1.5، N1، N0.5, N0) على التوالي بعمل حفرة أسفل النبات عمقها 5 سم وكانت بالإضافة بمواعين الاول في 2009/10/1 والثاني بعد شهر من الموعد الاول أما الطريقة الثانية رش النباتات بمحلول النتروجين على شكل يوريما (NH₂)₂ CO (N%) 46 حتى البلل الكامل وتم تهيئة التراكيز حسب المعاملات و كما يلي: (0 ، 1 ، 2 ، 3) غم / لتر(N0 ، N1 ، N2 ، N3) على التوالي. أذيبت مكونات كل معاملة ووضعت في مرشة سعة 2 لتر وأكمل الحجم بالماء المقطر بعد إضافة مادة ناشرة (زاهي) وتم تغطية التربة بالبلاستيك اثناء عملية الرش وتم الرش مساء حتى البلل الكامل وكانت الرشة الاولى في 2009/10/1 والرشة الثانية بعد شهر من الرشة الاولى في الموسم الاول. في التجربة الثانية رشت النباتات بالسايكلوكوكسيل باستخدام التراكيز (0 ، 500 ، 1000 ، 1500) ملغم. لتر-1(Co, C500, C1000 ، 1500C) على التوالي ، قسم منها رشت مرتين والقسم

النتائج والمناقشة

يلاحظ في الجدول (2) الى أن معاملات التسميد الأرضي بالنتروجين قد أظهرت وجود فروقات معنوية في محتوى الأوراق من مادة الالوين والباربولين وحامض الالوتيك ، حيث يلاحظ تفوق معاملة التسميد الأرضي بالنتروجين وبتركيز 1.5 غم على بقية المعاملات بلغت 92.02 و 454.11 و 299.69 مایکروغرام / غم قیاساً" بمعاملة المقارنة التي اعطت 18.52 و 22.58 و 85.43 و 22.58 و 18.52 و 22.58 و 85.43 مایکروغرام / غم . كما تشير النتائج في الجدول نفسه الى أن معاملات التسميد الأرضي بالنتروجين كان لها تأثير معنوي على محتوى الأوراق من مادة الالويمودين ، حيث تفوقت معاملة التسميد بتركيز 0.5 غم معنويًا" على كل المعاملات والتي أعطت كمية 275.80 مایکرو غرام / غم قیاساً" بمعاملة المقارنة 23.04 مایکرو غرام / غم .

للمركيبات الفعالة القياسية يعني حصولنا على عاملين (المساحة والتركيز) و عند زرقة عينة من النموذج 20 مل يتم التعين النوعي للمركيبات وكما موضح في (نموذج 291) وبمقارنة زمن الاحتياز (دقيقة) للمركيبات القياسية مع زمن الاحتياز للمواد التي تم فصلها على العمود . و تم تعين تركيز المواد الفعالة كمياً" باستخدام المقارنة بين القياسي والنموذج تحت نفس الظروف باستخدام القانون التالي :

$$\text{تركيز النموذج} = \frac{\text{مساحة حزمة مركب نموذج}}{\text{مساحة حزمة مركب القياس}} \times \text{تركيز لمحلول القياسي} \times \text{عدد مرات التخفيف} .$$

تم العمل على جهاز السائل كروماتوكرافى Shimadzu LC-2010 من شركة Shimadzu باستخدام عمود طور المعكوس سريع الفصل نوع C-18 بالابعاد (50 × 4.6 ملم) وبعد خروج المواد من العمود تم تعينها كمياً" على جهاز MV عند طول موجي 254 nm .

جدول (2) تأثير التسميد النتروجيني الأرضي في محتوى الأوراق من مادة الالوين والباربولين والالويمودين وحامض الالوتيك (مایکرو غرام/غم) في أوراق نبات الصبار

المعاملات	الالوين	الباربولين	الالوين	الالويمودين	حامض الالوتيك
N0	18.52d	22.58d	22.58d	23.04d	85.43c
N0.5	36.65c	127.39c	127.39c	275.80a	94.45c
N1	76.31b	140.51b	140.51b	154.84b	168.44b
N1.5	92.02a	454.11a	454.11a	103.34c	299.69a
5% L.S.D	6.171	5.831	5.831	12.16	11.74

16.55 مایکرو غرام / غم . وتفوقت معاملة التسميد الأرضي بالنتروجين 1.5 غم N في محتوى الأوراق من مادة الانثرون وبلغت 268.63 مایکروغرام / غم قیاساً" بمعاملة المقارنة التي بلغت 111.43 مایکروغرام / غم .

وأظهرت النتائج في الجدول (3) الى أن التسميد الأرضي بالنتروجين لنبات الصبار (الالوفيرا) كان له تأثير معنوي في محتوى الأوراق من مادة الانثرانول وحامض السيناميك ، حيث ان المعاملة 1 غم أعطت أعلى كمية بلغت 286.02 و 175.00 مایکرو غرام / غم قیاساً" بمعاملة المقارنة التي بلغت 149.19 و

جدول (3) تأثير التسميد النتروجيني الأرضي في محتوى الأوراق من مادة الانثرانول والانثنون وحامض السيناميك (مايكرو غرام / غم) في أوراق نبات الصبار

حامض السيناميك	الانثرون	الانثرانول	المعاملات
16.55c	111.43d	149.19d	N0
154.78b	158.66c	194.81b	N0.5
175.00a	196.47b	286.02a	N1
161.07b	268.63a	179.34c	N1.5
7. 868	6.064	4.252	5% L.S.D

بمعاملة المقارنة 18.52 مايكروغرام / غم. وتفوقت معاملة الرش بالنتروجين وبتركيز 3 غم معنويًا على بقية المعاملات من حيث محتوى الأوراق من الباربوليدين وبلغت 177.09 مايكروغرام / غم قياساً بمعاملة المقارنة 22.58 مايكروغرام / غم.

وتأكد النتائج في الجدول (4) أن معاملات الرش بالنتروجين قد أثرت بشكل معملي في محتوى الأوراق من مادة الالوين ، إذ تفوقت معاملة الرش بالنتروجين بتركيز 2 غم معنويًا على بقية المعاملات حيث أعطت 132.45 مايكروغرام / غم قياساً

جدول (4) تأثير الرش بالنتروجين في إنتاج مادة الالوين والباربوليدين والالوايمودين وحامض الالوتيك (مايكروغرام / غم) في أوراق نبات الصبار

حامض الالوتيك	الالوايمودين	الباربوليدين	الالوين	المعاملات
85.43d	23.04d	22.58d	18.52d	N0
177.44a	79.05b	100.00c	79.68b	N1
112.44b	107.51a	134.05b	132.45a	N2
99.82c	50.81c	177.09a	47.01c	N3
5.822	3.377	4.557	3.308	L.S.D5%

أعطت معاملة الرش 2 غم N أعلى كمية من مادة الانثرون وحامض السيناميك بلغت 327.99 و 193.81 مايكروغرام / غم قياساً بمعاملة المقارنة 111.43 و 16.55 مايكروغرام / غم . وقد يعزى تأثير النتروجين في زيادة تركيز المواد الفعالة في الأوراق إلى أن النتروجين يسبب زيادة النمو الخضري وعدد الأوراق وعرضها وسمكها مما يؤدي إلى زيادة التصنيع الكاربوني وبالتالي حصول زيادة في إنتاج المركبات الثانوية داخل النبات حيث يدخل النتروجين في تركيبها أو قد يعمل على زيادة بناء بعض الانزيمات المسئولة عن تكوين هذه المركبات (Allen and Pilbeam,2006) واتفقنا هذه النتائج مع ما توصل إليه العبيدي (2008) عند معاملة نبات الكجرات بالنتروجين حيث حصلت زيادة في محتوى النبات من المواد الفعالة .

كما تشير النتائج في الجدول (4) إلى أن معاملات الرش بالنتروجين كان لها تأثير معملي في محتوى الأوراق من مادة الالوايمودين حيث يلاحظ تفوق المعاملة بتركيز 2 غم N تفوقت معنويًا على بقية المعاملات وأعطت 107.51 مايكروغرام / غم قياساً بمعاملة المقارنة التي أعطت 23.04 مايكروغرام / غم . وتفوقت معاملة الرش بالتركيز 1 غم N معنويًا على بقية المعاملات في محتوى الأوراق من حامض الالوتيك فيها بلغت 177.44 مايكروغرام / غم قياساً بمعاملة المقارنة التي أعطت 85.43 مايكروغرام / غم . وأظهرت النتائج في الجدول (5) إلى أن الرش بالنتروجين لنبات الصبار (الالوفيرا) كان له تأثير معملي في محتوى الأوراق من مادة الانثرانول ، حيث ان المعاملة 1 غم أعطت أعلى كمية بلغت 225.82 مايكروغرام / غم قياساً بمعاملة المقارنة 149.19 / غم . وقد

جدول (5) تأثير الرش بالنتروجين في إنتاج مادة الانثرون والانثرون وحامض السيناميك (مايكروغرام/ غم) في أوراق نبات الصبار

حامض السيناميك	الانثرون	الانثرون	المعاملات
16.55d	111.43d	149.19c	N0
161.07b	199.80b	225.82a	N1
193.81a	327.99a	177.17b	N2
95.70c	134.36c	135.88c	N3
8.589	3.610	22.04	5% L.S.D

غم قياساً" بمعاملة المقارنة وكانت 11.18 مايكروغرام/ غم، ويلاحظ تفوق التركيز 1500 و بمعدل أربع رشات في الموسم الواحد من حيث محتوى الأوراق من حامض السيناميك وكانت الكمية 206.7 مايكروغرام / غم قياساً" بمعاملة المقارنة 11.18 مايكروغرام/ غم .

كما وتشير النتائج في الجدول (6) إلى حدوث زيادة معنوية في محتوى الأوراق من حامض السيناميك عند رش النباتات بتراكيز مختلفة من السايکوسيل وبرشتين في الموسم الواحد ، اذ تفوقت المعاملة C1500 على بقية المعاملات من حيث محتوى الأوراق من حامض السيناميك بلغت 198.27 مايكروغرام/ حامض السيناميك بلغت 198.27 مايكروغرام/

جدول (6) تأثير المعاملة بتراكيز مختلفة من السايکوسيل وبمعدل رشتين وأربع رشات في محتوى الأوراق من حامض السيناميك والالوين (مايكروغرام/ غم)

الاربع رشات		الرشتين		المعاملة
Aloine	Cinamic acid	Aloine	Cinamic acid	
32.93d	11.18d	32.93c	11.18b	C0
65.77c	21.85c	44.49b	25.66b	C500
79.68b	145.80b	45.29b	175.07a	C1000
234.83a	206.70a	53.93a	198.27a	C1500
3.615	3.355	3.078	57.79	5% L.S.D

الأوراق من مادة الباربوليin وبلغت 187.65 مايكروغرام / غم قياساً" بمعاملة المقارنة وكانت 20.94 مايكروغرام/ غم . ويشير الجدول (7) إلى ان رش النباتات بالسايکوسيل بمعدل رشتين ادى الى ظهور تأثير معنوي في محتوى الأوراق من مادة الالوايمودين و بالتركيز C1500 بلغت 195.52 مايكروغرام / غم قياساً" بمعاملة المقارنة 50.82 مايكروغرام/ غم . ويلاحظ تفوق التركيز C500 وبأربع رشات معنويًا على بقية المعاملات وبلغت 291.45 مايكروغرام/ غم قياساً" بمعاملة المقارنة 50.82 مايكروغرام/ غم .

ويتبين من الجدول (6) وجود زيادة معنوية في محتوى الأوراق من مادة الالوين عند رش النباتات بالتركيز C1500 وبرشتين في الموسم الواحد بلغت 53.93 مايكروغرام/ غم قياساً" بمعاملة المقارنة 32.93 مايكروغرام / غم ، و يلاحظ أن المعاملة C1500 وبمعدل اربع رشات تفوقت معنويًا على بقية المعاملات وان محتوى الأوراق من مادة الالوين هي 234.83 مايكروغرام / غم قياساً" بمعاملة المقارنة بلغت 32.93 مايكروغرام/ غم .

ويتبين الجدول (7) إلى أن استخدام رشتين في الموسم الواحد وبالتركيز C1500 قد تفوق معنويًا" في محتوى الأوراق من مادة الباربوليin حيث بلغت 177.78 ، كما تفوق التركيز C500 وبأربع رشات في محتوى

جدول (7) تأثير المعاملة بتراكيز مختلفة من السايكوسيل وبمعدل رشتين وأربع رشات في محتوى الأوراق من مادتي الباربوليin والايامودين (مايكروغرام/ غم)

الاربع رشات		الرشتين		المعاملات
Emodine aloe	Barboline	Emodine aloe	Barboline	
50.82d	20.94d	50.82d	20.94d	C0
291.45a	187.65a	80.00c	42.37c	C500
133.89b	134.05b	98.60b	111.78b	C1000
129.54c	66.12c	195.52a	177.78a	C1500
4.046	0.769	3.378	17.32	5% L.S.D

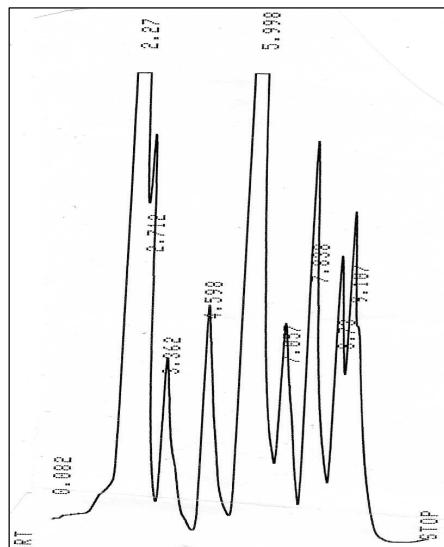
بقية المعاملات بلغت 392.75 مايكروغرام/ غم قياسا" بمعاملة المقارنة وبلغت 42.21 مايكروغرام/ غم . ويلاحظ تفوق التركيز C500 وبمعدل اربع رشات في الموسم الواحد من حيث محتوى الأوراق من مادة الانتراكون حيث بلغت 293.19 مايكروغرام/ غم قياسا" بمعاملة المقارنة وبلغت 42.21 مايكروغرام / غم. وقد يعزى سبب زيادة محتوى الأوراق من المركبات الثانوية هو عند المعاملة بمعوقات النمو ومنها السايكوسيل هو زيادة عدد وحجم البلاستيدات الخضراء مما يؤثر ايجابا" على عملية التمثيل الضوئي وإنتاج المركبات الثانوية (EL-Fouly, 1968). وربما يرجع السبب الى إن السايكوسيل يؤثر على انقسام الخلايا واستطالها في الوقت نفسه يعمل على زيادة إنتاج المركبات العضوية سواء كاربوهيدرات أم بروتينات أم مركبات الأيض الثنائي (أبو زيد، 2000) ولربما يرجع السبب الى أن الرش بالسايكوسيل يسبب إعادة نمو النبات ومن ثم فإن المواد السكرية والنشوية التي تنتج داخل النبات لاستهلك بعملية النمو، لذلك يتم خزنها داخل النبات (العبيدي ، 2008).

وأكدت النتائج المتوصل اليها في الجدول (8) تفوق التركيز C500 وباستخدام رشتين في الموسم الواحد معنويا" على بقية المعاملات من حيث محتوى الأوراق من حامض الالوتيك وبلغت 232.24 مايكروغرام / غم قياسا" بالتركيز C1500 الذي أعطى أقل كمية من حامض الالوتيك وبلغت 98.25 مايكروغرام / غم . وكما يلاحظ في الجدول نفسه إن رش النباتات بتراكيز مختلفة من السايكوسيل وبمعدل أربع رشات في الموسم الواحد لم يؤثر بشكل معنوي في محتوى الأوراق من حامض الالوتيك .

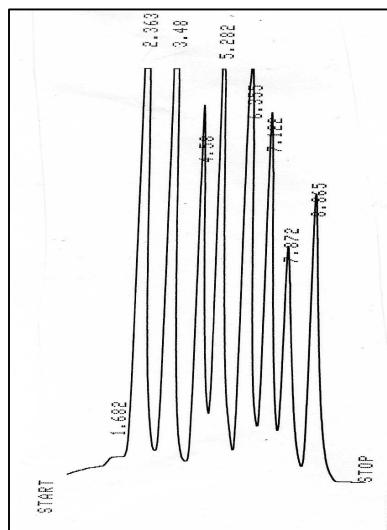
وكما مبين في الجدول (8) تفوق التركيز C1000 وبمعدل رشتين في الموسم الواحد معنويا" على بقية المعاملات في محتوى الأوراق من مادة الانثرانول وأعطت 286.02 مايكروغرام/غم ، في حين أعطت المعاملة C1500 أقل كمية من مادة الانثرانول بلغت 177.81 مايكروغرام/غم. وتشير النتائج الى إن رش النباتات بتراكيز مختلفة من السايكوسيل وبمعدل اربع رشات لم يؤثر بشكل معنوي في محتوى الأوراق من مادة الانثرانول . ويتبين من النتائج في الجدول (8) تفوق التركيز C1000 وبمعدل رشتين معنويا" على

جدول (8) تأثير المعاملة بتراكيز مختلفة من السايكوسيل وبمعدل رشتين وأربع رشات في محتوى الأوراق من حامض الالوتيك والانثرانول والاتشرون (مايكروغرام/ غم)

الاربع رشات			الرشتين			المعاملة
Anthrone	Anthranol	Alotic acid	Anthrone	Anthranol	Alotic acid	
42.21d	197.11a	173.15a	42.21d	197.11c	173.15b	C0
293.19a	108.44b	160.48b	110.18c	203.14b	232.24a	C-500
199.80b	88.95c	75.73c	392.75a	286.02a	99.59c	C1000
163.36c	55.88d	74.41c	327.01b	177.81d	98.25c	C1500
3.813	4.368	4.519	7.352	3.450	4.606	5% L.S.D



نموذج (1) مخطط يوضح فصل مكونات الهلام لنبات الصبار بطريقة السائل الكروموتوغرافي ذو الاداء العالي بالأبعاد (d. 50*5.1 mm)



نموذج (2) مخطط يوضح فصل مكونات الهلام لنبات الصبار بطريقة السائل الكروموتوغرافي ذو الاداء العالي بالأبعاد (d. 50*5.1 mm)

المصادر

الصحف ،فاضل حسين (1989). تغذية النبات التطبيقي . وزارة التعليم العالي والبحث العلمي.مطبعة دار الكتب - جامعة الموصل . العراق .ع.ص 260.

العيدي،أحمد فرحان رمضان (2008) . تأثير الرش ببعض منظمات النمو وبعض المغذيات في النمو والحاصل والمواد الطبية الفعالة لنبات الكجرات *Hibiscus*

الدجوى،علي (1996). موسوعة إنتاج النباتات الطبية والعطرية .المكتبة الزراعية.مكتبة مدبولي. ص: 378-381.

الراوي، خاشع محمود وعبد العزيز خلف الله (1980) . تصميم وتحليل التجارب الزراعية. كلية الزراعة والغابات . جامعة الموصل . مطبعة التعليم العالي في الموصل – العراق.ع.ص 457

- and cosmetic industries – A review . Crit. Rev. Food Sci. Nutr. 44: 91-96.
- Josias H. Hamman.(2008). Review Composition and Applications of Aloe vera Leaf Gel. Molecules 13, 1599-1616; DOI: 10.3390 / Molecules 13081599.
- Jyotsana, M., A.K. Sharma and R. Singh.(2009). Fast Dissolving Tablets of Aloe vera Gel. Tropical Journal of Pharmaceutical Research. 8 (1): 63-70.
- Ni, Y.; D.Turner; K.M. Yates and I.Tizard, (2004).Isolation and characterisation of structural components of Aloe vera L. leaf pulp . Int. Immunopharmacol . 4:1745-1755.
- Roberts, C.M.and G.W. Eaton.(1988). Response of Tibouchina to chlormequat, paclobutrazol and fertilizer . Hort.Science 23(60:1082) .
- Talmadge, J.; J. Chavez; L.Jacobs; C.Munger; T. Chinnah; J.T.Chow; D.Williamson and K.Yates (2004). Fractionation of Aloe vera L. and molecular profiling of activity. Int. Immunopharmacol. 2004, 4, 1757-1773.
- Tolbert, N.E. (1960).(2 chloro ethyl) trimethyl ammonium chloride and retarded compound as plant growth substances . d: effect on growth of wheat . Plant physiol .35: 380-385.
- Yuegang Z.; C. Wang; Y.Lin; J.Guo, and Y. Deng.(2008).
- sabdariffa L. كلية الزراعة - جامعة بغداد.ع.ص 111.
- النعميمي ، جبار حسن (2010). العلاج باشجار وشجيرات الفاكهة والغابات . دار الحوراء . بغداد . العراق.ع.ص 541.
- أبو زيد ، الشحات نصر (1986) . النباتات والاعشاب الطبية ، مكتبة مدبولي_ القاهرة.ع.ص 496.
- أبو زيد ، الشحات نصر .(2000) . الهرمونات النباتية والتطبيقات الزراعية.الدار العربية للنشر والتوزيع - القاهرة.ع. ص 681
- سيد محمد ، عبد المطلب (1982) . الهرمونات النباتية وفلستجتها وكيمياؤها الحيوية . مترجم عن مور ، توماس .س.ر.مطبعة دار الكتب . جامعة الموصل.العراق .ع. ص 376 .
- Allen ,V .B. and D. J. Pilbeam .(2006). Hand book of plant nutrition . Taylor and fracsis group .New York .PP662.
- Bidwell,R. G. S. (1979). Plant Physiology . 2 ed . Collier Macmillan Canada.
- Boudreau, M. D.and F.A. Beland (2006). An evaluation of the biological and toxicological properties of *Aloe barbadensis* (Miller), *Aloe vera*. J. Environ. Sci. Health C. 2006, 24, 103-154.
- Douglas, G. and T. Reynolds. (1986).The *Aloe vera* phenomenon: A review of the properties and modern uses of the leaf yma gel . Journal of Ethnopharmacology .16 (2-3) : 117-151
- EL.Fouly , M.M. and N.N AS .(1968). Effect of cycocel amylse and invertase activity in cotton leaves naturwise 55:551.
- Eshun, K.; Q.He, (2004). Aloe vera: A valuable ingredient for the food, pharmaceutical

coupled with flame ionization and mass spectrometric detection. J. Chromatogr. A 1200, 43 - 48.1200(1):43-48.

Simultaneous determination of anthraquinones in radix Polygoni multiflori by capillary gas chromatography

Effect of Nitrogen Cycocel and Application Method on Vegetative Characters and Medicinal Compounds of *Aloe vera* During Autumn Season

R. A.H. Ali *

J. H. al-Naimi

College of the Agriculture , University of Baghdad

Abstract

Experiment is conducted in the lath house in the the Department of Horticulture , College of Agriculture, University of Baghdad. Seedlings of *Aloe vera* plant are planted in plastic pots 28 cm in dimeter filled with sandyloam soil. The research contains two separate experiments.

In the first experiment, nitrogen fertilizer is used as urea $\text{CO}(\text{NH}_2)_2$ 46% applied to the soil at a rate of:0,0.5,1.0,1.5 g. plant-1 or as afoliar spray at a rate of :0,1,2,3 g . L-1.In the second experiment, cycocel is sprayed at the following concentration :0,500,1000,1500 mg.L -1.The experimental results show that nitrogen at the rate of N1.5g.plant-1 in the content of the leaves of the aloin and barbolin , Alotic acid, anthrone, exceeds the fertilization treatment N0.5g.plant-1 in the content of the leaves of Aloe- emodin, exceeds the fertilization treatment N1.0 g.L-1 in the content of the leaves of anthranol and cinnamic acid. The spray treatment of nitrogen at the rate of N2g.L-1 increases the concentration of. aloin , Aloe-emodin , anthrone and cinnamic acid. The spray treatment of cycocel at the rate of 1500 mg.L-1 for two spry increases the concentration of, cinnamic acid , aloin , barbolin , aloe- emodin and Alotic acid. The spray treatment of cycocel at the rate of 1500 mg.L-1 in four spry increases the concentration of cinnamic acid and aloin . The spray treatment of cycocel at the rate of 1000 mg.L-1 for two spry increases the concentration of anthranol and anthrone.