

## تأثير التلوث الناتج عن مصفاة بانياس في أشجار الأوكالبتوس والأكاسيا النامية حولها

الدكتورة سوزان مصطفى\*

الدكتورة نجاة جنود\*

( قبل للنشر في 2002/9/14 )

### □ الملخص □

لاحظنا من خلال دراستنا أن الغازات المنطلقة من مصفاة البترول في بانياس تؤثر سلبا في الجهاز الإعاشي والتكاثري لأشجار الأوكالبتوس والأكاسيا المجاورة للمصفاة ، ويتجلى الأذى في ضعف نمو الأشجار بسبب الاختلال الحاصل في النظام المائي والمعدني والغازي للنباتات، وفي أبعاد الثمار وحببات الطلع وحيويتها، ويتجلى الأذى بظهور بقع داكنة على الأوراق وفي المراحل المتقدمة يؤدي إلى تلف جزئي أو كامل لهذه الأوراق.

---

\*مدرسة في قسم البيولوجيا - كلية العلوم - جامعة تشرين - اللاذقية - سوريا.

## **The Effect of Bantias Refinaery on Eucalyptus And Acacia trees growing around it**

**Dr. Suzan Mustapha\***  
**Dr. Najat Janoud \***

**(Accepted 14/9/2002)**

### **□ ABSTRACT □**

We have noticed through our study that the gases emitted from petrol refinery in Bantias affects negatively on the productively, and nourshing system of the Eucalyptus and Acacia trees nearby to the refinery. The injury, appears by reducing, trees growth due to result disturbance of gaseous, mineral and water systems of plants, and regression in the dimensions of fruits and pollen and its virtuality injury freshness. This injury reaches to a degree of occurance of several necrosis of leaves stages, it leads to partial or total destruction to these leaves.

---

\*Lecturer-at biology department, faculty of scienc, Tishreen University, Lattakia, Syria.

## مقدمة:

عاش الإنسان فترة طويلة من الزمن متناغماً ومنسجماً مع الطبيعة التي تمدّه بكل عناصر الحياة المكونة لبقائه واستمراره، غير أن التطور النسبي الذي حققه في الماضي وما تلاه من محاولات في كافة المجالات لاكتشاف وتطوير ما يحيط به، جعله يدفع ثمن ما حققه من التطور الصناعي والعمري، إذ قادت هذه النشاطات إلى خلل في العلاقات بين العوامل التي تمدّه بالحياة، وبالتالي إلى فساد ظروف العيش والعمل، وإلى انتشار الأمراض التي يرتبط ظهورها بالملوثات وتؤدي بالآلاف الضحايا. يعتبر تلوث الوسط الأهل السمة العامة للحياة المعاصرة، ويلعب التلوث الكيميائي الدور الأكبر في انتشار هذه الظاهرة. يحدث التلوث الكيميائي غالباً في المدن أو المناطق المحيطة بها بسبب انتشار المؤسسات الصناعية، وسائط النقل أجهزة التسخين، كذلك رمي ومعالجة الفضلات والقاذورات والتي تعمل جميعها على إطلاق المخلفات التي تلوث الهواء والتربة والماء وتلحق الضرر بكل المنتجات الطبيعية والاصطناعية على حد سواء. ولا يقتصر التلوث وآثاره السلبية على المدن بل يتعداه إلى مناطق أخرى من خلال انتقال هذه الملوثات في الجو والمياه السطحية والباطنية.

تتميز المدن التي تقوم بها مصافي البترول والمصانع الكيميائية عن غيرها بسلسلة من التبدلات والآثار، كالرائحة التي تسيطر على هذه المدن، والأمراض السائدة فيها، ويمكن لهذه الآثار ألا تظهر إذا ما اتخذت مجموعة من التدابير التي تعمل على عزل الأحياء السكنية عن المناطق الصناعية بالاعتماد على الدراسات الجغرافية والبيئية لكل منطقة من المناطق، إضافة إلى استخدام الطرائق الحديثة لحماية الوسط.

إن صناعة البترول وتكريره تلوث الجو بالهيدروكربونات، مركبات الكبريت (ثاني أكسيد الكبريت، كبريتيد الهيدروجين)، أول وثاني أكسيد الكربون، وأكسيد الآزوت، الرصاص، المنغنيز والزنك.

يعتبر وجود ثاني أكسيد الكبريت ( $SO_2$ ) في الجو مسبباً رئيسياً للأذى الذي يصيب النباتات، إذ أن أنواعاً متعددة من النباتات شديدة التأثر بهذا الملوث بالمقارنة مع الإنسان والحيوان.

إن تعرض النباتات لثاني أكسيد الكبريت ( $SO_2$ ) يؤدي إلى إصابتها بالشحوب الذي يترافق مع ضعف وخمول في عملية التركيب الضوئي (الصطوف، 1995).

النباتات المعرضة لتأثير ( $SO_2$ ) بنسبة 0.1-1 جزء في المليون تسبب انخفاضاً في إنتاج المحاصيل وتبعاً في الأوراق وصعوبة في نمو الأشجار المخروطية (حاتوغ، أبودية، 1993).

إن تعرض النباتات إلى تراكيز خفيفة ولكن لفترة طويلة من الزمن لـ ( $SO_2$ ) يؤدي إلى اصفرار وسقوط الأوراق أما التعرض إلى تراكيز عالية منه لفترة قصيرة فيؤدي إلى موت أجزاء من سطوح الورقة وتحولها إلى اللون الداكن (حميد، 1987).

في المناطق التي يحدث فيها إطلاق مستمر لغاز ( $SO_2$ ) على مدى أعوام فإن النباتات المعمرة بما فيها الأشجار تصاب أوراقها بأذى وكذلك تنقص أبعادها ويقل عددها (غوتغريد، 1988).

أوراق الصنوبر الحرجي التي تحوي حتى 0.19% من وزنها كبريت تحتفظ بمقدرتها الحياتية من 3-4 سنوات، وإن ارتفاع التركيز حتى 0.24% يقلص عمرها إلى سنتين، بينما تزايد نسبته إلى 0.3% يؤدي إلى موت الأوراق في نهاية العام الأول وبداية العام الثاني من عمرها (كولاغين، 1974).

يعود ضرر غاز ( $SO_2$ ) إلى تخثر المواد الغروية في السيتوبلازما وعرقلة تصنيع الأحماض النووية في مراكز النمو الإخلال بعملية البناء الضوئي، إعاقه امتصاص الماء مما يؤدي إلى خلل في النظام المائي (شكارلت، 1974، نصير، 1984).

أما بالنسبة لكبريتيد الهيدروجين ( $H_2S$ ) فقد أظهرت التجارب أن تعرض النباتات لتركيز قدره (60000) ملغ/م<sup>3</sup> لمدة خمس ساعات لم يؤد إلى تغيير يذكر في حين أنها تأثرت خلال تعرضها لتركيز أعلى. وقد تبين أن البندورة والتبغ والخيار هي

أكثر الأنواع تضرراً في حال تعرضها لتركيز مرتفع من ( $H_2S$ ) علماً بأن النباتات الفتية أقل مقاومة له، إذ يظهر عليها الذبول، وفي النهاية التلف (السطوف، 1995).

عند تعرض النبات لتأثير ( $H_2S$ ) تختل كيميائية التركيب الضوئي، وينتج عنه أيضاً نقصان في كمية اليخضور (أ) واليخضور (ب) بمقدار 30% و 50% على الترتيب وذلك مقارنة مع الشاهد (الكون، 1978).

يعتبر أول أكسيد الكربون ( $CO$ ) من أكثر الغازات الملوثة انتشاراً، وتعتبر وحدات التقطير الوسائطية في مصافي البترول المسؤول الرئيسي عن مصدره، فالنباتات البالغة المعرضة لتركيز يقدر بـ 100 جزء من المليون من ( $CO$ ) ولمدة تتراوح بين 1-3 أسابيع لم يظهر عليها أي أثر من الضرر، وإن قدرة تثبيت البكتيريا للأزوت تضعف وأحياناً تتلاشى خلال التعرض لمدة 35 ساعة بتركيز قدره 2000 جزء في المليون (السطوف، 1995).

يمثل أول أكسيد الأزوت ( $NO$ ) الناتج عن العمليات البيولوجية الجزء الأكبر من كمية أكاسيد الأزوت في الجو، فالمصادر الطبيعية تنتج حوالي  $10^7 \times 50$  طن من ( $NO$ ) سنوياً، في الوقت الذي ينتشر فيه من  $NOX$  عن المصادر الصناعية نتيجة للنشاطات البشرية كمية تقدر بـ  $10^7 \times 5$  طن سنوياً مجملها من أول وثاني أكسيد الأزوت (Robinson, 1970).

لقد تبين أن النباتات تتأذى نتيجة تعرضها المباشر في الجو لأكاسيد الأزوت سواء من المصادر الصناعية أو في المختبرات، ويمكن أن يتأذى تلف النباتات من التركيز المرتفع لثاني أكسيد الأزوت ( $NO_2$ ) الذي يسهم في تشكل حمض الأزوت. فتعرض النباتات لتركيز 25 جزء في المليون يؤدي إلى تساقط الأوراق، وخاصة في طور النمو (حاتوغ، أبودية 1993) غير أن تعرضها ساعة واحدة لتركيز 4-8 جزئية في المليون يؤدي إلى نخر الأوراق ليشمل 5% تقريباً من سطحها، وكذلك فإن تعريض النبات إلى جزء واحد في المليون لمدة زمنية تقدر بحوالي 48 ساعة تؤدي إلى تساقط ثمار هذه النباتات، كما أن التعرض المتواصل لتركيز يقدر بـ 0.5 جزئية في المليون ولمدة 35 يوماً يؤدي إلى تساقط الأوراق وظهور الفاقة باليخضور (السطوف، 1995).

لقد ثبت بالبرهان القاطع الدور الذي تلعبه دورة التفكك الضوئي لـ  $NO_2$  في عملية تشكل المؤكسدات الكيمياضوية، كما أنها تلعب دوراً أساسياً في خلق ملوثين من أخطر الملوثات يتشكلان نتيجة لاشتراك الهيدروكربونات في هذه الدورة هما الأوزون وأزوتات البيروكسي أستيل ( $PAN$ ) (Altshuller, 1963) (Stephens, 1969).

والجدير بالذكر أن الهيدروكربونات غير المشبعة تلعب دوراً أكثر أهمية في العمليات الكيمياضوية من الهيدروكربونات المشبعة، كما أنها تلعب دوراً رئيسياً في تشكيل المؤكسدات الضوئية (Haagen, 1959)، (Schuck, 1956).

تعتبر النباتات من أكثر الكائنات تأثراً بالمؤكسدات الكيمياضوية، ويجب التنويه إلى أن معرفة الآثار التي يخلفها الأوزون و ( $PAN$ ) يتم الحصول عليها من المعطيات المخبرية لأنه يتعذر معرفة آثار هذه المركبات ببساطة في الهواء المحيط الذي يحوي هذه المركبات إذ أنها تسبب لأوراق النباتات النخر، والقصور في نمو الأشجار في طور النمو، وانخفاض من حيث الكم والنوع في إنتاج الفواكه، فالأوزون يولد الآفات في أوراق الأشجار المعرضة إلى تركيز 3% جزء في المليون، في حين تتفاقم هذه الآثار بوجود  $SO_2$ ، بينما يسبب ( $PAN$ ) جفافاً للأوراق لدى استمرار تعرضها لتركيز 0.02 جزءاً في المليون مدة خمس ساعات (السطوف، 1995).

إن أملاح العناصر المعدنية الثقيلة من المصانع تؤثر بشكل سلبي على النباتات، وأهم هذه الأملاح، مركبات الرصاص ويليها الزئبق، وهذه العناصر تخرق النباتات عن طريق الأوراق والجذور، حتى التراكيز الضعيفة منها تخل بالعمليات الحيوية إذ تعيق التنفس والتركيب الضوئي والنمو وتسبب خللاً في عدد المسامات وآلية انغلاقها وتفتحها (الكون، 1977).

يمكن أن ترتفع نسبة الرصاص في النباتات من 8-10 مرات قياساً بالقيم الطبيعية وذلك في المناطق المجاورة لمصادر التلوث بالرصاص. وإن ارتفاع نسبة الرصاص في النباتات لها أثر واضح على الحيوانات التي تقتات بهذه النباتات سواء كانت حديثة القطف أو مخزنة كأعلاف ويتكدس الرصاص بصورة خاصة في العظام (Hammond, 1970).

إن أبخرة الزئبق بتركيز 10 مع/م<sup>3</sup> تؤدي إلى إيذاء أنواع كثيرة من النباتات والورد، فالورود تعتم ألوانها وتسمر أوراقها (السطوف، 1995).

## أهداف البحث:

يهدف بحثنا إلى دراسة تأثير التلوث الناتج عن مصفاة البترول في مدينة بانياس الساحل على أشجار الأوكالبتوس والأكاسيا النامية حولها، وذلك من الناحية المورفولوجية والفيزيولوجية ومقارنتها بنظيرتها النامية في منطقة الشاهد.

## مواد وطرائق البحث:

### المواد:

تقع منطقة الدراسة في الأراضي المحيطة تماماً بمصفاة البترول في بانياس (نفذت في الشهر التاسع 1979 وبدء بتشغيلها 1982) وأما منطقة الشاهد فهي البرجان وتقع على بعد 8.5 كم من المصفاة باتجاه شمال شرق، تنمو أشجارها في بيئة نظيفة نسبياً بعيدة عن المصفاة ويمتأى عن التلوث بعوادم السيارات وغيرها من الملوثات. عمر الأشجار في كلتي المنطقتين (18-20) عاماً.

تم اختيار نوعين نباتيين ناميين بكثافة حول المصفاة هما الأوكالبتوس والأكاسيا هما:

- الأوكالبتوس *Eucalyptus camaldulensis*: يتبع الفصيلة الآسية Myrtaceae موطنه الأصلي أستراليا، تزرع من أجل أخشابها وظلها وجمالها، يستخرج منها زيوت كانت تستعمل سابقاً في علاج الحمى التيفية، وهي شجرة دائمة الخضرة، أوراقها متقابلة جلدية كاملة الحواف، زهرتها خنثوية ذات أسدية منفصلة عددها كبير جداً، الثمرة فيها بشكل العلبة (لايقة، 1995).
- الأكاسيا *Acacia cyanophylla*: تتبع للفصيلة Fabaceae شجيرة دائمة الخضرة، تستخدم كمصدات للرياح وتثبيت الكثبان الرملية، يستخرج منها مواد تستعمل في الدباغة، أوراقها ريشية زهرتها خنثوية ذات أسدية عديدة والثمرة فيها قرنية، وتتجمع حبات الطلع في رباعيات (لايقة، 1995).

إن مجموعة المركبات الهيدروكربونية ذات الصيغة العامة  $C_nH_{2n+2}$  هي جزء من مشتقات أو نواتج تقطير النفط وهي:

- 1- غاز الميثان  $CH_4$ ، 2- الإيثان  $C_2H_6$ ، 3- البروبان  $C_3H_8$ ، 4- البوتان  $C_4H_{10}$ ، 5- البنتان  $C_5H_{12}$ ، الهكسان  $C_6H_{14}$ .

الأول والثاني غازات خفيفة جداً لا يمكن إسالتها فتتطلق لتتحرق في الشعلة وتعطي نواتج الاحتراق الطبيعي  $H_2O$  و  $CO_2$ .

الغاز الثالث والرابع قطعة نهاية غليانها  $65C^\circ$  يمكن إسالتها تحت ضغط معين وهي الغاز المنزلي والمستخدم في بعض المشاريع الصناعية.

الغاز الرابع والخامس قطعة مجالها  $65C^\circ - 105C^\circ$  وهي البنزين الممتاز.

الغاز السادس والسابع وما فوق قطعة مجالها من 145 إلى  $180C^\circ$  وهي البنزين العادي.

أما بالنسبة لبقية الغازات الأخرى فهي ليست جزءاً من النفط إنما هي شوائب مرافقة للنفط وممزوجة معه وتحرر منه نتيجة أعمال التقطير بمساعدة الحرارة والضغط وبعض العوامل المساعدة كالبخار المحمص (مسخن لدرجة حرارة حوالي  $270C^\circ$ ) وهي غازات كبريتيد الهيدروجين ( $H_2S$ )، وبخار ثاني أكسيد الكبريت ( $SO_2$ )، أول أكسيد الأزوت ( $NO$ )، وثاني أكسيد الأزوت ( $NO_2$ )، أما نواتج الاحتراق كعملية ضرورية مرافقة لتقطير النفط فهي الماء وثاني أكسيد وأول أكسيد الكربون. إضافة إلى ما تطلقه المداخل من مركبات الرصاص والزئبق والمنغنيز.

### طرائق البحث:

- اخترنا عينات الأوراق والأزهار والثمار بصورة عشوائية حيث تمت دراسة ثلاثين عينة في كل منطقة.

- تم قياس أطوال الأوراق بالمسطرة العادية، وأما الأوزان فقد تم قياسها بالميزان الحساس.
- تم قياس مساحة الورقة كما يلي: أخذت ورقة مليمترية صغيرة مربعة معلومة المساحة، وتم وزنها، بعد ذلك وضعت الورقة النباتية المطلوب حساب مساحتها على ورقة مليمترية وحددت حوافها بقلم، قصت الورقة المليمترية عند الحواف المرسومة، فأصبحت هذه القصاصة معبرة عن مساحة الورقة النباتية، تم وزن هذه القصاصة، ومن خلال وزن ومساحة القطعة الورقية المربعة ووزن القصاصة تمت معرفة مساحة الورقة النباتية.
- قيس تركيز اليخضور بطريقة (Todd,Basler,1965)، حيث استخلص اليخضور بطحن 0.25غ من الأوراق الطازجة في 20مل من محلول الأسيتون 85%، تم نقل الخليط إلى أنبوية الطرد المركزي، حيث تعرض لطرده المركزي سرعته 4000 دورة في الدقيقة في درجة حرارة الغرفة ولمدة 30 دقيقة، ثم أكمل المحلول الرائق إلى 25مل في دورق معياري بمحلول الأسيتون 85%، تم تحديد تركيز اليخضور في كل عينة بواسطة جهاز spectrophotometer عند طول موجة 663 و 645 نانومتر لليخضورين (أ،ب) على الترتيب.
- تم حساب تركيز اليخضورين طبقاً لمعادلة (Vishniac, 1957).
- لحساب المحتوى المائي للأوراق، عين الوزن الرطب لها ومن ثم جففت في فرن عند درجة حرارة 105C° حتى ثبات الوزن، وحسبت النسبة المئوية للمحتوى المائي بالعلاقة التالية:  
**النسبة المئوية للمحتوى المائي = (الوزن الرطب - الوزن الجاف/الوزن الرطب) × 100**
- وأما بالنسبة لقياس شدة التركيب الضوئي، عمدنا إلى ربط ورقة نباتية طازجة معلومة الوزن بخيط ودليت ضمن حوجة زجاجية سعتها 1000مل بحيث يتلقى السطح العلوي للورقة كميات متساوية من الإضاءة صادرة عن مصباح ذي ضوء أبيض على بعد 20سم إضافة إلى ضوء الغرفة نهاراً. أغلقت الزجاجية بإحكام بواسطة سدادة مطاطية يخترقها أنبوب زجاجي أسطواني معقوف بقطر يساوي 3 ملم، تحتوي إحدى ثنياته على قطرة من مادة سائلة ملونة، ينطلق الأوكسجين نتيجة قيام الورقة بعملية التركيب الضوئي فيدفع القطرة الملونة في الأنبوب، نقيس ارتفاع القطرة الملونة بواسطة مسطرة عادية لمدة 10 دقائق فيكون كل 1 سم يعادل 0.07سم<sup>3</sup> أي 0.07مل من الأوكسجين المتحرر تبعاً للعلاقة المعروفة في حساب حجم الأسطوانة.
- تم قياس طول الثمرة وقطرها بالنسبة للأوكالبيتوس بالقدم القنوية بخطأ مقداره 0.05ملم.
- حسب قطر حبة الطلع بالنسبة للأوكالبيتوس وقطر الرباعيات للأكاسيا بواسطة المجهر العادي والعدسة القياسية.
- حساب النسبة المئوية لخصوبة حبات الطلع تم بتلوينها بالكارمن الخلي، حيث تتلون السيتوبلازما والأعراس في الحبة الخصبة بلون أحمر كثيف وأما بقية أجزاء الحبة فتتلون باللون الزهري، وأما الحبات العقيمة فإنها تقريباً لا تتلون أو تتلون بشكل غير متجانس وتكون محتوياتها خارجة من الغلاف وتعاني درجات متفاوتة من التلف ولا يوجد داخلها أعراس.

## النتائج والمناقشة:

يتضح جلياً من خلال الشكل (1) والشكل (2) أن أوراق أشجار الأوكالبيتوس والأكاسيا النامية حول المصفاة تعاني من ظهور بقع داكنة على حوافها، ومن الملاحظ أن أجزاء من سطوح الورقة عند الأوكالبيتوس متآكلة.



(a) (b)  
الشكل (2) أوراق الأوكاليبتوس



(b) (a)  
الشكل (1) أوراق الأكاسيا  
a: منطقة المصفاة  
b: منطقة الشاهد

يوضح الجدول (1) طول الورقة ووزنها ومساحتها في منطقتي الدراسة:

الجدول (1) المؤشرات المورفولوجية للأوراق المدروسة

النبات	المنطقة	طول الورقة (سم)	وزن الورقة (غ)	المسطح الورقي (سم <sup>2</sup> )
أوكاليبتوس	المصفاة	12.20	0.59	12.70
	الشاهد	15.50	0.73	15.95
أكاسيا	المصفاة	17.20	0.53	27.30
	الشاهد	18.50	0.67	30.70

نستنتج من الجدول أن الغازات المنبعثة من المصفاة تؤدي إلى نقص في طول الورقة ووزنها ومساحتها الورقي مقارنة مع الشاهد.

يوضح الجدول (2) % للمحتوى المائي للورقة وشدة التركيب الضوئي O<sub>2</sub>/غ/د.

الجدول (2) % للمحتوى المائي للورقة وشدة التركيب الضوئي

النبات	المنطقة	المحتوى المائي للورقة %	شدة التركيب الضوئي مل O <sub>2</sub> /غ/دقيقة
أوكاليبتوس	مصفاة	42.73	1.142
	شاهد	47.61	1.548
أكاسيا	مصفاة	50.98	1.248
	شاهد	55.38	1.900

نلاحظ من الجدول أن % للمحتوى المائي للورقة وشدة التركيب الضوئي في منطقة المصفاة أدنى من نظيرتها في منطقة الشاهد.

يوضح الجدول (3) تأثير الملوثات الناتجة عن المصفاة في تركيز الكلوروفيل (أ) والكلوروفيل (ب) والنسبة بينهما.

الجدول (3) تركيز الكلوروفيل (أ) والكلوروفيل (ب) (مغ/غ) والنسبة أ/ب

النبات	المنطقة	الكلوروفيل (أ)	الكلوروفيل (ب)	أ/ب
أوكالبيتوس	المصفاة	0.80	0.29	2.75
	الشاهد	0.94	0.44	2.34
أكاسيا	المصفاة	0.92	0.38	2.40
	الشاهد	0.97	0.41	2.30

نستنتج من الجدول أن الملوثات تؤدي إلى نقصان تركيز كل من الكلوروفيل (أ) والكلوروفيل (ب) والنسبة أ/ب مقارنة مع الشاهد. يوضح الجدول (4) تأثير الملوثات الناتجة عن المصفاة على وزن الثمرة وطولها وقطرها للنباتات المدروسة. نستنتج من هذا الجدول أن وزن الثمرة وطولها وعرضها في الأشجار المجاورة للمصفاة أدنى مما هي عليه في منطقة الشاهد.

جدول (4) وزن الثمرة وأبعادها

النبات	المنطقة	الوزن (غ)	الطول (مم)	العرض (مم)
أوكالبيتوس	مصفاة	0.77	6.60	4.50
	شاهد	0.85	7.22	5.15
أكاسيا	مصفاة	1.62	138.2	5.20
	شاهد	1.83	155.3	5.63

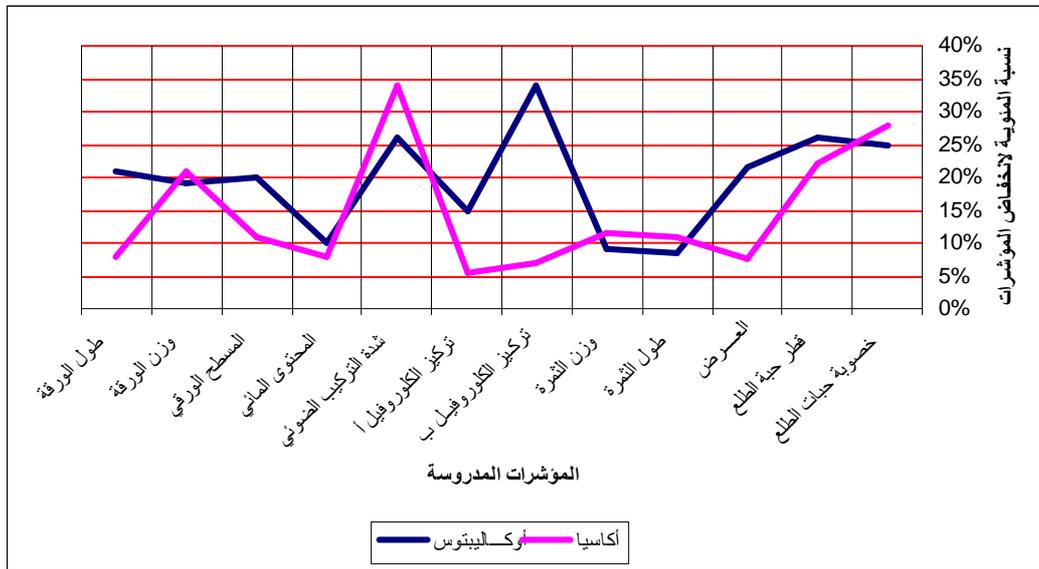
يوضح الجدول (5) تأثير الملوثات الناتجة عن المصفاة على قطر حبة الطلع ونسبة خصوبتها. نلاحظ من الجدول أن قطر حبات الطلع والنسبة المئوية لخصوبتها في منطقة المصفاة هي الأدنى مقارنة مع الشاهد.

الجدول (5) قطر حبة الطلع للأوكالبيتوس والرياعيات الطلعية لأكاسيا والنسبة المئوية للخصوبة

النبات	المنطقة	قطر حبة الطلع ميكرون	نسبة الخصوبة
أوكالبيتوس	المصفاة	20.74	57.12
	الشاهد	28.06	76.30
أكاسيا	المصفاة	52.46	62.14
	الشاهد	67.06	86.35

يوضح الشكل (2) انخفاض النمو مقدراً بالنسبة المئوية مقارنة مع الشاهد لكلي النباتين.

نلاحظ أن المنحنيين البيانيين يتقاطعان في نقاط عديدة مما لا يسمح بتحديد أي من النباتين أكثر مقاومة للتلوث، ولكن يبدو جلياً من الشكل أن عملية التركيب الضوئي وحببات الطلع أكثر تأثراً بالتلوث من الظواهر الأخرى، حيث تنخفض شدة التركيب الضوئي بمقدار 26% و 34% في الأوكاليبتوس والأكاسيا على الترتيب. وتنخفض خصوبة حبات الطلع بمقدار 25% و 28% بحسب الترتيب السابق.



الشكل (2): % لانخفاض النمو مقارنة مع الشاهد

أظهرت النتائج أن أوراق الأشجار النامية حول المصفاة تعاني من بقع داكنة على حوافها، بالإضافة إلى تآكل هذه الحواف عند الأوكاليبتوس وهذا يتفق مع ما يؤكد كل من (حميد، 1987)، (غونغريد، 1988)، (حاتوغ، أبودية، 1933)، (السطوف، 1995) ويعود هذا إلى تأثير الضباب الدخاني Smog الناتج عن مداخن المصفاة والذي يؤدي إلى تراكم سريع للكبريتيت  $SO_3^{-2}$  داخل الخلايا الذي يعيق عمليات الاستقلاب في خلايا نسيج الميزوفيل مما ينعكس على الأنسجة ومظهر الأوراق (نظام، قاسم، 2001) حيث أن الغازات الناجمة عن المصفاة تتفاعل عند مستوى الأغشية الخلوية المحيطة بالخلية أو بالمتعضيات الخلوية وتعمل بالتالي على إذابة الجزء الدهني المشكل لها، فيؤدي هذا إلى مرور الغازات عبر المسام وعبر النسيج وتراكمها في الأوراق وبالتالي تآكل حواف الأوراق.

أظهرت النتائج أن طول الورقة ووزنها ومسطحها الورقي تتأثر سلباً بالتلوث الناتج عن المصفاة حيث كانت أدنى من نظيرتها في منطقة الشاهد وهذا يتفق مع ما توصل إليه كل من (شكارلت، 1974)، (نصير، 1984)، (الكون، 1977)، (غونغريد، 1988) حيث بينوا أن التلوث يعيق النمو. من المعروف أن ملوثات الهواء تؤدي -وفقاً لتراكيز محددة- إلى أشكال مختلفة من التأثير في النبات، تأثير فيزيولوجي لا مرئي مزمّن يحدث خللاً بوظيفة المادة الحية وبعض الجمل الأتريمية مما يسبب تأخر النمو أو توقفه، وتأثير مباشر حاد يتجلى بنخر Necrosis في الأنسجة الورقية أو سقوط الأوراق والثمار، أو تقزم الأوراق وانحناء الساق (نظام، قاسم، 2001). كما أن هذه الغازات سوف تؤدي إلى صغر المسطح الورقي حتى يقلل النبات ما أمكن من عدد المسام التي هي المنفذ الأساسي لدخولها.

أوضحت النتائج أن المحتوى المائي للأوراق ينخفض في المنطقة الملوثة وهذا يتفق مع ما توصل إليه (شكارلت، 1974)، (نصير، 1984). وهذا عائد إلى أن الماء المار في التربة يحمل البروتونات وأيونات  $AI^{+++}$  التي تؤدي إلى تقليل معدل نمو الجذور وبالتالي تسبب اضطراب النسيج الجذرية فتعيق امتصاص ونقل الماء مما يثبط بالتالي عملية البناء الضوئي.

يتضح من التجارب أن تركيز الكلوروفيل (أ) والكلوروفيل (ب) تنخفض في منطقة المصفاة عن نظيرتها في الشاهد وتنخفض أيضاً النسبة أ/ب وبالتالي تتناقص شدة التركيب الضوئي، وهذا يتفق مع ما توصل إليه كل من (شكارلت، 1974) (كولاغين، 1978)، (الكون، 1978)

(نصير، 1984) الذين يؤكدون أن التلوث يخلّ بعملية التركيب الضوئي ويسبب خللاً في عمل المسامات، حيث تتخرب الصناعات اليخضورية ويصبح لونها شاحباً بتأثير  $SO_2$  حتى بتركيز أقل من جزء في المليون، إذ يساعد التلوث على انفتاح المسام مما يسمح بدخول كميات كبيرة من هذا الغاز والملوثات الأخرى إلى داخل الورقة، ويتحول  $SO_2$  في الورقة إلى حمض الكبريت الذي يخرب الصناعات الخضراء ويحوّل اليخضور إلى فيوفيتين Pheophytin. كما يخرب  $NO_2$  بتركيز جزء في المليون الصناعات ويشكل ملوثات ثانوية بسبب دخوله في سلسلة التفاعلات الكيميائية الضوئية وتؤدي هذه التأثيرات إلى انخفاض في معدل التركيب الضوئي وزيادة معدل التنفس ومن ثم تأخر النمو وانخفاض الإنتاج (نظام، قاسم، 2001).

تؤكد النتائج أن وزن الثمرة وأبعادها تتأثر سلباً بالملوثات، كما أن الملوثات تؤثر سلباً في أبعاد حبات الطلع وخصوبتها وهذا يتفق مع ما توصل إليه (حاتوغ، أبودية، 1933)، (السطوف، 1995) (نصير، 1984) حيث يؤكدون أن التلوث يسبب انخفاضاً في إنتاج المحاصيل وهذا بالطبع نتيجة حتمية لكل ما تقدم من أنواع الأذى التي يصاب بها النبات.

تثبت نتائج دراستنا أن للغازات المنبعثة من مصفاة بانباس تأثيراً سلبياً واضحاً في أشجار الأوكالبتوس والأكاسيا المجاورة لها، ولما للأشجار من أهمية كبيرة في حماية البيئة وجمالها، فإنه لا يسعنا إلا أن نهيب بالمسؤولين عن حماية البيئة أن يتخذوا جميع التدابير اللازمة للإقلال من تلوث الجو المحيط، وأن يوفروا أجهزة القياس اللازمة للأبحاث، وأن تظل الرقابة قائمة على تلوث الهواء، وحبذا أن تتضافر جهود المواطنين وعلى كافة المستويات من أجل الوصول إلى بيئة نظيفة خالية من الملوثات.

## المراجع :

.....

### المراجع العربية:

- 1- الصطوف، عبد الإله، 1995-التلوث البيئي، مصادره، آثاره، طرق الحماية- جامعة سبها، الجماهيرية الليبية.
- 2- بوران، حاتوغ، أبو دية، محمد، 1993 -علم البيئة- الجامعة الأردنية وجامعة العلوم التطبيقية.
- 3- حميد، لطيف، 1987 -التلوث الصناعي- جامعة الموصل - العراق.
- 4- لايقة، سرحان، 1995 -الفصائل النباتية- من منشورات جامعة تشرين، كلية العلوم.
- 5- نصير، سمير، 1984 - البيئة النباتية، جامعة تشرين.
- 6- نظام، عدنان، قاسم، هيفاء، تأثير الهواء الملوث بمدينة دمشق في البنية الخلوية للنبات، مجلة جامعة دمشق للعلوم الأساسية، المجلد (7) العدد الثاني 2001.

### المراجع الروسية:

- 1- إلكون غم، تلوث الهواء المحيط والنباتات، كييف نأوكادومكا، 1978، صفحة 274.
- 2- شكارلت و.د، تأثير غازات المداخل على تشكل الأعضاء التكاثرية للسنوبر الحرجي (على سبيل المثال، معمل لصهر النحاس في الأورال)، أطروحة لنيل الدكتوراه في العلوم البيولوجية سفيردلوف 1974.
- 3- غوتفريد خالبافش، رد فعل النباتات العليا على تلوث الهواء المحيط بأكاسيد الكبريت والفلوريدات، من كتاب تلوث الهواء وحياة النباتات، ليننغراد ص (206-247).
- 4- كولاغين يو.ز. الأشجار والبيئة الصناعية، موسكو، نأوكا، 1977، صفحة 155.

### المراجع الأجنبية:

- 1- Altshullera p., Air Water Pollut, 7.787 (1963)
- 2- Haagen-Smit, M.M.Fox. IND.ENG.Chemi, 48,1484 (1956)
- 3- Hammond P. B. Essays Intoxicol, 1.115 (1970)
- 4- Robinson. F, Robins R.C.J. Air Pollut. Contrassoc, 20, 303 (1970).
- 5- Schuck E. A. Doyle, G. J. Photooxidation Of Hydrocarbons In Mixtures Containing Oxids Of Nitrogen And Sulfurdioxide. Air Pollution Foundation San Marino - Calif Report, NR. 29 (1959).
- 6- Stephens E. R. Advances In Environ Metale. Sciences ED. J.N. Pltt And R. L. Meteealf, New York, Vol. 1, 19, 9, p. 119.
- 7- Todd, G.W. and Basler E. Fate of Various Protoplasmic Constituents In Droughted Wheat Plant, Phytton 22 (1) 79-85 (1965).
- 8- Vishniac, W. Method Of Study Of Hill Reaction In Method In enzymology Vol (1). EDS. S. P. Colowick And N. O.Kaplan, Academic press, New York, p. 343 (1957).