



كلية العلوم

القسم : علم الحياة

السنة : الثالثة

المادة : الانزييمات

المحاضرة : السابعة / نظري /

{{ مكتبة A to Z }}

مكتبة A to Z : Facebook Group

كلية العلوم ، كلية الصيدلة ، الهندسة التقنية ، تكنولوجيا المعلومات والاتصالات



يمكنكم طلب المحاضرات برسالة نصية (SMS) أو عبر (What's app-Telegram) على الرقم 0931497960

الأوكسينات النباتية Phytohormones

لوحظ أن معظم الإستجابات الفسيولوجية في النباتات ترجع إلى مركبات ذات نشاط أوكسيني ومن هذه الإستجابات: أستطالة خلايا السيقان والأوراق والجذور ، تكشف الخلايا والأعضاء في تكوين الأزهار ونمو الجنين ، تساقط الأوراق ، الإلتحاءات ، تكوين الثمار اللابذرية ، السيادة القمية. والهرمونات والأوكسينات مواد عضوية كيميائية تتواجد بصورة طبيعية في الأنسجة النباتية ومنها ما هو منشط ومنها ما هو مثبط. كما أمكن أيضاً أستحداث مركبات كيميائية لها نشاط مشابه للهرمونات الطبيعية. ونظراً لكثرة عدد هذه المواد أمكن وضع بعض التعريفات العلمية والتي تحدد نشاط تلك المواد ومن هذه التعريفات:-

١ - منظمات النبات Plant regulators

هي مركبات عضوية غير المغذيات والتي بكميات صغيرة تشجع promote أو تثبط inhibit أو تحور modify العمليات الفسيولوجية في النبات.

٢ - الهرمونات النباتية Phytohormones

هي مواد تنتجها النباتات والتي بكميات صغيرة تنظم العمليات الفسيولوجية النباتية وهي تتحرك خلال النبات من أماكن تخليقها إلى أماكن عملها.

٣ - منظمات النمو Growth regulators أو مواد النمو Growth substances هي مواد تؤثر على النمو.

٤ - هرمونات النمو Growth hormones هي الهرمونات التي تنظم النمو.

٥ - منظمات التزهير Flowering regulators هي المنظمات التي تؤثر على الأزهار.

٦ - هرمونات التزهير **Flowering hormones** هي الهرمونات التي تشجع منشئات الأزهار

وإنمائها.

٧ - الأوكسين **Auxin** هي مواد لها القدرة على تنشيط إستطالة الخلايا في الإتجاه الطولى زيادة

غير عكسية.

الأوكسينات Auxins

الأوكسينات هي أول نوع من الهرمونات تم إكتشافه. وكلمة أوكسين auxin يونانية معناها

ينمو To grow. ثم أطلق هذا اللفظ على هرمون النمو الذى ينتج فى قمة غمد الشوفان. ولقد ثبت أن

الأوكسينات توجد فى جميع النباتات الراقية وليس فى بادرات النجيليات فقط.

ويمكن تعريف الأوكسين طبقاً للعالم Thimann. 1969 كالاتى:

يستعمل لفظ أوكسين للدلالة على المادة العضوية التى تزيد النمو زيادة غير عكسية على

طول المحور الطولى إذا أعطيت تركيزات ضئيلة (أقل من ٠.٠٠٠١ مول) لسيقان نباتات أمكن

تخليصها أو خالية بقدر الإمكان من مسببات النمو الداخلية.

ولقد وجد Kogl أن البول الأدمى يحتوى على IAA حيث أمكن إستخلاص ٤٠ ملليجرام

IAA من ٣٠ جالون بول أدمى. كما أمكن للعالم Thimann إستخلاص IAA من مزارع الفطر

Rhizopus suinus ومن الثابت حالياً أن الأوكسينات توجد فى جميع النباتات الراقية. ويعتبر

الطرف القمى المرستيمى المصدر الرئيسى لإنتاج الأوكسين، كما تعتبر الأجنة نوعاً آخر من

المرستيمات التى تنتج كميات كبيرة من الأوكسين ولقد أوضح العالم Nitsch أن الأجنة تعتبر الموقع

الرئيسى لإنتاج الأوكسين فى ثمار التفاح والشليك. كما أوضح العالم Hemberg أن أجنة البذور

تعتبر مصدراً هاماً لإنتاج الهرمونات النباتية.

ويطلق لفظ أوكسين على مجموعة من المركبات تتشابه كثيراً في تأثيرها الفسيولوجي رغم
تباينها في تركيبها الكيميائي ومن بين هذه المواد الأحماض الأتية ومشتقاتها:
Indole acetic acid , Benzoic acid , Naphyl acetic acid and phenoxy acetic acid.

Synthetic auxins

الأكسينات المخلقة تنتوع في تركيبها الكيماوى وللسهولة يمكن وضعها في خمسة مجموعات رئيسية
هى:

١ — Indol acids: ومن أمثلتها IAA – IBA – IPyA.

٢ — Naphthalene acids: ومن أمثلتها NAA – Naphthoxy acetic acid.

٣ — Chlorophenoxy acids: ومن أمثلتها 2,4-D والمركبان الأتيان:

- 2,4,5-T (Trichlorophenoxy acetic acid).

- MCPA (2- methyl 4- Chlorophenoxy acetic acid).

٤ — Benzoic acids.

٥ — Picolonic acids.

المجموعة الثالثة: مركبات هذه المجموعة لها نفس تأثير IAA المنشط عند إستخدام التركيز

الفسيولوجي الأمثل ويمكن أستخدامها كمبيدات حشائش عند إستخدام التركيزات المرتفعة منها.

المجموعة الرابعة: وهى مركبات البنزويك مثل 2,4,6 & 2,3,6 trichlorobenzoic acid

Dicamba تعتبر من مبيدات الحشائش القوية وخاصة المركب الأخير Dicamba والذي يصبح

فعالاً ومؤثراً في حالة النباتات المعمرة ذات الجذور المتعمقة مثل – Cirslum arvense

Convolvulus arvensis والذي يفشل المركب 2,4-D في مقاومتها.

المجموعة الخامسة: ومنها مركبات هرمونية وفى نفس الوقت مبيدات حشائش مثل picloram

ويعرف أيضاً بإسم Tordon ويعتبر من أهم مبيدات الحشائش المتخصصة ذات الفعالية القوية.

ولقد لوحظ 2.4.D , 2.4.5-T من مبيدات الحشائش المتخصصة فهي فعالة جداً فى حالة

النباتات ذوات الفلقتين وغير فعالة فى معظم نباتات ذوات الفلقة الواحدة حيث وجد أن التركيز الفعال

من 2.4.D كمبيد حشائش والذي يسبب قتل النباتات ذوات الفلقتين لا يسبب أضرار لذوات الفلقة

الواحدة، ويلزم رفع هذا التركيز كلى يصبح صاراً بالمجموعة الأخيرة من النباتات.

الأوكسينات المرتبطة:

من أمثلة الأوكسينات المرتبطة فى الأنسجة النباتية

○ معقد الأوكسين والأحماض الأمينية.

○ معقد الأوكسين والسكريات.

○ معقد الأوكسين والكحولات السكرية.

○ معقد الأوكسين والمركبات البروتينية.

وتتميز الأوكسينات المرتبطة بالآتى:

○ تنطلق منها الأوكسينات الحرة بعد تعرضها للتحلل المائى أو التحلل الإنزيمى.

○ ترتبط مع مركبات الخلية وتمثل مخزوناً غير سام للأوكسين.

○ تتكون هذه المركبات أصلاً من إتحاد IAA الزائد مع بعض مكونات الخلية.

○ هذه المركبات غير نشطة أوكسينياً إلا إذا تم إطلاق IAA منها.

العلاقة بين نشاط الأوكسين وتركيبه الجزيئى

لكي يطلق على مادة ما أوكسينا أو تظهر نشاطاً مشابهاً للأوكسين يجب أن يتوفر في تركيبها

الجزئى عدة شروط هي:

- ١ - أن تكون ذات تركيب حلقى.
- ٢ - أن توجد بالحلقة رابطة زوجية غير مشبعة على الأقل وأن تكون مجاورة للسلسلة الجانبية وتمثل الحلقة الجزء غير القطبي ولها خواص سطحية نشطة.
- ٣ - يرتبط بالحلقة سلسلة جانبية تنتهى بمجموعة كربوكسيل حمضية (COOH) أو أى مجموعة أخرى يسهل تحويلها إلى مجموعة كربوكسيل أو تنتهى بمجموعة سلفونيك أو فوسفات.
- ٤ - وجود ذرة كربون واحدة على الأقل بين الحلقة ومجموعة الكربوكسيل.
- ٥ - يجب أن تتصف بتركيب بنائى ووضع فراغى محدد بين السلسلة الجانبية والحلقة يسمح له بإجراء التفاعل.

قد تنطبق الشروط السابقة على الأوكسينات المخلقة إلا أن الأبحاث الحديثة تدل على أن الشروط

السابقة ليست شروطاً مطلقة وهناك العديد من الاستثناءات مثل:

أولاً: التركيب الحلقى:

أوضح الكثير من العلماء أنه ليس بالضرورة وجود حلقة البنزين غير المشبعة كما في مركبات الإندول والبنزويك والفينوكس والبيكولونيك، بدليل وجود بعض المركبات الأليفاتية حيث توجد في صورة سلسلة ولا يوجد بها تركيب حلقى ويظهر لها نشاط أوكسينى مثل المركب

Carboxy methyl N-N-dialkyldithio – Carbamate.

وقد يوجد التركيب الحلقى في المركب وأيضاً تكون الحلقة غير مشبعة ولكن لا يظهر نشاط

لهذا المركب نظراً لدخول المجاميع الاستبدالية على الحلقة ومثال ذلك مركبات الفينوكس حيث نجد

أن مركب Phenoxy acetic acid ، الإستبدال به الوضع Meta يزيد النشاط بدرجة كبيرة وكذلك الوضع Para بينما الوضع Ortho يكون أقل نشاطاً وينعدم النشاط إذا تم الإستبدال في الوضعين Ortho كما في 2.6-D .

* الخلاصة:

مما سبق يتضح ضرورة وجود وضع Ortho واحد على الأقل خال في مركبات الفينوكسي لكي يكون الأوكسين نشطاً. أما في مركبات البنزويك فيلاحظ العكس تماماً لما يحدث في مركبات الفينوكسي حيث يلزم شغل كل الأوضاع وخاصة وضعي Ortho بالكلور أو المثيل أو غيره من المجاميع الإستبدالية لكي يحدث النشاط الأوكسين.



مكتبة
A to Z