

المحاضرة السادسة /عليا

القلويدات Alkaloids

هي مجموعة من المواد المتجانسة ليس لها تركيب موحد هي مركبات عضوية قاعدية معقدة التركيب يحتوي جزئها على ذرة او أكثر من النتروجين مرتبطة في الحلقات غير المتجانسة للقلويد وقد تحتوي على الكربون والهيدروجين والاكسجين.

وتعتبر القلويدات او النباتات المحتوية عليها من اهم المجموعات في علم العلاج بالنباتات الطبية لما للقلويدات من تأثيرات فسيولوجية في الكائنات الحية حتى ان وجدت بكميات ضئيلة بالنبات. وتتركز القلويدات في النباتات ذوات الفلقتين وتنتشر بشكل واسع بالمملكة النباتية ويبلغ عدد القلويدات التي تم فصلها من النباتات أكثر من الالفى قلويد واهم العوائل التي تحتوي على القلويدات:

1- العائلة الزنبقية.

2- العائلة البقولية.

3- العائلة الباذنجانية.

4- العائلة الخشخاشية.

وتتواجد القلويدات في النباتات في حالة حرة أو بشكل املاح لبعض الاحماض النباتية مثل حامض الستريك Citric acid او حامض الترتاريك Tartaric acid او حامض التانيك Tannic acid. وقد توجد القلويدات في جميع أجزاء النبات او تتركز في بعض اجزائه مثل قلويد Hyoscyamine و Hyoscine في نبات الداتورة او في الأوراق مثل قلويد Nicotine في التبغ او في البذور مثل قلويد Strychnine في نبات الجوز المقيئ او في الثمار مثل قلويد Capsaicin في ثمار الفلفل الاسود .

توزيع القلويدات في النباتات كالاتي

القلويدات عادة ما توجد في الانسجة الصغيرة وفي عصير الخلايا ولكنها تتحول الى الحالة الصلبة في طور النضج كما في الحبوب والثمار والجذور، ويختلف توزيع القلويدات في الانسجة النباتية حسب نوع وعمر النسيج النباتي: -

- 1- توجد القلويدات في جميع اجزاء النبات كلها كما في السكران، الداتورة.
- 2- توجد القلويدات في الاوراق كما في التبغ.
- 3- توجد القلويدات في الجذور كما في البلادونا.
- 4- توجد القلويدات في القلف كما في الرمان واليوكالبتوس.
- 5- توجد القلويدات في البذور كما في الجوز والبن.
- 6- توجد القلويدات في الثمار كما في الشوكران والفلفل الحار.
- 7- توجد القلويدات في العصير اللبني للثمار غير الناضجة كما في الخشخاش.



نبات الشوكران



نبات السكران

الصفات العامة للقلويدات :-

- 1- تتكون القلويدات كيميائيا من عناصر الكربون والهيدروجين والنتروجين والاكسجين والقليل منها لا يحتوي على الاوكسجين.
- 2- القلويدات مواد صلبة متبلورة ماعدا القلويدات التي لا تحتوي على الاوكسجين فأنها سائلة مثل النيكوتين.
- 3- معظم القلويدات عديمة اللون والرائحة مرة الطعم والقليل منها ملون مثل البربرين Berberine لونه اصفر (دور هذه المادة في تحسين اوضاع المصابين بالسكري من النوع الثاني الذي يصيب البالغين عادة. والبربرين هو مادة قلووية صفراء مرة المذاق تتمتع بمزايا مقاومة للحمى ومضادة للبكتريا، وهي توجد في نباتات البرباريس وهي شجيرة شائكة الجزء المستخدم من نبات البربريس هو لحاء الجذور والثمار)، والقلويد الاخر الذي يمتاز بانه ملون هو قلويد الماجنوفلورين Magnoflorine الذي يمتاز بلونه البرتقالي.



نبات البربريس

4- تذوب القلويدات الحرة في المذيبات العضوية مثل الكلوروفورم والايثر ولا تذوب في الماء في حين املاح القلويدات تذوب في الماء ولا تذوب في المذيبات العضوية ويشذ عن هذه القاعدة قليل من القلويدات مثل الكافيين Caffeine والكوليشسين Colchicine والقلويدات رباعية الأمين Quaternary Alkaloids فتذوب هي واملاحها في الماء. هذا وتذوب القلويدات الحرة واملاحها في كحول الميثانول والايثانول.

5- كل القلويدات الحرة قاعدية ولذلك فإن تأثير محلولها قلوي في حين محلول املاحها حامضي.

6- تمتاز القلويدات بانها تتحد مع املاح الفلزات لتكون املاح معقدة مزدوجة Complex Compounds عديمة الذوبان في الماء فتترسب في وسط متعادل او حامضي ضعيف على شكل بلورات يمكن تمييزها بوضوح بواسطة المجهر وقد استخدمت هذه الظاهرة في الكشف عن وجود القلويدات وسميت املاح هذه الفلزات باسم (مرسبات القلويدات) او (كواشف القلويدات) Alkaloidal reagents كما استعملت في التعرف على نوع القلويدات اذا فحصت البلورات المتكونة تحت المجهر لان كل قلويد يعطي بلورات تختلف في شكلها عن القلويد الاخر وتختلف أيضا مع كل كاشف من كواشف القلويدات ومن هذه الكواشف

أ-كاشف ماير Mayer's reagent وهو يعطي راسب اصفر غير بلوري عادة ثم يتحول الى بلوري بعد فترة قصيرة من تكوينه.

ب- كاشف واجنر Wagner's reagent وهو يعطي لونا بنيا غير بلوري.

ج- كاشف دراجندروف Dragendorff's reagent ويعطي رسبا برتقاليا مع القلويدات ويجب ان يحفظ بعيدا عن الضوء.

د- حامض التانيك Tannic acid يعطي راسب ابيض او راسب ابيض مصفر غير بلوري.

هناك بعض القلويدات تترسب بكاشف معين دون غيره فمثلا الكافين Caffeine لا يترسب بكاشف ماير Mayer ولكن يترسب بكاشف واجنر Dragendarff في حين الافيدرين Ephedrine لا يترسب بكليهما.

فوائد القلويدات للنبات

- 1- تمتاز القلويدات انها مركبات سامة لذلك فان وجودها في النبات يحميها من الحشرات والحيوانات اكلة الأعشاب.
- 2- ان القلويدات تعتبر نواتج نهائية لتفاعلات المواد السامة في النبات فيتخلص منها على شكل قلويدات غير ضارة للنبات تحفظ في اجزائه المختلفة.
- 3- تؤثر بعض القلويدات في حياة النبات كمنظمات للنمو مثل حامض الستريك.
- 4- تعتبر القلويدات مخزونا للعناصر التي قد يحتاجها النبات في اطوار نموه المختلفة فيستفيد منها وقت الحاجة اليها واهم هذه العناصر النتروجين.

تقسيم القلويدات Classification of Alkaloids

اولا: تقسم القلويدات حسب هيغانور Hagnauer الى

- 1-القلويدات الحقيقية: وهي القلويدات التي تحتوي على ذرة نتروجين واحدة او أكثر في حلقات غير متجانسة وتوجد على هيئة املاح للأحماض العضوية القابلة للذوبان في الماء مثل قلويد Atropine مع بعض الاستثناءات مثل قلويد الكوليشسين الذي يتميز بتفاعله الحامضي ووجود النتروجين خارج الحلقة الأروماتية.
- 2-القلويدات الأولية: هي مجموعة من الامينات البسيطة تكون فيها ذرة النتروجين في حلقات متجانسة مثل الافيدرين والكابيسين.

3-القلويدات الكاذبة هذه القلويدات لا يتم تصنيعها داخل الانسجة النباتية من الاحماض الامينية مثل السولانين.

ثانيا: - تقسيم القلويدات على أساس التركيب الكيميائي للحلقة الأساسية في القلويد فهي:

1- القلويدات الامينية Amine Alkaloids

تتصف هذه المجموعة بالأهمية البيولوجية ويطلق عليها عقاقير الضغط لما لها من تأثير فسيولوجي في رفع ضغط الدم اذ يستعمل Ephedrine ضد احتقان الجيوب الانفية وموسع للقصبات الهوائية لغير المصابين بارتفاع ضغط الدم واهم قلويدات هذه المجموعة قلويد الافدرين Ephedrine في نبات العادر والكابسسين Capsaicin نبات الشطة.

2- قلويدات البيريدين والبيريدين Pyridine and Piperidine Alkaloids

مثل قلويد النيكوتين Nicotine في التبغ وقلويد البيرين Piperine في الفلفل والرايسينين Recinine في الخروع. قلويد Trigonelline الموجود في بذور الحلبة والذي يستعمل في خفض السكر بالدم ومدر للبول ومضاد للالتهابات.

3- البيورين Purine Alkaloids

تتكون مركبات هذه المجموعة من حلقة Pyrimidine وحلقة Imidazol ، واهم قلويدات هذه المجموعة Caffeine في نبات الشاي والقهوة وهو منبه وقابض ومدرر ومضاد للذبحة الصدرية.

يوضح الجدول في ادناه تقسيم القلويدات الى مجموعات على أساس التركيب الكيميائي للحلقة الأساسية في جزيء القلويد: -

ت	الحلقة الأساسية	اسم القلويدات	النباتات التي تحتويها
1	القلويدات الامينية Amine Alkaloid	Ephedrine Pseudoephedrine Capsaicine افدرين افدرين كاذب كابسين	افيدرا افيدرا الفلفل الحار
2	البريدين والبيريدين	Nicotine Piperine Lobeline Ricinine Trigonelline نيكوتين ببرين لوبلين رسينين تريجونلين	التبغ الفلفل اللوبياء الخروع الحلبة
3	التروبين	Hyoscyamine Atropine Hyoscine Cocaine هيسيامين اتروبين هيسين كوكايين	السكران والبلادونا السكران والبلادونا والداتورا والبلادونا الكوكا
4	الكينولين	Quinine Quinidine Cinchonine Cinchonide كينين كيندين سكنونين سكنونيدين	جميعها موجودة في قلف نبات الكينا
5	ايسوكينولين	Emetine Papaverine اميتين بابافرين	عرق الذهب الافيون

فطر الارجوت فطر الارجوت الجوز المقيء	Ergometrine ارجومتريين Ergotamine ارجوتامين Strychnine استركنين	الاندول	6
توجد جميعها في نبات الافيون المستخرج من الخشخاش	Morphine مورفين Codeine كودابين Thebaine ثيبابين	الفينانثرين	7
القهوة والشاي الكاكاو الشاي	Caffeine كافيين Theobromine ثيوبرومين Theophylline ثيوفلين	البيورين	8
اللحاح	Colchicine الكولشيسين	التروبولون	9
السولانم	Solasonine سولاسونين Solanine السولانين	القلويدات الستيرويدية	10