



كلية العلوم



قسم النبات والميکروبیولوچی



جامعة جنوب الوادي

مذكرة

النبات الاقتصادي

الفرقة الاولى شعبة اساسي علوم

اعداد

د/ عبد الرحيم قناوي توفيق

العام الجامعي 2024/2023

الفهرس

رقم الصفحة	العنوان	م
	مقدمة	1
	نباتات الالياف	2
	محاصيل الحبوب	3
	نباتات السكر	4
	النباتات البقولية	5
	الزيوت الدهنية والشحوم	6
	الزيوت الطيارة	7
	النباتات الطبية	8
	القلويدات	9
	الجليكوسيدات	10
	التانينات	11
	الاهمية الاقتصادية لبعض الكائنات الدقيقة	12

مقدمة

تلعب النباتات دورا هاما في حياة الكائنات الحية خاصة للانسان ولا تنحصر أهمية النبات في قدرته على بناء المواد العضوية المعقدة ولكن يعزو وجود مظاهر الحياة في الكرة الأرضية إلى النبات بصورة مباشرة او بصورة غير مباشرة كما يبدو في النقاط الآتية:

أولاً: دور النبات ككائن حي: ويقصد بهذا دور النبات عن طريق العمليات الحيوية المختلفة التي يقوم بها اثناء حياته، ومن هذه العمليات:

1. **البناء الضوئي:** معظم النباتات لها القدرة على تحويل الطاقة الضوئية لبناء مواد عضوية معقدة التركيب التي تستخدم في تغذية النبات والكائنات الحية الأخرى. أيضاً يمتص النبات كميات كبيرة من ثاني أكسيد الكربون (CO_2) ويطلق بدلاً منه كميات من الأكسجين (O_2). فإذا قامت الكائنات الحية بعملية التنفس تجمعت كميات كبيرة من CO_2 التي يقوم النبات باستيعابها مرة أخرى لبناء المواد العضوية ويطلق بدلاً منها O_2 . اي النبات ككائن حي يلعب دورا هاما في احتفاظ الهواء بنسبة ثابتة من O_2 .
2. **دور الكائنات الدقيقة كالبكتيريا والفطريات:** حيث تقوم البكتيريا بثبيت النيتروجين الجوي وكذلك في عمليات التخمر المختلفة (مثل بكتيريا الالبان)، كذلك التخمر الكحولي الذي يقوم به فطر الخميرة.
3. **دور البكتيريا والفطريات في تحلل المواد العضوية،** ولو لا نشاط هذه الكائنات لترامك على سطح الكرة الأرضية كميات لا حصر لها من البقايا العضوية. وتقوم الكائنات الدقيقة بتحويل المواد العضوية معقدة التركيب (بقايا النباتات والحيوانات) إلى مواد عضوية او غير عضوية بسيطة التركيب تزيد من خصوبة التربة او تتطلق في الجو على هيئة غازات.
4. **تفرز بعض الكائنات الدقيقة بعض المضادات الحيوية التي تستعمل في علاج الامراض.**

ثانياً: دور النبات كمادة عضوية: سواء كان مادة عضوية حية او ميتة:

1. تعتمد معظم الكائنات الحيوانية في تغذيتها على مصادر نباتية لامدادها بحاجتها من المواد العضوية المختلفة أهمها المواد الكربوهيدراتية (محاصيل الحبوب - نباتات السكر) ومواد بروتينية (البقوليات) او الزيوت والدهون (نباتات الزيوت).
2. يعتمد الانسان في حياته الخاصة على الخامات النباتية لسد حاجته الي الكسae (نباتات الألياف) والاثاث (نباتات الاخشاب) كما تدخل الاجزاء النباتية في كثير من الصناعات الهامة مثل الحرير، الاصباغ، الصابون، العقاقير الطبية.
3. استغل الانسان الطاقة التي تولد عند احتراق بعض البقايا النباتية (الفحم، البترول) في ادارة الالات وخلفه

تعرف النباتات التي يستخدمها الانسان في احتياجات حياته بالنباتات الاقتصادية،

ونظرا لاهميتها فقد عمل الانسان علي دراستها واستنباط احسن الوسائل لاكتثارها عن طريق الزراعة ليحصل منها اوفر المحاصيل ويمكن تقسيمها الي:

1. نباتات الألياف: ومنها نبات القطن والكتان وهي محاصيل هامة تنتج الألياف والزيوت.
2. محاصيل الحبوب: منها القمح والشعير، تحتوي بذورها علي نسب عالية من المواد النشوية.
3. نباتات السكر: ومنها قصب السكر والبنجر
4. محاصيل النشا: ومنها البطاطس والبطاطا
5. نباتات البقول: ومنها الفول والعدس والحمص والترمس والحلبة وتزرع لاحتواها علي بذور تحتوي نسب عالية من المواد البروتينية.
6. محاصيل الزيوت: ومنها السمسم والخروع
7. النباتات الطبية: يستخرج من اجزائها بعض العقاقير الهامة.

نباتات الألياف

ترتبط الألياف بحياة الإنسان منذ فجر المدينة، حيث بدأ تفكيره في استخدام الألياف لعمل الثياب أو صنع الحال والشباك والدروع. وتقع النباتات المنتجة للألياف في المرحلة الثانية بعد النباتات الغذائية من حيث الأهمية. وأكثر الألياف التي استخدمت في العصر القديم هي ألياف الكتان والقطن.

تركيب وموقع نشوء الألياف

الألياف من الناحية التركيبية خلايا مستطيلة مدببة ذات جدر شديدة التغاظ وقنوات صغيرة. تكون جدر شعيرات أو ألياف القطن من السيلولوز النقي وفي نبات الجوت يختلط السيلولوز مع اللجنين في جدر الخلايا، أما في ألياف الكتان فيوجد مع السيلولوز مواد بكتينية.

وتوجد الألياف مفردة أو في مجموعات صغيرة وهي تكون في أي جزء من النبات مثل الساق والجذور والبذور والثمار وتنقسم الألياف تبعاً لمنشأها إلى أربعة أنواع هي:

- الألياف اللحائية
- الألياف الخشبية
- الخلايا الإسكلرتشيمية المرتبطة بالحزم الوعائية في الأوراق
- الألياف السطحية التي تشبه الشعيرات النامية على بذور مختلف النباتات.

وكثير من الفصائل النباتية تنتج الألياف وهي الزنبقية والترجسية والخبازية والكتانية والقرنية والنجلية والموزية والتوتية والاناناسية.

التصنيف الاقتصادي للألياف

يمكن تصنيف الألياف على أساس استعمالها إلى المجموعات الآتية:

- **الياف النسيج:** وهي الألياف التي تعزل وتعطي خيوطاً أو غزلاً ثم تنسج أو تقتل لعمل الأقمشة والشباك والحال.

- **ألياف الفراجين:** وهي ألياف يابسة أو اغصان او سوق صغيرة و تستخد في صناعة الفراجين والمكابس ومن النباتات الشائعة في مصر ذرة المكابس حيث تجمع النورات قبل جفافها ثم تدق وتشكل على هيئة مكابس.
- **ألياف الضفر:** و تستخدم الألياف لعمل ضفائر يحبك بعضها مع بعض لصناعة القبعات القش و مقاعد الكراسي وما شابهها. ومصدر ألياف الضفر العائلة النجيلية (مثل الغاب في مصر) حيث يصنع منه السلال، وسيقان و اوراق نبات السمّار تصنع منه الحصر وقواعد الكراسي، وكذلك يستخدم قش نبات القمح والارز والشعير لصناعة ضفائر تستخدم لصناعة القبعات. ويمكن الحصول على المادة الخاصة من سيقان هذه النباتات لجمع السيقان وتشق طوليا وتجعل ضفائر قبل جفافها. ومن نجيليات الضفر الهمامة الغاب الهندي (الخيزران) ونخيل البلح
- **ألياف التجيد:** يستعمل عدد كبير من الألياف النباتية الخشنة القصيرة في حشو الوسائد والمساند والمراتب والاثاث. ومن ألياف التجيد النموذجية شعيرات تنمو داخل ثمرة الكابوك وهي شعيرات حريرية ناعمة الملمس خفيفة الوزن. وهناك شعيرات مماثلة تستخرج من ثمار نبات صحي صراوي يعرف بالمرخ.
- **ألياف صناعة الورق:** تشتمل ألياف صناعة الورق ألياف الخشب وألياف النسيج المستعملة بحالتها الطبيعية او المصنعة. ويلاحظ ان النبات الواحد قد ينتج اكثر من نوع من الألياف.

أ) ألياف النسيج

تتميز ألياف النسيج بالنعومة والتجانس والمرونة وتنقسم الى مجموعتين أساسيتين:

- أ. ألياف قصيرة أو سطحية ومنها ألياف القطن
- ب. ألياف طويلة ومنها الانواع الآتية:

- 1- ألياف لينة او الياف اللحاء لسوق ذات الفلقتين. وتوجد هذه الألياف موزعة في محاميع فوق الحزم الوعائية او اللحاء الثانوي ومن هذه الألياف ألياف الكتان والتيل وتس تعمل في انواع فاخرة من الأقمشة والجبل.
- 2- ألياف صلبة وتوجد في اوراق بعض نباتات ذوات الفلقة الواحدة وتستخدم هذه الألياف في انتاج المنسوجات الخشنة ومن هذه الألياف الخشنة نباتات السيسال والاجاف وجوز الهند.

cotton

الاسم العلمي: *Gossypium barbadense*

موطنها الاصلي الصين والهند، وأدخلت زراعته الى مصر في عهد محمد علي وانتشرت اولا في الوجه البحري ثم انتقلت الى الوجه القبلي واستبسطت انواع جديدة (مثل دندرة).

ميعاد الزراعة: يزرع القطن في الوجه البحري في منتصف فبراير وفي الوجه القبلي في اوائل فبراير والقطن محصول صيفي ويتم جنيه في سبتمبر او اكتوبر.

وصف النبات: نبات عشبي او شجري يبلغ طوله حوالي 1.5 الى 2 مترا. الساق قائمة خضراء عليها عدد بني اللون يحمل الساق اوراقا معنقة مفصصة في ترتيب حلزوني ويوجد بابط الورقة برعمين احدهما ابطي والآخر مساعد. ويتميز المجموع الخضري الى 4 مناطق هي: (شكل 1)

1. المنطقة السفلية: وهي خالية من الفروع وتحمل اوراقا متبادلة فقط
2. المنطقة الخضرية: تحمل فروع اخضراء ناتجة عن نمو البراعم الابطية
3. المنطقة الثمرية: فيها ينشط البراعم المساعدة لتعطي فروع امراة تحمل الثمار
4. المنطقة العليا: فيها ينشط البراعم الابطية والمساعدة لتعطي افرع ثمرية لا يستفاد منها في العادة لتأخرها في النمو واصابتها بالافلات



شكل 1: نبات القطن

ت تكون الثمرة و تعرف باللوزة بعد 45-60 يوم من التلقيح وهي ثمرة علبة تفتح بمصاريع فتظهر منها ألياف القطن التي تعطي البذور وهي كمثيرة الشكل.

ت تكون شعيرات القطن امتدادا لخلايا البشرة وت تكون على البوopies عند تفتح الازهار وتزداد الشعيرات في الطول بعد الاخصاب ثم تزداد في السمك فيترسب على الجدار الداخلي طبقات من السيليلوز.

تحمل البذرة الواحدة في المتوسط نحو 10.000 شعرة ويتراوح طول الشعيرة من 25 إلى 35 سم. اي ان الياف القطن قصيرة بالمقارنة بمحاصيل الاليف الاخرى (الكتان 90 سم).

أصناف القطن الهامة: يزرع في الوجه البحري أصناف طويلة التيلة (جيزة 45، وجizza 30) وكذلك اصناف الكرنك والمنوفي، ويزرع في الوجه القبلي صنف الاشموني (من الجيزة الى اسيوط) وبندرة (قبل اسيوط).

صناعة القطن: هناك عدة مراحل لاعداد الياف القطن الخام لاستخدامها في عملية النسيج:

1. بعد جمع القطن من الحقل تبدأ عملية حلق القطن لفصل البذرة عن التيلة.
2. تكييس في بالات.
3. تنقل الى المصانع.
4. ازالة المواد الغريبة من القطن وجعله في طبقة منتظمة.

5. التجميع وهي عملية يتم فيها جمع ثلاث طبقات معاً في طبقة واحدة.
6. التسريح والتمشيط والسحب وفي هذه العملية يتم التخلص من الالياف القصيرة مع فرد الالياف الطويلة وتوزيعها بانتظام وفي النهاية تبرم الالياف في خيوط وتصنع في نصانع النسيج ثم تصبغ.

فوائد القطن: القطن فوائد كثيرة فكل اجزاء النبات مفيدة:

1. تغزل الالياف طويلة التيلة او تخلط مع خيوط الحرير في بعض المنسوجات الفاخرة.
2. تستخدم الياf الاصناف قصيرة التيلة في صناعة القطن الطبيعي او التجيد او في رصف الطرق (في امريكا) او يدخل في صناعة المتفجرات كالنيتروسليوز.
3. يدخل الزغب في صناعة الانواع الجيدة من الورق (الورق المصقول)
4. تعصر البذور لاستخراج زيت بذرة القطن (التغذية وصناعة الصابون).
5. تستخدم البذور بعد عصرها كعلف للماشية او وقود.
6. الحطب ويستخدم كوقود وفي صناعة الورق.

الكتان

الاسم العلمي: *Linum usitatissimum*

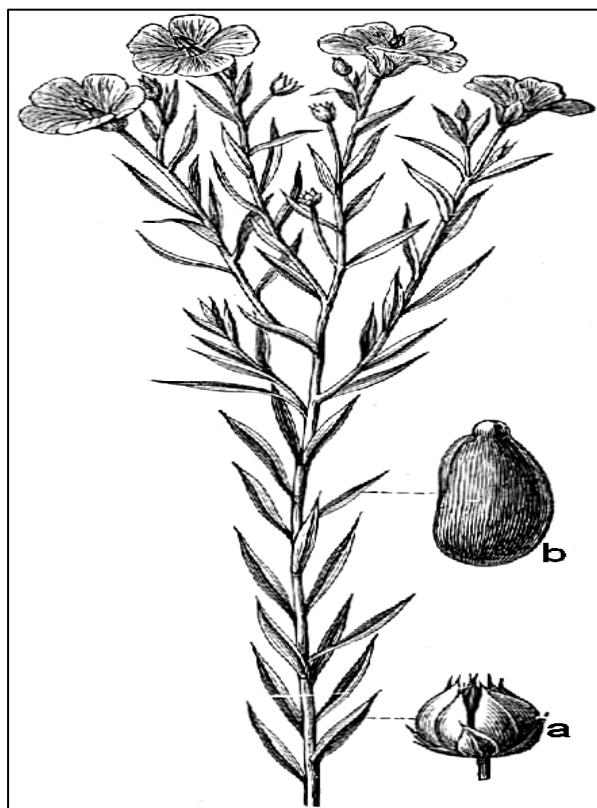
نبات حولي شتوي من المحاصيل الزيتية ينتمي للفصيلة الكتانية. الموطن الأصلي للكتان يمتد من شرق البحر المتوسط إلى الهند. يزرع الكتان منذ اقدم العصور ولعله اول النباتات التي زرעה الانسان لاليافها. وقد كان معروفا لدى قدماء المصريين وكانوا يصنعون من اليافه انسجة فاخرة والاشرطة للف جثث موتاهم المحنطة. ويلي الكتان القطن في الأهمية في عمل المنسوجات.

نوع الاليف: الياf لحائية.

مناطق وموسم الزراعة: يزرع في منطقة الدلتا والفيوم والوجه القبلي (خاصة أسيوط) وتوجد زراعته في الجو الرطب الدافئ لهذا يكثر زراعته في الوجه البحري عن الوجه القبلي. ويزرع في أواخر شهر أكتوبر.

وصف النبات: نبات عشبي حولي يصل ارتفاعه إلى حوالي المتر له جذور متفرعة، الساق قائمة نحيلة ملساء خضراء اللون وتصبح صفراء عند النضج وهي صلبة مرنة لوجود الألياف. الأوراق بسيطة رمحية متبادلة جالسة (شكل 2). وهناك نوعين من الكتان: كتان الألياف وكتان الزيوت.

كتان الألياف الساق رفيعة وطويلة غير متفرعة إلا عند القمة أما **كتان الزيوت** فهو قصير كثير التفرع خصوصاً لدى القاعدة.



شكل 2: نبات الكتان

الثمرة علبة ذات خمس مساكن بكل منها بذرتين. البذرة بيضية الشكل مستدقّة تغطيها قصبة ناعمة صفراء أو بنية الشكل. والبذور في كتان الألياف أصغر من كتان الزيوت. وتحتوي بذور الكتان على زيت حار 35-45% من وزن البذرة.

توجد الألياف في الساق على هيئة حزم منفصلة عددها 30 حزمة تعلو اللحاء. وتتكون كل حزمة من عدد من الخلايا (25 خلية لكل حزمة) ويتراوح طول الخلية الليفية 50-60 مم وهي مختلفة في القطاع العرضي جدرها سميك جداً مكون من طبقات متبادلة من مادة السيليلوز. تلتاح الخلية الليفية طولياً لتكون خيط يبلغ طوله 30-90 سم.

مراحل صناعة الكتان

1- الحصاد.

يؤثر موعد الحصاد في محصول الكتان تأثيراً بالغاً على كمية المحصول وجودته إذ أن التأخير في ميعاد الحصاد يؤدى إلى فقد نسبة عالية من المحصول نتيجة تشقق الكبسول وسهولة فرط البذور منها بالإضافة إلى تلجن الألياف وطول فترة التعطين علاوة على الحصول على ألياف خشنة لصعوبة فصل الألياف عن بعضها بعملية التعطين. لذا ينصح بتقليع الكتان عند تلون الكبسول باللون الأصفر الباهت دون النظر إلى لون السيقان أو تساقط الأوراق ويجب أن تتم عملية التقليع في الصباح الباكر.

2- تكسير السوق (الهدير).

يقصد بعملية الهدير فصل البذور عن القش وتتم يدوياً (الطريقة القديمة) باستخدام حيث يتم ضرب القش من ناحية الكبسول على الأحجار وأحياناً تستخدم قطعة خشبية مثبت عليها أسنان من الحديد تمرر بين أسنانها نباتات الكتان من ناحية الكبسول فيتم فصل البذور من الكبسول دون إحداث أضرار للقش.

3- تعطين الألياف (بغمر السوق في الماء أو تعریضها للندى).

الهدف من هذه العملية هو فصل ألياف الكتان عن الساق. حيث توضع حزم الكتان في أحواض أسمنتية بها كمية كافية من المياه لغمر القش حيث تقوم البكتيريا الهوائية بتحليل المواد التي تلتصق ألياف الكتان بعضها البعض (بكتات الكالسيوم) و كذلك خشب الساق

حيث يسهل فصل الألياف عن الساق بعد تمام عملية التعطين ويشترط لتمام عملية التعطين الآتي:

- كمية كافية من المياه تكفى لغمر القش بحوض التعطين.
- درجة حرارة ما بين 28-32 ° م.
- المحافظة على درجة pH للمياه بين (4-6) وهي الدرجة التي تنشط فيها البكتيريا الهوائية و تتراوح مدة التعطين ما بين (4-7 أيام) تبعاً لدرجة الحرارة وسمك النباتات.

4- تنفيض الألياف

تجفيف وتنظيف عن طريق فصل الألياف المفككة من أنسجة الساق الأخرى.

5- تمشيط الألياف (فصل الألياف القصيرة عن الألياف الطويلة).

حيث يتم تكسير القش المعطون الجاف من خلال مروره بين اسطوانتين تعمل على تكسير الخشب. حيث يتم تمشيط الألياف على مشط خاص و ذلك بهدف فصل الألياف القصيرة وغير المنتظمة لانحصل في النهاية على ألياف متجانسة الطول.

6- الفرز.

يتم تدريج الألياف إلى درجات مختلفة من حيث الأطوال و درجة التعطين و النعومة ..
الخ و في حالة عدم إجرائها تعتبر الألياف مخلوطة.

زيت بذرة الكتان (الزيت الحار كما هو معروف في مصر) هو زيت يستخدم في الطعام وهو يستخرج من نبات الكتان، ويستعمل في الطبخ والصيدلة والطب. زيت بذرة الكتان مستعمل بكثرة لكونه غذاء صحياً غنياً بالدهون المفيدة والفيتامينات.

Jute الجوت

الاسم العلمي: *Corchorus capsularis L.*

نبات شجيري طويل رفيع. ينمو نبات الجوت في المناطق الاستوائية والموسمية، فعندما تبلغ الشجرة السنين وتصل لطول مناسب يتم قطعها وتجريدها من الأوراق وتوضع أغصانها تحت الماء وتطرد بالطين، وبعد قرابة العشرين يوماً تستخرج من تحت الطين وتغزل ويصنع منها الحال والأحذية والحقائب والأقمشة الخشنة لعمل العبوات النسيجية لتعبئة المحاصيل الزراعية كالأكياس وتستخدم في صناعة السجاد والموكيت. تمتناز ألياف الجوت باللمعان ونعومة السطح إلا أنها تفقد لمعانها بالتخزين لأن الجوت من النباتات السريعة العطبة في الجو الرطب بسبب نمو البكتيريا والعفن، ويحتفظ الجوت في الأحوال العادية بمقدار 14% من الرطوبة، ويذوب في الأحماض والفلويات ويكون أكثر ذوباناً في الأحماض.

بعد الجوت ثانى محصول في الأهمية من بين محاصيل الألياف النباتية وترجع هذه الأهمية إلى أنه أرخص الألياف نظراً لرخص تكاليف الإنتاج، ولذلك فإنه يستهلك على نطاق واسع لمميزاته الخاصة من حيث طول الألياف وقوتها وتجانسها ونوعيتها.

Hemp التيل

الاسم العلمي: *Hibiscus cannabinus*

موطنه الأصلي إفريقياً ثم انتقل إلى الهند والمناطق الحارة ميعاد الزراعة: منتصف فبراير ويزرع عادة على هيئة سور يحيط بحقول القطن ويظل في الأرض 4-6 شهور. حيث يعطي النبات الذي يمكنه فقط إزالة لينة وناعمة بينما تتمكث 6 شهور تعطي الألياف خشنة وبنور للنقاوي.

وصف النبات: يتبع العائلة الخبازية وهو شجيرة طويلة متفرعة يصل ارتفاع الساق إلى حوالي 3 أمتار. الأوراق بسيطة أو مفصصة، الزهور عمودية الأسدية، الثمرة تتتميز

بوجود زغب شوكى سميك عليها من الخارج. توجد الألياف في نبات التيل في اللحاء والخشب. ويشكل اللحاء 40% من النبات. وتكون هذه الألياف نحيلة وطويلة. أما الجدار الخلوي فيكون سميكًا. ويشكل الخشب حوالي 60% من النبات وله ألياف سميكة ولكن قصيرة ورقية الجدار.

تستخلص الألياف بطريقة مماثلة للكتان. وللتيل فائدة كبرى حيث يستخدم في صناعة الخيش السميك والحبال والشباك. وتحتوي بذور التيل على 20% زيت ويستخدم في أغراض الأكل.

ب) الألياف الخشنة أو التركيبية

قطب مانيلا (الاباكا)

يعتبر أول الألياف المستعملة في صناعة الحبال وهو نبات يشبه شجرة الموز ولكن أوراقه اضيق وثماره لا تؤكل ويحمل الساق 12-30 ورقة غمدية. يبلغ ارتفاع النبات من 10-12 قدم. تنتج الألياف من الجزء الخارجي من عنق الاوراق. واليافه خفيفة مرنة متينة قابلة للتحمل ولها القدرة على تحمل المياه ولا ملاح ولذلك يستخدم في صناعة الكابلات البحرية وفي انتاج دوباره التجليد ولا تغزل الألياف مفردة ولكن تستعمل مع غيرها في صناعة الاقمشة اللمعنة المعروفة بالسيناماي.

الياف الاجاف

نبات الاجاف من النباتات المعمرة ليس لها سيقان هوائية وهي ذات اوراق قاعدية متجمعة لحمية وهي تقاوم الجفاف ويمكن ان تعيش في البيئات الجافة الجرداة. تحتوي هذه الاوراق علي الالياف التي تستخلص يديوا او آليا. وهي تتشتمل علي الطرز الآتية:
الياف جوز الهند: وهي توجد في ثمار جوز الهند وهي الياف قصيرة خشنة سميكة. ويتم الحصول علي هذه الالياف وذلك بغمص ثمار جوز الهند غير الناضجة في الماء

المالح لعدة اشهر لتفكيك الالياف ثم تضرب الثمار لفصل الالياف التي تغسل بعد ذلك وتجفف. وتمتاز هذه الالياف بخفة الوزن وقوه الشد ومقاومة الماء ولذلك تستخدم في انتاج الكبلات والحبال الرفيعة وتستخدم ايضا في صناعة الدواسات وفي حشو عربات السكاك الحديدية.

الياف الفراجين: تستعمل في صناعة الفراجين والمكابس ومن امثلتها الياف الضفر والنسيج الخشن المستخرجة من ساقان نباتات الغاب والسمار والصفصاف والغاب الهندي والخيزران والنخيل.

محاصيل الحبوب

تتبع نباتات هذه المحاصيل العائلة النجيلية وهي اكبر عائلات ذوات الفلقة الواحدة عدداً وانتشاراً ومن صفات هذه العائلة:

1. النباتات نجيلية الهيئه اي انها عشبية غالباً تحمل اوراقاً شريطية.
2. الساق قائمة غير متفرعة والسلاميات مجوفة غالباً ومستديرة القطاع العرضي.
3. الاوراق شريطية خشنة الملمس لوجود مواد سيليكية في جدر خلايا البشرة، والاوراق جالسة تتكون من قاعدة وغمد مفتوح ونصل شريطي به عروق متوازية ويوجد احياناً بين النصل والغمد غشاء شفاف يعرف باللسين.
4. النورة غير محدودة مركبة.
5. الزهرة دقيقة وعصافية مرتبة غالباً في سنبلات صغيرة. يحيط بكل سنبلة عدد من الاوراق الحرشفية التي تعرف بالقابع. الزهرة ثلاثة اجزاء لها غلاف زهري مكون من محيطين من الاوراق الزهرية المختزلة. الطلع مكون من ثلاثة اسدية، المداع مبيض علوي ذو كربلة واحدة له غرفة واحدة.
6. الثمرة حبة وهي ثمرة جافة غير متفتحة يلتحم فيها كل من جدار المبيض (غلاف الثمرة) والبذرة (القصرة) معاً. البذرة اندوسبرمية والاندوسبرم نشوي او قرنى وهو مصدر غذاء الانسان.

القمح Wheat

الاسم العلمي: *Triticum sp.*

يحتل القمح المكان الاول بين محاصيل الحبوب التي يستعملها الانسان في الغذاء وهو من اكثراً المحاصيل انتشاراً ويزرع في جميع انحاء العالم فيما عدا المناطق الحارة الرطبة من المنطقة الاستوائية. ويعطي القمح - في اجزاء من سطح الكرة الأرضية - اكبر مساحة من أي محصول غذائي آخر. والدول الرئيسية المنتجة للقمح في العالم

هي: كندا والصين وفرنسا والهند وروسيا وأوكرانيا والولايات المتحدة. ويبلغ الإنتاج العالمي للقمح حوالي 735 مليون طن في العام

موعد الزراعة: يزرع في المناطق الشمالية في مجموعتين:

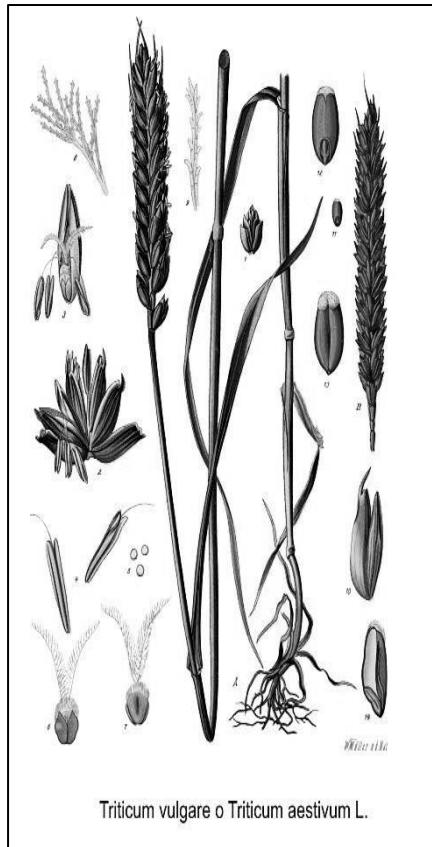
- قمح الشتاء: يزرع في الخريف ويحصد في الربيع وهو أكثر تحملًا للشتاء القارس
- قمح الربيع: يزرع في الربيع ويحصد في أواخر الصيف

وصف النبات

تتكون الأجزاء الرئيسية للنبات القمح الكامل النمو من الجذور والساق والأوراق والنورة (السنبلة). وللقمح نوعان من الجذور، ابتدائية وعرضية. تنمو من ثلاثة إلى خمسة جذور ابتدائية تمتد حوالي 3.5 إلى 7.5 سم تحت سطح التربة، وتعيش هذه الجذور عادة لمدة ستة إلى ثمانية أسابيع فقط. وعندما يبدأ الساق في النمو خارجًا من التربة، فإن الجذور العرضية (ليفية) تتكون تحت السطح مباشرةً، وهي أكثر سمكًا ومتانة من الجذور الابتدائية، وتثبت النبات بإحكام في التربة. ويقع معظم المجموع الجذري في الطبقة العليا من التربة لعمق 38-50 سم.

ومعظم نباتات القمح لها ساق رئيسية وعدة ساقان فرعية تسمى خلفات، وكلّ ورقة في نبات القمح غمد ونصل. يلتفّ الغمد حول الساق، أما النصل طويلاً ومسطّحاً فيمتد من قمة الغمد.

تسمى قمة نبات القمح السنبلة، وت تكون في أعلى كل ساق رئيسية وخلفة. وتتركب السنبلة من ساق متعددة المفاصل وتحمل مجاميع من الأزهار، تسمى السنبلات، تتفرّع عند كل مفصل. وتحتوي كل سنبلة أولية على حبة قمح مغلفة في قشرة. ولل كثير من أنواع القمح شعر خشن صلب يسمى الحسك أو السفا يمتد من السنبلات.



شكل (3)

وتحمل سنبلة القمح التمونجية من 30 إلى 50 حبة. يبلغ طول حبة القمح عادة من 3 إلى 9 ملم، ولها ثلاثة أجزاء رئيسية هي: النخالة والسويداء والجنين.

فالنخالة أو غطاء البذرة تغطي سطح الحبة وتتكون من عدة طبقات، وتشكل ما يبلغ حوالي 14% من الحبة. وفي داخل النخالة توجد السويداء والجنين. وتشكل السويداء الجزء الأكبر من الحبة، أي حوالي 83%. أما الجنين، فيكون 3% فقط من الحبة، وهو جزء البذرة الذي ينمو إلى نبات جديد بعد زراعتها.

١. غذاء للناس: يعد القمح أكثر الأغذية أهمية لما يزيد على ثلث سكان العالم نظراً لأنه يدخل في عمل معظم الوجبات بصورة أو بأخرى. دقيق القمح ممتاز في الخبز لأنه يحتوي على مادة بروتينية تسمى الجلوتين يجعل العجين مرئاً، مما يسمح للعجين المحتوى على الخميرة بالانفاس. وحبوب القمح غنية بالممواد الغذائية التي تشمل البروتين والنشا وفيتامينات ب، والنياسين والريبيوفلافين والثiamin، كما أن الحبوب تحتوي أيضاً على معادن أساسية مثل الحديد والفوسفور.

2. علف للماشية: تستخدم بعض أجنحة القمح والردة التي تُنتج بعد طحن الدقيق الأبيض في أعلاف الدواجن والماشية، كما تقدم حبوب القمح علهاً لحيوانات المزارع عندما تكون التغذية به اقتصادية.
3. يُعد القمح كذلك مصدراً لمواد معينة تستعمل لتحسين القيمة الغذائية، أو طعم الأغذية، إذ تضاف أجنحة القمح الغنية بالفيتامينات، وزيت بذرة القمح إلى بعض حبوب الإفطار، وأنواع الخبز المميزة وغيرها.
4. كما يستخدم حمض الجلوتاميك الذي يتحصل عليه من القمح، في عمل جلوتامات أحدادية الصوديوم، وهو ملح ذو نكهة خفيفة جذابة، إلا أنه يُظهر نكهة الأغذية الأخرى.
5. تجفف سيقان نباتات القمح لعمل قش يمكن أن يجدل إلى سلال وقبعات، وتصنع منه ألواح للصناديق أو يستعمل سماذاً.
6. وفي الصناعة تستخدم الأغلفة الخارجية لحبوب القمح في تلميع المعادن والزجاج.
7. تصنع المواد اللاصقة التي تستخدم في لصق طبقات الخشب الرقائقي (الأبلكاش) من نشا القمح
8. يستعمل الكحول الذي ينتج من القمح وقوداً وفي تصنيع مطاط صناعي.

الشعير

الاسم العلمي: *Hordeum vulgare*

نبات عشبي حولي من الفصيلة النجيلية. من أقدم محاصيل الحبوب حيث وجدت منه نماذج في مقابر المصريين القدماء يقدر عمرها 6000 سنة ق.م.

موعد الزراعة: يزرع في الخريف ويحصد في أوائل الشتاء.

وصف النبات: يشبه القمح إلى حد كبير من الناحية المورفولوجية ولكنها يختلف عنه في قلة عدد الخلفات، وكبر حجم الانثنيات التي يمكن بواسطتها التمييز بين القمح والشعير في طور نموها الخضري.

النورة: سنبلة مركبة من عدد من السنابلات المرتبة على محور مكون من سلاميات مستديمة تنتهي كل سلامية بعقدة او وسادة منبسطة توجد عليها ثلات سنابلات .

الزهرة: تشبه في تركيبها زهرة القمح والسفى مسننة .

الثمرة: حبة مغلفة بجراب الذي يتم فصله عن البذرة اثناء عملية الطحين .

استخدامات الشعير:

- يستخدم كغذاء للانسان
- له اهمية اقتصادية في تحضير المولت الذي يستخدم في صناعة البيرة وبعض المشروبات الاخرى
- تستعمل الحبوب كغذاء للماشية
- يستخدم نوع من الشعير يسمى الشعير اللؤوي في الاغراض الطبية وكغذاء للاطفال

الذرة الشامية

نبات حولي صيفي موطنها الاصلي امريكا الاستوائية ومنها انتشر الي باقي انحاء العالم

موعد الزراعة: يزرع في اوائل او منتصف الربيع وينضج بعد 90 يوما

وصف النبات: للذرة انواع من الجذور: جذور جنينية – عرضية – مساعدة.

الساقي: قائم طوله 15-5 قدم تبعاً للصنف يحمل اوراقاً غمدية لاتحتوي على اذينات واضحة كالقمح او الشعير

النورة: نبات احدى الجنس والمسكن توجد الزهرة المذكورة في نورات قمية (الشوشهة) تنشأ نتيجة نمو البرعم الطرفي. اما الازهار المؤنثة فتوجد في نورات جانبية (كيزان) تنشأ من برعم ابطي. يحمل النبات نورة مذكورة واحدة وثلاث نورات مؤنثة.

النورة المذكورة (الشوشهة): مكونة من محور وسطي يتفرع عند قاعدته الى عدد من الفروع الجانبية وتحمل هذه الفروع سنابل مركبة من سنابلات . وكل سنبلة تحمل زوج من الازهار

النورة المؤنثة: يحمل النورة فرع جانبي مختزل مكون من عدد من السلاميات القصيرة جداً وينمو من كل عقدة ورقة متحورة مكون من غمد ونصل مختزل تحيط أغمام الأوراق بالنورة مكونة غلاف الكوز. والنورة المؤنثة سنبلة مركبة مكونة من محور وسطي سميك (القولحة) يوجد عليه السنابلات المؤنثة مرتبة في صفوف طولية مزدوجة. ويوجد بكل سنبلة زوج من الأزهار أحدهما عقيمة والآخر خصيبة. تعطي كل سنبلة عند النضج حبة واحدة

الثمرة: حبة تختلف في الشكل والحجم واللون باختلاف الأصناف ولكن بوجه عام مفلطحة ولها قاعدة ضيقة تنتهي بجزء مستدق يصل الحبة بالقولحة

الحبة: تتكون من الأجزاء الآتية: غلاف الحبة – الاندوسبرم (اندوسبرم نشوي وأندوسبرم قرنى "بروتين") – الجنين

أنواع الذرة

- **الذرة المغلفة:** تتكون من حبوب مغلفة ويغلف كل حبة قنابات السنبلة كما ان الكوز يظل مغلفاً بأغمام الأوراق وتستخدم كغذاء للماشية
- **ذرة الفيشار:** الاندوسبرم القرني يتميز بقدرة على الانفجار عند التسخين
- **الذرة الصوانية:** يشغل الاندوسبرم النشوي مركز الحبة تحيط به طبقة من الاندوسبرم القرني وقمة الحبة ملساء مستوية
- **الذرة المنغوزة:** يشغل الاندوسبرم النشوي المركز ويمتد الى القمة ويوجد الاندوسبرم القرني على جانبي الحبة فقط وتميز بتجويف واضح عند القمة
- **الذرة السكرية:** تتميز هذه الذرة بحبوبها المجندة ومظهرها القرني الشفاف ومذاقها السكري وتطهي حبوبها كصنف من الخضر في امريكا

اصناف الذرة المصرية

يزرع في مصر الاصناف الصوانية والمنغوزة وكذلك ذرة الفشار وتزرع الذرة السكرية لانتاج العسل واستخدامها في صناعة الكحول من عملية التخمر. ومن اصناف الذرة المنغوزة: ناب الجمل والامريكياني. من اصناف الذرة الصوانى: البلدي.

الارز

يزرع الارز في الصين واليابان والهند وفي منطقة البحر الابيض المتوسط وهو يستخدم كغذاء بدلا من الخبز. ونبات الارز حولي يحمل نورة تتربك من افرع رفيعة ينتهي كل منها بحبة واحدة محاطة بالجراب. وتوجد اصناف لا حصر لها من الارز تختلف حبوبها في اللون والشكل والحجم والطعم.

يعتبر الارز من نباتات المناطق الحارة الرطبة ولهذا يفضل الطقس الصيفي كما يوجد في الاراضي الرطبة المغمورة بالماء ويحصد الارز كما يحصد القمح ثم تجمع اكواام السيقان لتجف.

تببيض الارز: لتجهيز الارز تجاريا يمرر المحصول بين احجار المضرب لتكسير الجراب ثم يفصل عن النبن بالمراوح وبعد ذلك تدق الحبوب في اوان ضخمة ولهذا ينفصل جزء من طبقة النخالة والنبن وتعرف هذه البقايا بنخالة الارز ثم ينطف الارز الابيض بالحراك والتلميع ومن الجدير بالذكر يبلغ القيمة الغذائية لمخلفات الارز ضعف ما تبلغه القيمة الغذائية للارز الابيض نفسه.

الشوفان

نبات يتراوح طوله من 5-2 اقدام والارواح غزيرة لونها اخضر. الزهرة عبارة عن نورة سنبلة مفككة وتحتوي على 70 سنبلة ثنائية الازهار او عديدة الازهار وتحتوي الحبة علي طبقتين من طبقات الاليرون (ذات نسبة بروتين مرتفعة).

ويزرع من الشوفان انواع عديدة اهمها الشوفان العادي ويعتبر من اعلا نباتات الحبوب قيمة غذائية لاستعمال الانسان لان به نسبة عالية من البروتينات والدهون والمحتوبي المعدني. ولا توجد المادة البروتينية علي هيئة جلوتين ولذلك فلا يعتبر دقيقا جيدا للخبز ويستعمل اساسا في الفطائر والبسكويت. ويستعمل الشوفان اساسا كغذاء اساسي للدواجن مثل الخيول.

نباتات السكر

ت تكون السكريات في اغلب النباتات الخضراء ويستعمل الجزء الاكبر منها في عمليات الایض النباتية، اما الباقي في يوجد على هيئة سكر مختزل في الاعضاء النباتية في الساقان كما في قصب السكر والذرة السكرية او في الجذور كما في البنجر او الازهار كما في النخيل او في الابصال والثمار. والسكريات النباتية اما احادية مثل الجلوكوز (سكر العنب) والفركتوز (سكر الفاكهة) او ثنائية مثل السكروز (سكر القصب) وهناك سكريات ثلاثة او عديدة التسکر ولكنها تمتاز بقلة الحلاوة.

والسكريات من المواد المهمة للانسان في التغذية، اذ توجد علي صورة تجعلها سريعة التمثيل بواسطه جسم الانسان وقيمه الاساسية انه معرض للطاقة لهذا قامت صناعات ضخمة لاستخلاصه وتنقيته من الانسجة النباتية. ومن نباتات السكر ذات الاهمية الاقتصادية في مصر قصب السكر والبنجر . والسكر المختزن في هذه النباتات هو سكر ثانوي وهو السكروز.

قصب السكر

الاسم العلمي: *Saccharum officinarum*

نبات من العائلة النجيلية عمر ويرجح ان يكون موطنها الاصلي في جنوب شرق اسيا ومنه انتقلت زراعته الي المناطق الدافئة لحوض البحر المتوسط واسبانيا ومن اسبانيا انتقلت الي امريكا.

موعد الزراعة: يزرع في شهر يناير في مصر ويحصد في فبراير او مارس في السنة الثالثة ويستعمل في زراعته العقل (تكاثر خضري) حيث ان النبات لا يحمل ثمارا ولا تنتج بذورا

وصف النبات: المجموع الجذري عرضي وينمو من العقد السفلي او القاعدية للنبات. اما الساق فهو قائم يبلغ طوله من 4.5-2 متر وسمكه 5-2.5 سم وهو مقسم بوضوح

الي عقد وسلاميات يختلف عددها كثيرا باختلاف الصنف ويلاحظ ازدياد طول السالمية من اسفل الي اعلي ثم تأخذ السلاميات في القصر مرة اخرى قرب نهاية الساق وتحمل السالمية الاخيرة النورة. ويخرج من كل عقدة برعم واضح يعرف بالعين وتتبادل هذه البراعم علي الجانبيين. ويوجد فوق العقدة مباشرة منطقة تعلو البرعم قليلا عليها صف او اكثر من نقط مبيضة تمثل كل نقطة جذرا اوليا ولهذا تعرف هذه المنطقة بالمنطقة الجذرية للسلامية ويوجد فوقها منطقة النمو للسلامية ويرجع اليها ازيداد السلامية في الطول. ويوجد تحت العقدة مباشرة منطقة يتكافف فيها الشمع وتسمى هذه المنطقة بالحلقة الشمعية. وعلى هذا فكل عقدة تحتوي علي برعم ومنطقة جذرية لها القدرة علي تكوين نبات كامل وتستخدم هذه الخاصية في تكاثر النبات خضرريا بالعقل. ويحمل الساق ايضا صفين من الاوراق العمدية.

تكوين السكر وتخزينه في النبات

تخزن الكربوهيدرات الزائدة عن حاجة النبات علي صورة سكروز وهذه تكسب القصب اهمية اقتصادية عندما تبدأ السلاميات في النمو يكون معظم الكربوهيدرات علي هيئة نشا وكلما نقدم نمو السلاميات يتحول النشا الي جلوكوز. وعندما تبلغ السلامية طولها الكامل يكون النشا قد اختفي تماما وحل محله سكر عظممه جلوكوز ثم يأخذ الجلوكوز في التحول الي سكروز وتتخفض نسبة الجلوكوز الي قدر ضئيل جدا عند تمام النضج.

واعلي نسبة لسكروز توجد في السلاميات السفلي ويعتبر النبات اقتصاديا ناضجا اذا كانت نسبة السكر في النبات كله تتراوح من 10% الي 16% وتبلغ في المتوسط 13% في السلاميات العليا والسفلي معا. واذا ترك السكر في التربة ثانية فانه يفقد حلاوته نتيجة تحول السكروز الي جلوكوز مرة اخرى.

صناعة السكر

تتلخص المراحل المختلفة لاستخلاص وتصنيع السكر في النقاط الآتية:

1. **تحضير العصير:** يقطع القصب ثم يقشر بواسطة الالات ثم يعصر عدة مرات لاستخلاص اكير نسبة من العصير وهو محلول داكن اللون يحتوي على 14% سكر وسكريات اخري وبعض الاملاح العضوية والغير عضوية والشوائب.
2. **يصفى العصير ويرشح:** لازالة الاجسام الصلبة ثم يسخن مع اضافة الجير والكبريت اللذين يساعدان علي ترسيب بعض المواد الموجودة في المحلول ومعادلة الاحماض العضوية كما ان اضافة الجير تمنع تحول السكر اثناء التسخين الى سكريات اخري غير مرغوب فيها ويصبح المحلول بعد ذلك رائقا داكن اللون جاهز للتركيز.
3. يتم تركيز المحلول نتيجة للغلي تحت ضغط منخفض للتخلص من نسبة كبيرة من الماء حتى يصل العصير الي درجة تركيز ملائمة للتبليور.
4. يتم تبلور السكر في احواض مكشوفة فتتفصل البلورات تاركة محلولا يعرف بالمولاس تبلغ نسبته حوالي 35% (بينما تكون البلورات حوالي 65%) ويتم في تجهيز العسل الاسود وتقطير الكحول.
5. تفصل البلورات من المولاس بواسطة الطرد المركزي ويعرف السكرоз المتبلور بالسكر الخام ولونهبني (سكر العسل).
6. ينتقل السكر الي معامل التكرير حيث يعاد اذابته في الماء ويضاف اليه فحم حيواني لاستخلاص الرائحة واللون. ثم يعاد تركيز السكر وبلورته وتشكيله علي هيئة الواح او قوالب او يعامل المحلول بالطرد المركزي للحصول علي السكر الناعم (الستنترفيش).

البنجر

الاسم العلمي: *Beta vulgaris v. rapa*

يعتبر البنجر ثانى المحاصيل السكرية بعد القصب وتعزى اهمية البنجر الى زراعته كمصدر للسكر في البلدان التي لا يمكن فيها زراعة القصب. تنتشر زراعة البنجر في شمال ووسط اوروبا وقد ادخلت زراعة البنجر كمصدر للسكر وذلك لسد الاحتياجات المتزايدة للسكر والتي لايمكن ان تفي بها المناطق الصالحة لزراعة القصب في مصر.

موعد الزراعة: يمكن زراعة البنجر طوال العام ولكن الموعد الانسب هو شهر اكتوبر. والبنجر نبات ثانى الحول يتطلب فترة من النمو تبلغ عامين ليتم دورة حياته وينتج البذور. يكمل البنجر في التربة 6 اشهر لانتاج جذور صالحة لاستخراج السكر وعلى هذا يمكن توافر محصولين سنويان للاستغلال الصناعي.

وصف النبات: الجذر درني مخروطي او مستدير يبلغ وزنه احياناً 5 ارطال وتبلغ السكر في الجذور تقريباً 20%. والساقي قرصية ينتظم عليها اوراق كبيرة جالسة. تظهر النورة في السنة التالية للزراعة وهي عنقودية مركبة من نورات محدودة النمو ثنائية الشعبة. تكون الزهرة من غلاف زهري غير متميز خماسي الاجزاء، ويكون الطلع من 5 اسدية مقابلة لأوراق الغلاف الزهري أما المداعع فيتكون من كربيلتين يكونان مبيضاً علويماً له غرفة واحدة.

استخلاص السكر من البنجر

قدّيما كانت الجذور تبشر ويستخرج عصيرها في اكياس. أما الان فتستخدم كالالتالي: تنظيف الجذور وتنغسل جيداً وتقطع قطعاً رقيقة وتوضع في الماء الساخن ويمكن بهذه الطريقة استخلاص 97% من السكر وبعد ذلك تفصل العجينة المتبقية وترسب الشوائب الصلبة في العصير الخام بطريقة التفحيم ويعامل العصير الخام في هذه العملية بالجير الذي يرسب بعض المواد غير السكرية وثاني اكسيد الكربون الذي يرسب كربونات الكالسيوم وهذه العملية ترسب الشوائب فيفصل منها العصير النقي بالترشيح

وتكرر العملية عدة مرات وفي اثناء ذلك يضاف ثانوي اكسيد الكبريت لضبط قلوية العصير وينتج من عملية الترشيح سائل رائق يتم تركيزه وبلورته وتعرضه للطرد المركزي كما في سكر القصب. ومن المستحيل التمييز بين الخام من سكر البنجر والخام من سكر القصب لأنهما متشابهان تماماً في التركيب والشكل. والعجينة المتخلفة من الترشيح تستخدم كسماد.

النباتات البقولية

تلي القول الحبوب في الاهمية كمصدر لغذاء الانسان وهي تحتوي على البروتين اكثراً من اي محصول خضري وكذلك تحتوي على المواد الكربوهيدراتية والدهنية. والبروتين النباتي ذو أهمية اقتصادية عالية حيث أنه يعوض البروتين الحيواني غالباً الثمن والنباتات البقولية تحتوي في جذورها على العقد البكتيرية المثبتة للازوالت الجوي وبذلك تزيد من المصادر النيتروجينية في التربة.

وتتبع القول الفصيلة القرنية التي تتميز بثمرتها الخاصة (القرنة) وهي عبارة عن قرن ينفتح طولياً بشقين عند نضج البذور وللبذور يمكن ان تخزن لمدة طويلة حيث ان اغلفتها سميكة ومحتوها المائي قليل (جافة).

الفول

يوجد انواع عديدة من الفول منها الفول العادي وفول الصويا ولفول السوداني. يزرع الفول العادي كمحصول للعلف وكذلك البذور التي تعتبر غذاء رئيسي للانسان والحيوان. والنبات حولي قائم الساق مضلعة ويزرع في مصر في مساحات كبيرة والمحصول شتوي والفول العادي هو الفول الوحيد المعروف بصلحته للأكل في اوروبا ويستخدم الفول العادي احياناً كمحصول وقائي للتربة وكعف للحيوانات.

فول الصويا

نبات حولي صغير، شجري قائم او زاحف، وهو محصول غني بالبروتينات ويعتبر دقيق فول الصويا المحتوى على البروتين اكثراً ما يحتوى على المواد الكربوهيدراتية غذاء ممتاز لمرضى السكر. ويستعمل لبن فول الصويا الذي يستخرج من البذور في الطهي. يعتبر فول الصويا محصول تجاري قيم وغذاء جيد للانسان والماشية ومصدر لعدة خامات ذات فائدة . وفي الصناعة يستخرج منه زيت فول الصويا وهو زيت

محفف ذو أهمية ويستعمل بروتين فول الصويا بكثرة لانتاج السائل الرغو الذي يستخدم في اطفاء الحرائق.

الفول السوداني

النبات حولي شجري او زاحف وتوجد ثماره تحت سطح الارض، لذلك يزرع في التربة الصفراء جيدة التهوية وتنضح ثماره تحت سطح التربة وتحتاج الي تسميد جيد. وعند حصاد المحصول ترفع النباتات من التربة بواسطة الشوكة ثم تكون لتجف وتترعرع الثمار بعد ذلك وتنتفظ وتلمع ويستعمل باقي النبات كعلف للماشية او في اصلاح التربة. وتستعمل البذور في التحميص او التمليح وصناعة الحلوى كما يستخرج من بذوره زيت الفول السوداني وذلك بعصر الفول في معاصر مائية او الطاردة ثم يصفى ويكرر ويستعمل في الأكل وحفظ السردين والسمن الصناعي، بينما تستعمل الانواع الرئيسية في صناعة الصابون والتزييت والاضاءة. اما الكسب الناتج بعد عملية العصر من احسن الانواع لاحتوائه علي نسبة عالية من البروتين.

العدس

من اقدم النباتات الغذائية واكثرها قيمة غذائية. والنبات حولي رفيع كثير التفرعات ذو محاليل وقرونها قصيرة عريضة بها بذور صغيرة. تستعمل البذور بكثرة خصوصا في عمل الحساء في الشتاء وهي اسهل هضميا من اللحوم. تستعمل اجزاء النبات الباقيه كعلف للماشية.

الحمص

حبوب نبات الحمص غذاء هام في اجزاء كثيرة من اسيا وافريقيا وامریكا الوسطي. والنبات حولي قائم متفرع يشبه الشجيرات وصالح للزراعة في المناطق الجرداء وشبه الجرداء. والحمص اوراقه سامة ولذا لا يمكن استخدامه كغذاء للماشية.

البسلة

نبات اخضر حولي متسلق بالمحاليل او زاحف وازهاره بيضاء او ملونة وقرونها متدرية. وبسلة الحقل لها بذور مضلعة ملونة وهي صلبة جدا وتزرع من اجل بذورها التي يستهلكها الانسان علي هيئة حبوب او تستعمل للدقيق وهي غنية جدا اذا ما اعطيت للماشية كجزء من العلف. اما بسلة الحدائق فازهارها بيضاء وبذورها مستديرة ملساء او مجعدة بيضاء او صفراء اللون وتحتوي علي السكر اكثر من بسلة الحقل وتؤكل البذور حضراء او تعلب بعد السلق.

الفاصولياء

نبات حولي الساق قصيرة القامة او ملتقة، الازهار بيضاء او ملونة، الثمرة قرنة طويلة رفيعة. تستخدم البذور غير الناضجة (الفاصولياء الخضراء) وكذلك البذور الناضجة الجافة في غذاء الانسان حيث تحتوي على طبقة من البروتين واندوسيبرم نشوي. كما يستخدم النبات كعلف للاطفال.

البرسيم

يستخدم كثير من النباتات البقلية في اغراض العلف للماشية كما انها تفيد كسماد اخضر ومنها البرسيم الذي يزرع بكثرة وهو ذو قيمة في الدورات الزراعية ويزرع عادة مختلطا مع حشائش الرعي.

البرسيم الحجازي

يمكث في الارض لعدة سنوات وربما كان البرسيم الحجازي اول نبات كعلف وهو من اهم محاصيل الاعلاف التي تزرع وهو مفید للرعي ومن اجل التبن وفي التخزين وتحسين التربة.

منتجات السليولوز

يوجد السليولوز في جدر جميع الخلايا النباتية خاصة جدر خلايا الالياف حيث يوجد في صورة شبه نقية (كالقطن) تسهل استخلاصه واستخدامه في صناعة المنتسوجات. وللسليولوز مشتقات او منتجات لا حصر لها جميعها ثمينة ومهمة في حياتنا اليومية ولهذا اصبح من الواضح اهمية التحصل على خامات سليولوزية وفيرة يمكن تصنيعها للحصول على هذه المشتقات الهامة. وقد اصبح من الامكان انتاج انواع جيدة من السليولوز من المواد الخشبية، فإذا عوملت انواع معينة من الاخشاب بالاحماض والفلويات المركزة امكن اذابة المواد اللجنينية لجدر خلايا الخشب وتبقى المواد السليولوزية التي تكون معدة للمعاملات الكيميائية المختلفة للحصول على منتجات السليولوز وهي: الالياف الصناعية - صناعة الورق - نترات السليولوز - خلات السليولوز - تمبيو السليولوز

الالياف الصناعية Artificial Fibers

حاول الانسان منذ العصور الوسطى صناعة الالياف الصناعية ولكنه لو ينجح في انتاجها علي نطاق صناعي قبل نهاية القرن 19. لم تحظ الالياف الصناعية بالاقبال في بادئ الامر لاعتبارها تقليد للالياف الطبيعية اما في الوقت الحاضر فتعتبر الالياف الصناعية من المنتجات الهامة لتميز اليافها بصفات جديدة غير موجودة في الالياف الطبيعية.

تستخدم عجينة لب الخشب او القطن لصناعة الالياف الصناعية وهناك 4 طرق علي الاقل لصناعة هذه الالياف واهما طريقة الفسكوز حيث يتم تجهيز 85% من الالياف بهذه الطريقة.

طريقة الفسكوز Viscose وتنلخص في:

1. تعزل الشوائب من المواد الخام (عجينة لب الخشب – او شعيرات القطن المندوف) ميكانيكيا.
2. تطبخ المواد الخام في 3.5% من هيدروكسيد الصوديوم لازالة بقايا المواد العضوية المختلفة.
3. تبييض الاليف كيميائيا وتغسل وتجفف
4. يعامل السليلوز بثاني كبريتوز الكربون فيتحول الى كبريتات السليلوز وهي مادة رغوية لزجة برئالية اللون تعرف بالفسكروز.
5. يدفع الفسكروز خلال مصفاة من الزجاج او البلاتين بها شقوق دقيقة جدا فيخرج منها الفسكروز على هيئة خيوط دقيقة للغاية تجهز بعد ذلك كخيوط للنسيج.

صناعة الورق Paper industry

وهي صناعة قديمة جدا وكلمة الورق بالإنجليزية **paper** مشتقة من الأصل اللاتيني لنبات البردي **Cyperus papyrus** وكان يستعمل في صناعة الورق من سنة 2400 ق.م. ويمكن صناعة الورق من الاليف النباتية التي تحتوي على نسب عالية من السليلوز ومن اهم مصادر المواد الخام اللازمة لصناعة الورق الاتي:

1. **الياف الخشب:** من اهم المصادر المعروفة في الوقت وتمثل حوالي 90% من الاليف المستعملة في صناعة الورق. وتعتبر اخشاب الصنوبريات **conifers** التابعة لاجناس الصنوبر والتوب والشوكران اكثر المصادر ملائمة إذ ان اليافها بيضاء لينة تحتوي على نسب عالية النسبة من السليلوز كما انها خالية من الراتنجات والاصماغ. ومن الاخشاب ذوات الفلتتين ذات الصفات المتشابهة اخشاب الحور الابيض **Populus alba** ويعتبر مصدرا هاما للورق المنتج من السويد وفنلندا.

2. **الياف النسيج:** كانت خرق القطن والكتان الباليه هي المصدر الوحيد للورق حتى منتصف القرن التاسع عشر ولا زالت تستخدم حتى الان في صناعة الانواع الممتازة

من الورق. يستخدم بالإضافة إلى ذلك نفايات صناعة الجوت والقنب والياف السيسال وجوز الهند

3. **الياف اللحاء:** ومن أهمها الياف اشجار التوت الذي يستخدم في اليابان منذ زمن بعيد
4. **الياف النجيليات:** تستعمل سيقان كثير من المحاصيل كالقمح والشعير والارز والشوفان وقصب السكر والذرة لانتاج انواع قليلة الجودة من الورق. كما تستخدم الياف بعض النجيليات البرية كخشيشة الاسبرتو والسمار والحلف والحجنة وتتميز هذه الالياف بقصرها مما يجعلها ضعيفة التمساك وعلى ذلك فهي تستعمل مخلوطة مع غيرها من الالياف ولايزال هناك عدد من النجليات موضع التجربة.

خطوات صناعة الورق: تتلخص في خطوتين

- استخلاص الالياف من المواد الخام وتنقيتها وتجهيز عجينة الورق
- صناعة الورق من العجينة

أولاً: تجهيز عجينة الورق: وتحتختلف طريقة التجهيز تبعاً لمصدر المواد الخام:

❖ **الياف الخشب:** وهي المصدر الرئيسي لصناعة الورق وهناك طريقتين هما:

- (أ) **الطريقة الالية:** ويستخدم فيها خشب التنوب ويعرف الناتج بلب الخشب وهو من أقل عجائن الورق جودة وارخصها سعراً. ولا تعزل المواد الراحتجية او اللجنين من الياف السيليلوز مما يسبب اصفار وخشونة الورق الناتج من لب الخشب (ورق الصحف).
يجهز اللب بدفع قطع الخشب بين احجار الطاحونة التي تدور بسرعة فتتمزق الالياف وتحول الى مسحوق ينخل لعزل الشوائب والقطع الكبيرة ثم تتحول الى عجينة اللب وتتضغط بين اسطوانات تحولها الى طبقات رقيقة تستخدم كورق لصناعة الصحف
- (ب) **الطريقة الكيماوية:** وهنا يزال اللجنين والراحتجات وتبقى الالياف السيليلوزية نقية التي يجهز منها عجينة الخشب. تقطع كتل الخشب وتفرم او تتحول الى نشارة ثم تعامل كيميائياً باحد الطرق الآتية:

- طريقة الكبريتيدات (السلفيت): تلائم الاخشاب الخالية من الراتنج كخشب التوب وتطهي النشاره بالبخار في محلول كبريتيد الكالسيوم CaS_2 الحامضي وبعد طهي الخشب تغسل العجينة وتصفى ثم تجفف وبهذا تتكون عجينة السلفيت .
- طريقة الصودا: تلائم الاخشاب الاكثر صلابة التي تحتوي على قدر قليل من الراتنج كخشب الصنوبر والجوز (تطهي النشاره تحت ضغط عال وفي درجة حرارة 240 م في محلول الصودا الكاوية وتتبع ذلك عملية الغسيل والتجفيف وبهذا تتكون عجينة الصودا)

- ❖ **الياف النسيج:** قطع الحزم البالية ونفايات الياف النسيج الى قطع صغيرة ثم تنقى من الاتربة وتطهي في محلول الصودا لازالة الاوساخ والاصباغ ثم تغسل حتى تصبح نظيفة تماما وبذلك تتكون عجينة الورق.
 - ❖ **الياف اللحاء:** وتستخلص من نبات توت الورق وبعض الانواع المشابهة له وتجهز الاليف بنقعها ثم دقها ثم تخلط بمواد هلامية وتتكون عجينة الورق.
 - ❖ **الياف النجيليات:** تصنع عجينة الورق من سيقان انواع مختلفة من النجيليات بطريقة واحدة وسوف نذكرها في صناعة الورق في مصر.
- ثانياً: صناعة الورق من العجينة:** وتتلخص خطواتها في الاتي:-
1. تعالج العجينة ببعض المواد الكيماوية التي تعمل على تبييضها
 2. تمرر العجينة بعد ذلك في جهاز خاص يعرف بالمضرب "Beater" حيث تفصل الياف السليلوز من اية شوائب ثم يضاف اليها اصماع خاصة تعمل علي تماسك الورق كما يضاف اثناء هذه العملية الاصباغ اذا اريد الحصول علي مواد ملونة
 3. تمرر العجينة بعد ذلك بين اسطوانات ساخنة لخروج من الناحية الاخرى علي هيئة شرائط من الورق الجاف الذي يلف في بكرات كبيرة وينقل الي اماكن الاستهلاك
- أصناف الورق:**
- تبعا لنوع المواد الخام وطريقة معالجة العجينة المستخدمة يقسم الورق الي:

1. **ورق الكتابة:** وهي اجود اصناف الورق وهو ناصع البياض مصقول يتشرب الحبر ويستخدم ايضا في صنع الاوراق المالية. يتكون ورق الكتابة من الياف السيليلوز النقيه (تفاعل موجب مع كلوريد الزنك اليدوي وتفاعل سالب مع الفلورجلسين الحامضي) والعجينة المستخدمة في تحضيره هي عجينة السلفيت او عجينة الياف النسيج.
2. **ورق الصحف:** وهو صنف قليل الجودة اصفر اللون خشن الملمس يتشرب الحبر. يتكون ورق الصحف من الياف السيليلوز المختلطة بالجينين (تفاعل موجب مع محلول الفلورجلسين الحامضي) ويستخدم في تحضيره لب الخشب 85% عجينة السلفيت .%15
3. **ورق اللف (الكرافت):** وهو غير مصقول وغير مبيض ويستخدم في تجهيزه عجينة السلفيت. واذا تم تبييض هذه العجينة امكن انتاج نوع من الورق الابيض اكثراً نعومة ومرونة (ورق التجليد وورق الزبدة).
4. **ورق الكرتون (المقوى):** تستخدم في تجهيزه عجينة من بقايا الصحف القديمة وبعض البقايا الاخرى التي تحتوي على الياف سيليلوزية.
5. **ورق النشاف:** تتكون من الياف سيليلوزية نقية قصيرة وضعيفة التشابك خالية من المواد اللاصقة (السمع-النشا) يستخدم في تحضيره عجينة الياف النسيج او عجينة الصودا.
6. **ورق السجائر:** يستخدم في تحضيره عجينة من الياف الكتان النقيه.
7. **ورق المناديل:** تستخدم في تحضيره عجينة السلفيت.

صناعة الورق في مصر

كانت صناعة الورق في مصر تعتمد علي استيراد عجائن الورق من الخارج او اعادة تصنيع بقايا الورق او من خرق النسيج البالية. وقد اتجهت الجهود مؤخرا الي تصنيع خامات محلية من النباتات النجيلية كأعواد قش الارز او مصاصة القصب او اعواد الحجنة والحلفا. وتتلخص صناعة الورق في العمليات الآتية:

1. تنقل بالات الفرش او البوص بواسطة سبور متحركة الى ماكينات التقطيع حيث تقطع بواسطة سكاكين خاصة الى قطع طولها 5 سم
2. تنظف المادة الخام ثم تنقل الى عصارات تعمل على التخلص من اكبر نسبة ممكنة من الماء
3. تطهي المادة الخام تحت ضغط مرتفع في محلول الصودا الكاوية لمدة اربع ساعات (عجينة الصودا)
4. تتم عملية التبييض في ابراج خاصة وذلك في ثلاثة مراحل متتالية حيث تعالج العجينة في البرج الاول بغاز الكلور ثم بمحلول الصودا الكاوية في البرج الثاني ثم بمحلول هيبوكلوريد الكالسيوم في البرج الثالث. ويراعي التخلص من اثار كل معالجة قبل الانتقال الى البرج التالي ثم تغسل العجينة وتتصفي وتجف.
5. تنقل العجينة الى الة الضرب ومنها الى مستودع كبير به غلايات ضخمة حيث يضاف الى العجينة المواد الكيماوية التي تعمل على تحسين صفات الورق او تلوينه
6. تمرر العجينة خلال مجموعة من الاسطوانات الساخنة حيث يخرج على هيئه صفائح رقيقة ثم يمرر اخيرا خلال مجموعة من اسطوانات الصقل والتلميع ثم يلف الورق على بكرات خاصة وبهذا يكون معد للاستهلاك.

منتجات نترات السليلوز

اذا عومل السليلوز بحمض النيتريك المركز في وجود حمض الكبريتيك نتجت عدة انواع من نترات السليلوز وتخالف هذه الانواع عن بعضها تبعا لدرجة تركيز حمض النيتريك واهم الانواع هي:

1. القطن المفرقع: وهو من المفرقعات الشديدة ومن اصنافه الكورديت (خلط من القطن المفرقع والنيتروجلسرين) والجلجانيت
2. قطن الكلوديون: وهو مادة سريعة الاشتعال وله اصنافا عديدة منها:

- الباقة وتستخدم في اعداد افلام التصوير بعد تغطيتها بطبقة من الجيلاتين المنتشر فيه المواد الحساسة للضوء
- السلوذين وهو كلوديون مذاب في الكافور وهو من المواد المستخدمة في عمل التحضيرات الميكروسكوبية وهو يشبه العاج بعد جفافه وتصلبه الا انه قابل للاشتعال
- المشمع واللينوليم (مشمع الارضية) وهمما من مشتقات نترات السليلوز الجديدة قوية الاحتمال التي تستخدم كبدائل للجلود او في التغليف
- الوان الدوكو: ويكون من نترات السليلوز المذاب في بعض المذيبات العضوية ويضاف اليه اللون المطلوب. تمتاز الوان الدوكو بجفافها السريع وقوة الاحتمال

منتجات خلات السليلوز

وتنتج من معاملة السليلوز بحمض الخليك ويستعمل كبديل لنترات السليلوز اذ انه اقل قابلية للاشتعال الا انه اقل احتمالا واكثر كلفة. ولخلافات السليلوز استخدامات عديدة اهمها صناعة افلام التصوير – ورق السلوفان – باقة شفافة تستعمل كبديل لزجاج السيارات

الزيوت الدهنية والشمع

الزيوت الدهنية: وهي تتكون من الجلسرين متعددًا مع حمض دهني وما يسمى منها بالزيوت يكون سائلاً في درجة الحرارة العادية ويحتوي على حمض الأولييك عادة. أما الدهن فهو صلب في درجة الحرارة العادية ويحتوي على حمض الاستيارييك أو البالميك. والزيوت الدهنية عادة غير قابلة للذوبان في الماء ولكنها تذوب في المذيبات العضوية المختلفة وحينما تتحلل الدهون تعطي أحماض دهنية وجلسرين. وعند غلي الدهون مع المادة القلوية يتحد الحمض الدهني مع القلوي ليكون صابوناً.

تنتج الزيوت النباتية في عائلات نباتية كثيرة، وهي توجد في النبات بكميات كبيرة داخل البذور وبكميات أقل في الثمار والدرنات والسيقان. وتشمل هذه الزيوت الصالحة للغذاء دهنيات صلبة وسائلة. ويتم تحويل الزيوت الغير صالحة للأكل إلى زيوت صالحة بالدرجة اي باضافة الهيدروجين.

يتم استخلاص الزيوت من البذور بـان تنزع قشور البذور عادة وتطحن المادة طحناً دقيقاً ثم تزال الزيوت بالمذيبات او يتعرض الدقيق للضغط اللولبي المائي ويختلف عن ذلك مواد ذات قيمة عالية بالبروتينات وتستخدم كسماد او علفاً للماشية. وتصلح الزيوت الدهنية ذات الدرجة العالية للأكل اما الدرجات المنخفضة فيستعمل في الصناعة.

وتنقسم الزيوت الدهنية النباتية الى اربع مجموعات:

1. **الزيوت المجففة:** تستعمل في صناعة الدهان والورنيش وذلك لقدرتها على امتصاص الاكسجين وتجف عند تعرضها للجو لتعطي طبقة رقيقة مطاطية.
2. **الزيوت نصف المجففة:** تمتلك الاكسجين ببطء وبكميات محدودة ولا تكون طبقة رقيقة الا بعد تعرضها طويلاً وتصلح بعض هذه الزيوت للأكل والبعض الآخر في صناعة الصابون والشمع.
3. **الزيوت غير المجففة:** توجد في حالة سائلة وهي زيوت صالحة للأكل وتستخدم ايضاً في الصابون والتشحيم

4. الدهون: صلبة او شبه صلبة في درجة الحرارة العادمة وهي تصلح للاكل, كما تستعمل في صناعة الصابون والشمع.

توجد الزيوت المجففة ونصف المجففة في نباتات المناطق المعتدلة اما الزيوت غير المجففة والدهنيات في نباتات المناطق الحارة، كما توجد علاقة كبيرة بين نباتات الاليف والنباتات المنتجة للزيوت.

الزيوت المجففة

زيت بذرة الكتان

يعتبر من اهم مصادر الزيوت المجففة والمحتوبي الزيتي له يتراوح من 32-24% ويستخلاص الزيت عادة بالضغط مع التسخين للبذور المطحونة او باستعمال المذيبات ويتراوح لون الزيت ببذرة الكتان بين الاصفر والبني وله طعم ورائحة حادة ويكون طبقة مطاطة عندما يتعرض للهواء نتيجة الاكسدة. واذا تعرض الزيت لتسخين لدرجة حرارة مرتفعة 125 م فتزداد خاصية الجفاف وينتج ما يسمى زيت بذرة الكتان المغلي ويستعمل في صناعة الدهانات والورنيش والمشمع والصابون وحبر الطباعة ويستعمل الكسب المختلف كعلف للماشية.

زيت فول الصويا

وهو نبات ذو قيمة غذائية عالية. زيوت هذا النبات تجمع بين زيت مجفف او زيت نصف مجفف ويتم استخلاص الزيت بالعصر او بواسطة المكابس المائية او الطاردة او باستعمال المذيبات ويحتوي على نسبة تتراوح بين 18-23% زيت، وبعد تنقية الزيت يستخدم للمائدة او الاغراض الغذائية ويدخل الزيت في صناعات عديدة منها صناعة الشمع والصابون والورنيش والدهانات والشحوم والمشمع وبديل المطاط ومركبات التنظيف والمبيدات الحشرية والمطهرات كما يصنع منه الكسب حيث تصل نسبة البروتين 40-80% ويعتبر غذاءا قيما للماشية ومصدر لدقيق فول الصويا.

الزيوت نصف المجففة

زيت بذرة القطن

وهو من اهم الزيوت نصف المجففة المنتجة في مصر، ولاستخلاصه تتنفس البذور بعناية وتزال الشوائب وتترنح القصرة ثم تهرس البذرة وتسخن وتوضع في مكابس مائية ثم ينقل الزيت بالمضخات الى احواض كبيرة حيث ترسب الشوائب. وللزيت النقي المكرر قيمة كبيرة للمائدة والطبخ وتدخل بقايا المنتجات الزيتية في صناعة الصابون ومساحيق الغسيل والمشمع والجلد الصناعي والمواد العازلة والجلسرين والكسب الناتج من بقايا بذرة القطن يستخدم علف وكسماد.

زيت الذرة

تحتوي حبوب الذرة الشامية علي حوالي 40% من الزيت في الجنين وهذا الزيت يصلح في الغذاء كما يصلح الزيت الخام في الاغراض الصناعية

زيت عباد الشمس

تحتوي بذور عباد الشمس علي نسبة تتراوح بين 30% الي 40% من الزيوت وهو ذو قيمة غذائية عالية ويستخدم في الغذاء وايضا صالح لصناعة الدهانات والورنيش والصابون

زيت السمسم

يسمي ايضا بالزيت الحار وهو الزيت الاساسي في الهند. وتحتوي البذور علي 45% من الزيت الذي يمكن استخلاصه بسهولة بالعصر البارد والانواع الجيدة منه عديمة الطعم واللون ويستعمل بديلا لزيت الزيتون في الطبخ وفي بعض الاغراض الطبية. اما الاصناف الاقل جودة فتستعمل في صناعة الصابون والعطور وبدائل المطاط.

الزيوت غير المجففة

زيت الزيتون

يؤخذ من ثمار الزيتون ويعصر يدويا او اليا واجود الانواع منه ما عصر يدويا. وهذه الزيوت صفراء ذهبية صافية شفافة وهي تصلح للاكل و تستعمل في تعليب السردين. اما الانواع الاقل جودة فهي ذات لون اخضر و تستعمل في صناعة الصابون والتزييت

زيت الخروع

يؤخذ من بذور نبات الخروع وهو شجيرة تنمو في المناطق المعتدلة والحارة. تحتوي البذور على نسبة 45-50% من الزيت وهو سميك عديم اللون او قد يميل الى الاخضرار. يستخلص بالعصر او بالمذيبات. يستخدم زيت الخروع في الاغراض الطبيعية كملين وفي الصناعة يستعمل كزيت ممتاز لمحركات الطائرات ونظرا لمقاومته للماء فيستعمل في تغليف المنسوجات والاغطية الواقية للطائرات. واذا عولم بالهيدروجين تحول الي زيت سريع الجفاف. كما يستعمل في صناعة الصابون والحرير والبلاستيك والبويات والورنيش.

الدهون النباتية

زيت النخيل

وهي زيوت يبلغ عدد ذرات الكربون فيها اكثر من 18 ذرة ولذلك تكون متمسكة في درجات الحرارة العادمة. وهو دهن نباتي ابيض اللون يستخرج من ثمار نخلة النخيل الافريقية وللون الدهن اصفر برتقالي او احمر بني. يستعمل زيت النخيل في صناعة الصابون كما يستخدم الزيت المكرر في صناعة السمن الصناعي.

زيت جوز الهند

وهو احد الزيوت الدهنية التي تستعمل بكثرة والزيت اصفر ناصع او عديم اللون ويصلح الزيت المكرر للأكل. وهو صلب في درجات الحرارة العادبة ويدخل في صناعة اجود انواع الصابون ولوازم التجميل والمراهم وكريمات الحلاقة وغيرها من مستحضرات التجميل

زبد الكاكاو

يستخلص دهن الكاكاو من حبوب الكاكاو اثناء عملية صناعة الكاكاو وهو متماسك في درجات الحرارة العادبة ويستعمل بوجه عام في صناعة الشيكولاتة كما يستخدم في مستحضرات التجميل والعطور والاغراض الطبية

المواد الشمعية

توجد المواد الشمعية علي بشرة الاوراق والثمار حيث تؤدي الى الاقلال من فقد الماء بالنتج. وهي اشد صلابة من الدهون ودرجة انصهارها اعلي ولا تتحلل مائيا والتركيب الكيميائي يشبه تركيب المواد الدهنية. تستعمل الشموع في صناعة الشموع والصابون والورنيش والبويات والبطاريات والمراهم ومنتجات اخري

الزيوت الطيارة Volatile oil

تعرف الزيوت الطيارة على انها الزيوت التي تتبخّر او تتطاير دون ان تتحلل وهذا ما يميّزها عن الزيوت الثابتة fixed oils حيث ان الاخرّة لا تتطاير واذا عرضت للتبخّر او التسخين فانها تتحلل. يطلق عليها ايضاً الزيوت العطرية aromatic oils او الزيوت الایثيرية لذوّبانها في الاثير كما تسمى ايضاً بالزيوت الاساسية essential oils.

تنشر الزيوت الطيارة في اكثر من 2000 نبات تمثل حوالي 60 عائلة نباتية من اهمها العائلة القرفية والشفوية والخيمية والسبنبوية والمركبة والأسية والصنوبرية. ولما كانت هذه الزيوت متطايرة ويسهل فقدّها في درجات حرارة الجو فإن التركيبات التي تحتويها تكون مجهزة بجداران مناسبة تمنعها من التطاير.

تتراوح النسبة المئوية للزيوت في النباتات من 16% الى 18% كما في نبات القرنفل في حين قد تصل الى 0.02% كما في حالة نبات الورد والياسمين. وتستعمل الزيوت الطيارة او النباتات التي تحتويها في اغراض طبية وغير طبية من اهمها:

1. كثير من الزيوت الطيارة وخاصة الموجودة في نباتات العائلة الخيمية تستعمل طبياً كطارد للغازات المعوية فتزيل الام المغض وانتفاخ الناتج من هذه الغازات وخصوصاً عند الاطفال.
2. بعض هذه الزيوت طارد للديدان مثل زيت الكينوبوديوم chenopodium oil الذي يستخرج من نبات الزربيج.
3. تستخلص الزيوت العطرية مثل زيت الورد وزيت الياسمين وزيت العتر من ازهار واوراق هذه النباتات وتستعمل في صناعة العطور والصابون ومستحضرات التجميل.
4. بعض النباتات التي تحتوي على الزيوت الطيارة تستعمل فاتحة للشهية كتوابل مثل الكمون والكمون.

5. نظراً لطعم ورائحة بعض الزيوت الطيارة المقبولة تضاف هذه الزيوت إلى المستحضرات الدوائية للاكتساب طعماً لذتها وخصوصاً أدوية الأطفال.
6. بعض الزيوت الطيارة لها خاصية طرد الحشرات ومثال ذلك السترونلا وهذا الزيت له خاصية طرد الحشرات مثل الناموس فلا تقبل على الشخص الذي يغطي نفسه بطبقة منه.

طرق استخلاص الزيوت الطيارة

توجد عدة طرق لاستخلاص الزيوت الطيارة للنباتات تبعاً لظروف كل نبات ونذكر منها:

أولاً: التقطر *Distillation*

وهي أكثر الطرق انتشاراً وأقدمها لاستخلاص الزيوت الطيارة والنظرية العلمية لعملية التقطر مبنية على أساس أنه إذا مزج سائلان لا يذوب أحدهما في الآخر (الماء والزيت الطيارة) فإن المزيج يتبلور عند درجة حرارة أقل من درجة الغليان لكل من السائلين على حدة.

والتقطر ثلاثة طرق هي:

1. طريقة التقطر المائي:

في هذه الطريقة توضع النباتات المراد تقطيرها في وعاء للتقطر ثم يغمر هذا الوعاء بما فيه كلياً داخل الماء بحيث لا تلامس المادة النباتية جدران وعاء التقطر. ويتم التسخين أما بواسطة النار مباشرةً أو يسخن وعاء التقطر المحتوي على المادة النباتية في حمام مائي حتى يمنع احتراق أجزاء النبات الملمسة للجدران.

تستخدم هذه الطريقة للنباتات التي تحمل ازهار التي تتكتل إذا قطرت بطريقة البخار مثل الورد وتتميز هذه الطريقة بسهولتها ويراعي إلا تزيد درجة الحرارة عن 100 م° ولا يزيد الضغط داخل الاناء عن الضغط الجوي العادي حتى لا يحدث تحلل لمكونات الزيت الطيارة.

2. طريقة التقطير بالبخار

في هذه الطريقة توضع النباتات المراد تقطيرها في اوعية شبكية بطريقة تسمح لبخار الماء ان يتخللها ويستخلص منها الزيوت الطيارة فيحملها الى انباب التكثيف فتحول الى الحالة السائلة وتتفصل من الماء بسهولة. وفي هذه الطريقة تستعمل غلايات خاصة لتوليد البخار الذي يندفع بضغط معين من خلال انباب خاصه الى وعاء التقطير.

وهذه الاجهزه مزوده بصمامات يمكن التحكم بواسطتها في درجة الضغط للبخار وبالتالي رفع درجة الحرارة. ويراعي عند تعبئه وعاء التقطير ان تكسر المادة قبل وضعها الى درجة تسمح بposure معظم الخلايا المحتوية على الزيت الى البخار. تمتاز هذه الطريقة بعدم احتراق الاجزاء النباتية او تحلل مكونات الزيت وتستعمل في استخراج زيت النعناع ومعظم الزيوت الاخرى.

3. طريقة التقطير بالماء والبخار معا

تشبه هذه الطريقة التقطير المائي الا ان النباتات المراد تقطيرها عندما توضع في وعاء التقطير لا تكون مغمورة في الماء بل توضع على حاجز شبكي بحيث يكون مستوى الماء في جميع الحالات لا يرتفع الى مستوى النباتات. وعند تسخين وعاء التقطير يغلي الماء ويتصاعد البخار بضغط منخفض ويمر بالنباتات فيحمل معه الزيت الطيارة الى انباب التكثيف حيث يتحول كل منهما الى الحالة السائلة ويتم فصلهما. وفي هذه الحالة يكون ضغط الماء ثابتا ولا يزيد عن الضغط الجوي ولا ترتفع درجة حرارة الماء عن 100 م. وتستعمل هذه الطريقة في فصل الزيت من الحبوب والاوراق والسيقان الخشبية وتعتبر اقل في التكلفة من التقطير البخاري فقط.

ويتم فصل الزيت من الماء في هذه العملية بواسطة اواني خاصة وتخالف اشكالها حسب كثافة الزيت. والزيوت التي كثافتها اقل من الماء مثل زيت النعناع و زيت الكراوية. والزيوت التي كثافتها اكبر من الماء مثل زيت القرنفل وزيت القرفة. وفي كلتا الحالتين يعود الماء المقطر مرة اخرى الى وعاء التقطير لاستخلاص كميات

آخر من الزيت ثم بباع الماء المقطر بعد انتهاء عملية التقطر باسم الماء العطري مثل ماء الورد وماء النعناع لأنه يكون مشبعاً بهذه الزيوت.

ثانياً: الاستخلاص باستعمال المذيبات **Solvent extraction**

يستخلص بهذه الطريقة الزيوت الطبيعية **Natural oil** وهي زيوت غالبة الثمن لأنها تستخلص بالمذيبات العضوية وفيه يكون الزيت العطري الناتج مطابقاً تماماً لحالته الموجود عليها في أزهار النباتات. وكلمة زيت طبيعي تعني في التجارة العطور (زيت عطري لم يفصل بطريقة التقطر). والاستخلاص بالمذيبات يتم بإضافة المذيب العضوي إلى النباتات العطرية كزهور الياسمين أو الورد التي توضع في طبقات رقيقة تسمح ب النفاذ المذيب داخل الخلايا المحتوية على الزيت العطري فتحمله خارجها في صورة محلول من الزيت والمذيب ثم يفصل الاثنين عن بعضهما بواسطة عملية التقطر تحت ضغط منخفض.

وتنقسم المذيبات التي تستعمل في استخلاص الزيوت العطرية إلى قسمين رئيسيين:

1. المذيبات الطيارة **volatile solvents**:

تمتاز المذيبات الطيارة بانخفاض درجة غليانها وبسهولة فصلها من الزيت الطيارة بعملية التقطر وعلى درجة حرارة منخفضة واهتمام المذيبات الطيارة التي تستعمل هي أثير البنزول والأثير وهكسان والبنزين وتمتاز هذه المذيبات بسهولة ذوبان الزيوت الطيارة بها. ولإجراء عملية الاستخلاص تتفق بتلات الأزهار في المذيب العضوي الطيارة في جهاز مغلق لعدة ساعات مع القليب المستمر حتى يتم إذابة الزيت الموجود في الأزهار ثم ترفع الأزهار المغمورة في المذيب وتصفى جيداً وتكرر العملية باستعمال كميات جديدة من المذيب حتى يتم استخلاص كل المتبقى من الزيت ثم يستخلص الزيت من المذيب بعملية التقطر تحت ضغط منخفض.

2. المذيبات غير الطيارة **non-volatile solvents**

ويستعمل عادة دهن البقر ودهن الخنزير وزيت الزيتون بشرط ان يكون علي درجة عالية من النقاوة واحيانا يستعمل مزيج من هذه الدهون (60% من دهن الخنزير مع 40% من دهن البقر). وفي هذه الطريقة تغطي بتلات الازهار بطبقة الدهن او الزيت بطريقة خاصة تسمح بذوبان الزيت الطيار في الدهن وبعد تشبّع الدهن بالزيت الطيار يفصل عن البتلات ويجمع في عجينة خام ثم يستخلص الزيت الطيار من العجينة الخام بواسطة الكحول المطلق.

ثالثاً: الاستخلاص بالوخر

يستخلص زيت الليمون او زيت البرتقال بطريقة تختلف عن الطرق السابقة وذلك لأن الزيوت الطيارة في هذه الثمار توجد في غدد زيتية في الطبقة السطحية لقشرة الثمرة وبصرف النظر عن مكان وجود الزيت فإن طبيعة هذه الزيوت وتركيبها الكيميائي لا يسمح باستخلاصها بعملية التقطر لتأثيرها بالحرارة ولذلك تستخدم طريقة الوخر التي تختلف في طبيعتها من بلد لآخر ومن اهم هذه الطرق هي:

طريقة الوخر باستعمال الاسفنج

ويكثر انتشار هذه الطريقة في ايطاليا وجزيرة صقلية لاستخلاص زيت الليمون وبعض الموارح الاخرى. اذ تعتبر هذه المنطقة المصدر الرئيسي لانتاج هذه الزيوت في العالم. وفي هذه الطريقة يقطع الليمون نصفين طوليا او عرضيا ثم تفصل محتويات الثمرة الداخلية التي تستخدم بواسطة مصانع اخري لاستخراج العصير منه وتحضير حمض الستريك. أما القشرة وهي التي تحتوي على الزيت فتغمر في الماء لفترة قصيرة حتى تصبح رخوة نسبيا ويسهل استخراج الزيت. وتنتم العمليّة يدويا حيث يمسك العامل في يده اليمني بقطعة من الاسفنج الخشن ويضغط بيده اليسرى حاملا فيها قشر الليمون فتنفجر الغدد الزيتية ويمتص الاسفنج الزيت وتعصر اول باول في انان الجمجم الذي يكون بجوار العامل وبعد الحصول على كمية من الزيت الذي يكون مختلطا بالماء

يترك فترة حتى يطفو ثم يفصل. ويراعي ان تكون عملية الاستخلاص في حرات باردة نسبياً وبمعزل عن الضوء المباشر حتى لا يتأثر الزيت الناتج.

طريقة الورخ الآلي

هذه الطريقة منتشرة في جنوب فرنسا لاستخلاص زيت الليمون وتختلف عن طريقة الورخ بالاسفنج في انه توضع الثمار كاملة دون ان تقطع في وعاء معدني يشبه الفنجان ومزود من الداخل بنتوءات ابرية معدنية حادة ويدور هذا الوعاء آلياً في حركات دائرية وفي اثناء دورانه تطرد ثمار الليمون بواسطة قوة الطرد المركزي الى الجدار الداخلي للوعاء حيث تحتك الغدد الزيتية بالنتوءات الابرية فتنفجر ويخرج منها الزيت العطري ويتجمع في قناة اسفل الوعاء.

كيمياء الزيوت الطيارة

يتكون الزيت الطيارة من خلال المركبات الكيميائية وبالرغم من الخلاف البين بين التركيب الكيميائي لهذه المكونات الا انها تنقسم علي وجه العموم الي قسمين رئيسيين هما اوليوبتين و ستيروبتين

1. اوليوبتين Oleoptenes

وهذا القسم يشكل الجزء السائل من الزيت الطيارة ويترکب من مركبات هيدروكرboneia hydrocarbons وهي عبارة عن وحدات كل وحدة مكونة من 5 ذرات كربون وتسمى وحدة ايزوبرين isoprene ورمزها الكيميائي C_5H_8 وتتجمع هذه الوحدات مع بعضها عند تكوين الزيوت الطيارة في النبات اما علي هيئة مركبات اليفاتية او مركبات ارomatic (عطريه) ومنها الاتي:

(أ) التربينات terpenes

وهي مركبات تنتج من تجمع وحدتين من الايزوبرين ورمزها الكيميائي $C_{10}H_{16}$ وعند اندماجهما ينتج مركبات اليفاتية على هيئة سلسلة مفتوحة مثل مركب الميرسين الذي يوجد في نبات حشيشة الدينار او مركبات عطرية حلقية قد تكون مركبات حلقية ذات حلقة واحدة ومن امثالها مركب الليمونين الموجود في زيت البرتقال والموالح الاخرى وزيت الكراوية والشبت ومركب الفا - بيبين الموجود في معظم الزيوت العطرية للنباتات الصنوبرية مثل زيت التربنتينا .

ب) سيسكويتربينات sesquiterpenes

هي مركبات ناتجة من اندماج ثلاثة وحدات من مركب الايزوبرين مع بعضها ورمزها الكيميائي يحتوي على 15 ذرة كربون ومن امثالها الزنجبيرين الموجود في زيت الجنزبيل الطيار والكافيين وهو مركب حلقي مكون من حلقتين موجود في زيت الكاد وزيت حشيشة الليمون

ج) دايتربينات

وهي مركبات ناتجة من اندماج اربع وحدات من مركبات الايزوبرين مع بعضها وتتكون من 20 ذرة كربون وهي مركبات كثيرة الانتشار في الزيوت الطيارة وتنتاز هذه الزيوت التي تحتوي على مركبات الدايتربينات بدرجة عالية من اللزوجة او قد تكون صلبة عند درجة الحرارة العادية ودرجة غليانها عالية اذ تصل الى 300 م ومن امثلة هذه المركبات الفا - كومفورين.

2. ستيروبتين

وهذا القسم يشمل مجموعة من المواد التي عادة ما تكون صلبة وتوجد منتشرة في الجزء السائل من الزيت وهي تتكون من مواد اكسجينية مشتقة من المركبات الهيدروكربيونية

التي تكون الجزء السائل، ويعزى التأثير الطبي للزيت عادة لوجود المواد الاكسجينية كما أنها تحمل رائحة وطعم الزيت. ومن المواد الاكسجينية الموجودة في الزيوت الطيارة: الكحولات – الادهيدات – الكيتونات – الفينولات – الاكسيدات والبيروكسيدات – المواد الكبريتية.

الكحولات

تنقسم المشتقفات الكحولية الموجودة في الزيوت الطيارة بالنسبة للتركيب الكيميائي إلى:
الكحولات الاليفاتية: مثل

- جيرانيول الموجود في زيت الورد وزيت العتر
- لينالول الموجود في زيت الكسبرة
- سيترونيليلول ويوجد دائمًا مع الجيرانيول في زيت الورد والعطر

الكحولات العطرية الحلقية: مثل

- المنثول وهو مشتق كحولي موجود في زيت النعناع
- بورنيول وهو يوجد في زيت حصالبان
- سنثالول ويوجد في زيت خشب الصندل

الادهيدات

تعتبر أقل مكونات الزيوت الطيارة ثباتا حيث ان مجموعة الادهيد سرعان ما تتآكسد في الهواء وتتحول الى المشتق الحامضي للادهيد ومن امثالها:

- مركبات سيترونيلال وهو المكون الرئيسي لزيت السيترونيلال
- السيترال الموجود في زيت الليمون سيترال في حشيشة الليمون.
- الدهيد سيناميک وهو المركب الرئيسي لزيت قلف القرفة
- البنزالديد وهو مركب حلقي موجود في زيت اللوز المر

الكيتونات

ومن امثلة هذه المشتقات:

- كارفون الموجود في زيت الكراوية وزيت الشبت والنعناع البلدي
- فنشون الموجود في زيت الشمر
- كامفور ويوجد في زيت الخروع وزيت الكافور

الفينولات

تحتوي الزيوت الطيارة على فينولات تستغل عادة كمطهرات لما لها من تأثير قاتل على الميكروبات وبعضها له تأثير المدر الموضعي مثل زيت القرنفل ومنها من له تأثير كاول على الانسجة ومن اهم المركبات الفينولية ما يلي:

- ثيمول الموجود في زيت الزعتر
- أنيثول ويوجد مختلطا مع بعض التربيبات في زيت الينسون
- ميريستين و يوجد في زيت جوزة الطيب وبعض انواع البقدونس
- ابيول ويوجد في زيت البقدونس

الاكسيدات وفوق الاكسيدات

واهم هذه المركبات

- سينيول وهي من الاكسيدات الموجودة في زيت الكافور
- اسكاريدول ويوجد في زيت الكينوبوديوم المستخرج من نبات الزربيح وهو طارد للديدان

مركبات كبريتية

بعض الزيوت الطيارة غنية بالمركبات الكبريتية وهذه المركبات تمتاز بقدرتها على قتل الميكروبات وقد تكون المواد الكبريتية موجودة في حالة حرة وقد تكون موجودة في النبات في صورة جليكوسيدات

النباتات الطبية

تحتل النباتات الطبية مكانة كبيرة في الانتاج الزراعي والصناعي وهي تلقى عناية بالغة في كثير من الدول المنتجة. والنباتات الطبية هي المصدر الرئيسي للعقاقير الطبية النباتية. ولدراسة النباتات الطبية يجب ان تقسم لمجموعات صغيرة ليسهل من خلالها دراسة كل نبات على حدة ومعرفة ما يحتويه من مواد فعالة.

يوجد عديد من الطرق لتقسيم النباتات الطبية منها:

- التقسيم الأبجدي وفيه ترتب النباتات ترتيباً أبجدياً على أساس الحرف الأول من الاسم العلمي للنبات وهذا التقسيم يساعد على سرعة العثور على النبات ومعرفته في صفحات الفهرس ثم دراسته كما في القواميس والموسوعات الطبية ودictionaries الأدوية
- التقسيم المورفولوجي وفي هذا التقسيم تنقسم النباتات الطبية إلى مجموعات حسب الجزء المستعمل منها طبياً كما يلي:

 1. نباتات تستعمل أوراقها: ومن أمثلتها الديجيتاليس والسانامي والحناء وبصل القنصل
 2. نباتات تستعمل جذورها وريزوماتها: ومن أمثلتها العرقسوس والجنزبيل
 3. نباتات تستعمل بذورها: ومن أمثلتها الخروع والحلبة والكتان
 4. نباتات تستعمل ثمارها: ومن أمثلتها الكمون والكراوية والبنسون والشطة والحنظل
 5. نباتات تستعمل قلوفها: مثل القرفة والكينا
 6. نباتات تستعمل بأكملها: كأعشاب البلادونا والداتورا والسكران والحلف بر والحرجل
 7. نباتات تستعمل أزهارها: مثل البابونج والقرطم والغديرة والقرنفل

- التقسيم العلاجي وفيه قسمت النباتات الطبية حسب التأثير الفسيولوجي بغض النظر عن الجزء المستعمل إلى عدة مجموعات كالتالي:

1. نباتات مسهلة Laxatives ومن أمثلتها السانامي والخروع والحنظل
2. نباتات تستعمل في علاج أمراض القلب Cardiotonic مثل الديجيتاليس والدفلة وبصل

القنصل

- التقسيم الكيماوي وتقسم النباتات الطبية حسب المجموعات الكيميائية الفعالة. وعادة ما يحتوي النبات الطبيعي على أكثر من مادة فعالة
1. نباتات تحتوي على قلويات ومن امثلتها البلادونا والسكران والداتورا والشاي والخشاش
 2. نباتات تحتوي على جليكوسيدات ومن امثلتها الديجيتاليس الراوند والسنامكي
 3. نباتات تحتوي على زيوت طيارة ومن امثلتها الينسون والكراوية والياسمين والنعناع والبابونيج
 4. نباتات تحتوي على تانينات ومن امثلتها العفص والحنة
 5. نباتات تحتوي على راتنجات ومن امثلتها القنب والجزريل
 6. نباتات تحتوي على كربوهيدرات ومن امثلتها الخروب والخطمية
 7. نباتات تحتوي على مواد صابونية ومن امثلتها العرقسوس والسولانم

القلويّات

تعتبر مجموعة النباتات التي تحتوي على القلويّات من اهم المجموعات في عالم العلاج. والقلويّات لها تأثير فسيولوجي فعال على الكائنات الحية حتى وان وجدت في النباتات بكميات ضئيلة. اول القلويّات المكتشفة في النبات هم المورفين morphine ويستخرج من نبات الخشّاش عام 1817 بواسطة العالم الالماني Surterner وبعد ذلك اكتشفت العديد من القلويّات انقذت حياة الملايين من البشر من الامراض المستعصية مثل قلويّد الكينين quinine والامتنين emetine والكافيين caffeine. وتنتشر القلويّات انتشاراً واسعاً في المملكة النباتية وتتركز بصفة عامة في بعض الفصائل اهمها: الفصيلة الروبية والفصيلة البربريدية والفصيلة الشقيقة والفصيلة الزنبقية والفصيلة الابوسينية والفصيلة العشارية والفصيلة البقولية والفصيلة الوجانية والفصيلة البانجانية والفصيلة الخشّاشية.

وتوجد القلويّات في النباتات عادة بصورة حرة او على شكل املاح مثل حمض الستريك وحمض الطرطيك وحمض التانيك وقد توجد في جميع اجزاء النبات او مرکزة في بعض اجزائه مثل الاوراق او الثمار او البنور.

والقلويّات مجموعة من المواد غير المتجانسة لا تربطها تركيب كيميائي واحد ولكنها عامة مركبات عضوية قاعدية تحتوي جزيئياً على ذرة او اكثر من النيتروجين توجد عادة مرتبطة في حلقات غير متجانسة في مركب القلويّد. وتشترك القلويّات في الصفات العامة الآتية:

1. تتكون القلويّات كيميائياً من عناصر الكربون والهيدروجين والنيتروجين والاكسجين (قليل منها لا يحتوي على الاكسجين).
2. القلويّات مواد صلبة متبلورة فيما عدا القلويّات التي لا تحتوي على عنصر الاكسجين فإنها سائلة مثل النيكوتين وجميع القلويّات تقريباً لها تأثير فسيولوجي قوي

3. معظم القلويات عديمة اللون والرائحة مرة الطعم قليل منها ملون مثل البربرين ولونه اصفر والماجنوفلورين ولونه برتقالي.

4. تذوب القلويات الحرة في المذيبات العضوية مثل الكلوروفورم والاثير ولا تذوب في الماء، في حين تذوب املاحها في الماء ولا تذوب في المذيبات العضوية ويشد عن هذه القاعدة قليل من القلويات مثل الكافيين والكولشسين والقلويات رباعية الامين فتذوب هي واملاحها في الماء وتذوب القلويات الحرة واملاحها في كحول الميثيل وكحول الايثيل.

5. كل القلويات الحرة قاعدية ولذلك فإن تأثير محلولها قلوي في حين ان محلول املاحها حمضي

6. من الخواص التي تشتهر بها القلويات انها تؤثر على الضوء المستقطب وتجعله ينحرف عن مساره الى اليسار او الى اليمين

7. تمتاز القلويات بوجه عام بانها تتحد مع بعض املاح الفلزات لتكون املاحا معقدة مزدوجة (متراكبات complexes) عديمة الذوبان في الماء فترسب في وسط متعادل او حمضي ضعيف على هيئة بلورات باشكال مختلفة يمكن تمييزها بوضوح بواسطة المجهر وقد استخدمت هذه الظاهرة في الكشف عن وجود القلويات وسميت هذه الفلزات باسم مرسيبات القلويات او كواشف القلويات alkaloidal reagents.

فوائد القلويات للنبات

توجد عدة نظريات مختلفة تفسر وجود القلويات في النبات وفوائدها واهم هذه النظريات مايلي:

1. تمتاز القلويات بانها مواد سامة لذلك فإن وجودها في النبات يحميها من الحشرات والحيوانات اكلة العشب فلا تأكلها.

2. يفسر بعض العلماء وجود المواد القلويدية على انها نواتج نهائية تنتهي اليها تفاعلات المواد السامة في النبات فيتخلص منها علي شكل قلويدات غير ضارة للنبات تحفظ في اجزائه المختلفة

3. تعتبر القلويدات مخزوننا للعناصر التي قد يحتاجها النبات في اطوار نموه المختلفة فيستفيد منها وقت الحاجة اليها واهم هذه العناصر هو النيتروجين

تقسيم القلويدات

تنقسم القلويدات الى مجموعات علي اساس التركيب الكيميائي للحلقة الاساسية في جزء القلويد. وفيما يلي بعض هذه المجموعات واهم القلويدات التابعة لها

1. مجموعة القلويدات الامينية Amine alkaloids

لا تحتوي هذه المجموعة علي حلقة غير متتجانسة في تركيبها ولكن معظمها عبارة عن مشتقات مركب فينيل اثيل امين ومن امثالتها قلويد الافيدرين وقلويد الافيدرين الكاذب وكلاهما يوجدان في نبات الايفدرا، وقلويد الكابسياسين الذي يوجد في ثمار الشطة

2. مجموعة قلويدات البيريدين والبيبيريدين Pyridine and Piperidine alkaloids
تشمل هذه المجموعة القلويدات التي تحتوي اساسا علي حلقة غير متتجانسة بيريدين او مشتقاتها ومن امثالتها قلويد النيكوتين الموجود في اوراق التبغ وقلويد البيبيريدين الموجود في ثمار الفلفل وقلويد اللوبلين الموجود في نبات اللوبيا وقلويد الريسينين الموجود في بذور الخروع وقلويد الترايجونيللين الموجود في بذور الحبة

3. مجموعة قلويدات التروبان

ومن اهمها قلويد الهيوسامين الموجود في نبات السكران وقلويد الانتروبين الموجود ايضا في نبات السكران وكثير من نباتات الفصيلة البازنجانية، وقلويد الهيوسين (سكوبولامين) الموجود في نبات الداتورا، وقلويد الكوكايين الموجود في اوراق نبات الكوكا.

4. مجموعة قلويدات الكينولين

ومن اهم امثالها كل من الكينين والكينيدن الموجودان بكميات كبيرة في قشور نبات الكينا

5. مجموعة قلويات الايزوكينولين

من اهم قلوياتها الاميتين الموجود في جذور نبات عرق الذهب وقلويد البابافرين والافيون الموجودان في نبات الخشاش

6. مجموعة قلويات الاندول

ومن اهم هذه القلويات:

قلويد الفطر المسمى بالارجوت حيث ينمو هذا الفطر ويتغلغل في ثمار نبات الشوفان ومن اهم مركباته الارجومترین والارجوتامین، قلويات بذور نبات الجوز ومنها الاسترکنین والبروسین.

7. مجموعة قلويات الفيناثرين

وتشمل هذه المجموعة القلويات مثل المورفين والكودايين والثياباين وتوجد هذه القلويات في مادة الافيون المستخرجة من نبات الخشاش

8. مجموعة قلويات البيورين

ومن اهم مشتقاتها الكافيين الموجود في اوراق نبات الشاي وبذور نبات البن وقلويد الثيوبورمين الموجود في بذور نبات الكاكاو وقلويد الثيوفلين الموجود في اوراق نبات الشاي.

9. مجموعة قلويات التروبولون

ومن اهم مشتقاتها قلويد الكولشسين الموجود في بذور نبات اللحلاح

10. مجموعة القلويات الاستيرولية

ومن اهم هذه المجموعة قلويد السولانيں والسولاسونین الموجودان في ثمار نبات السولانم.

الجيوكسيدات

تشكل مجموعة الجيوكسيدات جزءاً مهماً من المواد الفعالة في النباتات الطبيعية. والجيوكسيدات هي مركبات عضوية تتحلل بواسطة الأحماض ويفضل الانزيمات خاصة وينتج من تحللها الآتي: 1) نوع أو أكثر من السكريات الأحادية أحدهما على الأقل سكر مختزل، 2) مادة أو أكثر من المواد غير السكرية والجزء السكري يسمى جليكون *glycon* وعادة ما يكون بينها جلوكوز ولكن هناك مركبات سكرية أخرى موجودة في الجيوكسيدات ومن أمثلتها رامنوز *rhamnose* وديجيتوكسوز *digitoxose* وسيماروز *cymarose* أما الجزء غير السكري يسمى اجليكون *aglycon* أو جنين *genin* ويختلف من نبات إلى آخر ومن جليوكسيد إلى آخر.

الصفات العامة للجيوكسيدات

1. الجيوكسيدات مركبات صلبة متبلورة أو غير متبلورة عديمة اللون
2. تذوب الجيوكسيدات عموماً في الماء أو الكحول ولا تذوب في الأثير وبعضها يذوب في بعض المذيبات العضوية مثل الأسيتون والكلوروفورم وهي غير قابلة للتطاير
3. معظم محاليل الجيوكسيدات في الماء أو الكحول مرة الطعم ودورانها الضوئي سالب
4. لا تخترز الجيوكسيدات محلول فهلنج إلا بعد تحللها وانفصال السكر المختزل الذي يمكنه اختزال محلول فهلنج بعد انفصاله.
5. تتحلل الجيوكسيدات في النبات بفعل الانزيمات الخاصة ويوجد الانزيم والجيوكسيد الذي يؤثر عليه نفس النبات ولكن في خلايا منفصلة عن بعضها وعندما يطحن النبات في وجود الماء يختلط الانزيم مع الجيوكسيد وينتج من تفاعله تحلل الجليوكسيد
6. توجد الجيوكسيدات أما على شكل الفا *alpha* أو بيتا *beta* على أساس طريقة ارتباط الجزء السكري بالجزء الغير سكري وقد وجد أن جميع الجيوكسيدات الطبيعية الموجودة في النبات توجد على شكل بيتا فقط.

فائدة الجليكوسيدات للنبات

تلعب الجليكوسيدات دورا هاما في حياة النبات اذ تقوم بدور تنظيمي في عملية النمو كما تقوم بدور وقائي لحفظ حياة النبات ضد بعض الافات والحشرات التي تصيبه

الفوائد الطبية للجليكوسيدات

للمركبات الجليكوسيدية دور هام في حياة الانسان وعلاج كثير من الامراض ومنها الجليكوسيدات الاسترودية steroidal glycosides مثل الديجيتوكسين *Digitoxin* وباقى انواع هذه المجموعة التي توجد في اوراق نبات الديجيتاليس فهي تقوى عضلات القلب وتنظم ضرباته ولذا سميت هذه المجموعة بالجليكوسيدات المقوية للقلب وكذلك جليكوسيد الروتين الذي يوجد في نبات الحنطة السوداء الذي يقوى جرمان الاوعية الدموية الضعيفة فيمنع النزيف والجليكوسيدات المسهلة مثل جليكوسيدات نبات السنامكي والكاسكارا والراوند.

وبالرغم من ان التأثير الفسيولوجي يرجع اساسا الي الجزء الغير سكري في التركيب الجليكوسيدي الا ان وجود الجزء السكري في التركيب الجليكوسيدي هو الذي يحمل الجزء الغير سكري الي المكان الذي يؤثر عليه في جسم الانسان. تحلل الجليكوسيد وانفصال السكر منه يفقد فاعليته وتأثيره الفسيولوجي علي الانسان.

تقسيم الجليكوسيدات

تنقسم الجليكوسيدات الى مجموعات علي اساس التركيب الكيميائي للجزء غير سكري الناتج من تحلل الجليكوسيد كالتالي:

1. الجليكوسيدات الاسترودية

من اهم المجموعات الجليكوسيدية الموجودة في الطبيعة من الناحية الطبية لما لها من تأثير قوي للقلب حيث تنظم ضربات القلب وانقباض عضلاته ولذا تسمى الجليكوسيدات المقوية للقلب هذا بالإضافة الي مفعولها المدر للبول.

2. مجموعة الجليوكسيدات الانثراكينونية

يتركب الجزء غير السكري في هذه المجموعة من مركب الانثراكينون حيث يرتبط هو او احد مشتقاته بالسكريات مكونا الجليوكسيد. وتمتاز هذه المجموعة بتأثيرها المسهل ولذا تسمى بالجليوكسيدات المسهلة. وقد وجد ان مشتقات الانثراكينون الغير مرتبطة بالسكر ليس لها التأثير المسهل بل تسبب بعض الالام المعدية (المغص) وان ارتباطها بالسكر هو اساس مفعولها الطبي.

3. مجموعة الجليوكسيدات الفلافينووية

في هذه المجموعة يتكون الجزء الغير سكري اساسا من مركب الفلافينويد ومشتقاته وهو مركب البنزوبيرون المعروف باسم كرومون اي الذي يعطي اللون ومعظم ان لم يكن كل المواد الحمراء والصفراء والبنفسجية والزرقاء الموجودة في النباتات اما ان تكون جليوكسيدات او مشتقاتها. وان معظم الالوان الصفراء منها تتبع الجليوكسيدات الفلافينووية.

4. مجموعة الجليوكسيدات الكبريتية

تمتاز هذه المجموعة باحتواها على عنصر الكبريت اذ عند تحللها ينتج الكبريت او املاحه ضمن الجزء الغير سكري. من اهم هذه المجموعة جليوكسيد سنجرين الموجود في بذور الخردل الاسود، وجليوكسيد سينالبين الموجود في بذور الخردل الابيض

5. مجموعة الجليوكسيدات الصابونية

هي جليوكسيدات عند تحللها تعطي الجزء الغير سكري المسمى بالصابونين. والمواد الصابونية سامة اذا ما حققت في الدم لانها تزيل غشاء كرات الدم الحمراء وتسبب خروج الهيوجلوبين ومنها ما يسبب عملية الهيموليز اي تكسير كرات الدم الحمراء. والمواد الصابونية غير ضارة اذا ما اخذت عن طريق الجهاز الهضمي. من اهم الجليوكسيدات التي تتبع هذه المجموعة: جليسرين موجود في نبات العرقسوس، سولاسونين موجود في اوراق وثمار نبات السولانم.

6. مجموعة الجليوكسيدات الفينولية

الجزء الغير سكري في هذه المجموعة عادة ما يكون له صفات فينولية. ومن اهم هذه الجليكوسيدات ارببيتين.

7. مجموعة الجليكوسيدات الكحولية

الجزء الغير سكري في هذه المجموعة يتكون من الكحولات ومن امثلتها السالسين الموجود في نبات الصفصف الذي يتحلل وينتج جلوكوز وكحول سالسيل.

8. مجموعة الجليكوسيدات الادهيدية

وفي هذه المجموعة يتكون الجزء السكري من مواد الدهيدية ومن امثلتها الفانيلين الناتج اثناء عملية انضاج ثمار الفانيليا

9. مجموعة الجليكوسيدات السيانيدية

وتشمل هذه المجموعة الجليكوسيدات التي عند تحللها ينتج حمض الهيدروسيانيك كأحد نواتج التحلل. ومن امثلتها: امجدالين الموجود في ثمار اللوز المر، اللينامارين الموجود في بذور الكتان.

الثانيات

تعرف الثانيات في النبات بالمواد القابضة وهي مجموعة من المركبات ذات تركيب كيميائي معقد وتوجد منتشرة بكثرة في المملكة النباتية حتى يعتقد ان كل فصيلة من الفصائل النباتية تحتوي على الاقل واحد من افرادها علي مواد تаниنية.

والثانيات مواد غير متبورة تذوب في الماء والكحول والجلسرين ولا تذوب في الاثير ولا البنزين. وعندما تذوب في الماء تكون مستحلبا حمضيا له طعم قايبض. ولهذه المواد القدرة علي ترسيب البروتينات والقلويادات من محليلها وهذه هي العملية التي تتم عند دبغ الجلود والتي تميز بها هذه المجموعة من المكونات النباتية اذ عندما تترسب البروتينات التي تكون علي الجلود فانها تصبح غير قابلة لعملية التحلل وعند اضافة املاح الحديد الي محلول الثانيات فان محلول يتلون باللون الازرق القاتم او الاسود المخضر حسب التركيب الكيميائي لمادة التаниن اما عند اضافة محلول حديدو سيانات البوتاسيوم فان محلول يتلون باللون الاحمر.

من ناحية التركيب الكيميائي للثانيات فانها توجد في النباتات علي شكل خليط من المواد الفينولية التي يصعب فصلها او الحصول عليها في حالة نقية وخصوصا لانها غير متبورة وعند فصلها من النباتات يطلق عليها اسم الخلاصة التаниنية. وتوجد بعض الثانيات في الطبيعة مرتبطة بالسكريات علي شكل جليوكسيدات وعند تحللها ينتج بعض الفينولات البسيطة مثل مركب البيروجالول او مركب كاتيكول.

فوائد الثانيات للنبات

توجد الثانيات عادة مركزه في اجزاء خاصة مثل الاوراق او السيقان او القلف وتوجد عادة في الثمار غير الناضجة ولكنها تخفي عندما يتم نضج الثمرة ولتفسير هذه الظاهرة يعتقد ان المواد التаниنية هي مصدر الطاقة التي يستهلكها النبات في عمليات التحول الغذائي ولذلك تقل كميته باستكمال النضج كما ان ما تبقى منها

يتحول الى احماض تعطي الثمار طعمها اللزج ويعتقد ان التаниنات مواد فينولية مطهرة تحمي النبات من الحشرات والفطريات الضارة وتحافظ على حياة النبات اثناء نموه

فوائد التаниنات للانسان

من اهم فوائد التаниنات للانسان استخدامها في عملية دبغ الجلد وهي عبارة عن اتحاد التаниنات بالمواد البروتينية فتصبح غير قادرة على التحلل بفعل الانزيمات وبذلك يمكن حفظ الجلد واستعمالها في الصناعات الجلدية المختلفة.

وعندما تتحدد التаниنات بالمواد البروتينية الحية تحدث التأثير القابض الذي تشعر به ولها تستعمل التаниنات لعلاج الاسهال لمفعولها القابض على الامعاء كما تستعمل في علاج الجروح السطحية والحرائق فتعمل على وقف النزيف لمفعولها القابض ولتأثيرها المطهر.

تستعمل الالوان الفاتحة الناتج من اضافة املاح الحديديك الى التаниنات في صناعة الحبر. اهم النباتات التي تحتوي على تаниنات: الشاي والغص والراتانيا والهيمايليس.

الاهمية الاقتصادية لبعض الكائنات الدقيقة

تحضر الان عديد من المركبات ذات الاممية الاقتصادية الكبيرة من الكائنات الدقيقة ومن امثلة هذه المواد الاحماض العضوية المتعددة كحمض اللاكتيك والخليل والستريك والجلوكونيك وكذلك الكحولات الايثانول والاسيتون والمضادات الحيوية المشهورة كالبنسلين والتراسيكلين والفيتامينات والانزيمات المختلفة.

انتاج هذه المواد عن طريق الكيمياء الحيوية للكائنات الدقيقة يتميز بانتاج كميات كبيرة بتكلفة اقتصادية بسيطة تختلف عن الطرق التخليقية بواسطة الكيمياء العضوية ذات التكاليف باهظة الثمن. ولانتاج المواد الكيميائية يجب الاتي:

- اختيار ميكروب و كفاءة ممتازة
- تدبير وسط التغذية المناسب
- تهيئه احسن الظروف المناسبة لنمو الكائنات و لانتاج المواد الكيميائية.
- ايجاد طرق ذات كفاءة عالية لاستخراج وتنقية المادة الكيميائية من وسط التغذية.

سندكر بايجاز طرق الحصول علي بعض هذه المواد النافعة.

حمض اللاكتيك

ينتج من تخمر الجلوكوز بواسطة البكتيريا المنتجة له *Lactobacillus* ويجب ان يكون الوسط الغذائي محتويا علي مواد كربوهيدراتية قابلة للتخمر ومواد نيتروجينية قابلة للتمثيل والمواد المعدنية المطلوبة والفيتامينات

حمض الستريك

يمكن الحصول علي حمض الستريك من عصير الموالح كما يمكن الحصول عليه من تخمر السكر بانواع معينة من الفطريات من جنس *Penicillium* و *Aspergillus*