

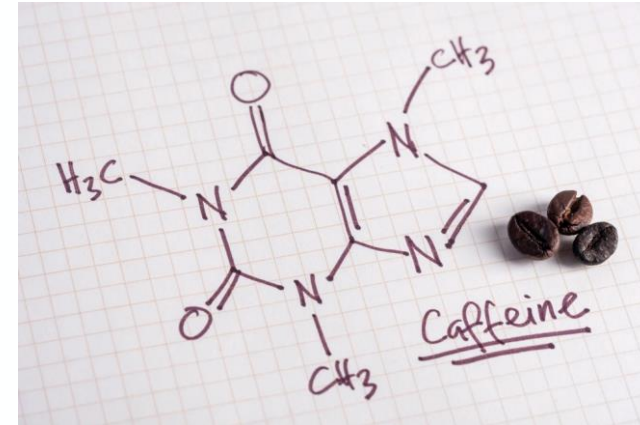


المرحلة الرابعة - فرع الكيمياء



كيمياء النواتج الطبيعية

المحاضرة السادسة - القلويدات-2



الدكتور رافد تاج الدين
دكتورة في الكيمياء - المملكة المتحدة



الأهداف التعليمية

بعد الانتهاء من هذه المحاضرة، يجب أن يكون الطالب قادرًا على:

- التعرف على بعض القلويدات وفوائدها وطرق استخلاصها
- فهم تركيبها الكيميائي وقاعدتها وخواصها الفيزيائية
- مناقشة ابرز طرق تصنيفها

تصنيف القلويدات 2

تصنف القلويدات بصورة عامة حسب مايلي ☐

- التركيب الحيوي Biosynthesis Pathway
- البنية الكيميائية Chemical Structure (وقد تم تناولها في المحاضرة السابقة)
- التأثير الدوائي Pharmacological effect
- الاصل البايولوجي Biological Origin

تصنيف القلويدات حسب تأثيرها الدوائي

- مسكنات الآلام والمخدرات Analgesics & Euphorics مثل : المورفين والكودائين
- منبهات الجهاز العصبي المركزي CNS Stimulants مثل: الكافئين و الستيرايكنين
- موسعات حدقة العين Mydriatic مثل : الاتروبين
- خافضات الضغط Antihypertensive مثل : الريسرباين Reserpine
- مرخيات عضلية Muscle Relaxants مثل: البابافرين
- مضادات الطفيليات Antiprotozoal مثل : الكوينين
- مضادات التقلص Antispasmodic مثل hyoscyamine
- مخدرات موضعية local anesthesia مثل : الليدوكائين



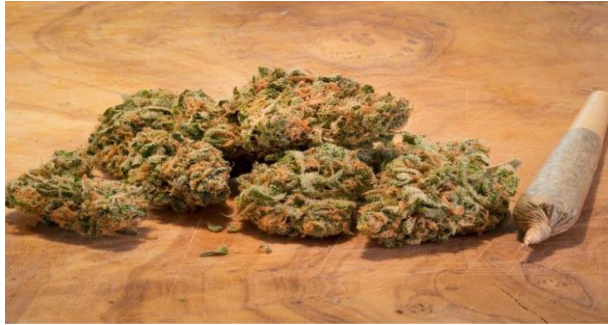
Analgesic & Euphoric مسكنات الالام والمخدرات

قلويدات (نواتج طبيعية ثانوية) تستخرج من بعض النباتات وتعتبر من المؤثرات العقلية

كونها تولد شعور بالخدر والنشوة عند دخولها الى جسم الانسان ومن امثلتها

■ الأدوية المخدرة والمسكنة للالام مثل الكودائين والمورفين المشتقات من الافيون

■ المركبات الباعثة للنشوة (المخدرات/ادمان) مثل الكوكائين ومصدرة ورق نبات



الكوكا والماريجوana ومصدرها نبات القنب (Hemp)

■ المواد الباعثة للنشوة والتي تعتبر مقبولة اجتماعيا وقانونيا مثل النيكوتين من ورق

التبغ والكافئين من الشاي والقهوة

Morphine المورفين

المورفين قلويد طبيعي يستخلص من نبات الخشخاش (*Papaver somniferum*) وينمو في المناطق ذات المناخ الجاف خصوصا الشرق الاقصى (غالبا ايران وافغانستان)

■ عندما ينضج نبات الخشخاش ينتج مادة راتنجية بيضاء لزجة هي **الافيون المخدر**

■ **الافيون** : مزيج معقد من القلويدات (حوالي 50 قلويد) اكثر مادة تركيزا في هذا

المزيج هي قلويد مادة المورفين المخدرة والتي تشكل 8-17% من الوزن الجاف



للافيون

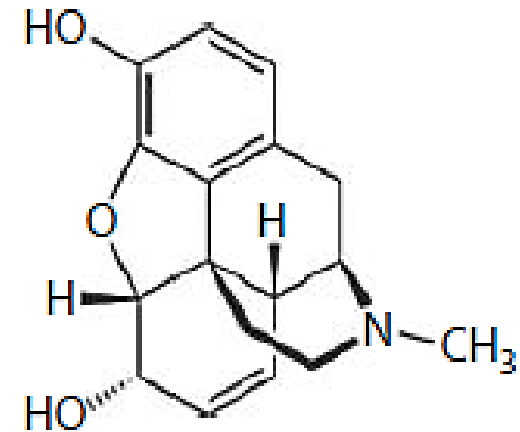
عملية حصاد الأفيون

- يقوم المزارعون بحصاد الأفيون بعد سقوط بتلات الزهرة بحوالي أسبوعين
- يتم إجراء شقين أو ثلاثة في البرعم (pud) باستخدام شفرات حادة
- عصارة الراتنج تتسرب ببطء وتتصلب على سطح البرعم خلال 24 ساعة
- بعد تصلب العصارة تتحول من اللون الأبيض الى لون بني، ثم يتم جمعها



طريقة عزل المورفين من مستخلص الافيون الخام

- يتم نقع راتنج الأفيون (المستخلص الخام) في حامض الكبريتيك المخفف
- يؤدي ذلك إلى تحرير القلويدات مثل المورفين إلى المحلول
- تتم إضافة هيدروكسيد الامونيوم او كاربونات الصوديوم التي تعمل على ترسيب قلويد المورفين وعزله عن القلويدات الاخرى



التركيب الكيميائي لقلويد المورفين

الاستخدام الطبي للمورفين

□ يتم تصنيف المورفين كمسكن للألم ومخدر (narcotic)،

□ وهو نوع من المخدرات التي تخدر الحواس بسبب تأثيره المباشر على الدماغ

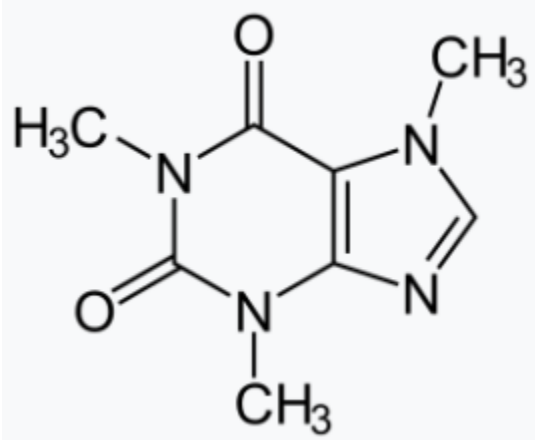
وعلى الرغم من أنه يمتلك خصائص مسكنة للألم، إلا أنه يحتوي أيضًا على

تأثيرات عقلية كالشعور بالسعادة المفرطة والهلوسة

□ يؤدي الى الادمان



CNS Stimulants منبهات الجهاز العصبي

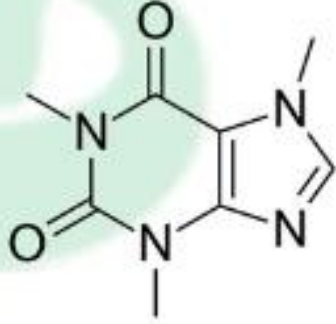


- **الكافيين** قلويد منشط للجهاز العصبي المركزي
- ينتمي إلى فئة الميثيل زانثين
- يُستخدم بشكل رئيسي كمحفز مؤقت لليقظة
- يساعد في تحسين الأداء الإدراكي وزيادة الانتباه
- يوجد الكافيين في بذور القهوة وورق الشاي وهو ليس مسؤولاً عن رائحة القهوة الشهيرة
- الكافيين يحمي بذور القهوة بفضل سميته للحيوانات العاشبة



التركيب الكيميائي والصفات الفيزيائية للكافيين

CAFFEINE ANHYDROUS
GRADE : USP/BP/EP/IP
CAS No : 58-08-2



- الصيغة الكيميائية للكافيين هي $C_8H_{10}N_4O_2$.
- مركب قاعدي ضعيف
- الكافيين هو مسحوق أبيض عديم اللون في حالته اللامائية.
- في الماء عند درجة حرارة الغرفة
- قابليته للذوبان 2 جرام/100 مل.
- تزداد القابلية للذوبان إلى 66 جرام/100 مل عند مزجه مع الماء المغلي

فصل الكافيين من حبوب القهوة/ الاستخلاص

- يمكن فصل الكافيين من حبوب القهوة باستخدام الاستخلاص بمذيب ثنائي كلوريد الميثان
- طحن القهوة و اضافتها في محلول كربونات الصوديوم او الكالسيوم المائية ويغلى الخليط لمدة 20 دقيقة

- بعد الغليان، يتم فلترة الخليط للحصول على الراشح ثم تبريده
- يتم خلط الراشح المائي بمذيب ثنائي كلوريد الميثان العضوي الذي يستخلص الكافيين
- يمكن تكرار العملية لاستخلاص المزيد من الكافيين
- إضافة كربونات الصوديوم لتحويل الشكل المؤين للكافيين إلى شكله الحر
- ازالة المذيب للحصول على مستخلص الكافيين



المصادر

1- General, organic, and natural product chemistry.

Authors: Satyajit D. Sarker, Lutfun Nahar.

2- Natural Products Chemistry, Sources, Separations, and Structures

Authors: Raymond Cooper George Nicola