

## المسكنات أفيونية المفعول

### The Opioid Analgesics

كيمياء صيدلية (2) - محاضرة (2)



Öjuladı

## مقدمة:

بعد البحث عن مسكن ألم مأمون وفعال فموياً وغير مسبب للإدمان والمعتمد على بنية الأفيون واحداً من أقدم مجالات الكيمياء الدوائية.

يشير مصطلح الأفيونيات opiates إلى المخدرات narcotics التي تعود بنوياً إلى المورفين. بينما يستعمل مصطلح opioids ليشمل جميع المركبات التخليقية ونصف التخليقية وطبيعية المنشأ التي تتأثر مع المستقبلات الأفيونية في الجسم.

تم استخلاص أول أفيونيات المفعول من خشخاش الأفيون poppy opium، الخشخاش المنوم papaver somniferum. تستخدم أفيونيات المفعول لتدبير الآلام الشديدة والمزمنة.

### الجوهر الفعال: المورفين morphine

عزل المورفين: يحتوي الأفيون على مزيج معقد من أكثر من 20 قلواينياً والقلوايني الرئيس ضمن هذا المزيج والمسؤول عن الفعالية المسكنة والمهدئة للأفيون هو المورفين. تم عزل المورفين النقى عام 1803 لكن لم يتم عزله وتنقيته على النطاق التجاري حتى عام 1933. كان استخدامه في الطب قليل بسبب امتصاصه الفموي الضعيف ثم تم اختراع المحاكن الطبية وتم حقن الدواء وظهرت فعاليته المسكنة والمهدئة الكبيرة ولكن كان هناك ثمن يجب دفعه حيث تفاقم بشكل كبير خطر الإدمان والتحمل والخمود التنفسي.

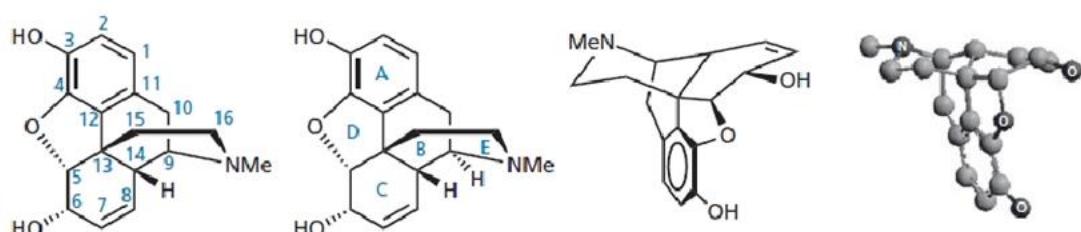


FIGURE 24.1 Structure of morphine showing different representations.

يملك المورفين خمس حلقات موسومة بأحرف من A حتى E وبنية تشبه وبشكل واضح حرف T. ذو طبيعة قاعدية لوجود مجموعة أمين ثالثية، يحوي أيضاً مجموعة فينول وكحول وحلقة عطرية وجسر إيتري ورابطة مضاعفة ألكينية.

## اعتبارات سريرية للمورفين

يعتبر الدواء المختار في معالجة الآلام المبرحة، يعمل المورفين بشكل رئيس في الدماغ، له العديد من الآثار الجانبية: إخماد المركز التنفسي والإمساك والنشوة والشمق والغثيان والقيء والحكمة وتضيق الحدقة والتحمل والاعتماد.

يمكن الاستفادة من بعض الآثار الجانبية بشكل إيجابي: يحدث المورفين الإمساك فتمت الاستفادة من ذلك في تصميم أفيونيات المفعول لمعالجة الأسهال.

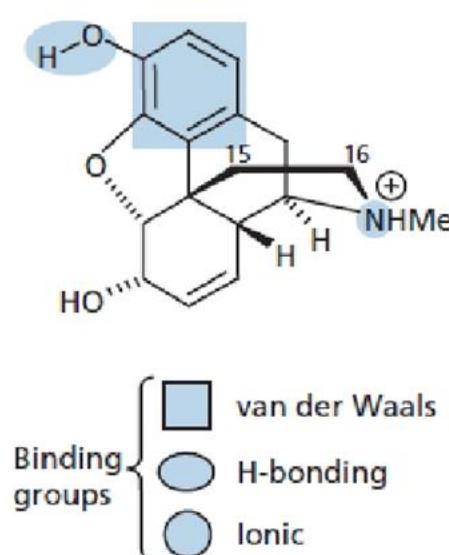
يمكن أن يكون الشمق أثراً جانبياً مفيدة عند معالجة الألم لدى المرضى في مراحل حياتهم الأخيرة.

### علاقة البنية بالتأثير

تطلب الفعالية الشادة للمسكناة الأفيونية عبور الحاجز الدماغي BBB – blood-brain barrier للوصول إلى المستقبلات في الدماغ والحبل الشوكي. بالإضافة إلى أهمية التوضع الفراغي للمجموعات الوظيفية. المسكناة الأفيونية الأكثر فعالية يجب أن تتمتع بخصائص كارهة للماء عالية، كما يجب أن تحتوي على أمين مشحون ايجاباً للارتباط مع ثمانة Asp في المستقبلات الأفيونية.

المجموعات الوظيفية المهمة للفعالية المسكنة هي:

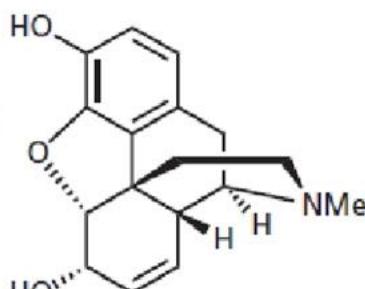
- ✓ مجموعة الـ OH الفينولية
- ✓ الحلقة العطرية
- ✓ الأمين الثالثي الذي يتبرن ويتأين عندما يتآثر الدواء مع مقر الارتباط في الهدف



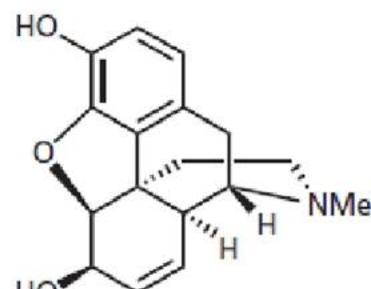
## الكيمياء الفراغية للمورفين

يحتوي المورفين على 5 مراكز عدم تناظر ويوجد طبيعياً على شكل مصاوغ فراغي وحيد. عند تصنيع المورفين لأول مرة تم الحصول عليه على شكل مزيج راسيمي للمصاوغ المرآتي الطبيعي إضافة إلى صورته المرآتية (مصاوغه المرآتي enantiomer). فعالية المورفين التخلقي تعادل نصف فعالية المورفين الطبيعي وذلك لأن المصاوغ المرآتي غير الطبيعي لا يتمتع بأي فعالية مسكنة.

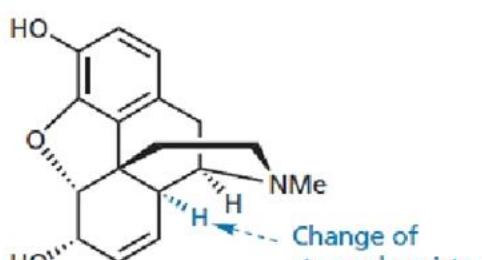
كما أن تشكيل المصاوغات المرآتية الصناعية epimerization لمركز عدم تناظر وحيد غير مفيد أيضاً بالنسبة للفعالية حيث أن تغيير الكيمياء الفراغية حول مركز عدم تناظر واحد فقط قد يؤدي إلى تبدل شديد في الشكل مما يؤثر على مقدرة الجزيء على الارتباط مع الهدف. على سبيل المثال إن تشكيل المصاوغ المرآتي الصناعي عند مركز عدم تناظر في الموضع 14 يؤدي إلى الحصول على مصاوغ فراغي يتمتع ب 10% فقط من فعالية المورفين.



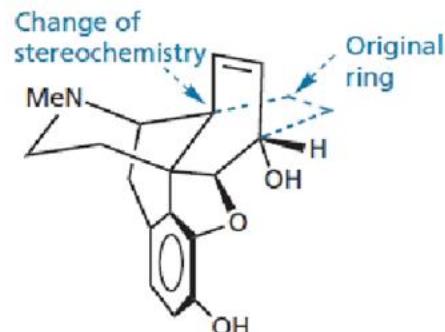
Natural morphine



Mirror image of morphine



Activity with respect to morphine = 10%



**FIGURE 24.5** Epimerization of a single asymmetric centre.

باختصار: لا تتعلق الفعالية المسكنة فقط بوجود المجموعات الوظيفية المهمة التي تمت الإشارة إليها سابقاً وإنما تتعلق بموارعها النسبية بالنسبة لبعضها البعض أي حامل الخاصية الدوائية pharmacophore

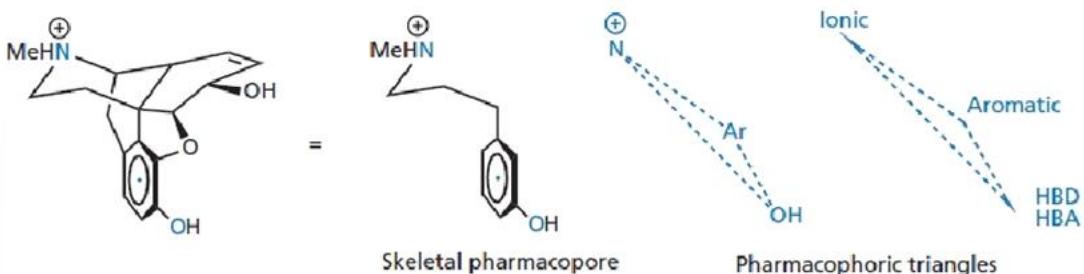


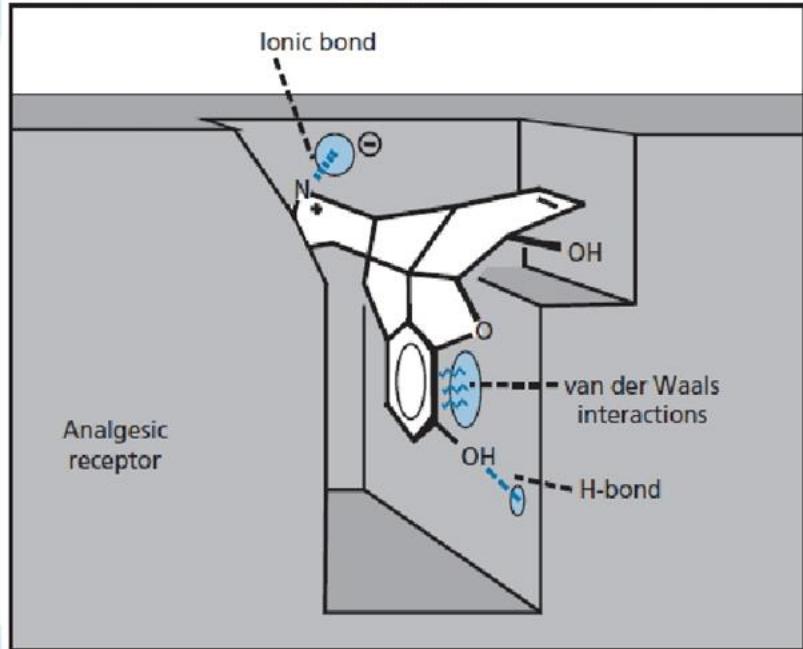
FIGURE 24.6 Opioid pharmacophores for morphine and related opioids.

- ✓ تخضع ذرة الأزوت الامينية لعملية برترنة وتصبح مشحونة مما يسمح لها بتشكيل رابطة أيونية مع منطقة مشحونة سلبًا ضمن مقر الارتباط.
- ✓ يعمل الفينول كمانح للرابطة الهيدروجينية.
- ✓ يملك المورفين بنية صلبة وبالتالي للحلقة العطرية توجه محدد بالنسبة لبقية الجزيء مما يسمح بنشوء تأثيرات فاندرفالس مع مواضع مناسبة كارهة لماء ضمن مقر الارتباط.

هناك أفيونات مفعول تم فيها تقطيع أو حذف مجموعة الفينول ويعود السبب إلى جعل المركب أقل حساسية تجاه الاستقلاب عبر تفاعلات الاقتران في الطور الثاني كما أن غياب المجموعة الفينولية يزيد من الخصائص الكارهة للماء مما يسهل امتصاص الجزيء عبر جهاز الهضم وأو تزداد كفاءة عبوره للحاجز الدموي الدماغي. وبالتالي تposure المستويات المرتفعة من المركب أفيوني المفعول التي تصل إلى مستقبلاتها الهدف بالتعويض عن تأثيرات الارتباط الأضعف (تأثير غيابها على الحرائك الدوائية).

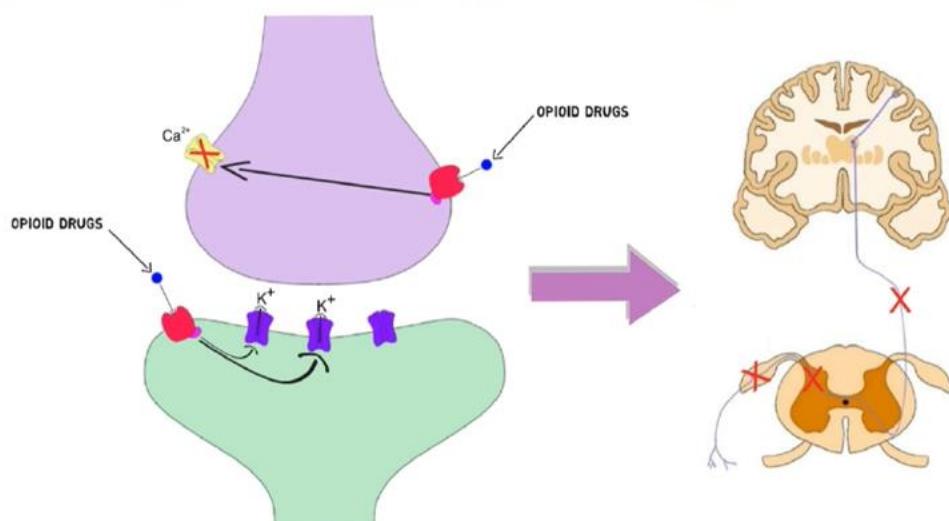
يعد المورفين مركباً قطبياً إلى حد ما ويمتص بشكل ضعيف في الأمعاء فيعطي حقنًا وريدياً ولكن لا يصل منه إلا نسبة ضئيلة إلى المستقبلات في الجهاز العصبي المركزي بسبب وجود BBB. يوجد المورفين على شكل أساس حر (يعبر BBB) وبشكل متأين (يتآثر مع المستقبلة). يجب أن تتراوح قيمة  $\text{pKa}$  المسكنات المفيدة علاجياً بين 7.8 و 8.9 حيث تحصل المجموعة الامينية على فرصه متساوية تقريباً كي تكون متأينة أو غير متأينة عند ال pH الفيزيولوجي.

منارة



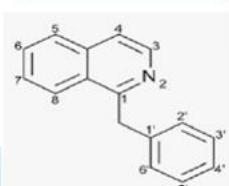
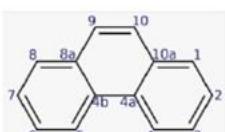
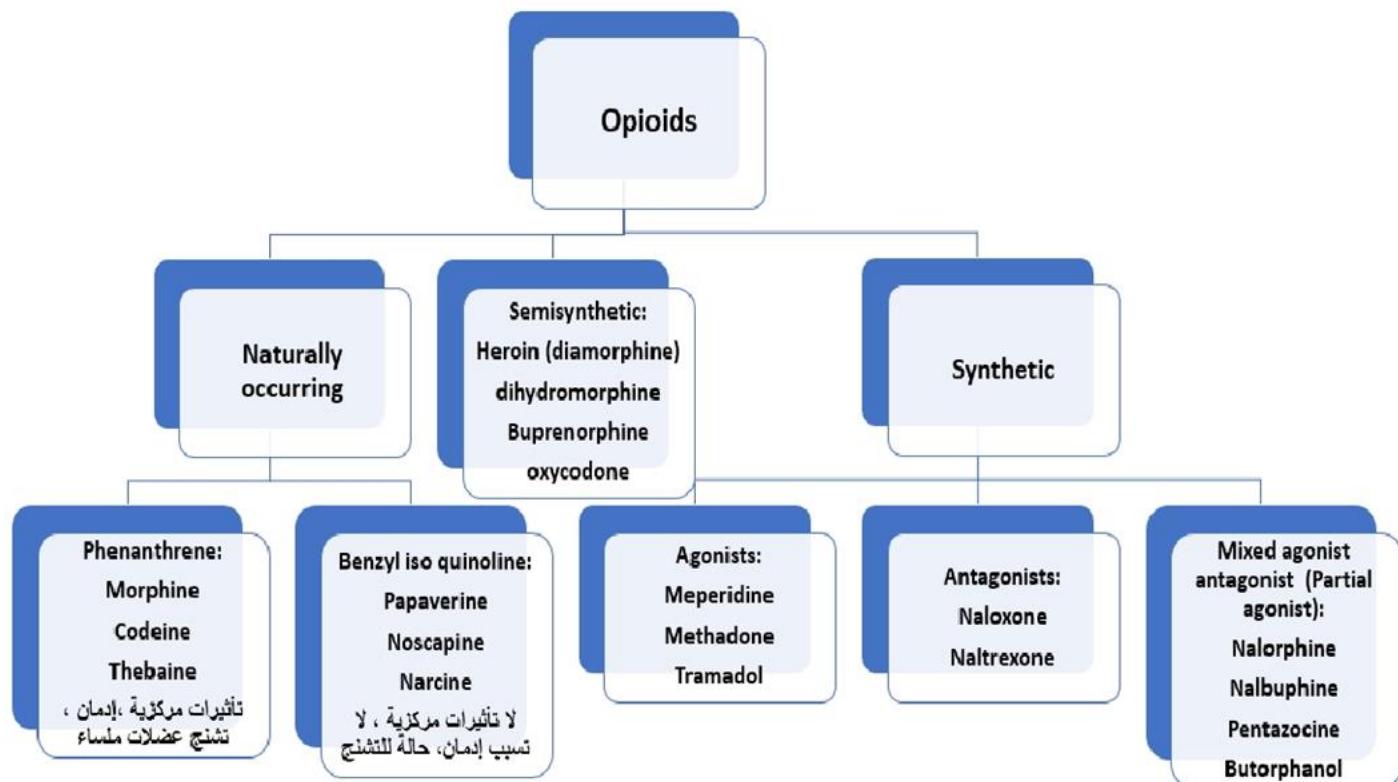
### المستقبلات الأفيونية opioid receptors

يقوم المورفين بتنشيط المستقبلات المسكنة في الجهاز العصبي المركزي CNS مما يؤدي إلى تقليل نقل إشارات الألم إلى الدماغ. توجد ثلاثة أنماط رئيسية من المستقبلات الأفيونية أو المسكنة التي ينشطها المورفين: مستقبلات ميو ( $\mu$  MU)، ومستقبلات كابا (Kappa (K))، ومستقبلات دلتا ( $\delta$ ) (Dop). جميعها مستقبلات مرتبطة بالبروتين G ويعمل المورفين كناهض لها ثلاثة حيث تنشط وينتج عن ذلك تأثيرات خلوية متعددة (فتح قنوات البوتاسيوم واغلاق قنوات الكالسيوم) تسبب فرط استقطاب الخلايا وبالتالي تثبيط لتحرير النواقل العصبية وبالتالي ايقاف الشعور بالألم.



يؤدي تنشيط المستقبلة  $\mu$  إلى التهدئة والتأثير المسكن الأقوى وإلى التأثيرات الجانبية الأقوى والأكثر خطورة وهي الخمود التنفسي والشمق والإدمان. لا يؤدي تنشيط المستقبلتين  $\kappa$  و  $\delta$  إلى نفس المستوى من التسكين إلا أنها ذات تأثيرات جانبية أقل خطورة. لاتملك المستقبلة  $\delta$  أي تأثير مهدئ أو مسبب للشمق أو اعتماد بدني بينما لاتملك  $\kappa$  أي تأثير على التنفس ولا تسبب شمق وذات احتطرار ضعيف لإحداث الاعتماد البدني فإذا  $\kappa$  هي الأكثر مأمونية ولكن تفعيلها الانتقائي سبب أعراض جانبية نفسية ولم تصل هذه المركبات للسوق.

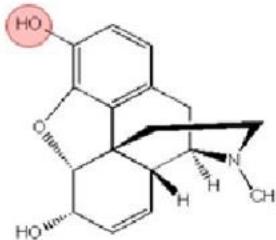
### تصنيف الأفيونات حسب المصدر : Origin :



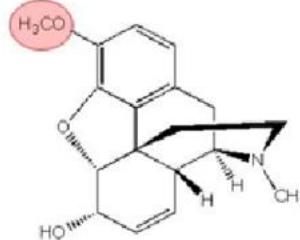
Classification of opioids by synthetic process.

Naturally occurring compounds	Semi-synthetic compounds	Synthetic compounds
Morphine	Diamorphine (heroin)	Pethidine
Codeine	Dihydromorphine	Fentanyl
Thebaine	Buprenorphine	Methadone
Papaverine	Oxycodone	Alfentanil
		Remifentanil
		Tapentadol

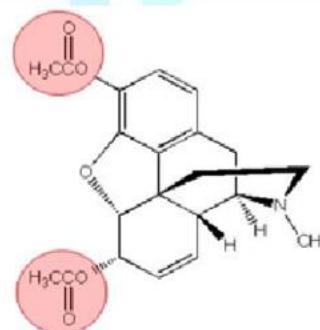
**كودئين** Codeine: هو 3-methyl ether morphine قلويド طبيعي مقلد ضعيف لمستقبلات ميو وبالتالي أقل فعالية من المورفين حيث تبلغ فعاليته المسكنة للألم ثلث فعالية المورفين. تأتي فعاليته من كونه طليعة دواء يتم استقلابه في الكبد إلى مورفين وعلى الرغم من فقدانه لمجموعة الفينول الهامة للارتباط مع المستقبلة إلا أن خواصه المحبة للدماغ زادت وبالتالي اخترافيته لأن BBB زادت عن اخترافية المورفين.



morphine



codeine



heroin

**هيروئين** Heroin: هو 3,6-di acetyl morphine . مشتق نصف صناعي للمورفين. يعتبر أشد فعالية كمسكن ألم من المورفين (أكثر بمرتين) على الرغم من كونه مقلد ضعيف لمستقبلات ميو إلا أنه أكثر اخترافاً لأنّه أكثر حباً للدماغ كما أنه يستقلب إلى 6-acetyl morphine الأشد فعالية من المورفين.

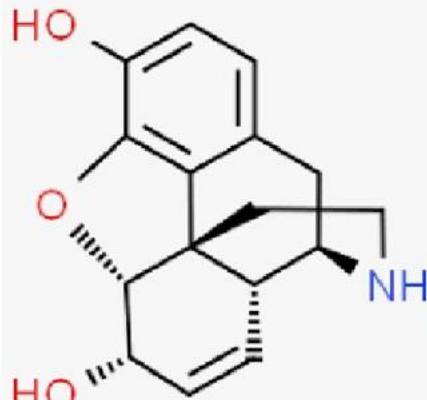
## مضاهئات المورفين Morphine analogues

عند اخذ المشكلات المرتبطة مع استعمال المورفين بعين الاعتبار، بربت الحاجة لوجود عوامل مسكنة حديثة تتمتع بفعالية المورفين المسكنة لكن تتمتع لأثار جانبية أقل ويمكن إعطاؤها فموياً

### 1- تنوع المتبادلات Variation of substituents

تم إدخال مجموعة من المتبادلات الألكيلية على مجموعة الفينول لكن المركبات الناتجة غير فعالة أو ضعيفة الفعالية.

تم نزع مجموعة الميتيل عن الأزوت والحصول على normorphine الواضح في الشكل التالي (أقل فعالية من المورفين) ، وهذا سمح لاحقاً بإضافة مجموعة من السلاسل الألكيلية.



### 2- توسيع وإطالة الدواء Drug extension

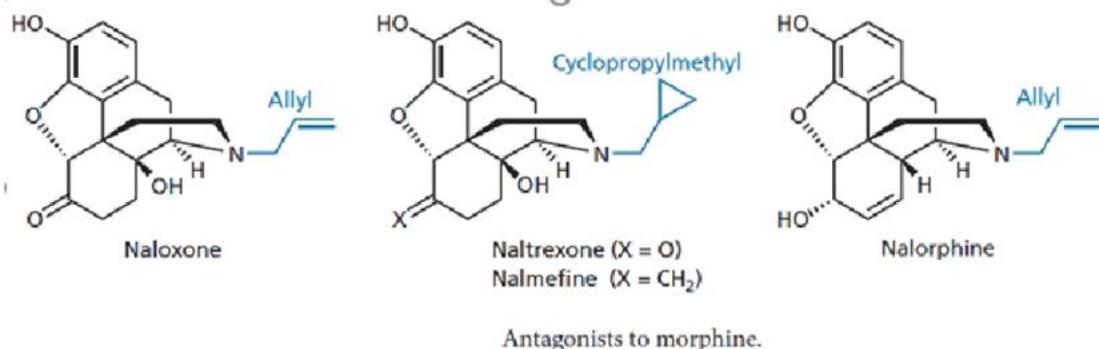
تم تحضير العديد من مضاهئات المورفين التي تحمل مجموعات وظيفية إضافية إلا أنها نادراً ما أظهرت أي تحسن. لكن هناك استثناءين لهذه القاعدة:

✓ أدى إدخال مجموعة هيدروكسيل عند الموضع 14 إلى زيادة الفعالية مثل oxycodone و oxymorphone مما يوحى بإمكانية نشوء رابطة هيدروجينية في مقر الارتباط.

✓ عند تنوع المتبادلات الألكيلية على ذرة الأزوت: إضافة phenethyl ترتفع الفعالية 14 ضعفاً مقارنة مع المورفين وهذا مؤشر قوي على وجود منطقة كارهة للماء تتأثر بشكل مفضل مع الحلقة العطرية الجديدة.

✓ إضافة مجموعة allyl أو cyclopropylmethyl على ذرة الأزوت: لا يتمتع naloxone أو naltrexone بأي فعالية مسكنة على الإطلاق بينما يحافظ nalorphine على فعالية مسكنة ضعيفة.

الأمر المهم هنا هو أن هذه المركبات تعمل كمناهضات antagonists للمورفين أي أنها ترتبط بالمستقبلة ولا تفعلاها بل تحصر ارتباط المورفين. ما الفائدة من هذا؟



مناهضات أفيونيات المفعول في نالتركسون كمناهض مورفيني نالوكسون حيث يعطى لمدمني فطامهم عن المورفين أو وفترة تأثيره طويلة 24 ساعة..

يمكن الاستفادة من معالجة الإدمان. يتمتع بفعالية أكبر ثمانية مرات من المخدرات الذين يتم الهيروئين يعطى فمويا.

يقوم نالتركسون بحصر المستقبلات الأفيونية حيث يقي من التأثيرات التي يسعى إليها المدمنون إذا محاولو معاودة التعاطي وبالتالي سيصبحون أقل ميلاً للامتناع عن التعاطي. يعد نالوكسون الدواء الخيار لمعالجة الجرعة الزائدة من المقلدات، ويعطي حقن وريدي أو عضلي وفترة تأثيره قصيرة 4 ساعات. (نالتروكسون ونالوكسون حاصرات صرفة للمستقبلات الأفيونية).

بعد nalmefine مناهض للمستقبلات الأفيونية يستخدم بحال فرط جرعة مورفين ولعلاج إدمان الكحول حيث أنه يحصر تأثير أفيونيات المفعول الطبيعية التي تتحرر نتيجة شرب الكحول.

Nalorphine: مناهض لمستقبلات Mu وناهض ضعيف لمستقبلات kappa لذلك فالتسكين الضعيف المترافق مع استخدامه ناتج عن التنشيط الجزئي لكابا. له آثار جانبية نفسية ومهلوسة تنتجم عن تنشيط كابا.

Nalbuphine: يتميز بوجود سيكلو بوتيل ميثيل على مجموعة الأزوت بالإضافة إلى هدرجة الرابطة 8-7 ومجموعة OH في الموقع 14. مسكن للألم من خلال تأثيره على مستقبلات كابا وهو يعطي تقريباً فعالية مسكنة للألم مماثلة للمورفين. فعاليته الحاصرة لمستقبلات Mu مساوية لربع فعالية النالكسون.

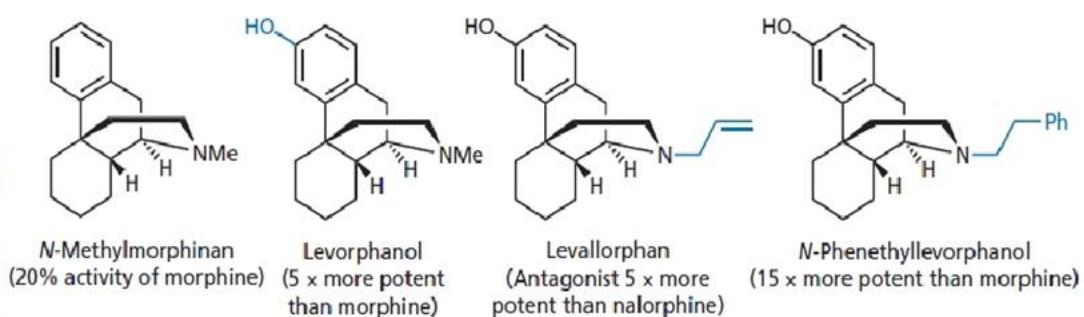
### 3- تبسيط أو تجريد الدواء Simplification or drug dissection

#### E-1- نزع الحلقة

يؤدي نزع الحلقة E لخسارة كامل الفعالية وذلك لأهمية الأزوت بالنسبة لفعالية المسكنة.

#### D-2- نزع الحلقة

يؤدي نزع الجسر الأكسجيني والمجموعة الكحولية والرابطة المضاعفة الألكينية إلى الحصول على سلسلة من المركبات تدعى Morphinans والتي تتمتع بفعالية مسكنة جيدة.

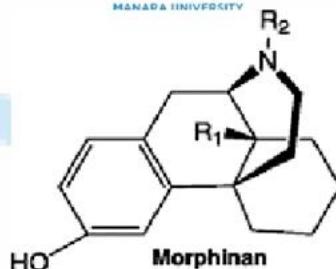


المنار



جامعة  
المنارة

MANARA UNIVERSITY



	$R_1$	$R_2$
Levorphanol	-H	-CH <sub>3</sub>
Levallorphan	-H	↙ ↘
Butorphanol	-OH	↙ ↗

ليفورفانول : يمكن إعطاؤه فموياً كما أن مدة تأثيره أطول من المورفين لأنه لا يستقلب في الكبد بنفس درجة استقلاب المورفين. كما هو متوقع لاتتمتع الصورة المرآتية لليفورفانول وهي dextrorphan بفعالية مسكنة شاد لمستقبلات ميو. يمتلك فعالية مسكنة أكبر بـ 4-8 مرات من المورفين. تعود زيادة الفعالية إلى زيادة المرونة الناتجة عن غياب الحلقة E وإلى زيادة الخواص المحبة للدسم نتيجة هذا الغياب وغياب OH في الموقع 6.

تتمتع مركبات المورفينان بفعالية أكبر ومدة تأثير أطول من مقابلاتها المورفينية ولكنها تملك أيضاً سمية أكبر وخواص اعتماد مشابهة.

**بوترفانول:** من مشتقات المورفينان Morphinans وهي رباعية الحلقات tetracyclic والتي لها فعالية مسكنة للألم ناتجة عن تبسيط بنية المركب وذلك بازالة الجسر الاوكسجيني. بوترفانول مسكن ألم كونه مقلد لمستقبلات كابا ولكنه يملك فعالية حاصرة لمستقبلات ميو، بسبب غياب اوكسجين الفوران وغياب مجموعة OH في الموقع 6، يمتلك فعالية مسكنة أكبر بـ 5-10 مرات من النالبوفين. تختلف الآثار الجانبية عن تلك المشاهدة عند مقلادات ميو حيث أن التثبيط التنفسى يحدث ولكن بشكل أقل وأخف من الذي تحدثه مقلادات ميو بمعنى أنه ليس مميتاً كما في حالة الجرعات العالية من مقلادات ميو.

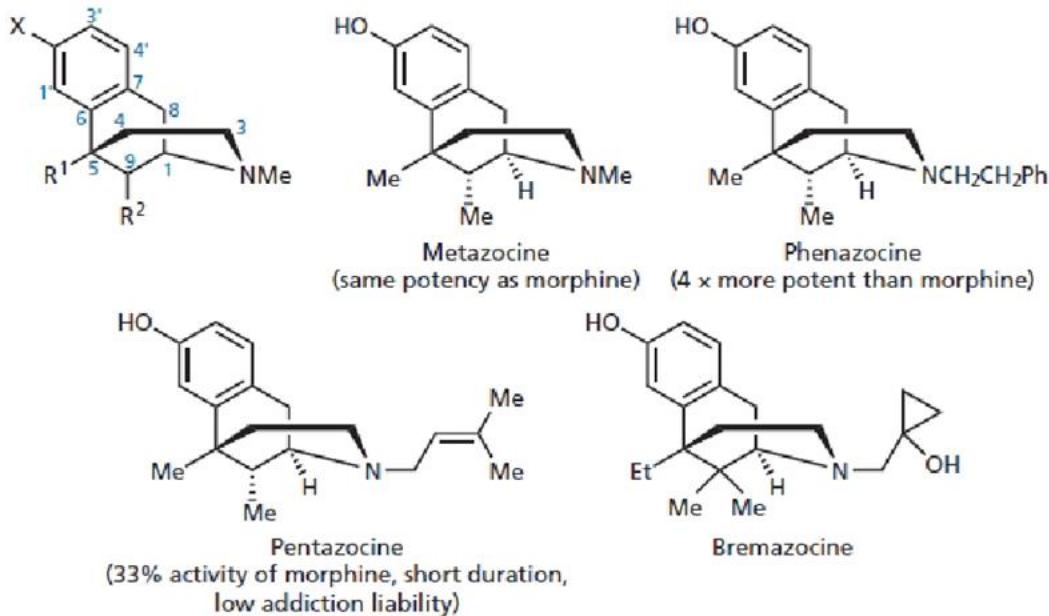
### 3-3- نزع الحلقتين D و C

يؤدي نزع هاتين الحلقتين إلى مجموعة مهمة تدعى benzomorphans والتي تحافظ على الفعالية المسكنة. أبسط مركبات المجموعة هو metazocine ففعاليته المسكنة مماثلة للمورفين.



جامعة  
المنارة

MANARA UNIVERSITY



: من مجموعة benzomorphans مسكن مديد المفعول مع اختطار إدمان ضعيف جداً وهو مناهض للمستقبلة ميو ولكنها ناهض كامل للمستقبلة كابا كما يعمل ناهض ضعيف للمستقبلة دلتا. لسوء الحظ لديه آثار جانبية محدثة للهلوسة ومحاكية للذهان نتيجة تنشيط كابا.

Bremazocine: لديه مفعول أطول وفعالية أقوى بـ 200 مرة من المورفين . لا يسبب الإدمان ولا يخمد التنفس.

إذًا هل الحلقتان D و C حاسمتين بالنسبة لفعالية المسكنة؟؟

هل التأثيرين المسكن للألم والمسبب للإدمان متلازمين بالضرورة؟؟؟

4-3- نزع الحلقات D و C

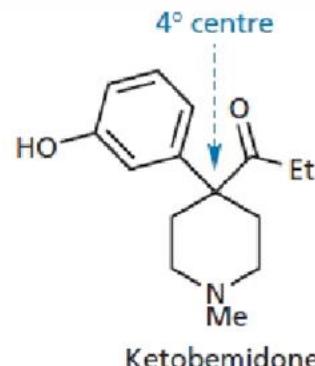
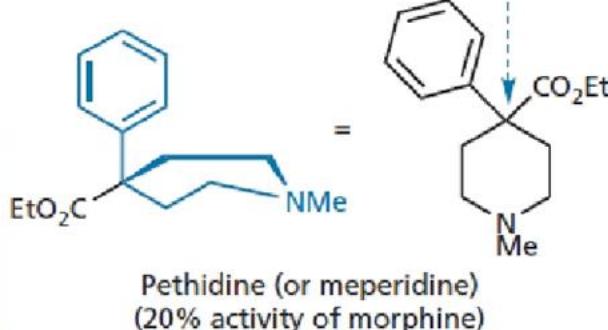
✓ مركبات 4- phenylpiperidines

المنارة



جامعة  
المنارة  
MANARA UNIVERSITY

4° centre

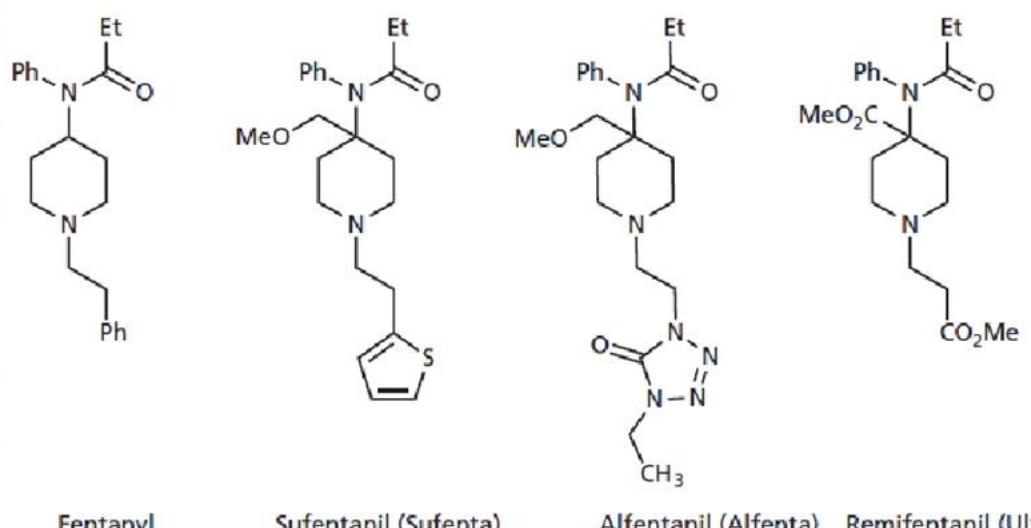


بعد بيتيدين كمسكن أضعف من المورفين لكنه يشترك معه بنفس الآثار الجانبية غير المرغوبة أما من الناحية الإيجابية فإن مفعوله يبدأ بسرعة ولكنه أقصر مدة ولهذا استعمل عند الأطفال حيث أن سرعة المفعول وقصير مدته تعني أن هناك احتمالاً أقل لحصول الخمود التنفسي عند الرضيع فور ولاده.

#### ✓ مركبات 4-anilinopiperidines

تضم fentanyl ومضاهئاته وهي أقوى المضاهئات فعالية تجاه المستقبلة ميو. مركبات شديدة الألفة للدسم (لاتحتوي OH) وتعبر BBB بشكل أكثر كفاءة. يتمتع فنتانيل بفعالية أكبر بـ 100 مرة من المورفين كمهدئ ومسكن .

يستعمل فينتانيل والمركبات ذات المفعول الأقصر remifentanil و alfentanil أثناء الجراحة للتسكين وتعزيز التخدير.



كيف تم تصميم remifentanil كي يتمتع بمفعول قصير جدا؟

عبر إضافة مجموعات استرية يتم استقلابها بسرعة بوساطة إنزيمات الاستراز غير النوعية. يمكن تسميله وريدياً حيث أنه لن يتراكم في الجسم نتيجة استقلابه السريع وهذا يقلل خطورة الآثار الجانبية مثل تخميد مركز التنفس.

إذن:

- لاتعد الحلقات B و C و D ضرورة لفعالية المسكنة.
- تحافظ مركبات البيبيريدين على الآثار الجانبية مثل الإدمان وتخميد مركز التنفس لأنها نامضات للمستقبلة ميو.
- تتمتع مسكنات البيبيريدين بباء مفعول أسرع ومدة تأثير أقصر من المورفين.
- إن المركز الرابع الموجود في مركبات البيبيريدين ضروري عادة (باستثناء فنتانيل ومضاهئاته).
- يعد كل من الحلقة العطرية والأزوت الأساسي ضروريين لفعالية في حين أن المجموعة الفينولية غير ضرورية.

#### 5- نزع الحلقات B و C و D

مسكن فعال فموياً فترة تأثيره طويلة كما أن تأثيراته المسببة للقئ والإمساك أقل حدة. كما أن التهدئة والشمق وأعراض الانسحاب أقل حدة. لذلك يعطى المركب إلى مدمني المخدرات كبديل عن المورفين أو الهيروئين بغية فطامهم عنها. لا يوفر ذلك شفاء تام لأن الإدمان يصبح على المتادون ولكنه أقل خطورة على أي حال.

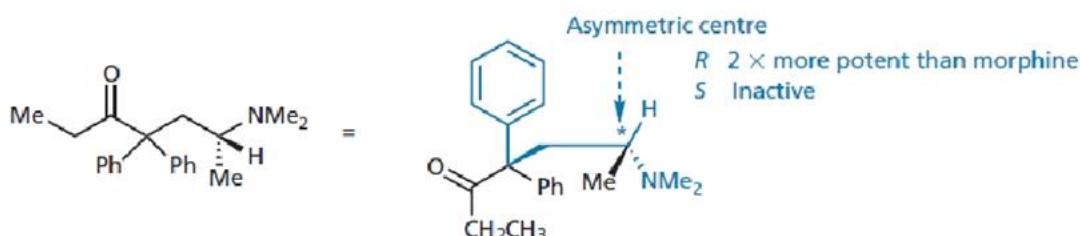
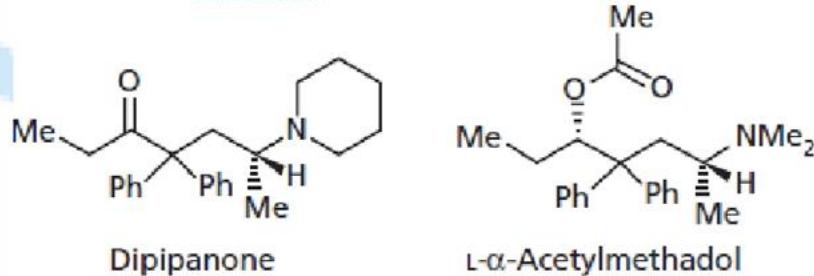


FIGURE 24.18 Methadone.

هو مركب دي فنيل بروبيل أمين يحتوي مركز عدم تناظر وحيد. يملك المصاوغ المرآتي R ضعف فعالية المورفين بينما لا يملك S أي فعالية.

مضاهئات المتادون: dipipanone وهو مسكن ألم فموي والمركب  $\alpha$ -acetyl-methadol ذو المفعول الأطول ويستعمل كمعالجة صائنة للاعتماد على أفيونيات المفعول.

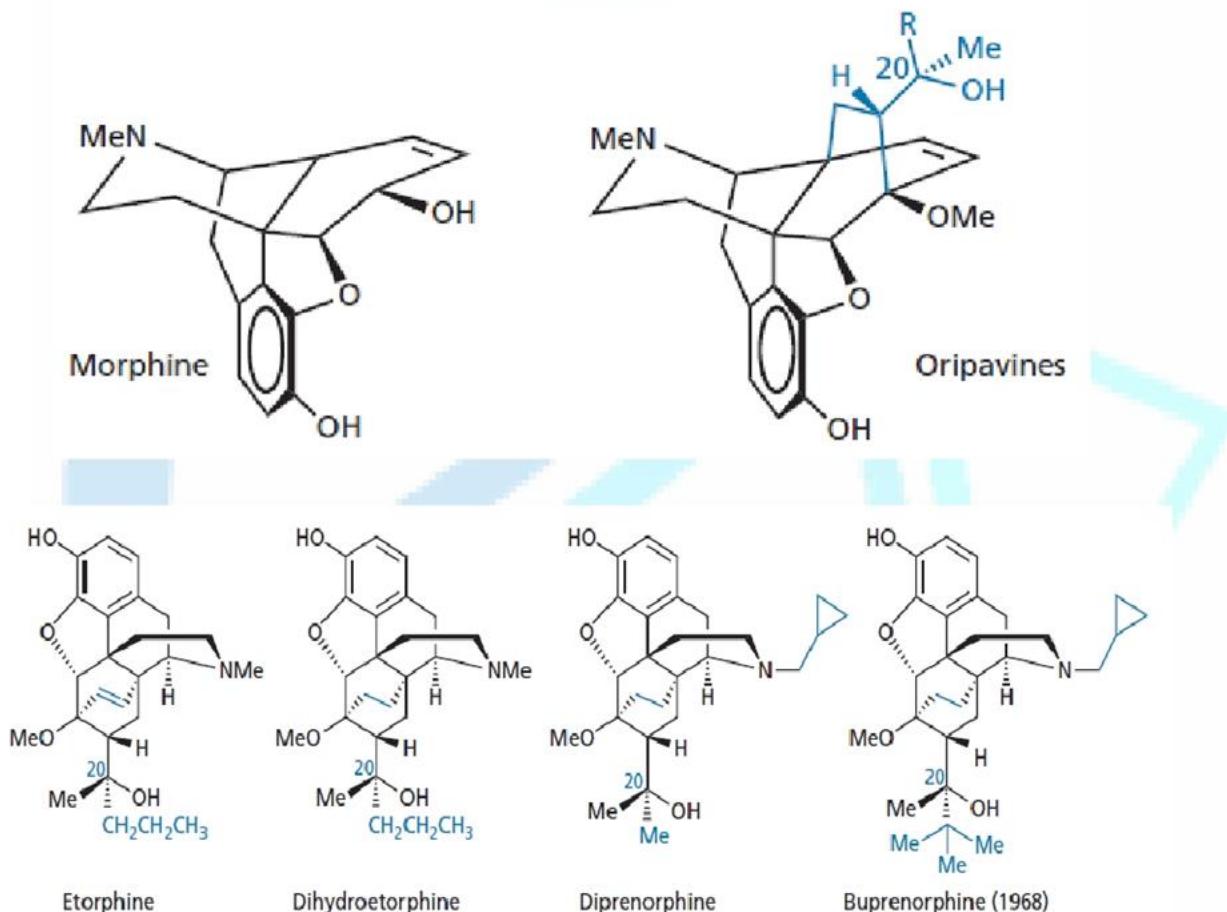


#### 4- تصليب البنية Rigidification

تستعمل استراتيجية التصليب بغية الحد من عدد الهيئات التي يمكن للجزيء أن يتخذها. أي الحفاظ على الهيئة الفعالة تجاه الهدف المرغوب وإزالة الهيئات البديلة التي يمكن أن تنطبق مع أهداف أخرى ويجدر بذلك أن يزيد الفعالية ويسهل الانتقائية ويقلل الآثار الجانبية.

مثال مركبات أورفينول (oripavines) ذات الفعالية الواضحة. يعد إتورفين etorphine ذا فعالية أقوى بـ10000 مرة من المورفين. وذلك لتضaffer ألفته للدم حيت يعبر BBB أسهل من المورفين بـ300 مرة مصحوبة بألفة أعلى بنحو 20 مرة تجاه المستقبلة المسكنة نتيجة تأثيرات الارتباط الأفضل فيما بينهما.

جامعة  
المنارة



**FIGURE 24.21** Etorphine and related structures.

إتورفين بالجرعات الأعلى من المسكنة مفقد للوعي ومهدي كما له هامش مأمونية جيد فيستخدم لشن حركة الحيوانات الكبيرة.

Dihydroetorphine: من أقوى المسكنات على الإطلاق نتج عن إرجاع الرابطة المضاعفة في بنية إتورفين، يستعمل كمسكن ألم ولمعالجة الاعتماد على أفيونيات المفعول.

Diprenorphine: مناهض شديد القوة أقوى من نالورفين بـ100 مرة. لا يتمتع بأي فعالية مسكنة. يمكن استعماله لمعاكسة التأثيرات المسببة للشلل التي يحدثها إيتورفين.

Burpenorphine: ناهض جزئي لميو ومناهض لـ كابا ودلتا. يرتبط ببطء وبقوة ويغادر ببطء.

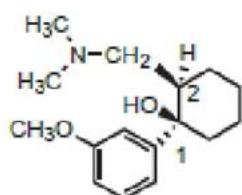
يمتلك فعالية مسكنة مع اختطار ضعيف جدا الحصول إدمان. آمن لأنه ذو تأثير محدود جدا على التنفس. يستعمل في المشافي لمعالجة المرضى المتعافين من الجراحة ومرضى السرطان كما يستعمل كبديل عن المتأدون لفطام مدمني الهبروئين. لا يؤخذ فمويا كما يسببقيء وغثيان.

### مسكنات الألم ثنائية المفعول Dual action analgesic

### الترامادول Tramadol

من عائلة phenylpropylamine

تعود الفعالية المسكنة للألم للترامادول إلى التأثير المتأثر الناتج عن الفعالية الأفيونية للشكل الميمن (مقلد لمستقبلات ميو) والتأثير المثبط لعودة التقاط النواقل العصبية للشكل الميسر.



(1R,2R)-(+)-Tramadol



(1S,2S)-(-)-Tramadol

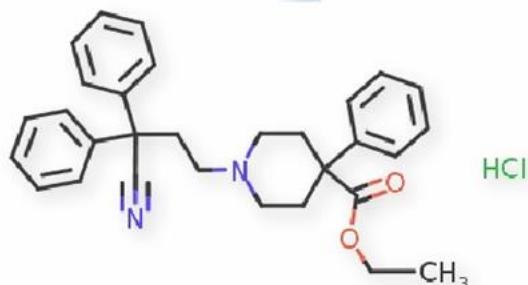
### Tapentadol

#### الأفيونات المستخدمة كمضادات إسهال:

عموماً تسبب كل مقلدات ميو الإمساك إذ أنها تعيق تحرر الأستيل كوليin وبالتالي تثبّط التقلصات الالإرادية للأمعاء، ولكنها لا تستخدم كمضادات إسهال كونها تسبّب الإدمان. لقد تم تطوير مركبات ذات بنية مشتركة بين الميتادون والميبيبريدين وتتّمتع بخصائص مضادة للإسهال مع خطر إدمان أقل، أهمها: الديفينوكسيلات واللوبيراميد.

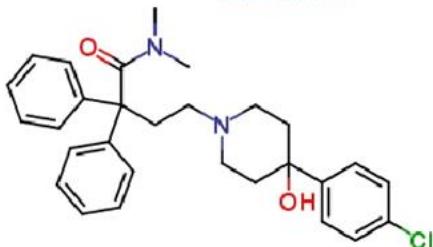
#### - الديفينوكسيلات Diphenoxylate

يستخدم في المعالجة العرضية للإسهال، يستخدم بالمشاركة مع الأتروپين (مما يحسن من الفعالية ويقلل من خطر الإدمان). فعاليته المقلدة الأفيونية ضعيفة.



#### - لوبيراميد Loperamide

آمن لا يسبب تثبيط تنفس أو فعالية مسكنة للألم، لا يسبب الاعتياد، يستخدم لعلاج إسهال المسافرين بجرعة 4 ملغ بداية ثم 2 ملغ بعد كل إسهال بحيث لا يتجاوز 16 ملغ. محب للدسم قليل الاحلال في الماء وبالتالي فإن توافره الحيوي أقل.



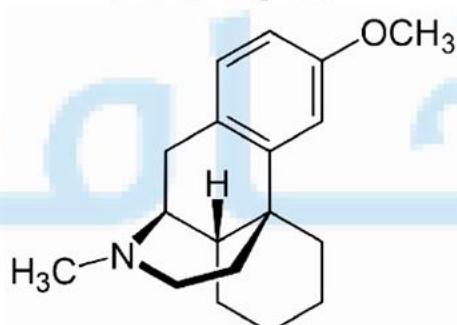
HCl

### الأفيونات المستخدمة كمضادات سعال

تمتلك العديد من المركبات الأفيونية فعالية مضادة للسعال ولكنها لا تنتج بالضرورة عن تفعيل المستقبلات الأفيونية لأنها لا تعاكس بمعاكسات الأفيونات. كذلك فإن علاقة البنية بالتأثير لكل من الفعالities المسكونة للألم والمضادة للسعال ليستا متوازيتين . ومن أهم المركبات المضادة للسعال ذكر الكودين والهيدروكودون التي تستخدم بكثرة بسبب فعاليتها الفموية وقدرتها المنخفضة على التسبب بالاعتياد. الشكل غير المستقلب من الكودين هو المضاد للسعال وهو يؤثر على مستقبلات غير أفيونية أما فيما يتعلق بالهيدروكودون فهو أكثر فعالية من الكودين بثلاث مرات، أكثر تسكينا وتسوبا للاعتياد.

#### الديكستروميتورفان: Dextromorphane

المشتقة الميمين من 1 ميتوкси ليفورفانول، لا يمتلك أي فعالية مسكنة أو مثبطة للتنفس كما أنه لا يسبب الاعتياد ولكنه يحافظ على الفعالية المسكنة المركزية للسعال . ففعاليته أقل من الكودين متوفرا في مجموعة من المستحضرات المضادة للسعال والتي تعطى بدون وصفة طبية.



إذن يمكن تصنيف المسكنات أفيونيات المفعول :

- وفقاً للمصدر كما سبق: طبيعية المنشأ، نصف صناعية، صناعية
- وفقاً لبنيتها الكيميائية وعدد الحلقات:

- Morphine :Pentacyclic
- morphinan :tetracyclic

- pentazocine :tricyclic      ثلاثية
- phenylpiperidine :bicyclic      ثنائية
- ووفقاً لتأثيرها الناهض أو المناهض على المستقبلات الأفيونية كما يلي:

<b>Multicyclic full <math>\mu</math> agonists</b>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Morphine</li> <li>• Codeine</li> <li>• Hydrocodone</li> <li>• Hydromorphone</li> <li>• Levorphanol</li> <li>• Oxycodone</li> <li>• Oxymorphone</li> </ul>
<b>Multicyclic partial <math>\mu</math> agonists</b>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Buprenorphine</li> </ul>
<b>Multicyclic <math>\kappa</math> agonists/<math>\mu</math> antagonists</b>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Butorphanol</li> <li>Nalbuphine</li> <li>• Pentazocine</li> </ul>
<b>Multicyclic opioid antagonists</b>	<ul style="list-style-type: none"> <li>Methylnaltrexone bromide</li> <li>• Nalmefene</li> <li>• Naloxone</li> <li>• Naltrexone</li> </ul>
<b>Flexible full <math>\mu</math> agonists</b>	<ul style="list-style-type: none"> <li>Alfentanil</li> <li>• Fentanyl</li> <li>• Meperidine</li> <li>• Methadone</li> <li>• Remifentanil</li> <li>• Sufentanil</li> </ul>
<b>Dual-action analgesics</b>	<ul style="list-style-type: none"> <li>Tapentadol</li> <li>• Tramadol</li> </ul>
<b>Antidiarrheals</b>	<ul style="list-style-type: none"> <li>Difenoxin</li> <li>• Diphenoxylate</li> <li>• Loperamide</li> </ul>



دُوَّلَةُ  
الْمَنَارَةِ

MANARA UNIVERSITY  
Dr. Nathalie Moussa  
Manara University - Faculty of Pharmacy