

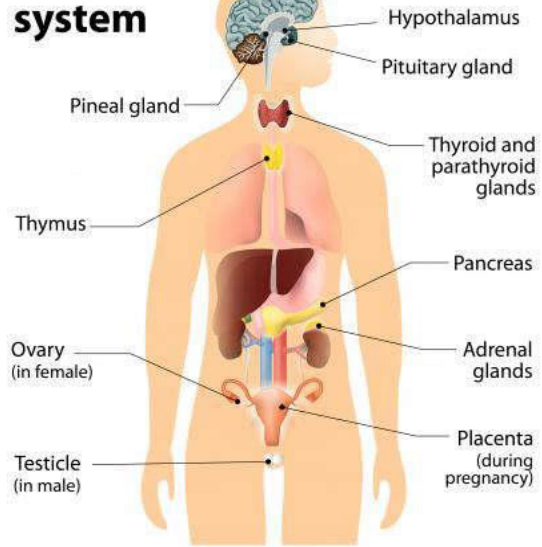
الادوية الهرمونية

Classification of hormones

According to secreting organ:

1. Hypothalamus
2. Pituitary gland
 - Anterior pituitary lobe
 - Posterior pituitary lobe
3. Thyroid
4. Digestive system: Pancreas
5. Adrenal glands
6. Reproductive: Testes & Ovaries

Endocrine system



هرمونات قشر الكظر

HORMONES CORTICOSURRENALES

تقسم هذه الهرمونات الى مجموعتين :

- ١ - هرمونات ذات تأثير جنسي
- ٢ - هرمونات قشر الكظر الحقيقية ويطلق عليها الكورتيكويديدات (Corticoides) أو الكورتيكوستيروئيدات Cortécostéroïdes .

١ - الهرمونات الجنسية Hormones Sexuelles

هي بشكل خاص مشتقات ١٧ - ستيروئيد ذات تأثير جنسي أندروجيني تذكر منها :

Déhydroépiandrosterone	— ده هيدرو ايبي اندروستيرون
Androstène dione	— اندروستنه دي اون
Adrénostérone	— ادرينوستيرون
Androstérone	— اندروستيرون
Ethiocholanone	— ايتيوكولانون

تقوم هذه الهرمونات بتطوير الصفات الجنسية الثانوية عند الذكر ، ويزداد تأثيرها في حالة سرطان قشر الكظر .

يطرح الرجل بالحالة الطبيعية من مشتقات ١٧ - ستيروستيرويد حوالي (١٣) ملغ با ٢٤ ساعة (الثلث يأتي من الخصيتين والثلثان من قشر الكظر) .
أما المرأة فتطرح حوالي (٨) ملغ با ٢٤ ساعة .

Classification of hormones

According to chemical structure:

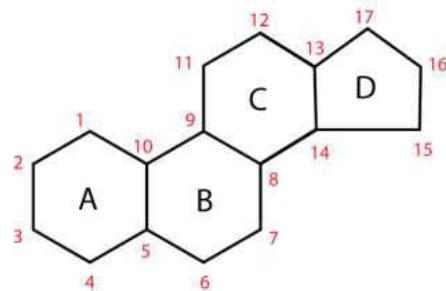
1. **Steroid hormones** are fat-soluble molecules made from cholesterol e.g. estrogens and androgens.
2. **Aromatic amino acid derivatives**, such as epinephrine, are water-soluble molecules derived from amino acids
3. **Peptides or Protein hormones**: These hormones are formed of:
Large polypeptides: e.g. Insulin.
Small polypeptides: e.g. ADH
4. **Fatty acid derivatives**: Prostaglandin (Prostaglandins).

SteroidS

Steroids comprise a group of cyclical organic compounds whose basis is a characteristic arrangement of seventeen carbon atoms in a four ring structure linked together from three 6-carbon rings followed by a 5-carbon ring and an eight-carbon side chain on carbon 17.

These drugs are used primarily in

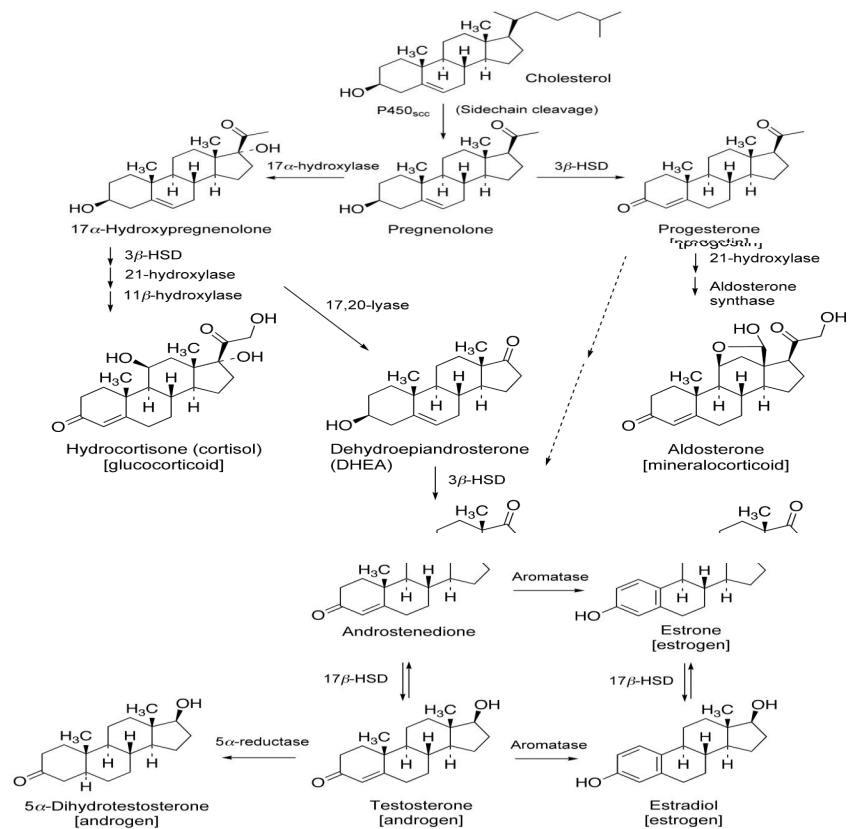
1. Birth Control
2. Hormone-replacement Therapy HRT
3. Inflammatory Conditions
4. Cancer Treatment



STEROID BIOSYNTHESIS

Steroid hormones in mammals are biosynthesized from cholesterol, which in turn is made in vivo from acetyl-coenzyme A (acetyl-CoA) via the **mevalonate pathway**.

Aldosterone and hydrocortisone are biosynthesized from pregnenolone through a series of steps involving hydroxylations at C11, C17, and C21 that convert pregnenolone to hydrocortisone. The 21-hydroxylase is important for the synthesis of both MCs and GC

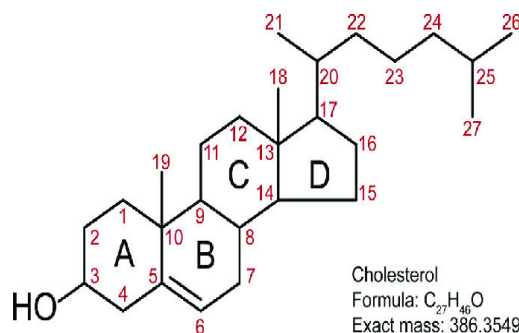
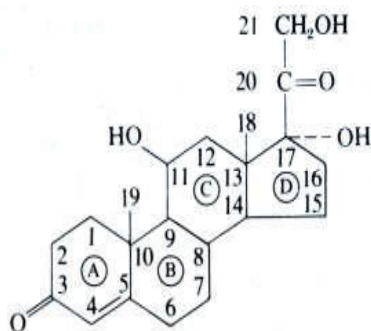


Although humans do obtain approximately 300 mg of cholesterol per day in their diets, a greater amount (about 1 g) is biosynthesized per day.

- Although Steroid Hormones share a common structural foundation, the variations in the structures provide specificity for the unique molecular targets.
- Deficiencies in any of the enzymes cause congenital adrenal hyperplasia.

Cholesterol have a 3- β -hydroxyl, and the branched 8-carbon side-chain at the 17- β position).

- However, there is a chemical nomenclature for each steroid that uniquely denotes the structure for that compound
- Steroid nucleus is the common structure; The keto group in C3, carbonyl group in C20, and the double bond between C4 & C5 are essential for both glucocorticoids & mineralocorticoids

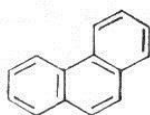


الهرمونات الستيرويدية

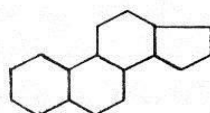
HORMONES STEROIDES

بنية الهيكل العام الاساسي للستيرويدات :

نجد في بنية الستيرويدات كافة هيكلًا عامًا أساسيًا هو فحم هيدروجيني رباعي الحلقات يدعى سيكلوبنتانو بيرهيدرو فيناترين : Gonane أو نواة الغونان Cyclopentano-perhydro phenantrène :



فيناترين

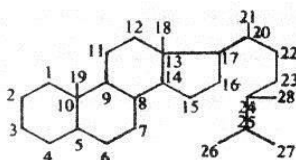


سيكلوبنتانو بيرهيدروفيناترين (غونان)

التسمية :

تسمى الحلقات بالاحرف A ، B ، C ، D ، وترقم القجوم ابتداء من

- الحلقة A



- نجد في معظم المركبات الستيرويدية تنوعين من المتبادلات على نواة العفوان :
- مجموعتي ميثيل ترتبطان على الفحم (١٠) و (١٣) وترقسم على التوالي (١٩) و (١٨) •
 - سلسلة الكيلية جانبية ترتبط على الفحم (١٧) •

التماكب في بنية الستيروئيدات :

١) مراكز عدم التناظر :

توجد مراكز عدم التناظر في مستوى كل الفحم غير المتناظرة Asymétriques ففي نواة العفوان نجد نوعين من هذه الفحم :

أ — فحوما مشتركة بين حلقتين وهي الفحم (٥) ، (١٠) بين حلقتي B/A و (٨) ، (٩) بين حلقتي C/B و (١٣) ، (١٤) بين حلقتي D/C .
ان هذه الفحم الستة غير متناظرة بطبيعتها، وان متبادلات ذرات الهيدروجين المرتبطة معها لا تقدم أي مصدر آخر للتماكب •

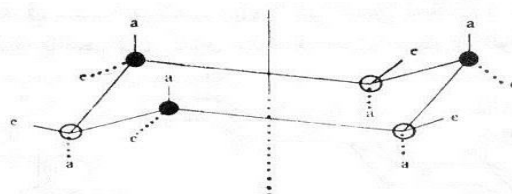
ب — فحوما لا تنتسب الا الى حلقة واحدة وهي : (١) ، (٢) ، (٣) ، (٤) ، (٦) ، (٧) ، (١١) ، (١٢) ، (١٥) ، (١٦) ، (١٧) • تنتسب هذه الفحم في نواة العفوان الى مجموعة - CH₂ - وان كل تبادل يجري مع احدى ذرتي الهيدروجين يجعل من الفحم مركزا غير متناظر — CH —
R

للتماكب وبالتالي فانه يوجد لكل فحم غير متناظر مركبان تماكبان فراغيا •

٢) الرموز المستعملة في تمييز التماكب :

تتكون بنية الستيروئيدات من التحام عدة حلقات Polycyclane تأخذ شكلا فراغيا يدعى بالمستوى الفراغي الوسطي • يتحدد كل تماكب (زمير) منها بواسطة التوضعات الفراغية للمتبادلات التي يحملها بالنسبة الى هذا المستوى الفراغي الوسطي :

- ١ — في البنية المنشورة يكون توضع المتبادلات :
- ١ — تحت المستوى الوسطي : يطلق عليها بالمتبادلات α (الفا) . يرمز لارتباطها مع الفحم بخط منقط (•••••) أو يرمز للفحم الذي يحملها بحلقة مفرغة (٥) •
- ٢ — فوق المستوى الوسطي : يطلق عليها بالمتبادلات β (بيتا) ويرمز لارتباطها مع الفحم بخط مستقيم (—) أو يرمز للفحم بحلقة مشبعة (●) •
- ٣ — غير معروفة : يرمز لارتباطها مع الفحم بالحرف γ (زيتا) أو بخط حلزوني •



ب — في التسمية المكتوبة :

تحدد نوعية توضع المتبادلات فيوضع α أو β أو γ أمام رقم الفحم المتبادل • مثال : اندروستان دي اول — ٣ β ، ١٧ α

٢) التوضع الفراغي للستيروئيدات :

يتحدد التماكب الفراغي لبنية الستيروئيدات حسب التحام الحلقات :

- ١ — تأخذ الحلقات A ، B ، C شكل الكرسي Chaise وتأخذ شكل ١ كرسى عند وجود رابط مضاعف •
- ٢ — تلتحم الحلقتان B و C مع بعضهما بوضع مفروق Transe .
- ٣ — تلتحم الحلقتان C و D مع بعضهما بوضع مفروق Transe .
- ٤ — يمكن أن تلتحم الحلقتان A و B مع بعضهما بوضع Transe .

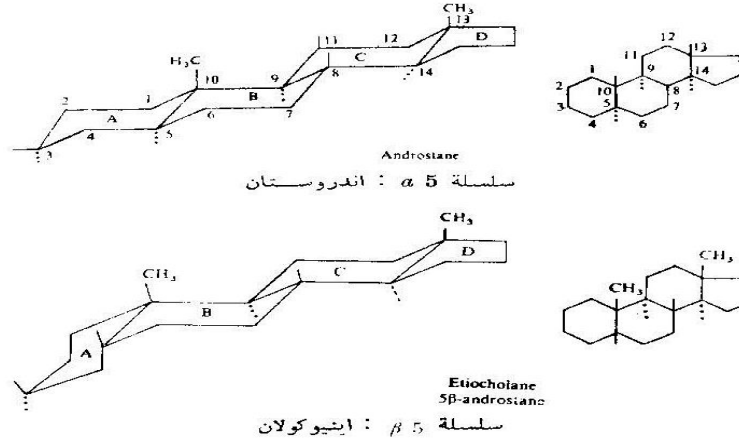
أو مقرون Cis • وهذا مما يؤدي الى وجود سلسلتين رئيسيتين :

– التحام مقرون Cis :

يوجد في سلسلة المركبات الطبيعية التي تسمى بسلسلة α 5 لان الهيدروجين المرتبط بالفحم رقم (5) يكون متوضعا فوق المستوى الوسطي •

– التحام مفروق Transe :

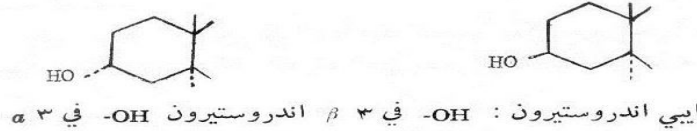
يوجد في سلسلة مركبات Allo التي تسمى بسلسلة β 5 لان الهيدروجين المرتبط بالفحم (5) يكون متوضعا تحت المستوى الوسطي :



⚡ التماكب « épi » ايبي :

يطلق هذا التعبير (épi) لتحديد الماكبات (التزمراء) غير الطبيعية ، التي

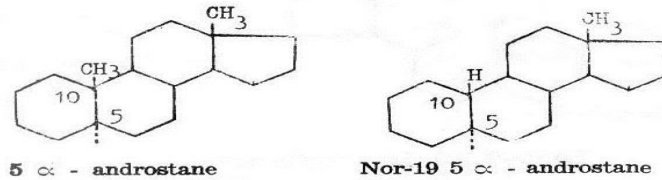
تختلف عن الماكب (الزمير) الطبيعي بالوضع الفراغي لاحد المتبادلات (بشكل عام OH -) على فحم لا ينتسب الا الى حلقة واحدة :



⚡ التسمية : NOR (نور ستروئيد) :

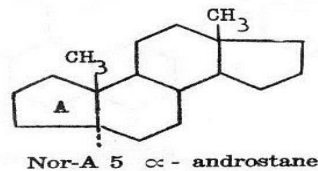
تشير السابقة Nor الى حذف مجموعة (- CH₂ -) وهذا يعني :
– اما حذف مجموعة ميثيل (- CH₃) واستبدال ذرة هيدروجين (H) بها ، ويعبر عن ذلك بذكر اسم الفحم الهيدروجيني مسبقا بكلمة Nor ورقم الفحم المحذوف •

مثال :



– أو حذف مجموعة (- CH₂ -) من احدى الحلقات ، ويعبر عن ذلك بذكر اسم الفحم الهيدروجيني مسبقا بكلمة Nor والحرف الذي يدل على الحلقة •

مثال :



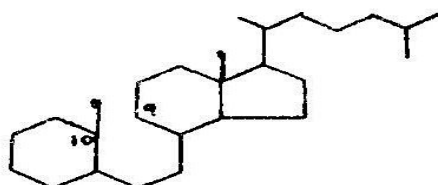
٦ - التسمية Homo :

تعني السابقة Homo توسيع الحلقة بإضافة مجموعة (- CH₂ -) إلى بنية هذه الحلقة .
يعبر عن هذا التعديل في البنية عند التسمية بذكر اسم الفحم الهيدروجيني مسبقا بكلمة Homo أمام الحرف الذي يشير إلى الحلقة الموسعة .

Seco - stéroides

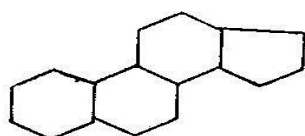
٧ - التسمية Seco

تعني السابقة Seco انفتاح إحدى الحلقات في بنية المركب الستيرويدي .
ويعبر عن هذا التعديل في البنية بذكر رقمي الفحمين اللذين حدث بينهما انفتاح الرابط ، وفي هذه الحالة يجب المحافظة على ترقيم الفحم بشكل ظاهر لهذا المركب .

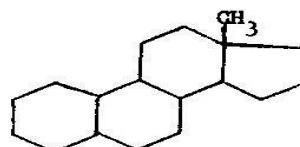


Seco-9,10 5α-cholestane

الفحوم الهيدروجينية الستيرويدية الرئيسة

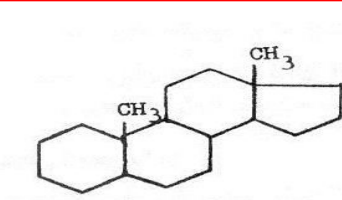


CONANE غبونان

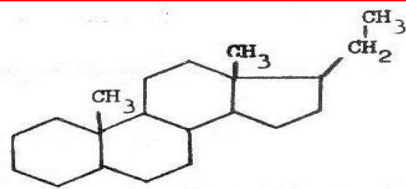


ESTRANE إيستران

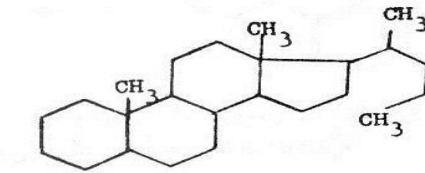
Steroidal compound	R1	R2	R3	Extra C atoms
Estrane	H	CH ₃	H	
Androstane	CH ₃	CH ₃	H	
Pregnane	CH ₃	CH ₃	C ₂ H ₅	2
Cholane	CH ₃	CH ₃	CH(CH ₃)-C ₃ H ₇	5
Cholestane	CH ₃	CH ₃	CH(CH ₃)-C ₄ H ₇ (CH ₃) ₂	8
Ergostane	CH ₃	CH ₃	CH(CH ₃)-C ₃ H ₅ (CH ₃)-CH(CH ₃) ₂	9



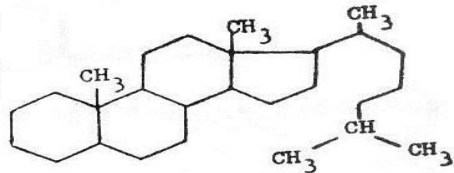
ANDROSTANE اندروستان



PREGNANE بريغنان



CHOLANE كولان



CHOLESTANE كولستان

البنية العامة للهرمونات الستيرويدية :

تتكون بنية الهرمونات الستيرويدية الطبيعية من الهيكل العام الاساسي رباعي الحلقات الذي يحوي متبادلات عديدة :

١ - على الفحم - (٣) :

مجموعة وظيفية أوكسجينية (سيتونية أو وظيفية هيدروكسيلية غولية ، أو وظيفية هيدروكسيلية فينولية) .

٢ - على الفحم - (١٧) :

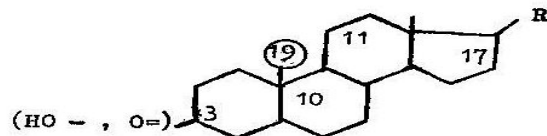
- سلسلة فحمية مؤلفة من فحمين وتدعى النواة المتشكلة عندئذ نواة بريغنان Pregnane .

- مجموعة وظيفية أوكسجينية .

- يمكن في بعض المركبات الستيرويدية أن نجد السلسلة الفحمية السابقة والوظيفة الأوكسجينية معا .

٣ - على الفحم (١١) :

توجد في أغلب الاحيان وظيفية أوكسجينية (CO - أو -OH أو -OH + R) .



لا تحتوي الايستروجينات الطبيعية على مجموعة ميثيل رقم (١٩) وكذلك بعض المركبات نصف الاصطناعية .

الاستحصا :

يتم استحصا الهرمونات الستيرويدية بطرق عديدة :

١ - الاستخلاص Extraction .

لا توجد الهرمونات الستيرويدية الا بكمية ضئيلة جدا في أعضاء الجسم وسوائله . وان استحصاها بعملية الاستخلاص يكلف كثيرا (باستثناء بعض الايستروجينات التي تم استحصاها قديما بهذه الطريقة) .

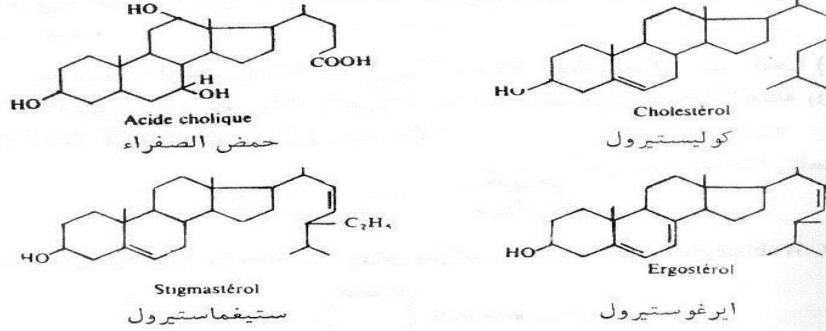
٢ - الاصطناع Synthèse :

رغم أنه قد تم الحصول على معظمها بطرق الاصطناع الكيميائي ، إلا أن الاصطناع التام لم يتم في الصناعة الا في السنوات الاخيرة ، ولعدد قليل من الهرمونات الستيرويدية .

٢ - الاصطناع النصفى Hémisynthèse :

يتم ذلك باستخدام بعض المواد الطبيعية ذات البنية الستيرويدية كمواد أولية في عملية الاستحصل كالستيروولات ، الحموض الصفراوية والسابوجينينات .

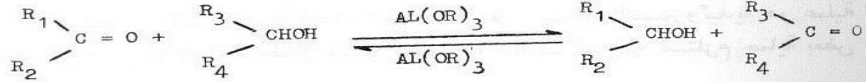
بعض المواد الأولية الطبيعية المستعملة في الاصطناع النصفى



أهم التفاعلات الكيميائية المستخدمة في الاصطناع النصفى

١ - تفاعل أوبيناور Oppenaur :

يعد تفاعل أوبيناور حالة خاصة من تفاعل Meer Wein-Verley-Ponndorff وهو عملية تحول قلوب بين مشتق كاربونيلي $\text{C}=\text{O}$ ومشتق غولي $\text{C}-\text{OH}$.
تجرى بوجود ايزوبوتيلات أو ايزوبروبيلات الالومنيوم :



يستعمل أحد المشتقات السابقة بكثرة لازاحة التفاعل بالاتجاه المرغوب فيه .

عندما نرجع مشتقا كاربونيليا الى مشتق غولي يطلق على التفاعل اسم تفاعل M-V.P . وعندما تؤكسد مشتقا غوليا الى مشتق كاربونيلي يطلق على التفاعل اسم Oppenaur . يستعمل التفاعل الاخير في استحصل الستيرويدات (يستعمل دائما السيكلو هكزانون بكثرة لازاحة التفاعل) ويمتاز هذا التفاعل بأنه تفاعل انتقائي او نوعي ، بحيث أنه لا يؤثر في الوظائف الاخرى القابلة للاكسدة مثل الرابط المضاعف .

يجرى هذا التفاعل بشكل خاص في أكسدة الوظيفة الغولية على الفحم (٣) في الحلقة (A) ، و يترافق ذلك بانتقال الرابط المضاعف الموجود على الحلقة (B) في (٥ - ٦) الى الحلقة A في (٤ - ٥) :



٢ - ادخال ذرة بروم بواسطة N برومو سوكسينيميد (تفاعل Wohlziegler)



ان ادخال ذرة بروم بواسطة مركب N برومو سوكسينيميد هو تفاعل نوعي وخاص بادخال ذرة بروم بصورة انتقائية على فحم بوضع α (الفا) بالنسبة لرابط مضاعف (نموذج الليل) :



٢ - تفاعلات ميكرو بيولوجية :

ان تحقيق التفاعلات الكيميائية في نقطة معينة بالبنية الستيرويدية هو عملية صعبة في بعض الاحيان ، فضلا عن كونها تفاعلات قوية تستلزم حماية بعض

الوظائف الأخرى الموجودة على البنية • بعكس ذلك فإن التفاعلات بالطرق
الجرثومية الحيوية (تفاعلات خمائية) سهلة وهي في أغلب الأحيان انتقائية
(مركز التفاعل والتوضعات α , β) وسريعة التحقيق • إلا أن هذه التفاعلات
تبقى محدودة وهي بشكل أساسي تفاعلات أكسدة - ارجاع Oxydo - Réduction
مثل :

- أكسدة وظيفه غولية ثانوية الى سيتونية •
 - نزع جزيء ماء مع تكوين رابط مضاعف •
 - ادخال مجموعة (OH -) .
 - تكوين جسر أوكسجيني (époxide)
- تستلزم هذه التفاعلات الخمائية الحصول على سلاسة جرثومية دقيقة حتى
يتحقق التفاعل بشكل انتقائي •

There are Five general groups of Steroid Hormones :

1. Estrogens
2. Progestins
3. Androgens
4. Glucocorticoids GCs
5. Mineralocorticoids MCs

الايستروجينات

ESTROGENES

١ - الايستروجينات الطبيعية

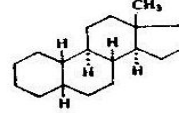
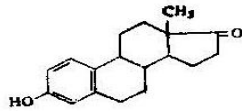
Oestrogène Naturels

التعريف :

هي هرمونات يفرزها مبيض Ovaire الثدييات حيث تفرز من جريب
دوغراف Follicule de Degraaf في مرحلة النضج ، وتفرز أيضا من قبل المشيمة
Placenta • ان هذه الهرمونات ليست هرمونات جنسية مؤثرة بالمعنى المطلق فهي
توجد أيضا لدى الذكر (بول الحصان) •

البنية العامة :

تشتق الايستروجينات من الفحم الهيدروجيني المشبع: الايستران Estrane .
بما أن الحلقة (A) في بنية الايستروجينات الطبيعية حلقة عطرية ، فهي اذن مشتقة
من بنية Estratriène - 1, 3, 5 (10) وتحمل دائما وظيفتين أوكسجينيتين ، الاولى
على الفحم (١٧) والثانية (OH) على الفحم (٣) التي تشكل الوظيفة الفينولية ،
ومن هنا فقد سميت الايستروجينات قديما بالايستروجينات الفينولية :



Hydroxy-3 Estratriène - 1, 3, 5 (10) one-17 Estrane

١ - الايستروجينات الطبيعية OESTROGENES NATURELS

١ - الايسترون Estrone أو الفوليكون Folliculine :

يحمل وظيفة سيتونية على الفحم (١٧) •

٢ - الايستراديول Estradiol أو الذي هيدروفوليكون Dihydrofolliculine :

يحمل وظيفة غولية ثانوية على الفحم (١٧) •

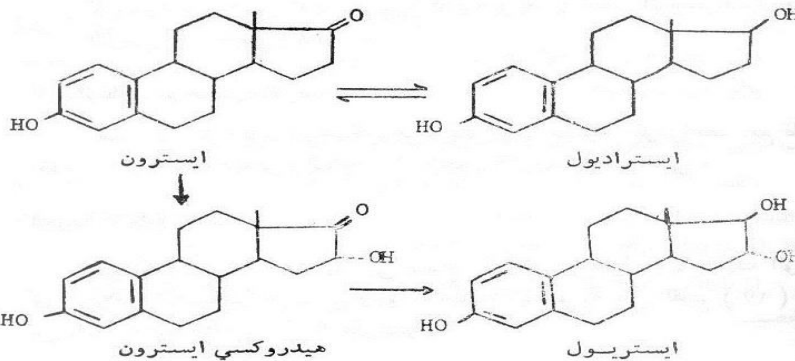
وهو الهرمون الايستروجيني الذي يتواجد بتوازن قلوب مع الايسترون في
العضوية •

٣ - الايستريل Estroil :

يحمل وظيفتي (OH) غوليتين في β 17 و α 16 وهو يمثل الشكل الذي
ينطرح به الهرمون السابق •

٤ - الهيدروكسي ايسترون Hydroxy estrone

يحمل وظيفة سيتونية في (١٧) ووظيفة OH في α 16 وهو مركب وسطي
بين الايسترون والايستراديول :



الصفات العامة للإسترايول .

الفيزيائية :

مسحوق عديم اللون والرائحة ، لا ينحل في الماء ، قليل الانحلال بالمذيبات العضوية ، يحرف الضوء المستقطب نحو اليمين .

الكيميائية :

١ - خواص الوظيفة الفينولية :

يكتسب الإسترايول بوجود هذه الوظيفة خواص :
الانحلال بالقلويات ، واعطاء الايسترات واعطاء تفاعلات الفينولات .

٢ - خواص الوظيفة الغولية :

— يتحول الإسترايول بأكسدة الوظيفة الغولية الى الايسترون .
— يعطي الايسترايول كذلك ايسترات ، والايسترات الناتجة هي أكثر ثباتا من ايسترات الوظيفة الفينولية ، وينتج عن ذلك أن الحلقة الجزئية للإيسترايول ثنائي الايستر في (٣) و (١٧) تعطي الايسترايول وحيد الايستر على الفحم (١٧) .

٣ - التفاعل مع حمض الكبريت :

يعطي الايسترايول مع حمض الكبريت المركز محلولاً بلوناً أخضر مع فلورة خضراء ، وإذا مدد المحلول الناتج بالماء يتحول اللون الى البرتقالي .

الصفات العامة للإيسترون :

هي الصفات العامة نفسها التي يتمتع بها الايسترايول والاختلاف الوحيد في الخواص الكيميائية يعود الى وجود الوظيفة السيئوية على الفحم (١٧) بدلا من الوظيفة الغولية في بنية الايسترايول .

الخواص الكيميائية :

- ١ — يعطي الايسترون بالهدرجة الايسترايول .
 - ٢ — يعطي ايسترات وحيدة الايستر على الفحم (٣) .
 - ٣ — يعطي تفاعلات السيئونات على الفحم (١٧) (اوكسيم ، سمي كاربازون) .
 - ٤ — يعطي الايسترون تفاعل زيميرمان Zimmermann : يذاب الايسترون في الخلون ويعالج بمحلول ميتا دي تروبنزين في وسط قلوي فيعطي لونا بنفسجيا . ان هذا التفاعل ليس وصفاً للإيسترون ، انما تعطيه المشتقات السيئوية كافة التي تحمل المجموعة ($-\text{CO}-\text{CH}_3$) .
- يكشف عن وجود الايسترون في الايسترايول بواسطة هذا التفاعل وذلك بالمقارنة مع محلول عياري .

التأثير الفيزيولوجي للإيستروجينات

١ - تأثير ايستروجيني Action œstrogène

ويظهر هذا التأثير على :

— الجهاز التناسلي للأنثى : حيث تنظم الايستروجينات تطور الدورة الطمثية وظهورها . ويؤدي اعطاؤها عند الأنثى مستأصلة المبيض الى احداث مايسمى بالوداق Oestrus .

٢ - تأثير مضاد للهرمون الذكر Action antiandrogène

تنقص الايستروجينات افراز الهرمون المنشط للفوليكولين (F. S. H.) Hormone folliculo-stimulante وتزيد افراز الهرمون المنشط للوتين Hormone lutéo-stimulante (L.H.) من الغدة النخامية Hypophyse .
ان انقاص افراز ال (F. S. H.) يؤدي لدى الذكر الى تثبيط عمل الخصية .

٣ - تتمتع الایستروجينات بخاصة **مكونة للمواد المخاطية** (mucifiantes) بالاعشية épithéliums في الجهاز التناسلي عند الانثى .

٤ - تأثير استقلابي Action métabolique

تساعد الایستروجينات على تثبيت الكالسيوم في العظام (حظر الاستعمال عند الاطفال) وتنقص تركيز الكوليسترول في الدم Hypocholestérolémiant فلها تأثير مضاد للتصلب العصيدي Anti athéromateuse .

الاستعمال الدوائي :

عند المرأة :

توصف الایستروجينات في جميع حالات نقص الهرمونات الجريبة Hypofolliculines : انقطاع الطمث (الضهى) Aménorrhées ، نقص الطمث Hypoménorrhées ، اضطرابات سن الایاس Menopause ، خطر الاجهاض ، وعند النساء ذوات المبيض المستأصل Ovairectomie وفي بعض حالات العقم .

عند الرجل :

توصف الایستروجينات عند الذكور عندما يجب ان يوقف عمل الخصيتين في حالة سرطان البروستات والتهاب الخصية وهذا ما يطلق عليه بالخصاء الدوائي castration médicamenteuse

الاشكال المستعملة والمقادير :

الایسترون والایسترايول :

يستعملان بشكلهما العادي أو بشكل ایسترات مثل : بنزوات الایسترون ، بنزوات - ٣ ایسترايول ، مضاعف بروبونات الایسترايول .
ان فعالية هذين الهرمونين عن طريق الفم غير مؤكدة (يتأكسد الایسترايول جزئيا في الامعاء الى الایسترون ويتخرب بسرعة في الكبد) . أما الفعالية عن

طريق الحقن فهي سريعة الزوال ، لهذا يفضل اعطاؤها بشكل ایسترات لانها تقاوم تأثيرا الاكسدة بصورة أكبر .

تختلف الفعالية من مركب الى آخر وهي بشكل نسبي كمايلي :

ایستريول : ١

ایسترون : ١٠٠

ایسترايول : ١٠٠٠

اما في المداواة فيستعمل منها الایسترايول بطريق الفم ، ويعطى بمقدار (٠.٥ - ١) ملغ في اليوم بشكل محلول غولي . أما عن طريق الحقن العضلي فتستعمل الایسترات بشكل محلول زيتي بمقدار (١ - ٥) ملغ في اليوم .

تعطى ايضا باشكل مديدة التأثير (١٥ يوما) مثل هكزا هيدرو بنزوات - ٣ ایسترايول : Hexahydrobenzoate -3 d'estradiol-Retard

الایستريول والهيدروكسي - ١٦ الفا ایسترون :

يعد هذان المركبان من نواتج استقلاب الایسترون ولا يبدیان الا فعالية ایستروجينية ضعيفة جدا . وبالمقابل فانهما يؤثران في الجهاز التناسلي الخارجي لدى الانثى كمرکبين منميين بشكل نوعي . حيث يقومان بدور مولد للمواد المخاطية للمهبل ولعنق الرحم ، أي انهما يحرضان على زيادة انتاج المواد المخاطية مع تعديل في درجة حموضة (pH) الوسط ، فدورهما ايجابي في المحافظة على المكونات الطبيعية المهبلية .

يستعملان عند المرأة في معالجة اضطرابات التغذية المهبلية - الرحمية في بعض حالات العقم والتهاب الفرج الناتج عن نقص المفرزات .

يعطى الایستريول بمقدار (٠.٥ - ١.٥) ملغ في اليوم ، ويعطى الهيدروكسي ایسترون بشكل ایستر ثنائي الخلات (Colpromon) بمقدار (٠.١ - ٠.٦) ملغ في اليوم .

٢ - مشتقات الايستروجينات الطبيعية

Dérivés des Oestrogène Naturels

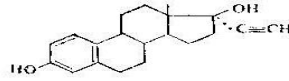
ان التعديلات الكيميائية التي أجريت على بنية الايستروجينات الطبيعية كانت تهدف للحصول على :

- مركبات تكون فعالة عن طريق الفم
- مركبات يكون فيها التأثير الايستروجيني ضعيفا أو معدوما بحيث يمكن استعمالها للاستفادة من تأثيراتها الاخرى
- فالتأثير الايستروجيني يكون عائقا كبيرا عندما يراد معالجة الذكر (التهاب أو سرطان البروستات) وكذلك عندما يراد معالجة المرأة في بعض الحالات ، حيث يؤدي اعطاء الايستروجينات الى الاثر الى خلل في توازن الهرمونات التي تنظم الدورة الطمثية وبالتالي الى حدوث نزف دم رحمي مما يؤدي الى ايقاف المعالجة بهذه الايستروجينات

المشتقات الرئيسية

ايتينيل ايستراديول ETHYNYLESTRADIOL

يشتق من الايستراديول بادخال مجموعة ايتينيل $-C \equiv CH$ éthynyle (على الفحم ≈ 17 :



الاستحصال : يستحصل بتأثير الاستيلين على الايسترون بوجود البوتاس والنشادر السائل :



الصفات :

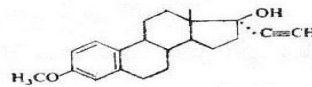
مسحوق مبلور أبيض أو أبيض مصفر ، لا ينحل في الماء ، ينحل في المحاليل العضوية ، ينحل في القلويات ، يعطي مع حمض الكبريت المركز لونا أحمر برتقاليا ، وعند التمديد بالماء يتشكل راسب أحمر . (الايسترون والايستراديول لا يعطيان هذا التفاعل)

الاستعمال :

ان ادخال جذر الايتينيل على الفحم (١٧) في بنية الايستراديول يسمح باستعماله عن طريق الفم ويقوي الفعالية الايستروجينية بنسبة كبيرة (الايتينيل ايستراديول أقوى مركب ايستروجيني معروف)

يستعمل بشكل مضغوطات بمقدار (١٠ - ٥٠٠) ميكروغرام (٠.١ - ٥٠.٠) ملغ باليوم ويسبب في بعض الحالات اضطرابات معدية ونزف دم في الرحم

ميسترانول MESTRANOL



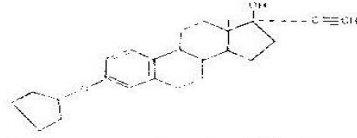
ether méthylique
de l'éthynyl-17 α oestradiol

- وهو الاثير الميثيلي على الفحم (٣) للمركب السابق
- يستعمل عادة بالمشاركة مع مانعات الحمل contraceptive المستهلكة عن طريق الفم
- يتمتع الميسترانول بتأثير مشابه لتأثير الايستراديول ولكنه أقوى منه ويعطى عن طريق الفم
- يستعمل في اضطرابات الدورة الطمثية ويعطى بمقدار (١٠٠) ميكروغرام بالمشاركة مع بعض الايستروجينات

يستعمل الميسترانول مع موانع الحمل المتناولة عن طريق الفم بالمشاركة مع البروجيستيروجينات مثل ثنائي خلات الايتنديول Ethyndiol والنورايستيرون والنورايستيودرل .

يسبب استعماله بعض الاعراض الجانبية التي يسببها الايستراديول وموانع الحمل . يجب أن يستعمل بحذر لدى اللواتي لديهن قصور كبدي .

كينيسترول Quinestrol

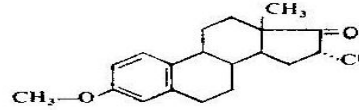


وهو ايتير السيكلوبنتيل لمركب ايتينيل - ١٧ الفا ايستراديول .

يستعمل الكينيسترول كما جاء في استعمال الايستراديول علما بأن تأثيره يدوم فترة أطول ويستعمل عن طريق الفم .

يستعمل عادة بالمشاركة مع موانع الحمل التي تعطى عن طريق الفم .

ميثيل كلورو ايسترون METHYL CHLOROESTRONE



وهو الايتير الميثيلي للكلور α ١٦ ايسترون .

ان الفعالية الايستروجينية لهذا المركب خفيفة جدا ولا تظهر تأثيراتها

بالمقادير المستعملة في المداواة . بالمقابل فان الفعالية الخافضة للكوليسترول بالدم تبقى نفسها كما هي في الايستروجينات الطبيعية .

يستعمل خافضا للكوليسترول في الوقاية والعلاج من الاحتشاء Infarctus القلبي ، ويعطى وسطيا بمقدار (٢) ملغ يوميا بطريق الفم .

٣ - الايستروجينات الاصطناعية

OESTROGENES DE SYNTHESE

ان دراسة علاقة البنية - التأثير لمركبات الايستروجينات قد أدت الى الحصول على عدد كبير من المركبات الاصطناعية . تستخدم ، الآن في المداواة ، بعض هذه المركبات اذ انها تفضل على المركبات الطبيعية لانها ذات فعالية أقوى بشكل عام وان تخريبها في الكبد أبطأ وهذا مما يسمح باعطائها عن طريق الفم .

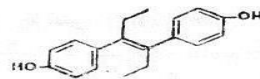
تشتمل الايستروجينات الاصطناعية على :

١ - مشتقات الستيلبن Stilbene .

٢ - مشتقات تري فينيل ايتيلن Triphényléthylène .

١ - مشتقات الستيلبن Stilbene

ستيلبيسترول Diethylstilboestrol = Stilboestrol
(Distilbene)

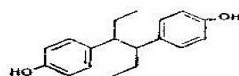


ستيلبيسترول (مفروق)

التركيب : مضاعف [(هيدروكسي - ٤ فينيل) - ٣ ، ٤] هكزين - ٣ .

ان الشكل المفروق Transe هو المركب الفعال والمستعمل في المداواة
وليس الشكل المقرون Cis .

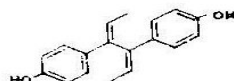
هكزانوسترول Hexanoestrol = Hexanoestrol
(cycloestrol) (Malun)



التركيب :

- مضاعف (هيدروكسي - ٤ فينيل) - ٣ ، ٤ هكزان
- يستحصل عليه بدرجة الستيلبيسترول في مستوى الرابط المضاعف .

دي نينسترول Diénoestrol (Cycladiène)



التركيب :

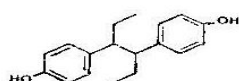
- مضاعف [(دي هيدروكسي - ٤ فينيل) - ٣ ، ٤ هكزاديين - ٢ ، ٤]
- الصفات العامة :** مساحيق مبلورة عديمة اللون والرائحة ، لا تنحل في الماء ، قليلة الانحلال في الفول ، تنحل في الديوكسان .
- الفيزيائية :** ان وجود وظيفتي (OH) فينوليتين يجعل منها مركبات تنحل في المحاليل القلوية . وتعطي بالاسترة مشتقات ثنائية الايستر .

الكيميائية :

يمكن تمييزها بالتفاعلات الملونة المختلفة مع حمض الكبريت المركز ثم

ان الشكل المفروق Transe هو المركب الفعال والمستعمل في المداواة
وليس الشكل المقرون Cis .

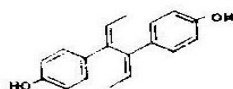
هكزانوسترول Hexanoestrol = Hexanoestrol
(cycloestrol) (Malun)



التركيب :

- مضاعف (هيدروكسي - ٤ فينيل) - ٣ ، ٤ هكزان
- يستحصل عليه بدرجة الستيلبيسترول في مستوى الرابط المضاعف .

دي نينسترول Diénoestrol (Cycladiène)

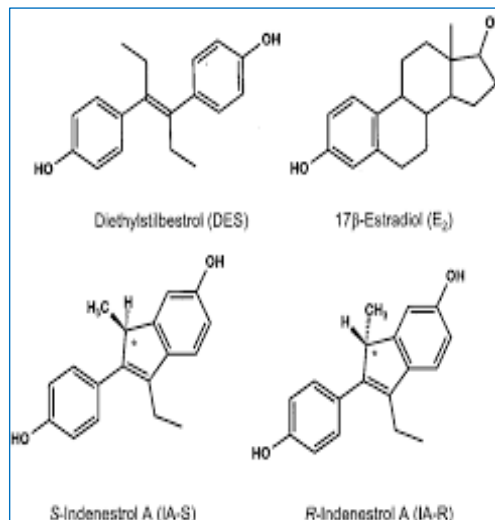
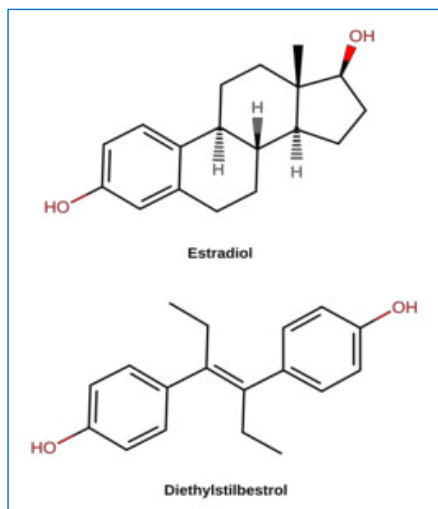


التركيب :

- مضاعف [(دي هيدروكسي - ٤ فينيل) - ٣ ، ٤ هكزاديين - ٢ ، ٤]
- الصفات العامة :** مساحيق مبلورة عديمة اللون والرائحة ، لا تنحل في الماء ، قليلة الانحلال في الفول ، تنحل في الديوكسان .
- الفيزيائية :** ان وجود وظيفتي (OH) فينوليتين يجعل منها مركبات تنحل في المحاليل القلوية . وتعطي بالاسترة مشتقات ثنائية الايستر .

الكيميائية :

يمكن تمييزها بالتفاعلات الملونة المختلفة مع حمض الكبريت المركز ثم



بالتמיד بالماء أو بمعالجة محلولها الغولي مع حمض كلور الماء والقانيلين كما هو مبين في الجدول التالي :

التفاعل	ستيلبسترو	هكرانوسترو	دي ثينسترو
مع حمض الكبريت المركز	لون برتقالي اصفر أو اصفر يزول بالتמיד بالماء	—	اصفر وردي
مع حمض كلور الماء والقانيلين	—	—	ازرق لا يزول عند التמיד بالماء ، ولكنه يزول باضافة قلوي

المعايرة : تعابر هذه المركبات بتحويلها الى مشتقات ثنائية الايستر بالغليان مع بلاماء حمض الخل في البيريدين • ثم التמיד بالماء فيرسب المشتق ثنائي الايستر حيث يفصل ويوزن •

الاستعمال :

تتمتع هذه الايستروجينات الاصطناعية المشتقة من الستيرون بالتأثيرات الدوائية للايستروجينات الطبيعية ، وتتميز عنها بإمكانية اعطائها عن طريق الفم • ان مركب الستيلبيسترو هو المركب الاقوى فعالية من بين هذه المركبات الثلاثة ، ولكنه أقل هذه المركبات تحسلا في العضوية الحية حيث يسبب :

— اضطرابات هضمية (غثيانا ، حروقا معدية) ومن هنا يجب أن يعطى في أثناء تناول وجبات الطعام • ويجب أن تكون الفترة ما بين تناول الجرعات طويلة نسبيا (صباحا ثم مساء) •

— اذا استعمل بكمية زائدة على المقدار الدوائي أو اذا استعمل لمدة طويلة عند الذكر فانه يؤدي الى ظهور مظاهر التأنيث •

أما الذي ثينسترو فان فعاليته الايستروجينية أقل من المركبين الآخرين بينما

يبدى فعالية ثانوية هي تثبيط الفص الامامي من الغدة النخامية بشكل أقوى منهما .

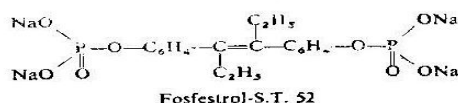
اما الاستعمالات العامة لهذه المركبات فهي :

عند المرأة :

تستعمل لأجل تأثيراتها الايستروجينية وتعطى بمقدار (٢٠-٥) ملغ يوميا عن طريق الفم أو بمقدار (١-٥) ملغ حقنا في العضل مرة أو عدة مرات في الاسبوع بفترات بعيدة عن بعضها ، وفي هذه الحالة تعطى بشكل ايسترات (مضاعف بروبيونات) . تستعمل أيضا عند المرأة من أجل إيقاف ادرار الحليب وهنا يستعمل الهكزانوسترول بشكل خاص ويعطى بمقدار (١٥) ملغ عن طريق الفم أو الحقن العضلي .

عند الرجل :

في حالة سرطان البروستات حيث تعطى بمقدار (١٥) ملغ يوميا، ويستعمل هنا الستيلبيسترول بشكل ايستر ثنائي الفوسفات الصودي :

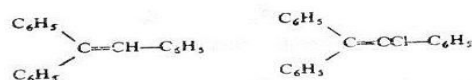


يسبب استعمال هذه المركبات اضطرابات معدية ويمكن أن تظهر مظاهر التآنيث عند الرجل .

٢ - مشتقات تري فينيل Triphényléthylène

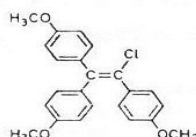
بعد اكتشاف مشتقات الستيلين (ثنائية الفينيل) اتجهت البحوث نحو دراسة مشتقات الايتيلين ثلاثية الفينيل ومنها ∞ - فينيل ستيلين أو تري فينيل ايتيلين .

وعلى الرغم من أن فعالية تري فينيل ايتيلين الايستروجينية هي ١٠٠٠٠ من فعالية الايسترون ولكنه يمتد فترة طويلة من الزمن ، وبخاصة عندما يعطى بطريق الحقن .
وقد وجد أن مشتقه الكلوري يعطي فعالية أكبر بـ (٢٠) مرة من مشتقه البرومي :



تري انيسيل كلورايتيلين Tri Anisyl Chlor Ethylène (T.A.C.E)

أو كلورو تري انيسين Chlorotrianisène

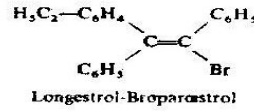


الاستعمال :

التري انيسيل كلور ايتيلين مركب ايستروجيني يعطى عن طريق الفم ، ذو تأثير أخف من تأثير مشتقات الستيلين ولكنه يستمر فترة أطول حيث يمتص ويختزن في الانسجة الشحمية مما يؤدي الى تحرره بشكل بطيء ومستمر .
يعطى في معالجة اضطرابات سن الإياس ، وتثبيط ادرار الحليب عند الانثى (بشكل تحاميل) وفي معالجة سرطان البروستات عند الذكر .
يعطى بمقدار وسطي (٤٠) ملغ في اليوم عن طريق الفم ، أما في معالجة

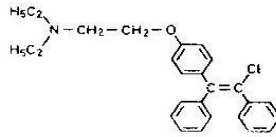
سرطان البروستات فيعطى بمقدار (٥٠) ملغ في اليوم لمدة أسبوع ثم يخفف المقدار حتى (٢٠) ملغ في اليوم •

بروبارايسترول Broparoestrol



تشبه بنية البروبارايسترول بنية المركب كلوروتري انيسون ، وهو ذو فعالية استروجينية ضعيفة • كان يعطى في معالجة اضطرابات سن الإياس ومنع ادرار الحليب • يستعمل حاليا خارجا في معالجة العد الشائع « حب الشباب Acné Juvénile » الذي يعزى الى فرط الهرمونات الذكرية •

كلوميفين Clomiphen = Clomifen

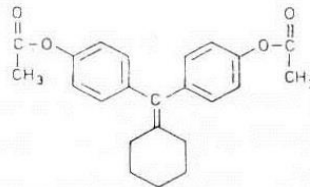


الاستعمال :

الكلوميفين هرمون اصطناعي ذو فعالية استروجينية يوصف في العديد من الحالات مثل العقم الذي يعزى الى عجز في الاباضة لدى النساء ، بعض الاضطرابات الوظيفية للمبيض ، توقف الدورة الطمثية والتهاب المبيض • يعطى بمقدار (٥٠) ملغ يوميا لمدة (٥) أيام بعد اليوم الخامس من الدورة الطمثية ، أو في أي وقت عند توقف الدورة •

يسبب استعماله بعض الاضطرابات في الرؤيا ، ألما بطنيا ، وبعض الاضطرابات الهضمية (غثيان ، قيء) ويسبب سقوط الشعر • فإذا ما ظهرت هذه الاعراض يجب إيقاف المداواة ، ولهذا يحظر استعماله الا تحت اشراف الطبيب ومراقبته بشكل مباشر •

سيكلوفينيل Cyclofenil



يستعمل كما جاء في استعمال الكلوميفين من أجل تحريض الاباضة وفي معالجة بعض حالات العقم وفي معالجة توقف الدورة الطمثية ، وهو ذو فعالية أقل من فعالية الكلوميفين •

يعطى بمقدار (١٠٠-٢٠٠) ملغ في اليوم عن طريق الفم اعتبارا من اليوم الخامس وحتى اليوم التاسع من الدورة الطمثية ، أو يعطى بمقدار (٢٠٠) ملغ خلال (١٠) أيام ابتداء من اليوم الخامس للدورة الطمثية •

الاندروجينات

ANDROGENS

التعريف :

هي من الناحية النظرية ، هرمونات جنسية خاصة بالذكر • وبالحقيقة ان هذه الهرمونات الاندروجينية لا تفرز فقط من قبل الخصية Testicule في الذكر انما أيضا من قبل قشر الكظر Cortico-surrénale عند الذكر والانثى •
تتداخل الحاثات الهرمونية التي يفرزها الفص الامامي للنخامة Anté-hypophyse بتنظيم افراز الاندروجينات •

البنية العامة :

١ - النواة الاساسية

تشتق من الفحم الهيدروجيني الاساسي نواة الاندروستان Androstane أي دي ميتيل - سيكلو بنتانو بيرهيدرو فيناترين حيث يمكن أن تتواجد بشكل 5α أو 5β •

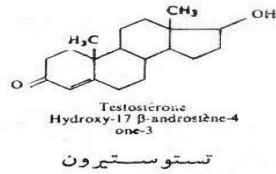
ب - المجموعات الوظيفية :

تملك الاندروجينات وظيفة أوكسجينية بالفحمين (٣) و (١٧) وبعضها يحوي رابطا مضاعفا في (٤-٥) أو (٦-٥) ، وان وجود هذا الرابط يحذف مركز عدم التناظر على الفحم (٥) •

اندروجينات الخصية Androgènes Testiculaires

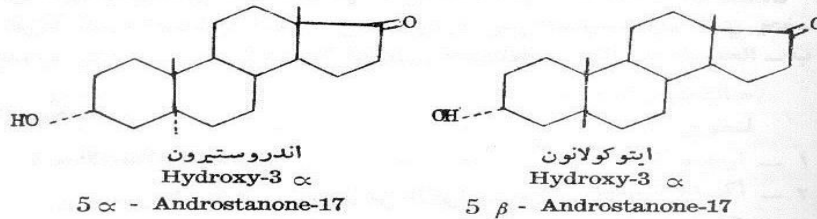
١ - التستوستيرون Testostérone :

يعد التستوستيرون الهرمون الحقيقي الذكري وتركيبه : هيدروكسي ١٧ بيتا اندروستين - ٤ أون - ٣ •



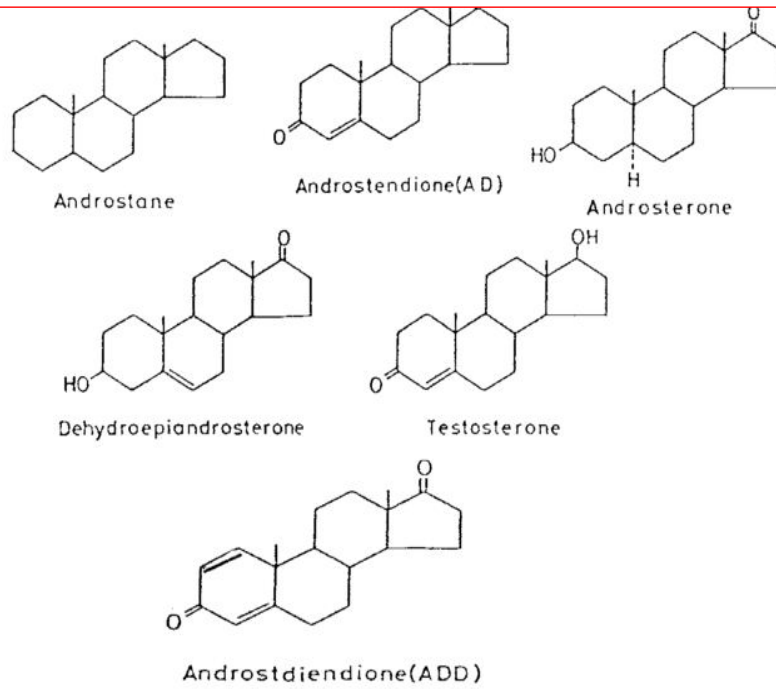
٢ - هرمونات اخرى

يتحول قسم من التستوستيرون في العضوية الى مشتقات تنطرح عن طريق البول يطلق عليها اسم مشتقات ١٧ - سيتوستيروئيد 17-Cétostéroïdes .
يكون ثلثها بشكل سلسلة 5α والثلث الباقي بشكل سلسلة 5β •



اندروجينات قشر الكظر Androgènes Cortico-Surrénaux

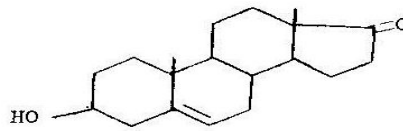
يفرز قشر الكظر هرمونات اندروجينية تنطرح بشكل مشتقات ١٧ - سيتوستيروئيد ، ذات فعالية اندروجينية ضعيفة •



تنتج هذه الاندروجينات بشكل ثانوي من الاصطناع الحيوي للكورتيكو
ستيرويدات في قشر الكظر وأهمها :

١ - اندروستين دي اون (يفرز من قبل الخصية أيضا
Androstène-4 dione-3, 17 .

٢ - ده هيدرو ابي اندروستيرون Déhydroépiandrosterone .



Déhydroépiandrosterone

التستوستيرون Testostérone

يعد التستوستيرون الهرمون ذكري النموذج Type وكان يستحصل عليه
من الحويصلات المنوية لكثير من الحيوانات اللبونة * أما حاليا فيستحصل عليه
بطريقة نصف اصطناعية ابتداء من ده هيدرو ابي اندروستيرون الذي يحضر
بدوره ابتداء من مركبات سترويدية طبيعية مختلفة *

الاستحصل :

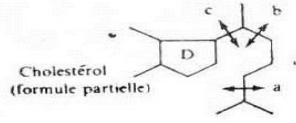
١ - الاصطناع النصفي :

يستحصل على التستوستيرون من الكوليسترول بمرحلتين :

١ - الحصول على ده هيدرو ابي اندروستيرون :

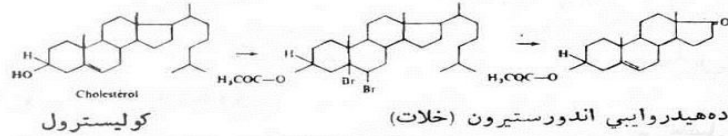
يتم تحطيم السلسلة الجانبية في الكوليسترول بالاكسدة بواسطة أكسيد
الكروم في وسط حمض الخل * ويمكن ان يحدث التحطيم في ثلاثة مستويات
(a) , (b) , (c) حسب الشروط المخبرية *

وعليا تمتحصل أغلب المركبات الستيرويدية نصف الاصطناعية ابتداء من الكوليسترول ، حيث يجري تحطيم السلسلة الجانبية في مستوى (C) فيتشكل مباشرة الدهيدروايبي اندروستيرون المستعمل في استحصل الاندروجينات كافة.



بغية امكانية اجراء هذا التفاعل يجب حماية :

- الوظيفة الغولية الاولى في (٣) بواسطة الاستلة
 - الرابط المضاعف في (٦-٥) بواسطة تثبيت ذرتي بروم
- تستعاد هذه الوظائف بالمعالجة مع التوتياء ثم الحلمهة في نهاية التفاعل :

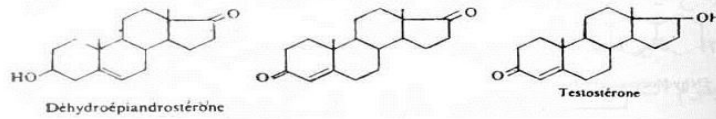


ب - الحصول على التستوستيرون :

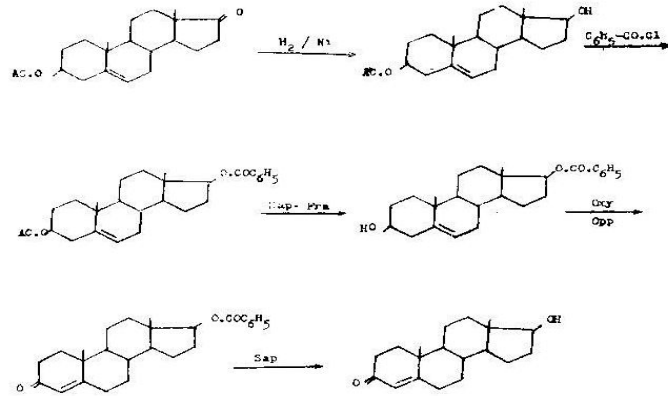
هناك طرق عديدة معروفة سنذكر منها أول طريقة استخدمت بالصناعة .

لتحويل الدهيدروايبي اندروستيرون الى تستوستيرون يجب :

- ١ - ارجاع الوظيفة السيتونية على الفحم (١٧) الى وظيفة غولية ثانوية .
- ٢ - أكسدة الوظيفة الغولية على الفحم (٣) الى وظيفة سيتونية .
- ٣ - نقل الرابط المضاعف من (٦-٥) الى (٥-٤) .

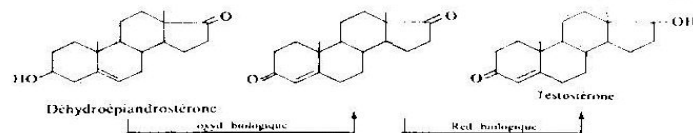


تجري التفاعلات حسب الترتيب التالي اعتبارا من خلالات الدهيدروايبي اندروستيرون :



٢ - الاصطناع الحيوي :

يتم ذلك ابتداء من مركب الدهيدروايبي اندروستيرون المستحصل عليه بالطرق الكيميائية السابقة ، وذلك باستخدام التفاعلات الحيوية الميكروبيولوجية . ان هذه الطريقة تقدم لنا مثالا واضحا على السهولة واختصار العديد من المراحل في التفاعلات الكيميائية . يتم في هذه الطريقة تحويل الدهيدروايبي اندروستيرون الى مركب اندروستين دي اون بواسطة الاكسدة الحيوية النوعية، ثم يحول هذا الاخير بواسطة عملية ارجاع حيوية الى التستوستيرون كما هو موضح فيما يلي :



الصفات العامة :

هو مسحوق مبلور أبيض * لا ينحل في الماء ، ينحل في المذيبات العضوية، يحرف الضوء المستقطب نحو اليمين * يعطي طيف امتصاص وصفيًا في الأشعة فوق البنفسجية *

يعطي التستوستيرون بوجود الوظيفة الغولية إيسترات ، وبوجود الوظيفة السيتونية يعطي مشتقات مختلفة (اوكسيم – هيدرازون – سمي كاربازون) * ويعطي كذلك تفاعل زييمرمان ZIMMERMANN *

التأثير الفيزيولوجي :

(١) تأثير اندروجيني Action Androgene :

يتميز هذا التأثير عند الذكر بمظهرين :

أ – تأثير على جهاز التناسل (حويصل منوي – بروتات – توليد النطف) *

ب – تأثير على الصفات الجنسية الثانوية (نمو شعر البدن ، الصوت ، الشعور الغريزي بالرجولة ***) ويطلق على هذا التأثير « بالتأثير المولد للرجولية » « Action Virilisante » الذي يتظاهر أيضا عند المرأة الخاضعة للمعالجة بالاندروجينات *

(٢) تأثير مضاد للإستروجين Action Antioestrogène :

يعدل التستوستيرون تأثير الإستروجينات في مخاطية الأغشية المهبلية Muqueuse Vaginale وفي غشاء الرحم Endomètre وينقص إفراز موجهة القند Gonadotrophines *

يمنع أيضا تشكل الدورة المبيضية ويوقف ادرار الحليب *

(٣) تأثير استقلابي Action Métabolique :

يقوم التستوستيرون بتأثير ابتنائي Action Anabolisante في الجسم وذلك

بتسريع الاصطناع الحيوي لبروتينات النسيج ، ويساعد على نمو العضلات وتطورها وتكوين بروتيدات العظام ، ويحرض على احتباس الكالسيوم والفوسفور أي أنه يقوم بفعل ايجابي في تكوين العظام *

٤٤ تأثيرات أخرى :

يقوم التستوستيرون بتوسيع الاوعية الدقيقة ، فهو ينشط الدورة الدموية المحيطة والتاجية في القلب ، ومن هنا فهو يحسن تغذية العضلات واستهلاك الاوكسجين في القلب والدماغ ، وهذا ما يترجم بالتأثير المحدث للنشوة (الشبق) Euphorisant ويقوم كذلك بتقوية أنسجة الكلية والكبد وينبه افراز هرمونات قشر الكظر *

الاستعمال :

يستعمل التستوستيرون لأجل تأثيره :

الاندروجيني :

عند الذكر في كل حالات قصور الهرمونات الاندروجينية مثل تأخر البلوغ ، وفي حالة ظهور اعراض الشيخوخة *

المضاد للتأثير الإستروجيني :

عند الانثى في معالجة فرط افراز الفوليكلولين كما هو الحال في معالجة سرطان الثدي *

الابتنائي :

في معالجة الوهن والهزال وتأخر النمو وفي حالة تخلخل العظام osteoporose

الاستقلابي :

في معالجة الضخامة من اجل الحصول على تكلس الغضاريف وتوقيف زيادة النمو ويستعمل في هذه الحالة بمقدار كبير نسبيا *

لا يعطى عادة التستوستيرون عن طريق الفم لانه يتخرب في الامعاء ويستقلب في الكبد ، وكذلك لا يعطى عن طريق الحقن لأن تأثيره سريع الزوال ، ولهذا يعطى بشكل اقراص تزرع تحت الجلد يحوى كل منها (١٠٠) ملغ .

مضادات الاستطباب :

- لا يعطى للذكر في حالة سرطان البروستات .
- لا يعطى للأطفال ما فوق سن ال ١٤ إلا حسب وصفة طبيب مختص قطعاً .
- لا يعطى قطعاً للمرأة الحامل خوفاً من تأثيره على الجنين .

محاذير الاستعمال :

على اعتبار ان تنظيم نشاط النسيج الخلالي الخصوي يتم بواسطة الحاثات الهرمونية الجنسية أو موجهة القند النخامية Gonadotrophine hypophysaire وان افراز هذه الموجهة ينقص عند وجود زيادة في تركيز التستوستيرون في الدم ، فان اعطاء التستوستيرون أو مثابهاته يؤدي الى إبطاء عمل النسيج الخصوي أو إيقافه . فاذا كانت المعالجة طويلة الأمد فان إيقاف عمل الخصيتين يصبح نهائياً وغير قابل للعودة للعمل من جديد . ان هذه الحالة تكون عامة في كل حالات الاستطباب بالهرمونات الستيروئيدية . ولهذا يجب تصحيح هذا الخلل وذلك عن طريق مشاركة المعالجة بالهرمونات مع منبهات الغدة النخامية . ففي المعالجة بالتستوستيرون أو مثابهاته ينصح باعطاء منبهات الغدة النخامية .

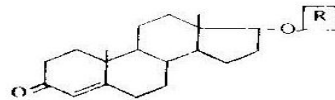
مشتقات التستوستيرون

- بغية تجنب مساوئ استعمال التستوستيرون فقد أجريت عدة تعديلات في البنية الكيميائية لهذا المركب وكان الهدف هو :
- ١ — زيادة مدة الفعالية عن طريق الحقن (الاستعمال بشكل ايسترات) .
 - ٢ — امكانية الاستعمال عن طريق الفم (ميتيل تستوستيرون ، ايسترات التستوستيرون) .

ايسترات التستوستيرون

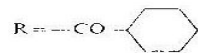
علاقة البنية — التأثير :

- لقد اثبتت اعمال المؤلفين ان استرة مجموعة الهيدروكسيل في الموضع رقم (١٧) في بنية التستوستيرون ادت الى :
- تقوية التأثير الاندروجيني (هذا التأثير غير عام) .
 - زيادة مدة التأثير بخاصة عن طريق الحقن ، وكلما كان جذر الحمض المستعمل في الاسترة ثقيلًا كلما كان امتصاص الايستر بطيئًا وهذا مما يؤدي الى اطالة مدة التأثير وبالتالي اطالة المدة الفاصلة بين تكرار الحقنات . وبالعكس فاذا كان الجذر ثقيلًا جدًا فهذا مما يؤدي الى انقاص الفعالية .
 - وهكذا فان الايسترات هي الشكل المستعمل في المداواة بالتستوستيرون .
- ندرج فيما يلي أهم الايسترات المستعملة :

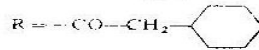


R = H
R = —CO—CH₃
R = —CO—CH₂—CH₃

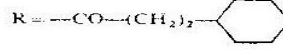
Téostérone
Acétostérandyl
Stérandyl
Testoviron



Stérandyl « Retard »

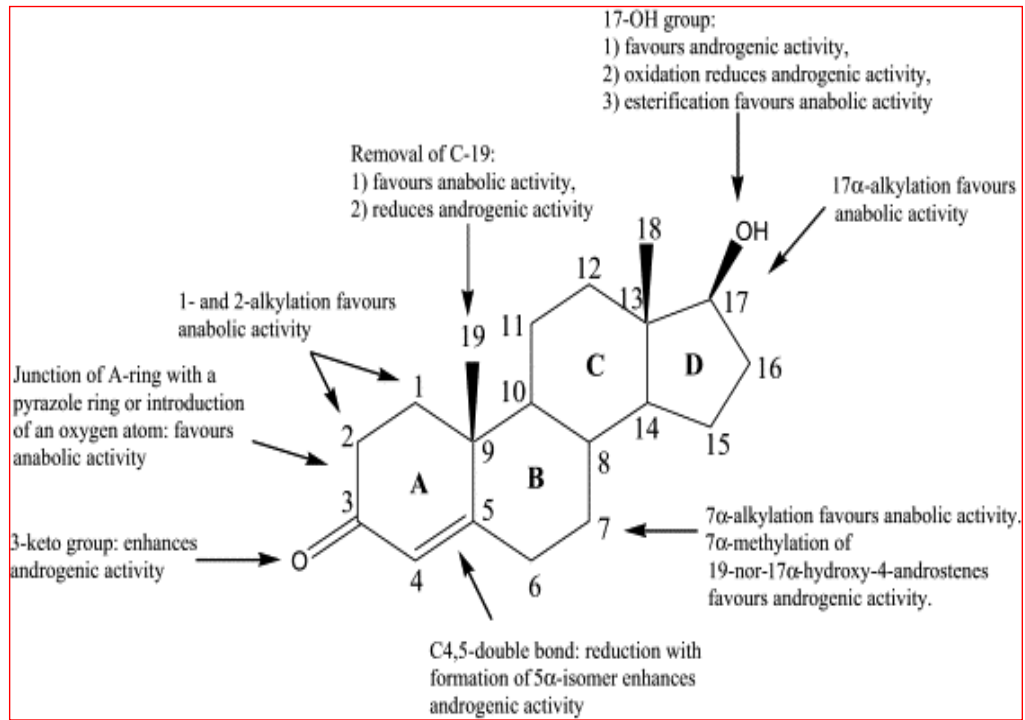


Lontanyl



C.H.P.T. Theramex
Cyclohexylpropionate
de testostérone
Androtardyl

R = —CO(CH₂)₈—CH₃
Oenanthate



الصفات العامة للإسترات :

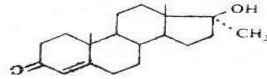
هي عبارة عن مساحيق ، لا تنحل في الماء ، تنحل في المذيبات العضوية ، تحرف الضوء المستقطب نحو اليمين ، تمتص الأشعة فوق البنفسجية (كافية الاستخدام في المعايرة) •

تعطي تفاعلات الكاربونيل في الفحم رقم (٣) • وتعطي تفاعل زيمرمان •

الاستعمال :

تستعمل في مواضع استعمال التستوستيرون وتعطي إسترات الخلايا والبرويونات بمقدار (١٠ - ٥٠) ملغ كل يوم أو كل يومين حقنا في العضل • اما الإسترات الأخرى فتعطي بمقدار (٢٠٠ - ٤٠٠) ملغ كل أسبوعين أو كل شهر •

ميثيل تستوستيرون Methyltestosterone



علاقة البنية - التأثير :

ان ادخال جذر الكيلي مؤلف من فحم واحد (ميثيل) على الفحم (١٧) في بنية التستوستيرون يؤدي الى :

- ١ - اضعاف التأثير الاندروجيني بنسبة خفيفة •
 - ٢ - المحافظة على التأثير المضاد للتأثير الايستروجيني والمحافظة على التأثير الابتنائي •
 - ٣ - زيادة المقاومة لعمليات التدرك Degradation في الامعاء ، وهذا مما يؤدي الى امكانية اعطائه عن طريق الفم •
- اما اذا كان جذر الاكسيل على الفحم (١٧) مؤلفا من اكثر من فحمين فان ذلك يؤدي الى :

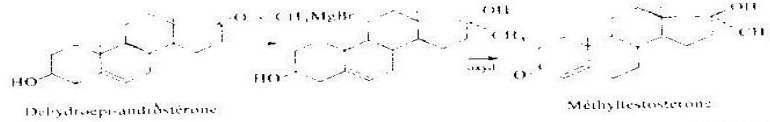
- ١ - اضعاف التأثير الاندروجيني بصورة كبيرة .
- ٢ - اضعاف التأثير الابتنائي بصورة أكبر بكثير .

اما اذا كان جذر الالكيل على الفحم (١٧) مؤلفا من فحمين او اكثر ومحتويا على بعض الروابط المضاعفة (فينيل Vinyl ، إيثينيل Ethynyl) فانه يؤدي الى اظهار فعالية جديدة هي الفعالية البروجيستيروجينية Progestagène (انظر بحث البروجيستيجات) .

بناء على ما تقدم فان المشتق ميتيل تستوستيرون هو فقط المركب المستعمل لأجل تأثيره الاندروجيني .

الاستحصال :

يتم استحصال ميتيل تستوستيرون باجراء تفاعل غرينيارد Grignard بتأثير بروم ميتيل المغنيزيوم على الدهيدروايبي اندروستيرون . ثم تؤكسد المجموعة الفولية الثانوية في الفحم (٣) حسب التفاعلات الواردة في طرق الاستحصال العامة:



الصفات :

الفيزيائية :

مسحوق بلوري أبيض أو أبيض مصفر ، لا ينحل في الماء ، ينحل في المذيبات العضوية قليل الانحلال في الزيوت ، يحرف الضوء المستقطب نحو اليمين ، يستص الأشعة فوق البنفسجية .

الكيميائية :

١ - المجموعة السيتونية في (٢) :

تعطى تفاعلات السيتونات بشكل عام ، فتشكل الاوكسيمات التي يستفاد من درجة انصهارها في تحديد الذاتية .

٢ - المجموعة الفولية في (١٧) الفا :

تعطى ايسترات مع الحموض العضوية . تستخدم هذه الخاصة في الاستعمال ، فاذا كان الايستر قصير السلسلة فانه يمكن ان ينحل هذا المركب في الزيوت لاجل استعماله حقنا وهذا مما يسمح بالحصول على تأثير مديد .

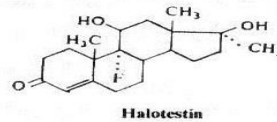
الاستعمال :

يستعمل الميتيل تستوستيرون بطريق الفم ويعطى بمقدار (١٠ - ٤٠) ملغ/يوم في مواضع استعمال التستوستيرون .

بسبب استعمال الميتيل تستوستيرون مدة طويلة انسداد طرق الصفراء ولهذا يعطى في أثناء المعالجة به ، بعض المركبات المميعة للصفراء . Fluidifiant biliaire

الفلوكسيمستيرون

(Halotestine) FLUOXYMESTERONE



علاقة البنية - التأثير :

ان ادخال ذرة فلور على الفحم (٩) بوضع الفا ووظيفة (OH) على الفحم (١١) بوضع بيتا في بنية الميتيل تستوستيرون يؤدي الى :

- ١ - زيادة كبيرة في التأثير العام بالنسبة للتستوستيرون .
- ٢ - زيادة الفعالية الابتنائية Anabolique .

فمركب الفلوكسيمستيرون هو أقوى بـ (١٠) مرات كهرمون اندروجيني Androgène و بـ (٢٠) مرة كهرمون بان Anabolisante وذلك بالنسبة الى بروتينات التستوستيرون ، رغم أنه يعطى بطريق الفم .

الاستعمال :

يستعمل كما جاء في استعمال التستوستيرون ولكن بطريقة الفم ويعطى بمقدار (٢ - ١٠) ملغ وبمقدار (٥ - ٣٠) ملغ في معالجة سرطان الثدي .

اندروجينات ضعيفة « التأثير المولد للرجولية »

Androgènes peu virilisants

قرينة (منسب) التأثير الاندروجيني او الابتنائي :

يشكل التأثير الاندروجيني الصرف مانعا كبيرا عندما يراد استعمال التستوستيرون بغية الاستفادة من تأثيراته الفيزيولوجية الاخرى (تأثير مضاد للاستروجين) لدى معالجة الانثى وحتى لدى معالجة الذكر عندما يراد الاستفادة من التأثير الابتنائي . ولأجل الحصول على هذه الاصطفائية في التأثير كان لابد من اجراء دراسة علاقة (البنية - التأثير) في بنية الاندروجينات ، وقد تم ذلك عمليا واستحصل على مركبات يتغلب فيها التأثير الابتنائي على التأثيرات الاخرى (تأثير اندروجيني) ولكنه لما يتم التوصل الى مركب ذي تأثير ابتنائي صرف وعديم التأثير الاندروجيني في الوقت نفسه .

من أجل تمييز هذين التأثيرين عن بعضهما بعضا استخرجت لكل مركب قرينة أو منسب index تشير الى قوة التأثير الابتنائي نسبة للتأثير الاندروجيني يشار اليها بالعلاقة $I = \frac{M}{A}$. تستخرج هذه القرينة من اجراء بعض الاختبارات أو المعايير الاحيائية على حيوانات المخبر . فتترجم الفعالية الاندروجينية مثلا بزيادة وزن البروستات للجرذ بالمقارنة مع جرذ آخر مخصى وغير معالج ويرمز لهذه الفعالية بالحرف A . وتترجم الفعالية الابتنائية Anabolique بزيادة وزن العضلة المرافقة لمؤخرة الشرج بالمقارنة مع جرذ آخر مخصى وغير معالج ، ويرمز لهذه الفعالية بالحرف M .

وكلما كانت هذه القرينة مرتفعة كلما كان المركب ذا تأثير ابتنائي نوعي أكثر

وكلما استعمل هذا المركب لاجل تأثيره الابتنائي حيث يكون التأثير المولد للرجولية ضعيفا .

تسمح هذه القرينة من الناحية العملية بتوجيه استعمال المركبات الجديدة في كل الحالات المطلوب معالجتها، حيث تقارن فعالية كل مركب إما مع ايتربروبيونات التستوستيرون الذي يعطى عن طريق الحقن، أو مع ميتيل تستوستيرون الذي يعطى عن طريق الفم . وقد عدت الفعالية الاندروجينية العظمى (١٠٠) والفعالية الابتنائية (١٠٠) للمركب النموذجي وهذا مما يعطي قرينة الاستعمال للمركب الذي تتساوى فيه قوة الفعالتين مساوية للواحد (١) $(I = \frac{M}{A} = \frac{100}{100} = 1)$ فمثلا تكون هذه القرينة للمركبات التالية كما يلي :

- التستوستيرون = (٠.٧) .
- بروبيونات التستوستيرون = (١) تقريبا .
- ميتيل تستوستيرون وايتيراته = (١) تقريبا .
- الفلوكسيميترون = (٢) .

المركبات المستعملة

تقسم من حيث البنية الكيميائية الى قسمين

١ — مشتقات التستوستيرون .

٢ — مشتقات Nor-19 تستوستيرون .

ونسيز في كل قسم نوعين من المركبات :

أ — مركبات لا تحمل جذرا الكيليا على الفحم (١٧) وهي غير فعالة عن طريق الفم ، انما تستعمل حقنا بالعضل بشكل ايسترات .

ب — مركبات تحمل جذرا الكيليا على الفحم (١٧) بوضع الفم وهي فعالة عن طريق الفم .

١ - مشتقات التستوسترون

علاقة البنية - التأثير :

تعد مشتقات التستوسترون ضعيفة التأثير المولد للرجولية مشتقة من الهيكل الفحسي الهيدروجيني : اندروستان • وان هذه المشتقات هي حصيلة التعديلات الكيميائية في بنية التستوسترون والميثيل تستوسترون •
تكون هذه التعديلات في معظم المركبات المستعملة في المداواة في مستوى الحلقة (A) ونجماها فيما يلي :

١ - في مستوى مجموعة الكربونيل في الموضع (٣) :

أ - التحويل الى مجموعة هيدروكسيل :

يؤدي ذلك الى زيادة قوة كلا التأثيرين الاندروجيني والابتنائي ولكن بنسبة مختلفة وذلك حسب التوضع الفراغي لمجموعة الهيدروكسيل :
- الهيدروكسيل في (٣) بموضع الفا : المركب الناتج له تأثير الاندروجيني اكبر من التأثير الابتنائي نسبيا •
- الهيدروكسيل في (٣) بموضع بيتا : المركب الناتج له تأثير ابتنائي اكبر من التأثير الاندروجيني نسبيا •

وبناء على ذلك فالمركبات المستعملة لأجل تأثيرها الابتنائي هي من مشتقات هيدروكسي - ٣ بيتا • ويجب الانتباه الى ان التأثير المضاد للتأثير الايستروجيني يبقى كما هو في التستوسترون وفي الميثيل تستوسترون •

ب - هدرجة الكربونيل الى -CH₂ -

يؤدي ذلك الى اضعاف التأثير الاندروجيني وتقوية التأثير الابتنائي ، ويؤدي أيضا الى تقوية مقاومة المركب المتبادل بجذر الكيل في (١٧) تجاه الاكسدة في الامعاء والكبد •

٢ - في مستوى الرابط المضاعف بين الفحمين ٤ - ٥ :

أ - ازالة الرابط نحو الفحمين (٥ - ٦) :

يؤدي ذلك الى اضعاف التأثير الاندروجيني والابتنائي معا ، بينما يبقى التأثير المضاد للتأثير الايستروجيني •

ب - حذف الرابط المضاعف :

يؤدي ذلك الى اضعاف التأثير الاندروجيني فقط •

٣ - ادخال رابط مضاعف بين الفحمين (١ - ٢) :

يؤدي ذلك الى اضعاف التأثير الاندروجيني فقط •

٤ - ادخال متبادل على الفحم (٢) :

يؤدي ذلك الى تقوية التأثير الابتنائي بشكل كبير •

٥ - ادخال متبادل على الفحم (٤) :

أ - ادخال هيدروكسيل :

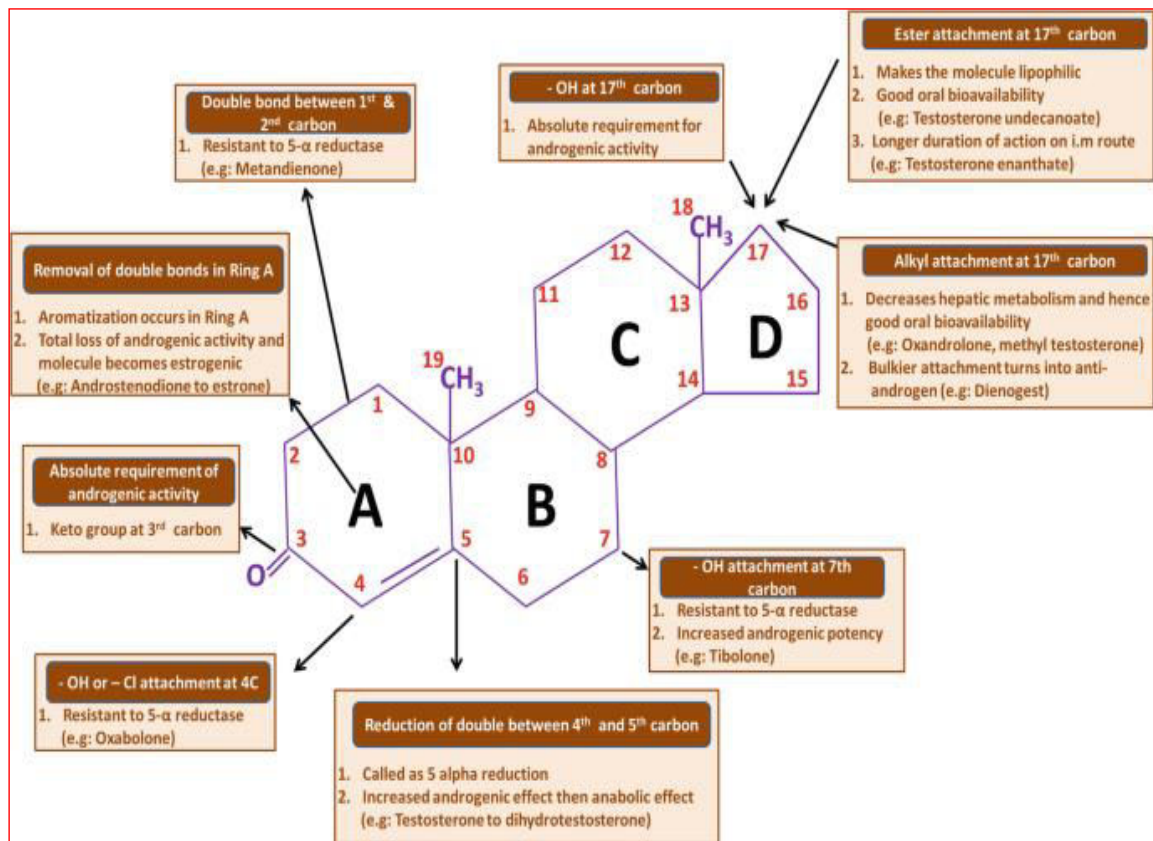
يؤدي ذلك الى اضعاف التأثير الاندروجيني الى النصف وتقوية التأثير الابتنائي بمقدار (٦-٥) مرات •

ب - ادخال هالوجين :

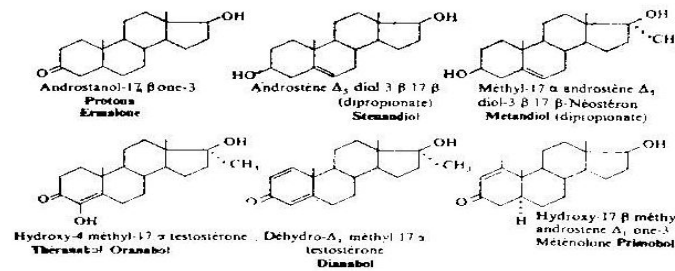
اضعاف التأثير الاندروجيني الى النصف تقريبا •

٦ - ادخال ميثيل على الفحم (١) :

لقد لوحظ أحيانا أن الاندروجينات يمكن أن تعطي تأثيرا ايستروجينيا ثانويا ويعود ذلك الى تحول الحلقة (A) في العضوية الحية الى حلقة عطرية (الحلقة A) في الايستروجينات هي حلقة عطرية) • ولهذا فقد تم ادخال جذر ميثيل على الفحم رقم (١) بغية منع حدوث هذا التحول •



المركبات الرئيسية



اندروستاتول 3-17 β one-3 (Ermalon) :

يستعمل هذا المركب في حالة تداخل العظام Osteoporose ، داء المفاصل ، الهزال العام ، فقد الشهية للطعام ، في دور النقاهة ، الشيخوخة .
يعطى بمقدار (١٠٠-٥٠٠) ملغ في اليوم لمدة (١٥-٢٠) يوما في الشهر عن طريق الفم . ان قرينة الاستعمال لهذا المركب هي $\left(\frac{M}{A} = 2\right)$.

ميثاندينون (Dianabol) Metandièneone :

يتميز هذا المركب بتأثيره الابتنائي القوي ، اذ ان قرينة استعماله هي $\frac{M}{A} = 50$ ، أي أنه ضعيف التأثير الاندروجيني . يؤدي استعماله الى زيادة تثبيت الكالسيوم في العظام ويستعمل في حالة الهزال ، الشيخوخة ، تداخل العظام ، ويعطى بمقدار (١٠) ملغ في اليوم عن طريق الفم .

٢ - مشتقات نور-١٩ تستوستيرون

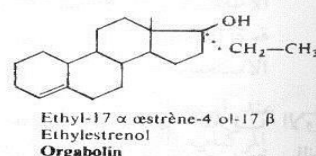
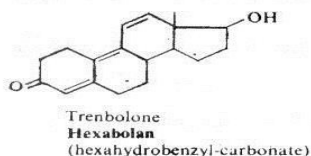
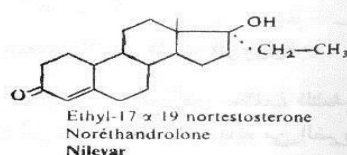
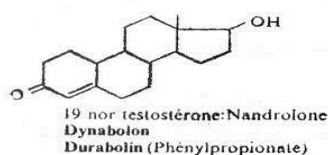
Dérivés NOR-19 Testosterone

هي مشتقات التستوستيرون التي لا تحمل جذر ميتيل على الفهم (١٩) .
ان هذه المركبات هي من مشتقات الايستران وليس من الاندروستان .

علاقة البنية - التأثير

ان حذف جذر الميثيل في (١٩) في هذه المركبات يؤدي الى اضعاف التأثير الاندروجيني بشكل كبير نسبيا والى اضعاف التأثير الابتنائي بنسبة خفيفة .
 فمثلا ان المركب نور ١٩- تستوستيرون لا يحتفظ الا بـ (١٠) من فعالية
 التستوستيرون الاندروجينية ، بينما يحتفظ بـ (٤) من فعالية التستوستيرون
 الابتنائية ، وهكذا فيصبح استعماله مفضلا لاجل تأثيره الابتنائي .
 وغير ذلك فقد أظهر هذا المركب أحيانا فعالية ثانوية (أقوى من الفعالية
 التي لمشتقات التستوستيرون ضعيفة التأثير المولد للرجولية) هي فعالية
 ايستروجينية . يعود هذا التأثير في العضوية الحية الى تحول الحلقة (A) في
 هذا المركب (وكل مركبات نور ١٩- تستوستيرون) الى حلقة عطرية ، أي
 يتحول المركب عندئذ الى مشتق ايستروجيني . ان هذا التحول يعود الى عدم
 وجود جذر ميثيل في (١٩) ، بينما لا تظهر هذه الفعالية في مشتقات التستوستيرون
 (الحاوية على جذر ميثيل في ١٩) .

المركبات الرئيسية



Structure-activity relationship	Compounds	Chemical structure
Removing 19-methyl increases anabolic activity	19-nortestosterone (nandrolone) series of compounds	<p>19-nortestosterone</p>
17-α alkyl substitutions retard first-pass presystemic metabolism	Many orally active steroidal androgens have 17-α alkyl substitutions	<p>17α-methyltestosterone</p>
17-α alkyl substitutions increase anabolic activity	7α-methyl, 9-nortestosterone	<p>7α-alkyl, 19-nortestosterone</p>
Esterification of 17β-hydroxyl group increases hydrophobicity and extends duration of in vivo action	Testosterone enanthate, cypionate and undecanoate	<p>Testosterone enanthate</p>

ناندرولون (Durabolin) (Dynabolon) Nandrolone

يبدى الناندرولون «مساوي» استعمال التستوستيرون نفسها : فهو عديم الفعالية عن طريق الفم • أما عن طرق الحقن فتأثيره سريع الزوال • ولهذا يستعمل بشكل إيسترات من أجل إطالة مدة التأثير (كلما كان جذر الايستر ثقيلًا كلما كان التأثير أطول) • ان تحويل هذا المركب الى ايستر يؤدي الى تعديل التأثير الاندروجيني بينما يؤدي الى تقوية التأثير الابتنائي • فمثلا ان بروبيونات الناندرولون لا تحتفظ الا بـ (10%) الفعالية الاندروجينية نسبة الى بروبيونات التستوستيرون ، بينما تتقوى الفعالية الابتنائية بمقدار الضعف • ان قرينة الاستعمال هي : $\frac{M}{A} = 8-10$ •

أما الايسترات المستعملة لهذا المركب هي :

- ايستر فينيل 3- بروبيونات (Durabolin) يعطى بمقدار (25-50) ملغ حقنا في العضل كل أسبوع •
- ايستر ديكاناتوات Decanoate (Decadurabolin) ويعطى بمقدار (50) ملغ حقنا في العضل كل ثلاثة أسابيع •

شروط استعمال الاندروجينات ضعيفة التأثير المولد للرجولية

نظرا لتعدد واختلاف شدة التأثيرات الدوائية الناجمة عن مختلف التعديلات الكيميائية في بنية الاندروجينات ضعيفة التأثير المولد للرجولية فانه من الضروري التقييد ببعض القواعد العامة في الاستطباب بهذه المركبات :

مضادات الاستطباب Contre indications

أ - المطلقة :

- عدم استعمالها عند النساء الحوامل بخاصة في الاشهر الثلاثة الاولى (خطر تشوه الجنين نظرا لان هذه المركبات لم تزل تتمتع ببعض الفعالية الاندروجينية) •

- عدم استعمالها عند الاطفال بخاصة الاناث منهم الا اذا تم ذلك حسب استطباب مراقب من الطبيب •
- عدم الاستعمال عند الرجل بخاصة في حالة سرطان البروستات •

ب - النسبية :

- حالة القصور الكبدي وبخاصة المركبات التي تحمل جذرا الكيليا على الفحم (17) •
- حالة القصور القلبي أو الكلوي ، لان استعمال هذه المركبات يمكن ان يؤدي الى احتباس الاملاح بخاصة لمركب Oxymetholone .
- وبشكل عام فيجب أن لايزيد الوزن أكثر من (500) غ يوميا في أثناء الاستعمال •

احتياطات الاستعمال العامة :

- تعطى هذه المركبات فترة استطباب مدتها (30-35) يوما مفصولة عن بعضها بفترة راحة بعدد الايام نفسه •
- يجب اجراء تصوير شعاعي لراحة اليد عند استعمالها من قبل الاطفال بعد كل دورة علاج (خوفا من تكلس العظام) •
- يفضل اعطاء هذه المركبات عند المرأة خلال النصف الثاني من الدورة الطمثية •

ارشادات في الاستعمال :

- عند استعمال الاندروجينات ضعيفة التأثير المولد للرجولية عند المرأة أو الاطفال (بخاصة الاناث منهم) يفضل اعطاء المركبات التي تكون فيها قوة التأثير الاندروجيني أضعف ما يمكن ، أي أن تكون قرينة الاستعمال $(\frac{M}{A})$ أكبر ما يمكن •
- عند استعمال هذه المركبات في معالجة سرطان الثدي يفضل اللجوء الى المركبات التي يكون تأثيرها المضاد للتأثير الايستروجيني قويا •

البروجيستاجينات

PROGESTAGENES

الإنشريف :

ان الهرمون الطبيعي الوحيد من هذه الزمرة هو البروجسترون Progesterone الذي يفرز من قبل الجسم الاصفر Corps jaune ومن قبل المشيمة placenta في أثناء فترة الحمل .

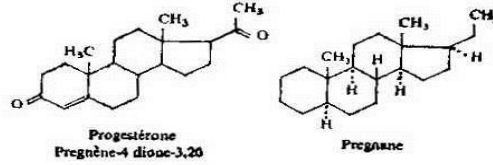
ان الدور الرئيسي للبروجسترون هو تهيئة النسيج الخاص لتعشيش Nidation البيضة عند الاثني .

يتكون البروجسترون أيضا في قشر الكظر ، ويعتد المادة الاساسية في الاصطناع الحيوي للكورتيكويدات في الجسم .

البروجسترون Progesterone

البنية :

يشتق البروجسترون من الفحم الهيدروجيني المشبع : بريغنان Prognane أي دي ميتيل سيكلوبنتانو بيرهيدروفيناترين ، مع وجود جذر إيتيل على الفحم ١٧ (يتا) .



يحمل البروجسترون وظيفتي سيتون في (٣) و (٢٠) ورابطا مضاعفا في (٤-٥) أي أن تركيبه Pregnène-4 dion-3,20 .

يتحول البروجسترون بعمليات ارجاع متتالية الى Pregnane diol-3,20 غير فعال فيزيولوجيا حيث ينطرح بشكل مشتق غلوكوروني glucurono-conjugué بطريق البول .

الصفات العامة :

مسحوق مبلور عديم اللون يوجد بشكل نوعين من البلورات تنصهر بدرجات انصهار مختلفة : شكل α وهو الشكل الثابت ويكون المركب الدستوري ، وشكل β وهو الشكل غير الثابت . لا ينحل البروجسترون في الماء ، بل ينحل في المذيبات العضوية .
يتمتع بطيف امتصاص وصفي في الاشعة فوق البنفسجية ، يحرف النور المستقطب نحو اليمين .

يعطي البروجسترون تفاعلات الخلونات لوجود وظيفتي سيتون في بنيته .
فيعطي المشتقات : اوكسيم، مضاعف هيدرازون ، مضاعف سبي كاربازون .
حيث يمكن استخدام ألوان هذه المشتقات أو درجة انصهارها في تعيين الذاتية وفي المعايرة الكيميائية .

التأثير الفيزيولوجي :

١) تأثير بروجيستاجيني Action progestagène

أ - تأثيره قبل حدوث الحمل :

وهو التأثير الذي يحدث خلال فترة النصف الثاني من الدورة الطمثية .
ففي النصف الاول من الدورة تقوم الايستروجينات ببناء غشاء الرحم Endomètre وتغذيته ، وفي النصف الثاني يقوم البروجسترون بتكملة بناء هذا النسيج وتهيئته حتى يصبح بشكل نسيج الداتيل الملائم لحدوث تعشيش البيضة .

يجب أن نذكر أن هذا التحول في بنية النسيج وتهيئته لحدوث التعشيش لا يتم إلا بعد أن تكون الايستروجينات قد قامت بدورها في النصف الاول من الدورة . وكذلك فإن تطور نمو هذا النسيج لا يتم الا بتأثير مشترك بين الايستروجينات والبروجيستاجينات وذلك بوجودهما بتوازن معين في الجسم . في نهاية الدورة الطمثية تقوم العضوية عند الانثى بإنتاج حوالي (٢٠) ملغ من البروجسترون يوميا .

ب - تأثيره خلال فترة الحمل :

يؤثر البروجسترون مبطا أو مانعا لتقلصات الرحم ، ويسمح بتطور الحمل وهنا أيضا لا يتم هذا التأثير الا بوجود توازن معين مع الايستروجينات . ينتج الجسم الاصفر والمشيمة خلال فترة الحمل حوالي (٣٠٠-٣٠٠) ملغ من البروجسترون يوميا .

٢) تأثير مضاد للإباضة Action antiovlatoire :

ان دور البروجسترون خلال فترة الحمل هو منع حدوث الإباضة ، ان جزءا من هذا الدور يعود الى تأثير البروجسترون المثبط لافراز هرمونات النخامة المنشطة للغدد التناسلية . يقوم البروجسترون بهذا التأثير خلال الدورة المبيضية اذا ما أعطي في بداية الدورة (اعتبارا من اليوم الخامس للنفز) . ان هذا التأثير مؤقت ويزول عند إيقاف اعطاء البروجسترون .

٣) تأثيرات أخرى :

— يساعد البروجسترون في تهيئة الادراز Lactation حيث ينشط تغذية الغدد التي تفرز الحليب .
— يقوم البروجسترون بتأثير رافع لدرجة الحرارة خلال فترة النصف الثاني من الدورة الطمثية (٣٠-٤٠°) عما كانت عليه في النصف الاول) .

الاستعمال :

الاستطبابات : يستعمل البروجسترون في الحالات التالية :

- ١ — عدم كفاية افراز الجسم الاصفر ، ويطلق على هذا القصور عندما يترافق بافراز طبيعي للايستروجينات **بالقصور المطلق** Déficience absolue
 - ٢ — فرط افراز الفوليكلولين ، وعندما يكون افراز البروجسترون طبيعيا يطلق على هذه الحالة **بالقصور النسبي** déficience relative أي أن التوازن ايستروجين/بروجسترون يكون مرتفعا . ويلاحظ في هذه الحالة اضطرابات :
— في أثناء الدورة الطمثية : انقطاع الطمث ، غزارة الطمث أو اطالة مدته .
— في أثناء فترة الحمل : خطر الاجهاض .
- طرق الاعطاء :** يعطى البروجسترون بطريق الحقن (العضل) ويعطى أحيانا بشكل أقراص تزرع تحت الجلد .
- يمكن اعطاؤه بطريق الفم ولكن بكمية كبيرة لانه يتخرب بسرعة .

المقادير : في اضطرابات الدورة الطمثية Troubles menstruels : يعطى البروجسترون بمقدار (٥ - ٢٥) ملغ يوميا حقنا بالعضل أو (٥٠ - ١٢٠) ملغ عن طريق الفم خلال النصف الثاني من الدورة الطمثية .

في اضطرابات الحمل Troubles gravidique : يعطى البروجسترون بمقدار (٥٠ - ١٠٠) ملغ يوميا حقنا بالعضل أو بشكل أقراص تزرع تحت الجلد .

بروجيستاجينات غير طبيعية

Progestènes non naturelles

ييدي استعمال البروجسترون في المداواة بعض العقبات ، وقد ثبت عمليا :
— عدم فعاليته عن طريق الفم .
— سرعة زوال تأثيره عن طريق الحقن .

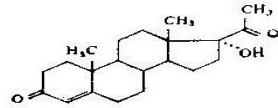
— ضرورة اعطاء مقادير كبيرة نسبيا للحصول على الفعالية المطلوبة • لذلك فان الهدف من الحصول على البروجيستاجينات غير الطبيعية أو نصف الاصطناعية هو :

- الحصول على مركبات فعالة عن طريق الفهم •
 - الحصول على مركبات ذات تأثير مديد عن طريق الحقن •
 - الحصول على مركبات ذات فعالية أقوى من فعالية البروجسترون •
- تقسم البروجيستاجينات غير الطبيعية الى قسمين حسب بنيتها الكيميائية :
- أ — مشتقات البروجسترون •
 - ب — مشتقات التستوستيرون وبشكل خاص مشتقات Nor-19 تستوستيرون •

١ — مشتقات البروجسترون Dérivés de la progestérone

لنلاحظ في كثير من الهرمونات الستيرويدية أن استرة الوظيفة الغولية في بنية هرمون ما كثيرا ما تؤدي الى الحالة مدة الفعالية للاسترة الناتج إذا ما استعمل بطرق الحقن • أن هذه الاسترة *estérification* غير ممكنة التحقيق في بنية البروجسترون لانه لا يملك أية وظيفة غولية افسا يصبح ذلك ممكنا بعد ادخال وظيفة هيدروكسيلية على الفحم (١٧) بوضع الفا :

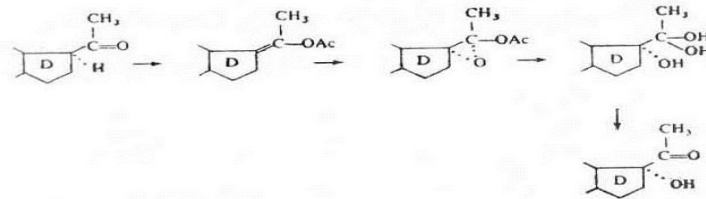
١ — هيدروكسي — ١٧ الفا بروجسترون Hydroxy-17 α progestérone



وهو مركب يوجد بحالة طبيعية في الجسم وينتج من تأثير إنزيم *17 α : hydroxylase* على البروجسترون • أما في الصناعة فيستحصل عليه بطريقة *GALLAGHER* ابتداء من البروجسترون أو بطرق أخرى •

الاستحصال :

يمكن للوظيفة السيتونية في (٢٠) أن تأخذ الشكل الاينولي ويحافظ على هذا الشكل بواسطة الاسترة ، فإذا ما عولج هذا الايستر بفوق انحموض يتكون جسر أوكسجيني *Epoxyde* بين الفحمين (٢٠) الفا و (١٧) الفا ثم بتأثير الحمضية نحصل على الهيدروكسي — ١٧ الفا بروجسترون :



الايسترات المستعملة

الهيدروكسي ١٧ الفا بروجسترون نفسه مركب قليل الفعالية ، وان استرة الوظيفة الهيدروكسيلية تقوى هذه الفعالية وتطيل مدة التأثير (عدة ايام) •

أما الايسترات المستعملة فهي : الخلات *Acétate* والكابروات *Caproate* والهيبتيلات *Hyptylate* •

تتميز هذه الايسترات بتأثيرها البروجيستاجيني وليس لها اي تأثير مضاد للاباضة *Non-anti-ovulatoire* . يمكن استعمالها في أثناء فترة الحمل •

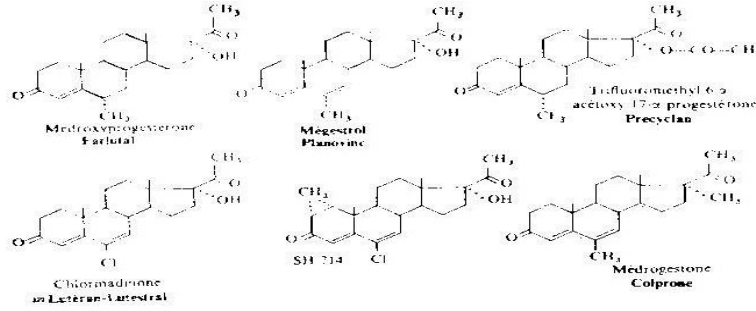
تعطى بطريق الحقن في العضل بمقدار (١٢٥ — ٢٥٠) ملغ في اليوم الرابع عشر من الدورة الطمثية •

٢ - مشتقات هيدروكسي - ١٧ الفا بروجسترون

علاقة البنية - التأثير :

ان ادخال أحد المتبادلات على الفهم (٦) بموضع الفا في بنية الهيدروكسي-١٧ الفا بروجسترون يؤدي الى :

- زيادة قوة التأثير البروجيستييني .
 - زيادة الفعالية عن طريق الفم .
 - وكذلك فان وجود رابط مضاعف في (٦-٧) يقوي أيضا التأثيرين السابقين .
- وفيما يلي أهم هذه المركبات :



الاستعمال :

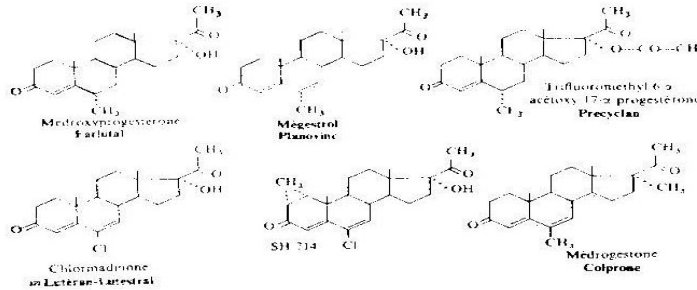
- تعد مشتقات الهيدروكسي - ١٧ الفا بروجسترون الواردة اعلاه من البروجيستيينات التي تعطى عن طريق الفم وذات تأثير أقوى من البروجسترون .
- (الكلور مادينون احد اقوى هذه المركبات) .
- تتمتع هذه المشتقات ايضا بتأثير مضاد للاباضة يختلف من مشتق الى آخر .
- ان المركبين ميسدروكسي بروجسترون والمجيسترول يسديان بعض الفعالية الاندروجينية .

٢ - مشتقات هيدروكسي - ١٧ الفا بروجسترون

علاقة البنية - التأثير :

ان ادخال أحد المتبادلات على الفهم (٦) بموضع الفا في بنية الهيدروكسي-١٧ الفا بروجسترون يؤدي الى :

- زيادة قوة التأثير البروجيستييني .
 - زيادة الفعالية عن طريق الفم .
 - وكذلك فان وجود رابط مضاعف في (٦-٧) يقوي أيضا التأثيرين السابقين .
- وفيما يلي أهم هذه المركبات :



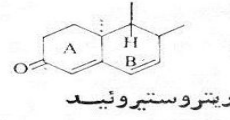
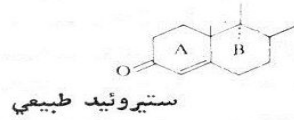
الاستعمال :

- تعد مشتقات الهيدروكسي - ١٧ الفا بروجسترون الواردة اعلاه من البروجيستيينات التي تعطى عن طريق الفم وذات تأثير أقوى من البروجسترون .
- (الكلور مادينون احد اقوى هذه المركبات) .
- تتمتع هذه المشتقات ايضا بتأثير مضاد للاباضة يختلف من مشتق الى آخر .
- ان المركبين ميسدروكسي بروجسترون والمجيسترول يسديان بعض الفعالية الاندروجينية .

٣ - مماكبات البروجسترون الفراغية أو الريتروبروجسترون

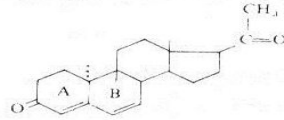
Rétroprogestérones

المماكبات الفراغية الستيروئيدية Rétrosteroides هي عبارة عن مماكبات فراغية للستيروئيدات الطبيعية. تنتج هذه المماكبات من الشكل الذي يتم به التحام الحلقتين (A) و (B) في بنية الستيروئيد. وهكذا فإن التحام الحلقتين (A) و (B) في المماكبات الفراغية لا يتم بالشكل المفروق Trans (كما هو الحال في الستيروئيد الطبيعي) إنما بالشكل المقرون Cis. وهذا مما يؤدي إلى أن المركب الفراغي الناتج يكون فيه جذر الميتيل رقم (١٩) بوضع الفا بينما الهيدروجين على الفحم (٩) يصبح بوضع بيتا :



أن هذا الاختلاف في التوضع الفراغي يؤدي إلى اضعاف التأثير البروجيستيروجيني ولكنه يظهر عند الاستعمال عن طريق الفم .
أن المركب الرئيس من هذه المماكبات هو :

ديدروجيستيرون (Duphaston) Dydrogestérone



هو أحد المماكبات الفراغية للبروجسترون مع وجود رابط مضاعف بين الفحمين (٦ - ٧) .

أن وجود هذا الرابط يؤدي إلى تقوية الفعالية البروجيستيروجينية .
يستعمل الديدروجيستيرون لاجل تأثيره البروجيستيروجيني ويعطى عن طريق الفم بمقدار (١٠ - ٣٠) ملغ في اليوم .
لا يتمتع الديدروجيستيرون بأي فعالية مضادة للإباضة ولا يبدي أي فعالية أندروجينية .

ب - مشتقات التستوستيرون Dérivés de la Testostérone

علاقة البنية - التأثير :

أن دراسة مشتقات التستوستيرون كمركبات ذات تأثير ابتنائي Anabolisant ضعيفة « التأثير المولد للرجولية » قد أظهرت أن المشتقات الألكيلية على الفحم ١٧ الفا تتمتع ، بشكل ثانوي ، ببعض الفعالية البروجيستيروجينية وبخاصة في المشتقات التي تحتوي على جذر الكيل مؤلف من أكثر من فحمين ، وقد لوحظ أن هذه الفعالية الثانوية تزداد قوتها عندما يحتوي جذر الألكيل في ١٧ الفا على روابط مضاعفة ، بحيث يصبح استعمالها ممكناً للاستفادة من تأثيرها البروجيستيروجيني . أما المركبات المستعملة من هذه الزمرة فتحتوي جميعها على جذر إيثينيل Ethynyle في ١٧ الفا . ونستطيع أن نميز نوعين من هذه المركبات :

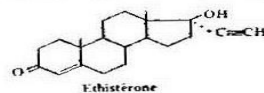
١ - مشتقات التستوستيرون نفسه : (Ethistérone) و (Dimethistérone)

٢ - مشتقات NOR-19 تستوستيرون .

ويجب ملاحظة أن هذه المشتقات تستمع ، بالإضافة إلى فعاليتها البروجيستيروجينية ، بفعالية أندروجينية وهذا ما يحتم وبشكل مطلق منع إعطائها إلى المرأة الحامل .

١ - مشتقات التستوستيرون

إيثيسترون Ethistérone - Prénéninolone



التركيب :

ايتينيل - ١٧ الفا هيدروكسي - ١٧ بيتا اندروسته ن - ٤ أون - ٣ *

الصفات :

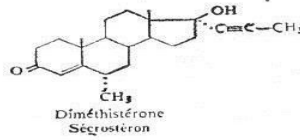
- مسحوق بلور أبيض لا ينحل بالماء ، قليل الانحلال في المذيبات العضوية .
- يحرف النور المستقطب نحو اليمين ، له طيف امتصاص وصفي في الاشعة فوق البنفسجية *
- يعطي مشتقات الاوكسيم والسبي كاربازون ذات درجات انصهار محددة .
- ويعطي بواسطة جذر الايتينيل مع قترات الفضة راسبا أبيض يتحول بالحرارة الى أسود *
- إذا سخن للدرجة (٧٠)° مع مزيج متعادل الحجم من الغول وحمض الكبريت فانه يعطي لونا أزرق - بنفسجيا مع فلورة حمراء *

الاستعمال

الايستيرون أول مركب بروجيستيروجيني استعمل في المداواة بطريق الفم تحت اسم Progesterone Orale .

- ان فعالية الايتيستيرون أقل بـ (٥ - ١٥) مرة من فعالية البروجسترون ، وليس له أي تأثير مضاد للإباضة ولكنه يبدي فعالية جنسية مذكورة ثانوية *
- يعطي بمقدار (١٠ - ٢٠) ملغ باليوم *
- ان ايستر خلات الايتيستيرون ذو فعالية أقوى بمرتين من الايتيستيرون نفسه *

دي ميتيستيرون Diméthistérone



وهو الذي ميتيل - ٦ الفا ، ٢١ ايتيستيرون *

ان فعالية هذا المركب أقوى بعشر مرات من فعالية الايتيستيرون *

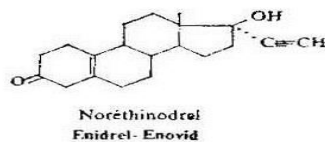
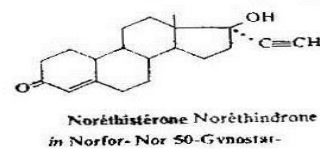
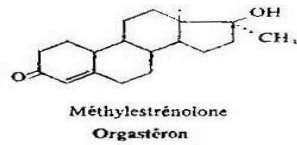
٢ - مشتقات نور - ١٩ تستوستيرون NOR-19 Testostérone

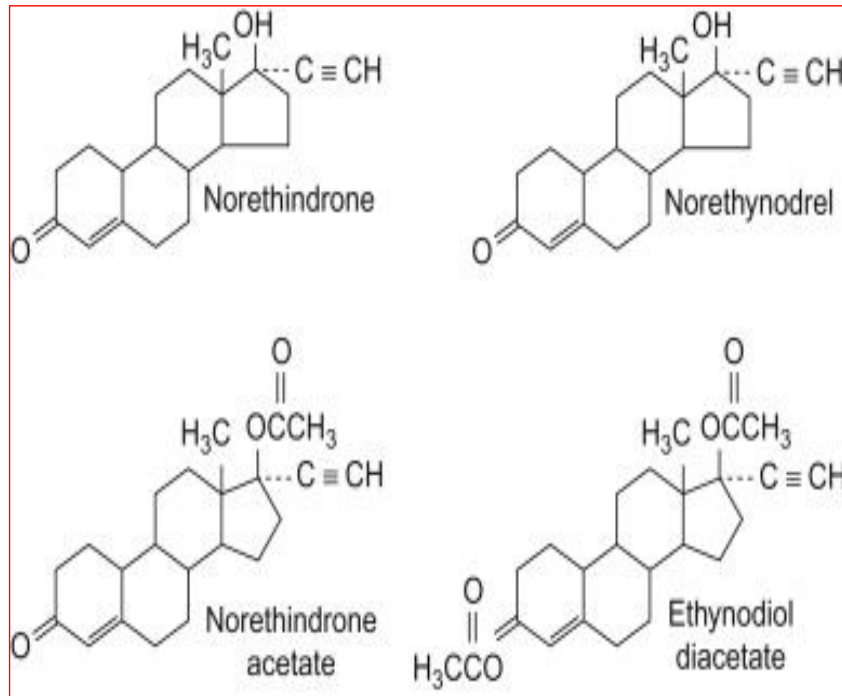
علاقة البنية - التأثير :

لقد أظهرت دراسة المركبات Nor-19 بروجسترون ان حذف جذر الميتيل رقم (١٩) يؤدي الى زيادة واضحة في الفعالية البروجيستيروجينية ، والمركب Nor-19 بروجسترون أقوى بـ خمس مرات من البروجسترون ، ومع ذلك فان هذا المركب لم يستعمل في المداواة ، فهو يبدي مساوئ استعمال البروجسترون نفسها وبخاصة عدم امكانية استعماله بطريق الفم *

وبعد هذه النتائج تحول البحث باتجاه مشتقات NOR-19 تستوستيرون التي تحمل جذرا الكليلا على الفحم (١٧) والفعالة عن طريق الفم لاستقصاء فعاليتها البروجيستيروجينية ، وقد وجد انها أقوى بـ خمس مرات من فعالية البروجسترون المعطى عن طريق الحقن *

يجب التذكير هنا أيضا ان هذه المركبات لها بعض التأثيرات الاندروجينية . وفيما يلي أهم هذه المركبات :





- ١ - **ميتيل ايسترينولون (Methylestrénolone) (Orgastéron)**
هو ميتيل - ١٧ الفا هيدروكسي - ١٧ بيتا ايسترن - ٤ اون - ٣ *
- ٢ - **نورايتيندرن (Noréthindrone) او نوايتيسترون (Norluten)**
هو ايتينيل - ١٧ الفا نورستوستيرون *
- ٣ - **نورايتينودرل (Noréthynodrel) (Enidre)**
هو مماكب للنور ايتيندرن حيث يكون فيه الرابط المضاعف بين الفحين (٥ - ١٠) بدلا من (٤ - ٥) *

التأثير الفيزيولوجي :

تأثيرات رئيسة :

- فعالية بروجيستاجينية بطريق الفم * (أقوى بخمس مرات من فعالية البروجسترون بطريق الحقن) ، وان المركب الاقوى هو النورايتينودرل *
- فعالية مضادة لافراز الهرمونات المنشطة للغدد التناسلية (LH) وهذا ما يكسبها تأثيرا مضادا للإباضة Antiovlatoire .

تأثيرات ثانوية :

- فعالية جنسية ذكرية خفيفة تكون واضحة في مركب نورايتينودرل *
- فعالية ابتنائية تكون واضحة في مركب ميتيل ايسترينولون *
- فعالية ضعيفة على الشدين حيث تحدث تأثيرا مشابها للاعراض التي تحدث في بداية الحمل *

الاستعمال :

تستعمل في مواضع استعمال البروجسترون في حالة قصور افراز الجسم الاصفر * وتعطى بمقدار (٥ - ١٠) ملغ باليوم بطريق الفم اعتبارا من اليوم الرابع عشر الى اليوم الخامس والعشرين من الدورة الطمثية *

يسبب استعمال الـ Noréthinodrel أعراض عدم تحمل هضمية تؤدي الى إيقاف استعماله في (٥٪) من الحالات المعالجة .
ان إيستر خلات نورإيتينودرون له فعالية أقوى بـ ٢٠ مرة من فعالية النورإيتينودرون نفسه .

مشتقات النورإيتينودرون أو النورإيتيسترون Dérivés de la Noréthindrone - Noréthisterone

علاقة البنية - التأثير :

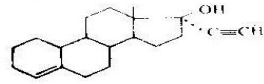
بغية تقوية الفعالية البروجيستاجينية فقد أجريت عدة تعديلات على بنية النورإيتينودرون وقد تم ذلك في مستويين :

١ - على الكربونيل في الموضع - ٢ :

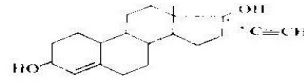
وذلك إما بإرجاع الكربونيل الى مجموعة غولية أولية والمركب هو إيتينوديول أو بحذف الكربونيل والمركب الناتج هو لينيستيرول .

٢ - على الحلقتين (B) و (C) :

إدخال رابط مضاعف في كل حلقة والمركب الناتج هو نورجيسترين أون :

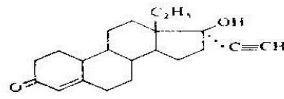


Linoestrénol
Orgametril-Lyndiol
Noracetyline-Ovanon

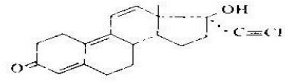


Ethynodiol
Metrodiol- Métrulène-Estrolutène
Ovulène

Divers



Norgestrel



Norgestrienol
Planor

— ٤٥٠ —

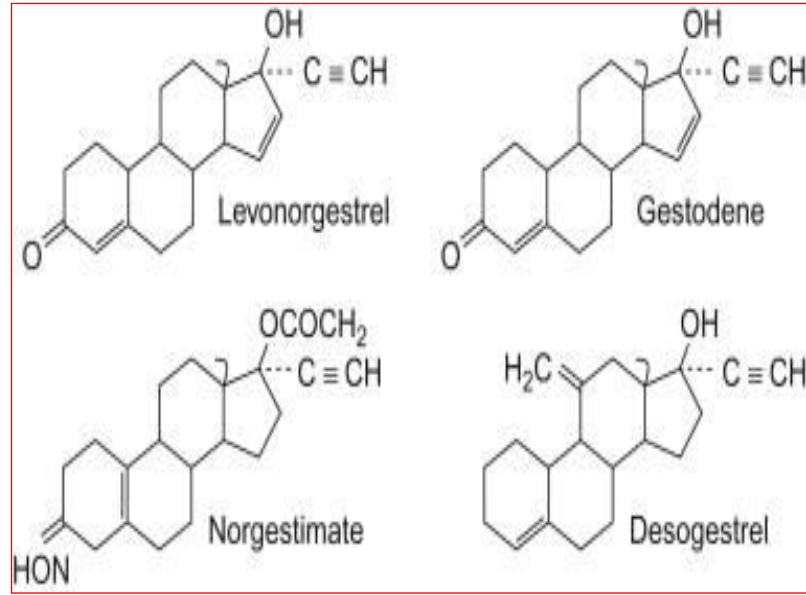
- إيتينوديول (Ovulène) Etynodiol

يعد الإيستر ثنائي الخلات للإيتينوديول أحد أقوى المركبات البروجيستاجينية المعروفة ، وهو فعال عن طريق الفم ويعطى بمقدار (٢) ملغ في اليوم .
يتمتع بتأثير مضاد للإباضة وله فعالية أندروجينية وابتنائية ضعيفة .

- نورجيستريل Norgestrel أو ليفونورجيستريل Levonorgestrel

هو المركب الموافق للنور إيتينودرون حيث يستبدل بالجذر ميثيل على الفهم (١٣) جذر إيتيل .

ويعد النورجيستريل المركب الرئيسي من المركبات البروجيستاجينية التي تعطى مع مانعات الحمل بالمشاركة مع الإستروجينات حيث يعطى بمقدار (٠.٠٣ - ٠.٠٧٥) ملغ .

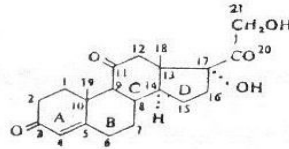


٢ - الكورتيكويدات Corticoïdes

هرمونات قشر الكظر الحقيقية

لقد أصبح معظم هذه الهرمونات يستحصل في الصناعة بالطرق نصف الاصطناعية ، بعد أن كانت تستحصل بطريقة الاستخلاص من الكورتين Cortine (خلاصة قشر الكظر) .

١ - البنية العامة :



تشق الكورتيكويدات من الفحم الهيدروجيني الاساس : البريغنان pregnane .

تحمل هذه النواة وظائف كيميائية أوكسجينية مشتركة ومميزة .

الوظائف المشتركة :

(١) - بالحلقة A : وظيفة سيتونية بالفحم (٣) ورابط مضاعف بين الفحمين

(٤ - ٥) .

(٢) - بالسلسلة الجانبية : وظيفة سيتونية بالفحم (٢٠) ووظيفة غولية أولية

بالفحم (٢١) .

ان مجموع هاتين الوظيفتين يشكل سلسلة سيتول Cétol حيث تأخذ الوضع
بيتا على الفحم الهيدروجيني الاساس •

الوظائف المميزة :

- (١) — بالفحم (١١) : وظيفة اوكسجينية غولية اولية أو سيتونية (OH , O =) •
يطلق على الهرمونات الكورتيكويديية التي تحمل وظيفة اوكسجينية
بالفحم (١١) : اسم ١١ — اوكسي ستروئيد 11-Oxysteroides .
- (٢) — بالفحم (١٧) : يوجد بالاضافة الى سلسلة السيتول في بعض
الكورتيكويديات وظيفة غولية ثالثة بوضع الفا •
- (٣) — بالفحم (١٨) : يوجد أحيانا وظيفة اوكسجينية، أي أن جذر الميتيل رقم (١٨)
قد تحول الى -CHO (وظيفة الدهيدية) وتوجد هذه الوظيفة في بنية
الالدوستيرون •

٢ — التصنيف الفيزيولوجي : Classification physiologique

تقسم الكورتيكويديات حسب الدور الفيزيولوجي الرئيسي الذي تقوم به
الى قسمين :

١ — كورتيكويديات معدنية Minéralocorticoides :

تتداخل في استقلاب الماء والكهرليات Electrolytes وهي :

- (١) — ديوكسي كورتيكوستيرون (D.O.C.) Désoxycorticostérone وهو
لا يملك اية وظيفة اوكسجينية بالفحم (١١) •
- (٢) — الالدوستيرون Aldostérone وهو من سلسلة المركبات
١١ — اوكسي ستروئيد •

ADRENAL CORTEX HORMONES

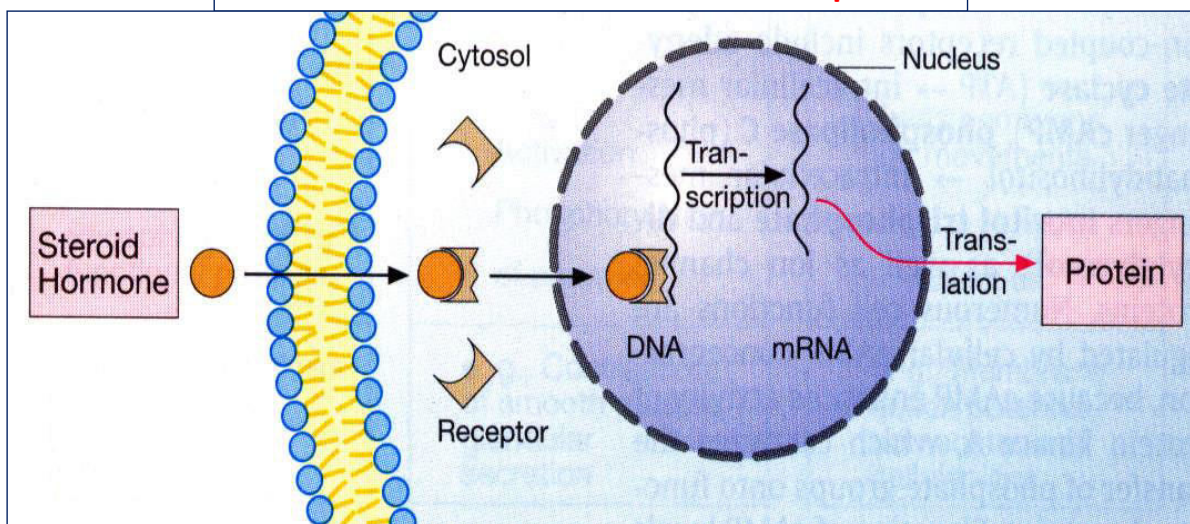
Endogenous Corticosteroids

- The adrenal glands (which lie just above the kidneys) secrete over 50 different steroids, including precursors for other steroid hormones.
- The most important hormonal steroids produced by the adrenal cortex, however, are **aldosterone and hydrocortisone**.
- Aldosterone is the primary **Mineralocorticoid (MC)** in humans (i.e., it causes significant salt retention).
- Hydrocortisone is the primary **Glucocorticoid (GC)** in humans (i.e., it has its primary effects on intermediary metabolism).

Biological Activities of Mineralocorticoids and Glucocorticoids

1. Aldosterone and, to a lesser extent, other MCs maintain a constant electrolyte balance and blood volume
2. GCs have key roles in controlling carbohydrate, protein, and lipid metabolism.
3. GCs have anti-inflammatory and immunosuppressive actions that arise through complex mechanisms.

Mechanism of Action of Steroid Receptors



Glucocorticoids

Major Natural Glucocorticoids

Glucocorticoids (GCs) are a class of corticosteroids, which in turn are a class of steroid hormones.

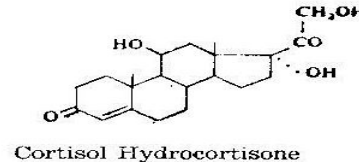
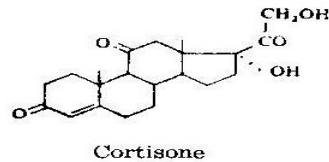
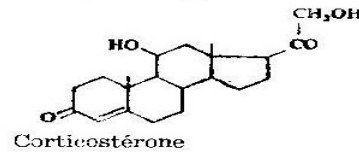
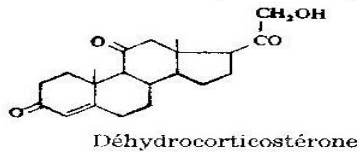
Glucocorticoids are corticosteroids that bind to the glucocorticoid receptor (GR).

The name glucocorticoid (glucose + cortex + steroid) derives from its role in the regulation of the metabolism of glucose, its synthesis in the adrenal cortex.

GLUCOCORTICOIDES الكورتيكويدات السكرية

الكورتيكويدات السكرية هرمونات يفرزها قشر الكظر وتلعب دورا هاما في تحويل الحموض الامينية المكونة للغلوكوز الى اوزات وغليكوجين وهي من مشتقات ١١ - اوكسي ستيرويد :

- الكورتيكوستيرون والدهيدروكورتيكوستيرون
- الكورتيزون والهيدروكورتيزون (كورتيزول)



التأثير الفيزيولوجي :

(١) تأثير فيزيولوجي عام للكورتيكويدات :

١ - تأثير استقلابي : Action métabolique :

- ١ - استقلاب السكريات : تؤدي الى زيادة سكر الدم
- ٢ - استقلاب البروتينات : تسرع في الاستقلاب العام ، اما في مستوى الكبد فانها تقوم بدور بناء البروتينات
- ٣ - استقلاب الليبيدات : تسرع امتصاص الليبيدات في الامعاء ، وتؤدي الى تراكم الشحوم في بعض مناطق الجسم

- ٤ - استقلاب الكالسيوم : تؤدي الى نقص في تكلس العظام * (ان النقص في تكلس العظام يمكن ان يؤدي الى تخلخل العظام)
٥ - استقلاب الماء والكهرليات : تقوم الكورتيكويدات السكرية بالدور نفسه الذي تقوم به الكورتيكويدات المعدنية ولكن بشكل ضعيف *

ب - تأثير على الغدد الصم :

تقوم الكورتيكويدات السكرية بتنشيط فعالية الغدة النخامية (Antéhypophyse) والغدة الدرقية Thyroïde والغدد الجنسية *

ج - تأثير على الدم : Action Hématologique :

- تخرب النسيج اللبغوية في مستوى العقد والطحال *
- تحرض على زيادة انتاج الكريات الحمراء ومتعددة النواة المعتدلة *
- تنقص نسبة الغلوبولين Globuline في الدم وهذا مما يؤدي الى إضعاف مقاومة العضوية الحية للآتانات *

د - تأثير على الجملة العصبية المركزية :

تؤثر على نشاط الدماغ وذلك حسب المقادير المستخدمة *

هـ - تأثير على الجهاز الهضمي :

تنبه افراز حمض كلور الماء وخميرة البيسين Pepsine المعدية (ان زيادة افراز الحمض في المعدة تؤدي الى حدوث حروق معدية أو قرحة أو اضطرابات معدية) *

(٢) تأثير خاص لبعض الكورتيكويدات السكرية (كورتيزون ، كورتيزول)

وهو التأثير المضاد للالتهاب Anti-inflammatoire الذي يعكس تأثير هذه الهرمونات على نشاط النسيج الغرائي Collagène . ويتظاهر هذا التأثير :

المركبات الستيرويدية :

خلات الكورتيزون - الكورتيزول - خلات الكورتيزول - وسوكسينات الكورتيزول وحيدة الايستر *

اصناف : Caractères :

هي مساحيق مبلورة بيضاء طعمها مر ، لا تنحل في الماء ، تنحل بنسب متفاوتة في المحاليل العضوية ، تحرف النور المستقطب نحو اليمين ، تمتص الاشعة فوق البنفسجية *

تعطي التفاعلات الكيميائية العامة للكورتيكويدات المذكورة في بداية بحث هرمونات قشر الكظر *

الاستعمال :

١ - تستعمل بالمقدار الفيزيولوجي الطبيعي (١٠ - ٣٠ ملغ في اليوم) بطريق الفم في حالة قصور قشر الكظر *

٢ - تستعمل بمقدار (٢٥) ملغ في اليوم لاجل تأثيرها المدر في حالة وجود سائل الحن Ascites في تشمع الكبد Cirrhoses * في الحقيقة يقوم الكورتيزون ومشتقاته بدور مزدوج ومميز في مستوى الكلية فهي تزيد حجم الرشاحة الكلية بنسبة (٥٠٪) اذا ما عطي بمقدار (٢٥) ملغ تقريبا ، وتقوم بدور مضاد للادرار اذا ما اعطيت بمقدار اكبر من ذلك حيث يظهر تأثيرها المعدني وذلك مع استمرار زيادة حجم الرشاحة الكلية *

٣ - تستعمل بمقدار يصل حتى (١٠٠) ملغ لأجل تخفيف افراز هرمونات القصر الامامي للنخامه *

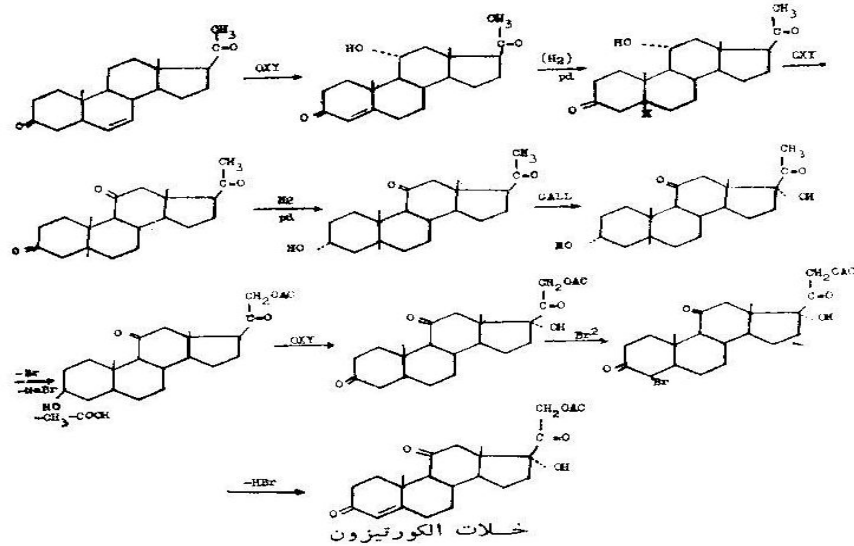
٤ - تستعمل مضادة للالتهابات Anti-inflammatoires بمقادير كبيرة نسبيا (اكبر ب : ٥ - ١٠ مرات من المقدار الفيزيولوجي) * تبدأ المعالجة بمقدار هجومي خلال عدة أيام ، ثم ينقص المقدار بالتدريج حتى الحصول على المقدار الداعم * فتعطى كمضادة للالتهابات في حالة :

- ١ - انقاص ظاهرة توسع الاوعية ، وبالتالي انقاص قابلية النفوذ الشعرية . *Perméabilité capillaire* .
- ٢ - ابطاء عملية تفكك المادة الاساسية وذلك بتثبيط انزيم الهيالورونيداز . *Hyaluronidase* .
- ٣ - ابطاء عملية التندب . *Cicatrisation* .

الكورتيزون والكورتيزول Cortisone et Cortisol

الاستحصال :

يستحصل هذان الهرمونان - حاليا ، بالطرق نصف الاصطناعية - سنذكر على سبيل المثال مراحل اصطناع الكورتيزون ابتداء من البروجسترون :



كورتيكويدات نصف اصطناعية

علاقة البنية - التأثير :

ان التأثير المضاد للالتهاب التي تتمتع به الكورتيكويدات السكرية الطبيعية هو خاصة عظيمة في المداواة ، ولكن التأثيرات الجانبية التي تسببها كثيرا ما تحول دون الاستطباب بها وبخاصة في المعالجة طويلة المدى . وكما هي العادة كان اللجوء الى تخفيف هذه التأثيرات الفيزيولوجية الثانوية بواسطة بعض التعديلات الكيميائية في بنية الهرمون الطبيعي . وقد تم الحصول على بعض المركبات التي يتغلب فيها التأثير المضاد للالتهاب على التأثيرات الاخرى وذلك بنسب متفاوتة . فمثلا ان الفعالية المضادة للالتهاب للكورتيزون بالنسبة الى اديكسا مينازون هي بنسبة (١) الى (١٠٠) في التجارب المخبرية ، أما عمليا فهي بنسبة (١) الى (٣٥) في المعالجة السريرية .

أما التعديلات الكيميائية التي أجريت على بنية الكورتيزون أو الكورتيزول فهي حسب تسلسل الحصول عليها :

(١) - ادخال هالوجين في (٩) الفا :

أدى ذلك الى الحصول على مركب : فلودرو كورتيزون .

(٢) - ادخال رابط مضاعف في (١ - ٢) :

أدى ذلك الى الحصول على مركبين : بريدينزون وبريدنيزولون اللذين أطلق عليهما سابقا دلتا - كورتيزون ودلتا هيدروكورتيزون .
ان ادخال التعديلات (١) و (٢) معا أعطى المركب فلورو بريدينزون .

(٣) - ادخال ميتيل في (٦) الفا :

اعطى بالمشاركة مع (٢) مركب : ميتيل بريدينزون .

(٤) - ادخال هيدروكسيل في ١٦ الفا :

اعطى بالمشاركة مع (١) و (٢) مركب : تريامسينولون .

(٥) - ادخال ميتيل في ١٦ الفا :

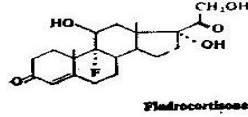
أعطى بالمشاركة مع (١) و (٣) مركب : ديكساميثازون ، وإذا أضيف عنصر الفلور في ٦ فيؤدي الى مركب : باراميثازون .
الجدول التالي يبين علاقة هذه التعديلات الكيميائية والتأثيرات الفارماكولوجية الموافقة :

طبيعة المتبادل	تأثير مضاد للالتهاب	تأثير كورتيكوستيدي مصطنعي
١ - عنصر فلور في ٩ الفا	× ١٠ - ٢٠ مرة	× ٣٠٠ مرة
٢ - رابط مضاعف في ٢-١	× ٤ - ٥ مرات	غير معدل
٣ - ميتيل في ٦ الفا	× ٢ مرة	غير معدل
٤ - ميتيل أو هيدروكسيل في ١٦ الفا	× ١٠ مرة	انخفاض الفعالية الناتجة عن ادخال الفلور في ٩ الفا أو الغاء هذه الفعالية

المركبات الرئيسة

١ - الفلور في ٩ الفا

فلودروكورتيزون Fludrocortisone



التركيب : فلورو - ٩ الفا كورتيزول .

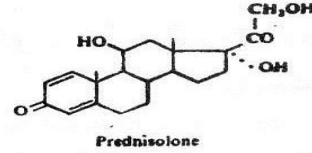
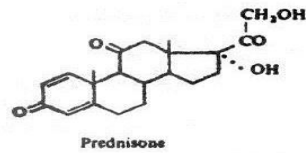
الاستعمال :

مضاد التهابي أقوى بعشر مرات من الكورتيزول . ولكن تأثيره المعدني أقوى بـ (٣٠٠) مرة ، لهذا لا يمكن استخدامه داخلا ، وانما يستعمل خارجا بشكل مرهم (٠.٢٥ - ٠.٥ ٪) .

٢ - مشتقات - دلتا

أطلق سابقا على المركبات التي تحتوي على رابط مضاعف اضافي بين الفحين (٢ - ١) اسم مشتقات دلتا . وهي :

- ١ - بريدنيزون Prednisone (دلتا - كورتيزون)
- ٢ - بريدنيزولون Prednisolone (دلتا هيدروكورتيزون)



الصفات :

مساحيق مبلورة بيضاء عديمة الرائحة . مرة الطعم ، لا تنحل في الماء ، تنحل في المذيبات العضوية .
تمتص الاشعة فوق البنفسجية وتحرف الضوء المستقطب نحو اليمين .
تعطي التفاعلات العامة للكورتيكوستيديات المذكورة سابقا .

الاستعمال :

ان قوة تأثير هذين المركبين المضادة للالتهاب أقوى بخمس مرات من تأثير الكورتيزون أو الكورتيزول على التوالي ، أما فعالتهما المعدنة فتبقى كما هي

غير معدلة أو اضعف • ومع ذلك فيتأثير المقدار المستعمل الذي يكون عادة اقل من مقدار الكورتيزول أو الكورتيزون فان الفعالية المعدنية تنخفض حتى ($\frac{1}{5}$) الفعالية الموافقة لهذه المركبين الاخيرين وهذا ما يكسبهما أهمية خاصة في المداواة •

البريدنيزون :

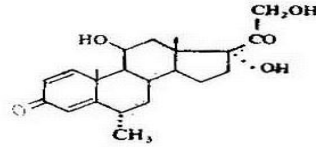
يستعمل بشكل مضغوطات تحت اسم (Cortancyl) Deltacortisone ويعطى بمقدار (٥٠) ملغ (مقدار هجومي) ثم (١٠ - ٥) ملغ (مقدار داعم) • يستعمل أيضا بشكل حلاله هوائية (٠.٣٥ ٪) •

البريدنيزولون :

يستعمل غالبا بشكل ايسترات مختلفة • يعطى بمقدار (١٠ - ٤٠) ملغ بشكل محاليل ، مضغوطات ، قطرات وحللات هوائية •

٣ - متبادلات على الفحم ٦ الفا

ميثيل بريدنيزولون Methylprednisolone



التركيب :

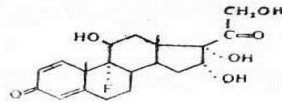
ميثيل - ٦ الفا بريدنيزولون •

ان وجود جذر الميثيل على الفحم (٦) يقوي التأثير المضاد للالتهاب بمقدار مرتين بالنسبة الى البريدنيزولون •

يعطى بمقدار (٢ - ٢٥) ملغ/يومية بطريق الفم ، أو حقن بالعضل •

٤ - متبادلات على الفحم (١٦) الفا

تريامسينولون Triamcinolone



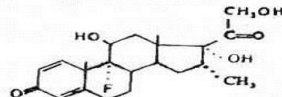
التركيب :

فلورو - ٩ الفا هيدروكسي - ١٦ الفا بريدنيزولون •

الاستعمال :

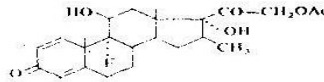
تأثيره المضاد للالتهاب أقوى بـ (٥٠ ٪) من البريدنيزولون ، أما تأثيره المعدني فهو ضعيف جدا حتى انه يتمتع أيضا بفعالية مدرة • يسبب بعض التحسسات الخاصة به (دوار ، فقد الشهية ، وهن) • يعطى في مواضع استعمال الكورتيزون نفسه • يعطى بمقدار (٢٥) ملغ باليوم (مقدار هجومي) ثم (٢ - ٥) ملغ (مقدار داعم) بشكل مضغوطات أو شراب أو مرهم (٠.١ ٪) •

ديكساميثازون Dexaméthazone



- وهو أقوى مركب معروف بفعاليته المضادة للالتهاب، (أقوى من الكورتيزون بـ ٣٥ مرة) ولا يبدو تأثيره المعدني بالمقادير العلاجية المستعملة .
- يستعمل في مواضع استعمال الكورتيزون ويعطى بمقدار (١ - ٤) ملغ/يوم، ويفضل إعطاؤه الى مرضى السكري والنحلاء لاجل تأثيره المضاد للالتهاب .
- يوجد بشكل مضغوطات (٥٠٠) ملغ ، أو بشكل مرهم (٠.١ - ٠.٢٥) % .
- يستعمل أيضا بشكل إيستر (محلول أو معلق حسب نوعية الإيستر) .
- اما تأثيراته الجانبية فهي :
- يعد الديكساميثازون أقل المركبات الكورتيكوئيدية التي تؤدي الى زيادة في سكر الدم .
 - يثبط الغدة النخامية بشكل قوي نسبيا مما يؤدي الى تثبيط افراز قشر الكظر .
 - يؤدي استعماله الى تخلخل العظام بشكل كبير نسبيا .

بيتاميثازون Betamethazone



يعد الميتازون احد المماكبات الفراغية للديكساميثازون حيث يكون توضع حذر الميتيل على الفحم (١٦) بوضع بيتا وليس بوضع الفا كما هو الحال في بنية الديكساميثازون .

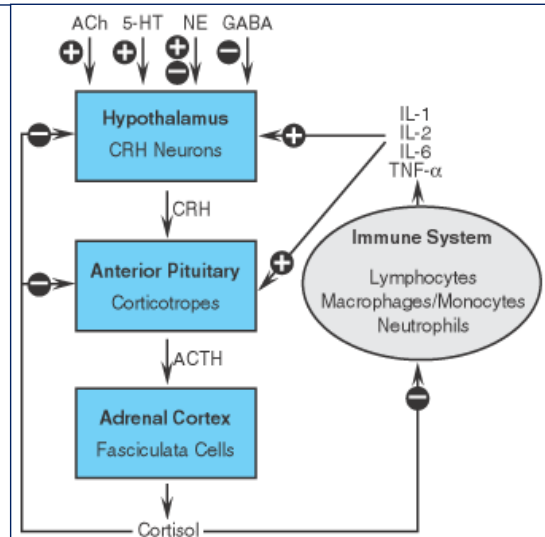
الاستعمال :

ان التأثير الدوائي لهذا المركب مشابه لتأثير الديكساميثازون إلا أنه قابل للتحلل في مستوى المعدة بصورة افضل من تحلل هذا الأخير .

يستعمل في مواضع استعمال الكورتيزون ويعطى بمقدار (١ - ٨) ملغ في اليوم .

Glucocorticoids Major Natural Glucocorticoids

- ❓ The principal Glucocorticoids, Cortisol, is secreted by the adrenal cortex in response to internal or external stress
- ❓ Cortisol (or hydrocortisone) is the most important human glucocorticoid
- ❓ It is essential for life, and it regulates or supports a variety of important cardiovascular, metabolic (carbohydrate & bone), immunologic (inflammatory responses) and homeostatic functions.

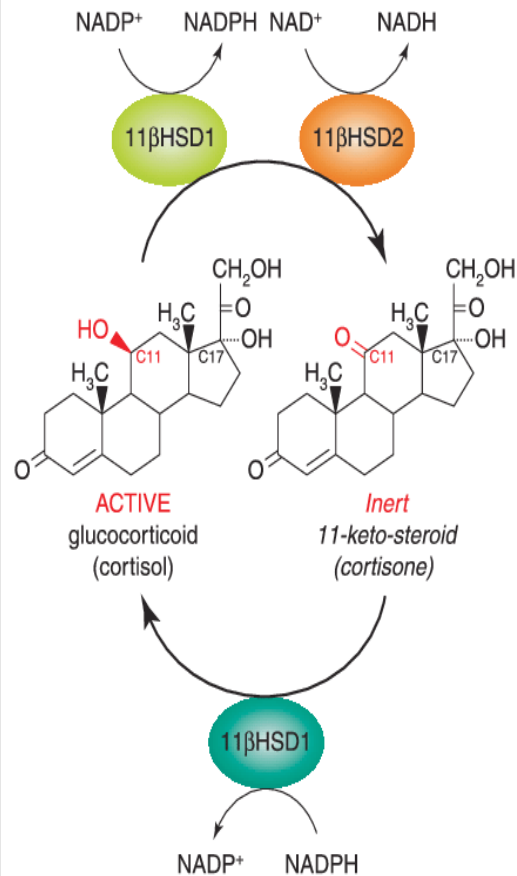


Natural Glucocorticoids Cortisol (Hydrocortisone) Cortisone

Interconversion of cortisol and cortisone by enzymatic oxidation or reduction at carbon position 11 (C11), catalyzed by the two cloned isoforms of 11-hydroxysteroid dehydrogenase (11HSD).

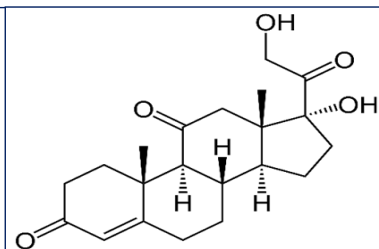
By convention, bonds below the plane of the molecule (bonds) are represented by dotted lines; bonds which have no definitive orientation are represented by solid lines; and bonds above the plane of the molecule (bonds) are represented by solid triangles.

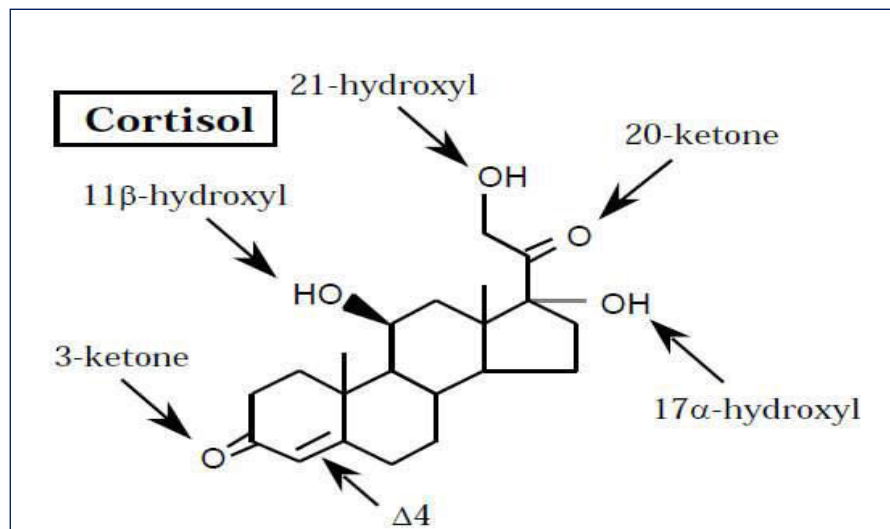
Corticosterone and 11-dehydrocorticosterone have similar structures to cortisol and cortisone, respectively, but lack the -hydroxyl groups at position C17.



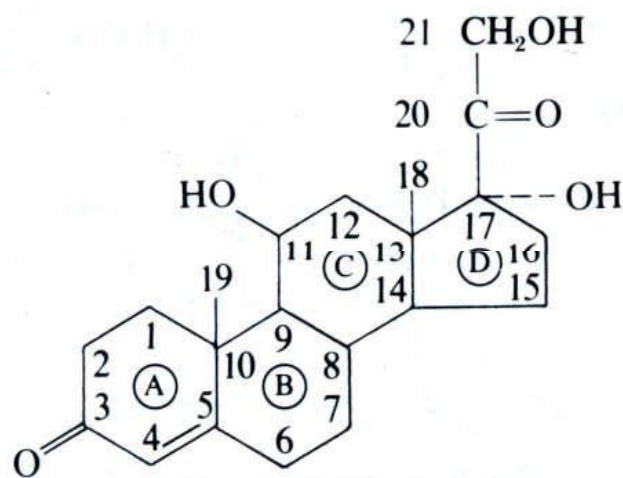
Cortisol is a 21-carbon steroid, a pregnane.

- Conversion of the 11β-hydroxyl to a ketone yields cortisone, an inactive metabolite of cortisol.
- The steroid that lacks the 17α-hydroxyl, corticosterone, has 70% lower glucocorticoid activity in humans, although it is the major glucocorticoid in rats.





Glucocorticoid activity requires 11 β hydroxyl (OH) group, an α -hydroxyl group linked to C17

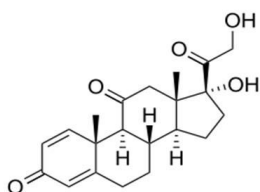


Synthetic Glucocorticoids

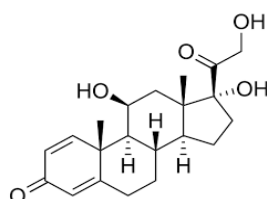
- ☐ They have the major function as Natural Glucocorticoids.
- ☐ These are used either as replacement therapy in glucocorticoid deficiency or to suppress the immune system and inflammation.
- ☐ They are usually more potent (5-100 times) & have less or no mineralocorticoids activity
- ☐ They are chemically more stable and administered as tablets, injections, creams & eye drops
- ☐ They are effective as an immuno-suppressant drug.

1. Prednisone:

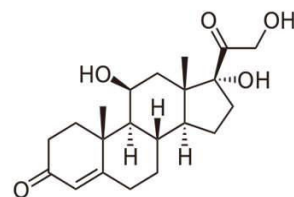
- Prednisone is a synthetic corticosteroid drug
- It is a prodrug that is converted in the liver to the active form, **Prednisolone**
- 6-Methylcortisol has increased glucocorticoid and mineralocorticoid activity, whereas 6-methylprednisolone has somewhat greater glucocorticoid activity and somewhat less mineralocorticoid activity than prednisolone



Prednisone



Prednisolone



Cortisol

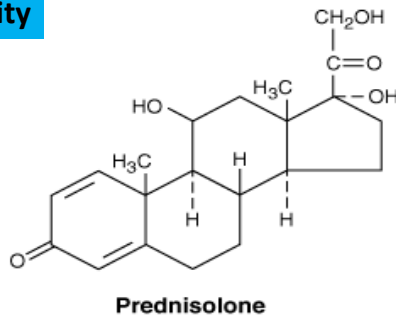
Prednisolone → 6-methyl-prednisolone

Additional unsaturation of Ring A

Increase in
GC activity

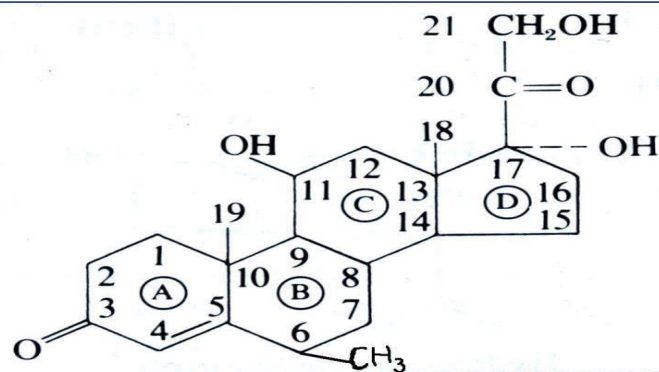
Slow
metabolism

Glucocorticoid/
mineralocorticoid
potency ratio



Enhance
Antiinflammatory
effect

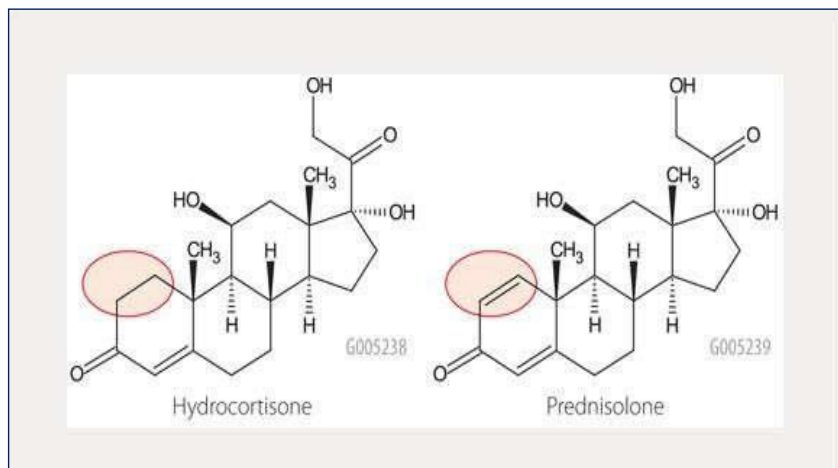
Salt retaining activity
decreases



Unpredictable effects

6 α methyl cortisol - \uparrow GC & \uparrow MC activity

6 α methyl prednisolone - \uparrow GC & \downarrow MC



- Increases glucocorticoid activity,
- Enhanced glucocorticoid/ mineralocorticoid potency ratio.
- Metabolized more slowly than hydrocortisone

Fluorinated Glucocorticoids

2. Betamethasone: 9 fluoro

- Betamethasone doesn't cause water retention unlike other corticoids.
- It is used for rheumatoid arthritis, dermatitis, psoriasis, allergic conditions such as asthma and cancers such as leukemia.

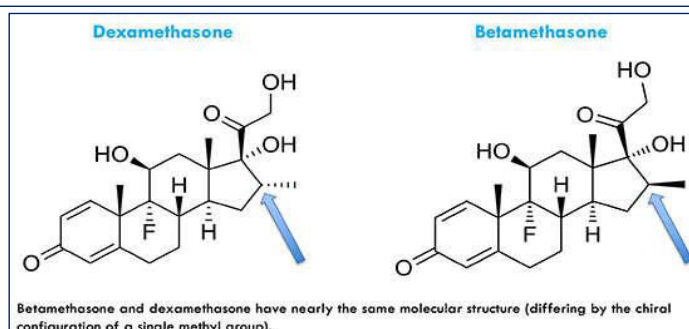
Hydrocortisone

3. Dexamethasone

It is the same as Betamethasone

(16-beta to 16- alpha methyl modification)

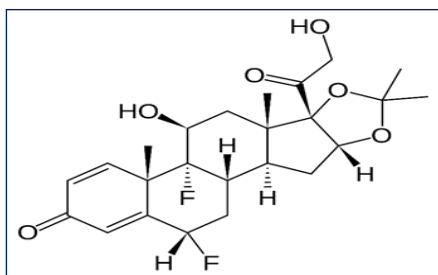
It is more potent than natural corticosteroids (27 times) and prednisone (7 times).



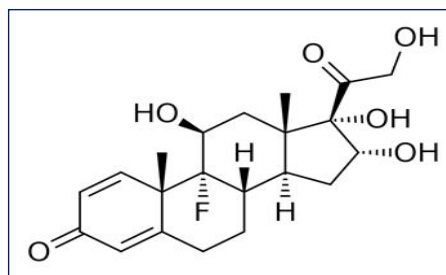
When combined with the 1-2 double bond in ring A plus other substitutions at C16 on ring D, the 9-fluoro derivatives formed (e.g., triamcinolone dexamethasone, and betamethasone) have marked glucocorticoid activity—the substitutions at C16 virtually eliminate mineralocorticoid activity

6 α -fluoro has less salt retention properties than 9 α - fluoro.

Fluocinolone

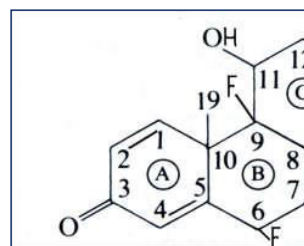
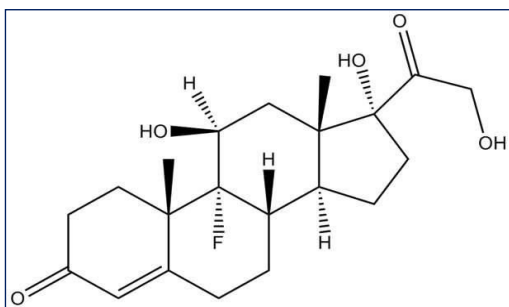


Triamcinolone



Fludrocortisone (9-fluorocortisol)

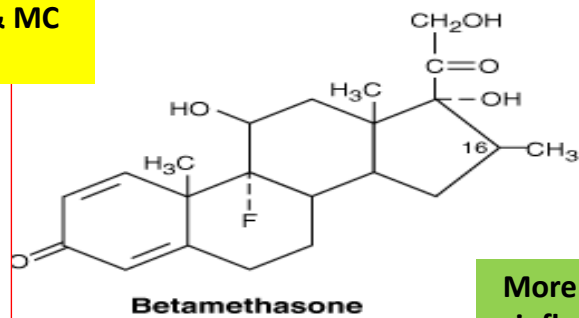
Enhanced activity at the GR (10 times relative to cortisol) greater activity at the MR (125 times relative to cortisol)



Fluorination at the 9 position on ring B enhances both glucocorticoid and mineralocorticoid activity, possibly related to an electron-withdrawing effect on the nearby 11-hydroxyl group. It is used in mineralocorticoid replacement therapy and has no appreciable glucocorticoid effect at usual daily doses of 0.05-0.2 mg.

9 α fluorination of Ring B

Enhances GC & MC activity



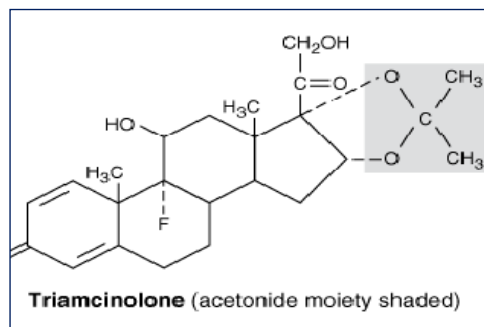
More GC activity & anti inflammatory activity
Eliminates MC activity

Hydrocortisone \rightarrow fludrocortisone \rightarrow dexamethasone & triamcinolone

1,2 double bond in ring A +
other substitutions at C16
on ring D



the 9-fluoro
derivatives

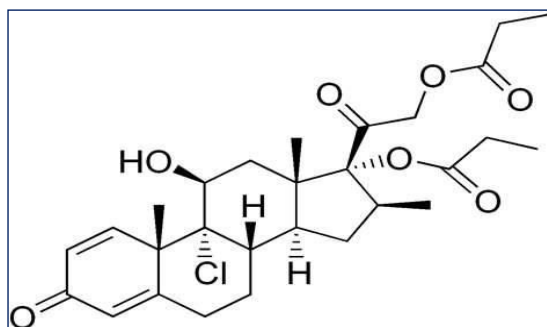


Anti-inflammatory
effect enhances and
salt- retaining effects
weakens further.

Acetonide b/w OH groups at C16 & C17

Chlorinated Glucocorticoids

- 9 α -chloro derivative of betamethasone **Beclomethasone dipropionate**
- Increase stabilization
- Increase lipophilicity
- Increase bronchial tissue absorption
- Increase duration of action



17 α hydroxyl group on ring D- esterification of the hydroxyl group

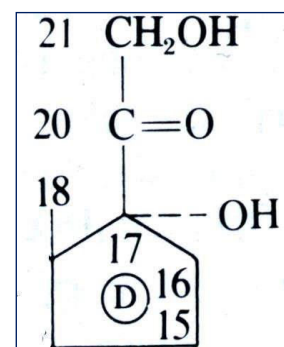
- Acetonide b/w OH groups at C16 & C17
- Esterification of OH groups with Valerate at C17
- Esterification of OH groups with Propionate at C17 & C21
- Substitution of OH group at C21 with Chlorine

The steroids can be made more lipid soluble or more water soluble by making suitable ester derivatives of hydroxyl (OH) groups.

Derivatives with increased lipid solubility are often made to decrease the release rate of the drug from intramuscular (IM) injection sites (i.e., in depot preparations).

More lipid-soluble derivatives also have improved skin absorption properties and thus, are preferred for dermatological preparations.

Derivatives with increased water solubility are needed for intravenous preparations



**IMPORTANT FOR
GC ACTIVITY optimal
potency**

Contraindications

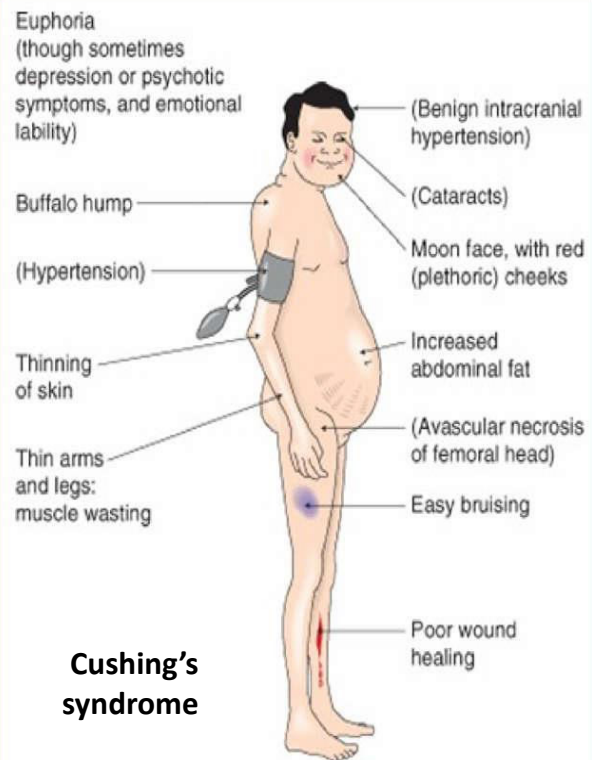
- Peptic ulcer
- Diabetes mellitus
- Hypertension
- Pregnancy (risk foetal defects)
- Psychosis
- Epilepsy
- Chronic heart failure
- Renal failure

Clinical uses:

- Allergic Rhinitis
- Rheumatoid Arthritis
- Asthma
- Multiple Sclerosis
- Carpal Tunnel Syndrome
- Gout
- Psoriasis
- Inflammatory Bowel Diseases
- Sinusitis

Adverse effects of Glucocorticosteroids

- Cushing's syndrome
- Osteoporosis
- Tendency to hyperglycaemia
- Negative nitrogen balance
- Increased appetite
- Increased susceptibility to infection
- Obesity, etc.



Mineralocorticoids

- Mineralo-Corticoids are a class of steroid hormones similar to aldosterone in their effects on salt & water balances.
- The name mineralocorticoids derives because these hormones are involved in the retention of sodium (Na), a mineral
- used mainly for treatment of **Addison disease, or primary adrenal insufficiency**.
- Aldosterone** is primary endogenous mineralocorticoids
- Aldosterone is too expensive to produce commercially; therefore, other semisynthetic analogs have taken its place for treatment of Addison disease.
- Adding a 9-fluoro group to hydrocortisone greatly increases both salt retention and anti-inflammatory activity

الكورتيكويدات المعدنية MINERALOCORTICOIDES

الهرمونات الكورتيكويدية المعدنية هرمونات يفرزها قشر الكظر وتتدخل في استقلاب الماء والكهرليات *

وهي بشكل أساسي : الديزوكسي كورتيكوستيرون Désoxycorticostérone والالدوستيرون Aadostérone * والمركب الأول يلعب دورا ثانويا عند الانسان * أما الالدوستيرون فيعد حاليا الهرمون الكورتيكويدي المعدني الحقيقي ويطلق عليه « هرمون الماء والملح » *

التأثير الفيزيولوجي :

يتظاهر هذا التأثير في :

١ - استقلاب الكهرليات :

تقوم الكورتيكويدات المعدنية بعملية :

- احتباس الصوديوم : وذلك بتنشيط اعادة امتصاصه في مستوى الانبوب الكلوي ، وانقاص افرازه في الانبوب الهضمي أو في التعرق *
- اطراح البوتاسيوم : وذلك بانقاص اعادة امتصاصه في مستوى الانبوب الكلوي وزيادة افرازه بطريق التعرق والانبوب الهضمي *
- اطراح خفيف للفوسفات والمغنيزيوم *

٢ - استقلاب الماء :

لا تقوم الكورتيكويدات المعدنية بأي تأثير على الرشاحة الكبيبة انما تؤثر في مستوى الانبوب الكلوي القاصي *

ان قدرة الكورتيكويدات المعدنية على احتباس الصوديوم تؤدي الى

• ويلعب الـديزوكسي كورتيكوستيرون دورا أكبر من
• الستيرون في احتباس الماء

• يؤثر إفراز الهرمونات الكورتيكويديّة المعدنية أو تناول مقدار زائد من
• لها التأثير نفسه يؤدي إلى :

• **سُكس صودي - مائي :**

• يظهر ذلك زيادة كتلة الدم ورفع ضغط الدم الشرياني وتكوين وذمات
• وزيادة تغذيته

• **زيادة اطرّاح البوتاسيوم :**

• يظهر ذلك بنقص نسبة البوتاسيوم في الدم الذي يترافق مع اضطرابات
• (وهن - ألم) وقلبية

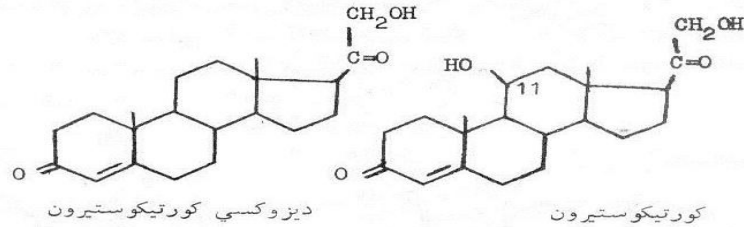
• تأثير هذه الاعراض في تناذر CONN (زيادة افراز الالدوستيرون)

• ان مقدار الكورتيكويديّات المعدنية الذي ينطرح بشكل طبيعي مع البول هو
• (١٠ - ٣٠) ميكروغرام بال ٢٤ ساعة وتصل في حالة فرط الافراز الى
• (٣٠ - ١٠٠) ميكروغرام

ديزوكسي كورتيكوستيرون (D.O.C.) Désoxy Corticostérone

التركيب :

• هو من مشتقات الـبريغنان ولا يختلف عن بنية الـبروجسترون الا بوجود
• سلسلة غولية بالفحم (٢١) وتركيبه : $\text{Hydroxy-21 Pregnen-4 Dione-3,20}$
• تختلف بنيته عن بنية الكورتيكوستيرون بعدم وجود وظيفة غولية بالفحم (١١) .
• لا يستعمل الـ D.O.C. نفسه في المداواة انما يستعمل بشكل ايستر
• (سلات)



خلات الـديزوكسي كورتيكوستيرون

(D.O.C.A) Acétate de désoxycorticostérone

الصفات :

• مسحوق أبيض مبلور لا ينحل في الماء ، ينحل قليلا في المذيبات العضوية
• والزيوت . يحرف الضوء المستقطب نحو اليمين ، وله طيف امتصاص وصفي في
• الاشعة فوق البنفسجية .

• تعطي خلّات D. O. C. التفاعل الملون التالي : إذا أضيف الى حجم من
• محلولها في الغلّول المطلق مقدار حجمين من حمض الكبريت المركز ، وسخن المزيج
• الى الدرجة (٨٠) ° ، يتشكل لون أزرق مع فلورة حمراء .

الاستعمال :

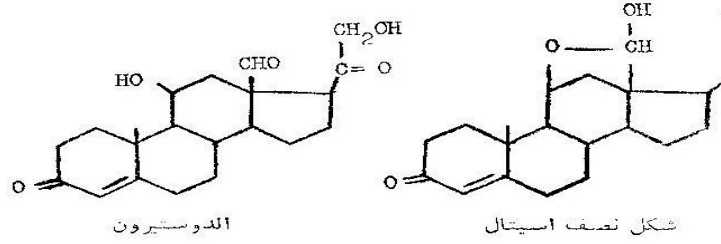
• تستعمل في معالجة مرض اديسون ADDISON وفي قصور قشر الكظر .
• تعطى عن طريق الحقن بالعضل بمقدار (٢ - ٥) ملغ يوميا .

اللدوستيرون (Electrocortine) Aldostérone

البنية :

• الالدوستيرون من سلسلة مركبات ١١ - اوكسي ستيروئيد

يحمل وظيفة الدهيدية بالفحم (١٣) بدلا من جذر
Hémiacétale وفي المحاليل يأخذ الالدستيرون شكل نصف استيتال
• يعطي هذا الشكل ايسترات ثابتة في
المحلول المائي :



• استعمال :

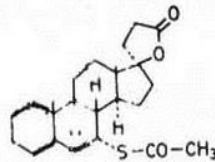
اللدوستيرون كورتيكوئيد معدني أقوى بـ (٢٥) مرة من خلاص D.O.C.
• يرمون الماء والملح الحقيقي فيستطيع ازالة الاعراض المرضية لقصور قشر
الكظر (مرض اديسون) خلال بضع ساعات من اعطائه • يستعمل في مرض اديسون
• بحد مقدار (١٥ - ٣٠) ملغ عن طريق الفم •

مضادات الالدوستيرون او مثبطاته

Inhibiteurs de l'aldosterone

بعد اكتشاف الالدوستيرون ودوره المهم والاساسي في تشكيل الودمات ،
• توجهت البحوث نحو ايجاد مركبات تستطيع معاكسة تأثير الكورتيكوئيدات
الكظرية او تثبيطها في مستوى الكلية • وفي هذا المجال فقد اكتشفت مركبات
Spiranolactones ومن بينها الالداكوتون Aldactone عام ١٩٦٠ •
• مركبات أخرى ورد ذكرها في بحث المدرات البولية •

سبيرانولاكتون (Aldacton) Spiranolactone



• الاستعمال :

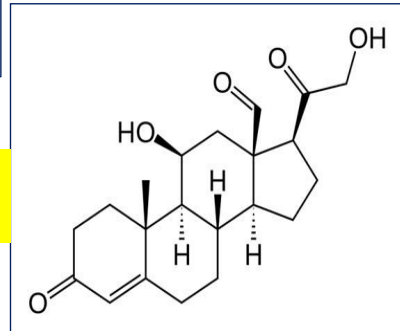
يعد السبيرانولاكتون المضاد النوعي لتأثير الالدوستيرون في مستوى الكلية •
ان تأثيره يستمر حتى بعد قطع المعالجة ، ولهذا يجب قطع المعالجة قبل زوال
الوذمة نهائيا حتى لا يحدث التجفاف •

ان المداواة بالالدولاكتون ليست شافية فيمكن ان تعود الاعراض المرضية
للظهور مرة أخرى حيث يمكن اعطاؤه مرة ثانية •

Mineralocorticoid (Aldosterone)
Detailed action mechanisms

- It acts on the mineralocorticoid receptors (MR) in the distal tubule & it upregulates and activates the Na⁺/K⁺ pumps, which reabsorbs three sodium ions into the blood and two potassium ions into the urine.
- This is in an increase of blood pressure & blood volume

**Mineralocorticoid activity requires
Aldehyde group at C18 on ring**



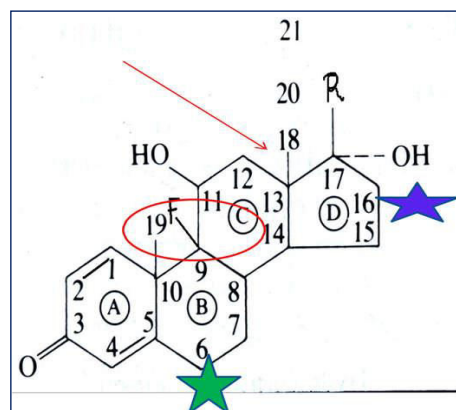
- Aldosterone structurally very similar to cortisol, except that it lacks the 17 α -hydroxyl group, and has an aldehyde at the 18-methyl
- The 18-aldehyde is critical for mineralocorticoid activity; the sole difference between corticosterone and aldosterone is the 18-aldehyde, but aldosterone has 200 times higher mineralocorticoid activity than corticosterone.

Changes that alters mineralocorticoid activity

- Aldehyde group in the C18
- Fluorination at the 9 α position on ring B
- 6 α substitution on ring B
- Substitution at C16 on ring D

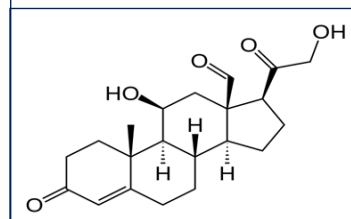
Changes that increase glucocorticoid activity

- Additional double bond b/w 1 & 2 carbon atoms
- Alpha methylation at 6th position
- Alpha fluorination at 9th position
- Substitution at 16th position



Structure activity relationships of mineralocorticoids

1. Highly active natural mineralocorticoids have no OH function in positions 17.
2. In fact, OH groups in any position reduce the sodium-retaining activity of the adrenocorticoid.
3. 9 α -F, 9 α -Cl, and 9 α -Br substitution causes increased retention of urinary sodium with an order of activity in which $F > Cl > Br$
4. Insertion of a 16 α -OH group into the molecule affects the sodium retention activity so markedly that it not only negates the effect of the 9 α -F atom but also causes sodium excretion
5. A double bond between positions 1 and 2 (C1-corticoids) also reduces the sodium retention activity of the parent drug. It contributes to the parent drug only approximately one-fifth the sodium-excreting activity of a 16 α -OH group
6. A 17 α -OH group reduces sodium retention as the unsaturation between positions 1 and 2.
7. Other substituents reported to inhibit sodium retention include 16 α -CH₃, 16 β -CH₃ and 16 α -CH₃O functions

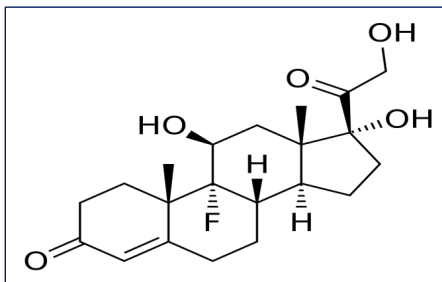


Mineralocorticoids related products

- ❓ There is no prescription products containing aldosterone as the active ingredient
- ❓ It is available mainly in analytical kits to estimate the levels of this hormone in patients
- ❓ The technique used is known as ELISA (enzyme linked immune sorbent assay) which is a wet lab type analytical biochemistry

Drugs used as mineralocorticoids Fludrocortisone

- **Fludrocortisone** is used only for the treatment of Addison disease and for inhibition of endogenous adrenocortical secretions.
- It has up to about 800 times the MC activity of hydrocortisone and about 11 times the GC activity



Mineralocorticoids antagonists

Spironolactone

- It is a synthetic steroid that blocks mineralocorticoid receptors.
- It also blocks androgen, and blocks progesterone receptors.
- It belongs to a class of medications known as potassium-sparing diuretics.
- It is used as a diuretic and antihypertensive drug

Eplerenone

It is similar to the diuretic spironolactone, though it is much more selective for the mineralocorticoid receptor in comparison (i.e., does not possess any antiandrogen, progestogen, glucocorticoid, or estrogenic effects)

