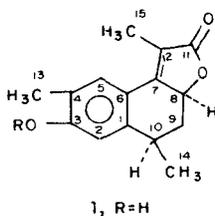


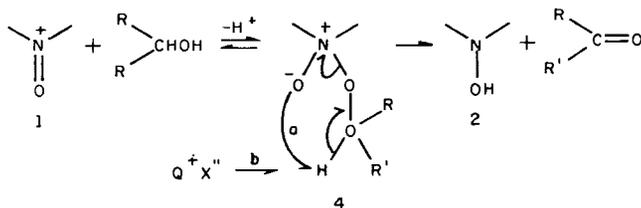
NOTICIAS QUIMICAS

Sustancias tóxicas obtenidas del mangrove (Heritiera littoralis): uno de ellos, el heritol 1 es usado como veneno para la pesca (J.O.C. 1987, 52, 2930).

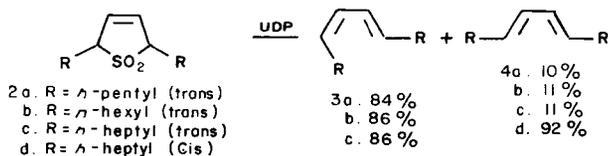


*Síntesis de 2- alquilputrescinas a partir de 3- alquilpirroles: la importancia de ellos es que algunos de estos compuestos como la putrescina, espermidina y espermina están involucrados en la síntesis *in vivo* de proteínas (J.O.C. 1988, 53, 403).*

Oxidación rápida y selectiva de alcoholes primarios y secundarios a aldehidos y ácidos carboxílicos y a cetonas respectivamente: ello puede ser actualmente realizado con una sal de oxoamonio según la siguiente ecuación: (J.O.C. 1987, 52, 2559).



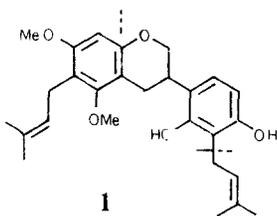
Formación estereo selectiva de dienos: puede realizarse por extrusión de SO₂ de 3-sulfonenos sustituidos, mediante potasio electrónicamente dispersado (PUD) (J.O.C. 1987, 52, 2224).



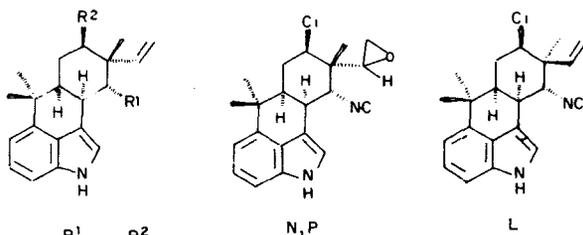
Reacciones de Friedel Crafts aplicada a la síntesis total de isoflavonas: la jamaicina 1, calopogonina 2, y otras isoflavonas han sido sintetizadas, estas isoflavonas polioxygenadas muestran actividad estrogénica y son usadas también como narcóticos, insecticidas y antimicóticos. (J.O.C. 1987, 52 1972).



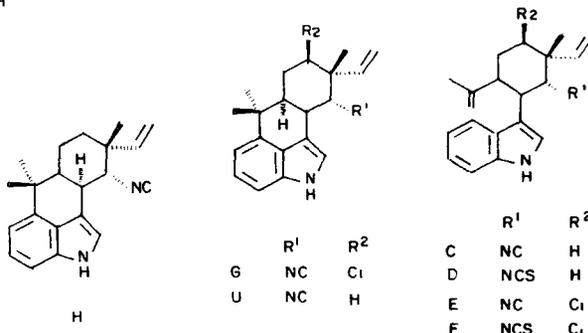
La 0-metilcoricidina 1 aislada de Glycyrrhiza uralensis Fish (Leguminosae): es un remedio para enfermedades respiratorias; su síntesis total ha sido lograda en un laboratorio farmacéutico. (J.O.C. 1987, 52, 2029).



Alcaloides del tipo hapalindólicos muestran actividad antibacteriana y antimicótica: ellos han sido obtenidos del Cyanophyte hapalosiphon fontinalis. Algunos de ellos son: (J.O.C. 1987, 52, 1036).

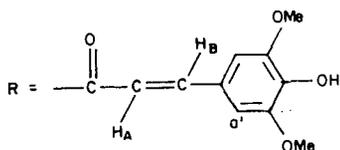
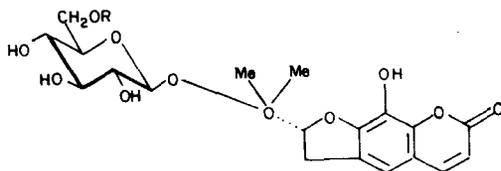


	R ¹	R ²
A	NC	Cl
B	NCS	Cl
J	NC	H
M	NCS	H
O	NCS	OH

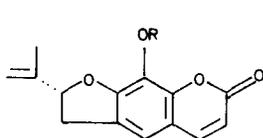


	R ¹	R ²
G	NC	Cl
U	NC	H
C	NC	H
D	NCS	H
E	NC	Cl
F	NCS	Cl

Nuevos glucósidos furanocumarina han sido aislados de las semillas de Apium graveolens: las estructuras han sido asignadas como (+)-2, 3-dihidro-9-hidroxi -2 [1 -(6 -sinapinoil)-β -D-glucosiloxi-1-metiléter] -7H-furo [3, 2g] [1]-benzopiran-7-ona (1) (-) - 2, 3-dihidro- 9-0-β - D-glucosiloxi-2-isopropenil-7H-furo [3,2g] [1]-benzopiran-7-ona (2) y 5-metoxi-8-0-β -D-glucosiloxipsoraleno (3) (Phytochem, 1988, 27, 1181)

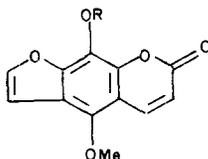


1



R = β -D-Glcpyt

2



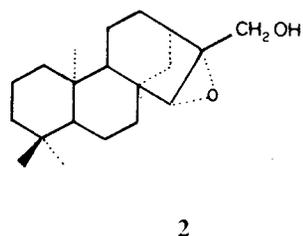
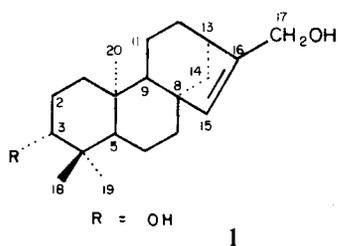
R = β -D-Glcpyt

3

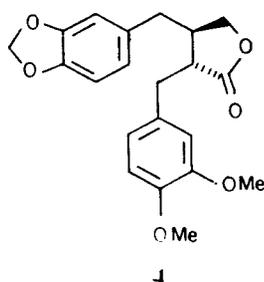
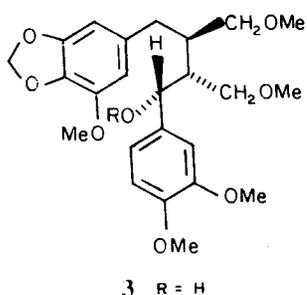
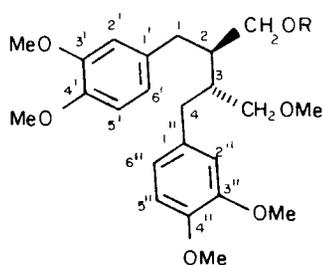
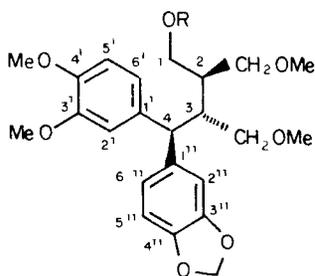
Algunas especies del género *Perezia* han sido revisadas en su aspecto químico: de las partes aéreas de *Perezia multiflora* (H. et B.) Less, y de las raíces de *P. runcinata* Lag. ex. D. Don, han sido aislados nuevos isocedrenos y ésteres sesquiterpénicos (*Phytochem.* 1988, 27, 849).

Ceras y éteres metílicos triterpénicos del exocarpio de los frutos de Elaís guineensis: fue determinada la presencia de ésteres de número par de carbono entre C₄₀ y C₆₀; la metanólisis de ellos reveló que los ácidos carboxílicos y los alcoholes correspondían a cadenas carbonadas de C₁₆ a C₂₈ y de C₁₆ a C₃₈ respectivamente. (*Phytochem.* 1988 27, 877).

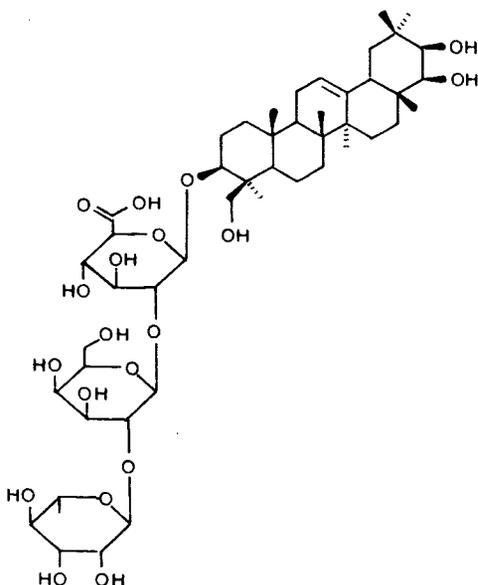
Ent-kauranes y oleananos: han sido aislados de las raíces de *Croton lacciferus*; dos de las kauranoides (1 y 2) mostraron moderada actividad insecticida contra *Aphis craccivora*. En estudios previos sobre esta especie se aislaron una benzoquinona de propiedades antimicótica y cuatro alcoholes kauranoides (*Phytochem.* 1988, 27, 869)



Nuevos seco - e - hidroxilignanos han sido aislados de las hojas de *Phyllanthus niruri* L.: ellos son, el seco - 4 - hidroxilintetralin (1), el derivado trimetílico del seco - isolaricirinsinol (2), el hidroxinirantín (3); un cuarto compuesto, el dibencilbutirolactona (4), también aislado, ha sido reportado previamente que exhibe actividad antitumoral. (*J. of Nat. Prod.*, 1988, **51**, 44).



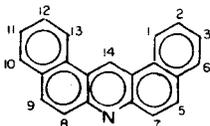
Soyasaponina A₃: es una nueva saponina monodesmosídica aislada de las semillas de *Glicina max*, en adición a las ya reportadas soyasaponinas I, II, III, A₁ y A₂.



La presencia de saponinas en alimentos ha atraído considerable interés debido a sus propiedades fisiológicas entre las que se incluyen la actividad hipocolesterolemica, y su sabor amargo. (*J. of Nat. Prod.* 1988, **51**, 122).

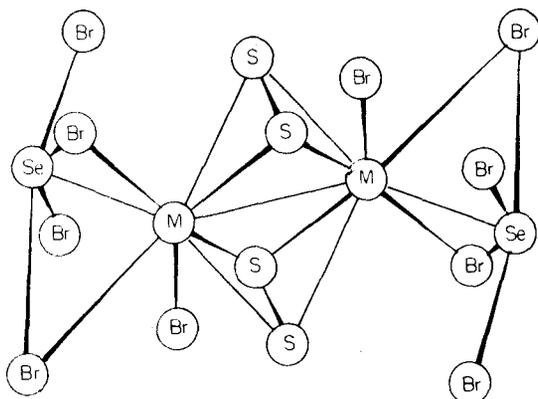
Centros metal d^0 -alquilo catiónicos activan polimerización de olefinas: se ha encontrado que una variedad de complejos $Cp_2Zr(R)(THF)^+$ ($R^- = H^-, CH_3^-, PhCH_2^-, Ph^-$, etc.) polimerizan etileno en ausencia de cocatalizadores de Al u óxidos como soportes. Polietileno lineal de alto peso molecular es obtenido con estos complejos. La polimerización es mayor en solventes no polares. (*J. Chem. Ed.* 1988, **65**, 285).

Síntesis de dibenzo [a, j] acridina: sustancias como la dibenzo [a, j] acridina **1** posee propiedades carcinogénicas, éllas se encuentran en el humo del tabaco y en las atmósferas urbanas. (*J.O.C.* 1987, **52**, 1064).



1

Chalcohaluros de Molibdeno (V) y Tungsteno (V): se ha sintetizado un cierto número de complejos chalcohaluros de molibdeno y tungsteno de composición inusual: MS_2X_3 (SeX_2) ($X = Cl, Br$). Las estructuras fueron estudiadas por —espectroscopia vibracional—, ^{35}Cl y ^{79}Br por métodos NQR, por mediciones magnéticas y análisis de rayos-X para los compuestos bromados.

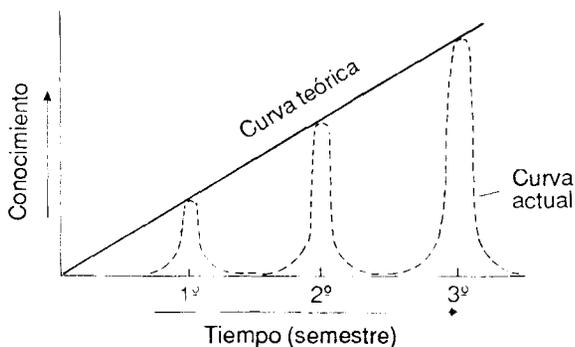


ESTRUCTURAS DE $Mo_2(S_2)Br_6(SeBr_2)_2$ y $W_2(S_2)_2Br_6(SeBr_2)_2$

Las moléculas de estos compuestos son diméricas; los átomos metálicos (d^1) están enlazados directamente por un enlace simple y por ligandos S_2 puente, coordinados perpendicularmente al enlace metal-metal.

La coordinación de los ligandos Se_2X_2 ($X = Cl, Br$) es inusual: el átomo de selenio, como donador, está enlazado al metal y, como aceptor, a dos átomos de haluro puente (*Chemistry International*, 1988, 10, 20).

Experiencia de un profesor IUPAC sobre los estudiantes en general:



$$\text{Aprendizaje (A)} = k_1 e^{k_2 t}$$

$$\text{Olvido (O)} = k_3 e^{-k_4 t}$$

donde k_1 y k_3 son constantes personales, k_2 y k_4 son constantes universales.

Conocimiento = $A - O$ (desafortunadamente, solo una pequeña porción queda como conocimiento permanente)

(*Chemistry International*, 1987, 9, 84).