Bioquímica hepática

(VII) Metabolismo hepático de xenobióticos. Las reacciones hepáticas de detoxificación

Prof. J.V. Castell

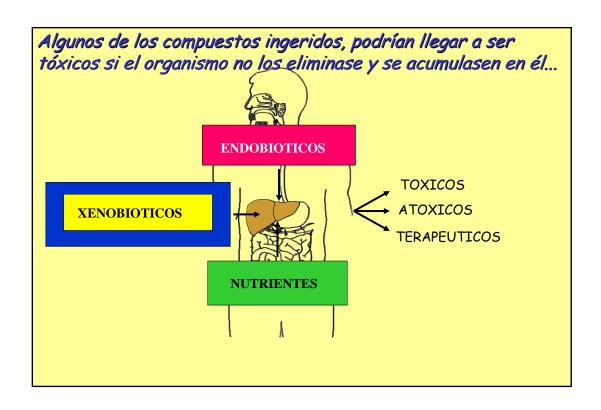
Al ingerir alimentos, absorbemos muchos compuestos que no tienen valor nutritivo para nuestro organismo...

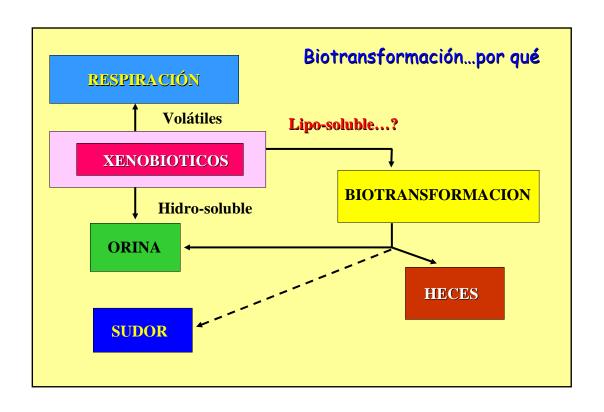


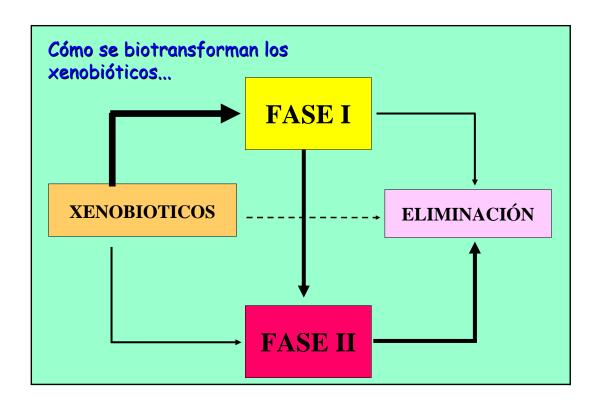


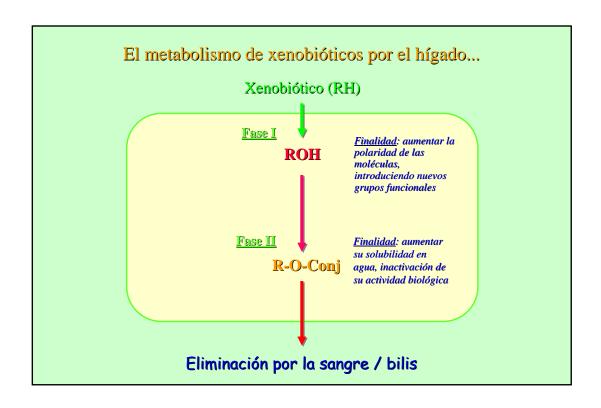
Algunos de los compuestos ingeridos, podrían llegar a ser tóxicos si el organismo no los eliminase y se acumulasen en él...

Lo mismo cabe decir de compuestos endógenos y exógenos administrados con fines terapéuticos...



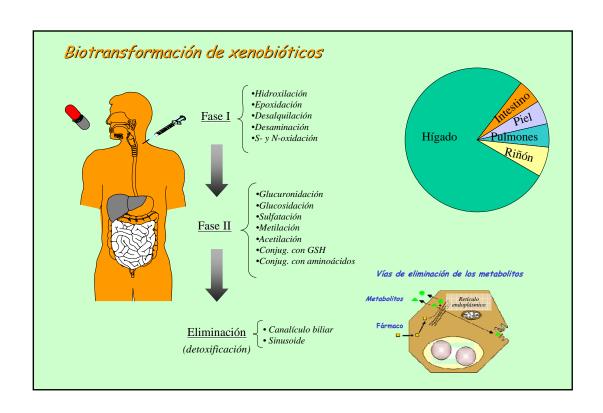


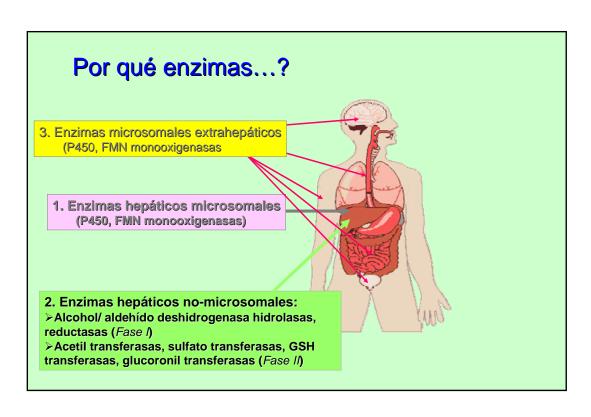


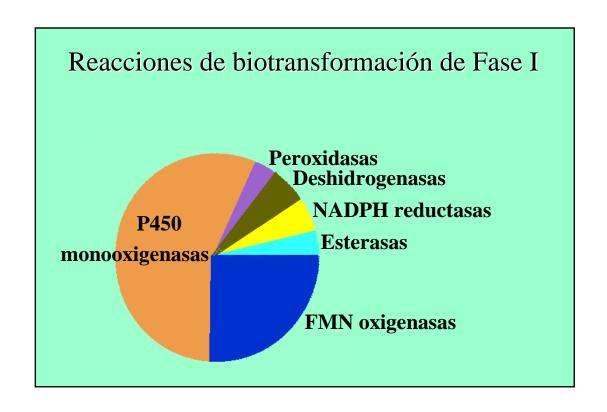


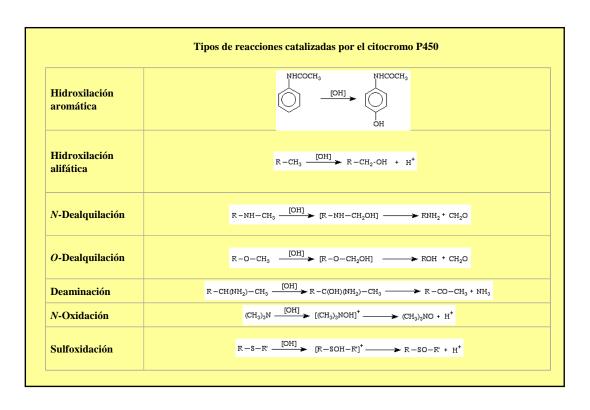
Reacción de Fase I: reacciones en las que se introducen nuevos grupos funcionales en la molécula aumentando su polaridad y reactividad

Reacción de Fase II: Conjugación con moléculas endógenas de la célula, por ej. ácido glucorónico, aumentando notablemente su solubilidad









El citocromo P450

- * Hemoproteína. Absorbancia a 450 nm (forma Fe⁺⁺)
- * Una cadena de 35-45 KDa y grupo prostético heme
- * Asociado a otros componentes en la membrana del retículo endoplásmico
- * Actividad "monooxigenasa"
- * Baja especificidad de substrato

Hemoproteínas implicadas en reacciones de oxidación

☆ Oxigenasas

$$\supset R + O_2 \rightarrow RO_2$$
 Dioxigenasas

 $ightharpoonup RH + O_2 + DH_2 \rightarrow R-OH + H_2O + D$ Monooxigenasas

₩ Oxidasas

$$\Rightarrow RH_2 + O_2 \rightarrow R + H_2O_2 \qquad (2 \theta)$$

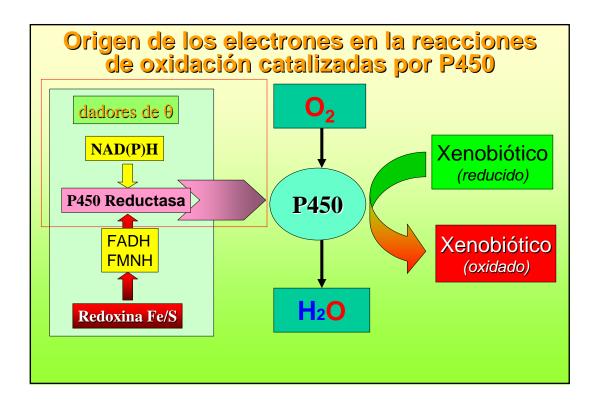
$$\Rightarrow$$
 2 RH₂ + O₂ \rightarrow 2 R + H₂O (4 θ)

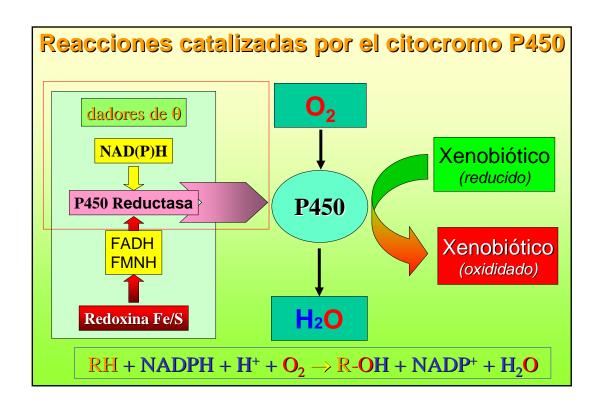
* Peroxidasas

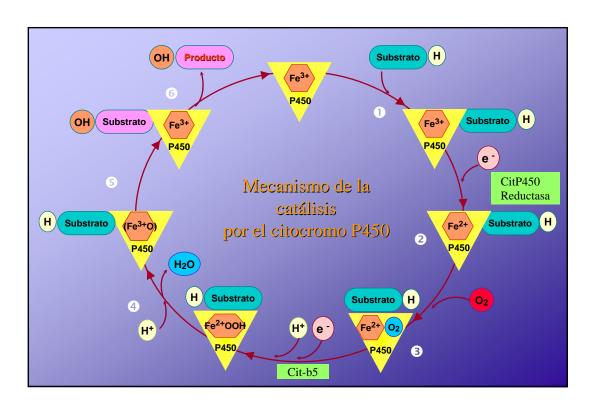
$$\Rightarrow$$
 ROOH +2DH₂ \rightarrow R-OH + 2 DH + H₂O

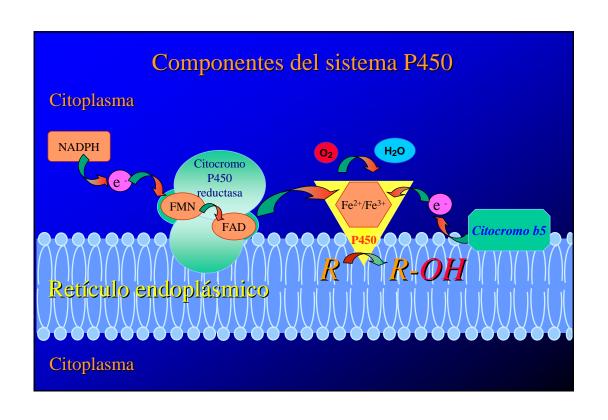
Estequiometría de la actividad "monooxigenasa" del Citocromo P450

 $\mathrm{RH} + \mathrm{NADPH} + \mathrm{H}^{\scriptscriptstyle +} + \mathrm{O}_2 \rightarrow \mathrm{R\text{-}OH} + \mathrm{NADP}^{\scriptscriptstyle +} + \mathrm{H}_2\mathrm{O}$

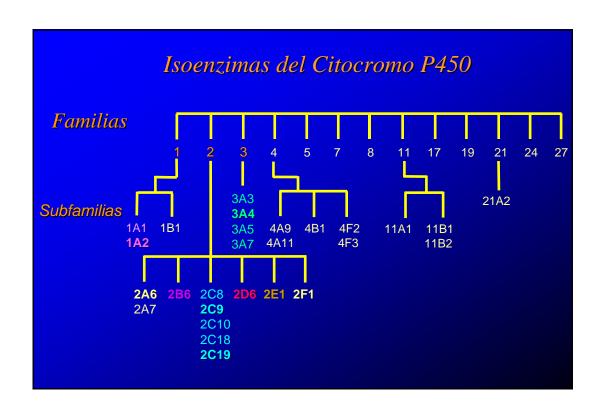












Abundancia relativa y variabilidad de los CYPs implicados en el metabolismo humanos de fármacos y xenobióticos

CYP	Abundancia	Grado de variabilidad
	(% total)	
1A2	~ 13	~40-x
1B1	<1	
2A6	~4	~30 - 100-x
2B6	<1	~50-x
2C	~18	25-100-x
2D6	Hasta 2.5	>1000-x
2E1	Hasta 7	~20-x
3A4	Hasta 28	~20-x

S. Rendic & F.J. DiCarlo, Drug Metab Rev 29:413-80, 1997

Los CYPs también se expresan en tejido extrahepático...

СУР	Tejido
1A1	Pulmón, riñón, intestino, piel, placenta
1B1	Piel, riñón, próstata, glándula mamaria
2A6	Pulmón, epitelio nasal
2B6	Intestino, pulmón
2 <i>C</i>	Intestino delgado, laringe, pulmón
2D6	Intestino
2E1	Pulmón, placenta
3 <i>A</i>	Intestino, pulmón, placenta, feto, utero, riñón

S. Rendic & F.J. DiCarlo, Drug Metab Rev 29:413-80, 1997

Enzimas de Conjugación

- Glucoronidación (UDP-GT)
 - 1-naphtol
 - morphine
- Conjugación con GSH (GSH-T)
 - GSH-Tα (subunidades 1 and 2)
 - GSH-Tμ (subunidades 3 and 4)
 - GSH-T π (subunidad 7)
- Sulfotransferasas
 - Phenol ST (ST1A1)
 - N-hydroxy acetaminofluorene (ST1C1), estrogen sulfotransferase (ST1E2)
 - hydroxyesteroid sulfotransferases (ST 20-21, ST 40-41, ST 60)

Reacciones de formación y conjugación del ácido glucorónico

$$G1P + UTP \rightarrow UDP - G$$

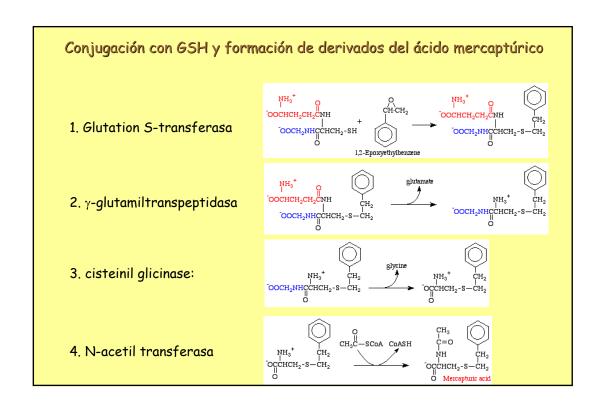
$$UDP - glucose$$

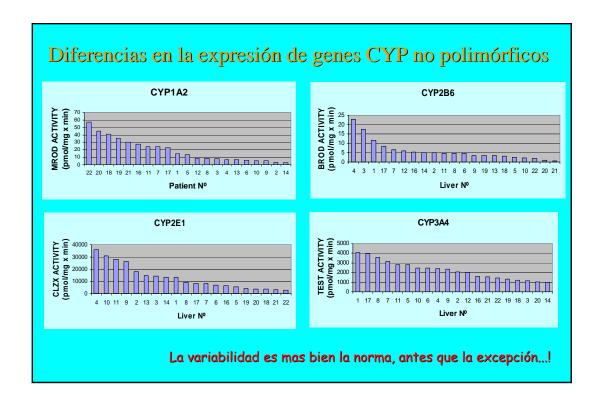
$$UDP - GA \rightarrow UDP - GA$$

$$Enzima: UGT 1A1$$

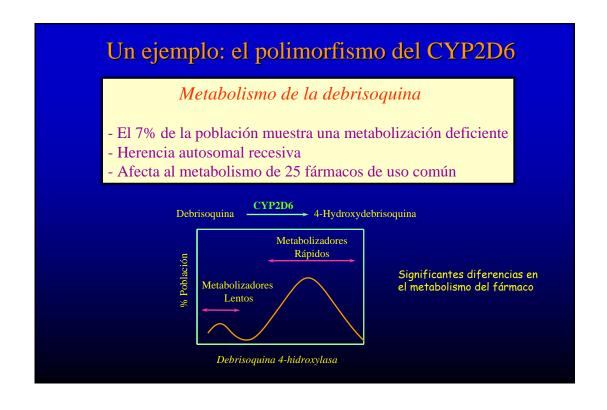
$$R-OH + UDP - GA \rightarrow R-O-GA$$

$$R-COOH + UDP-GA \rightarrow R-CO-O-GA$$









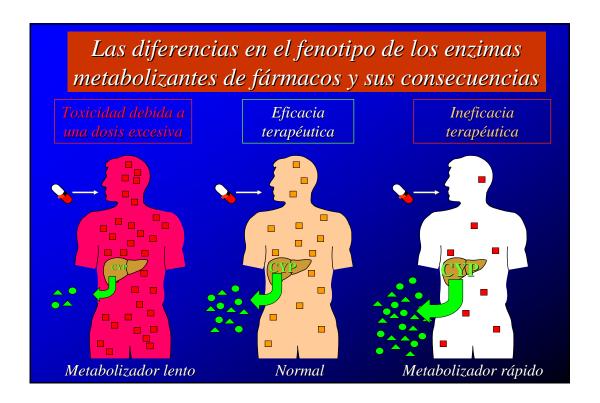
Polimorfismos del P450 Causa del polimorfismo Consecuencia Ausencia de metabolización *****Defecto parcial Descenso de la metabolización **★** Alteración funcional Alteración de la especificidad ★Varias copias del gen Aumento de la metabolización Isoenzima P450 Frecuencia de la mutación CYP2A6 5% CYP2C9 20% CYP2C19 10% Otros CYP2D6 23% polimorfismos CYP2E1 2% (*) frecuentes Enzimas de Fase II NAT-1/2 35% GST(M1/T1/M3/P1/A2)5-50% **UDP-GT**

Factores ambientales que influencian la actividad de los CYPs

Nutrición	1A1;1A2;2E1; 3A3; 3A4,5
Tabaco	1A1;1A2
Alcohol	2E1
Fármacos	1A1,1A2; 2A6; 2B6; 2C; 2D6; 3A3, 3A4,5
Medioambientales	1A1,1A2; 2A6; 1B; 2E1; 3A3, 3A4,5

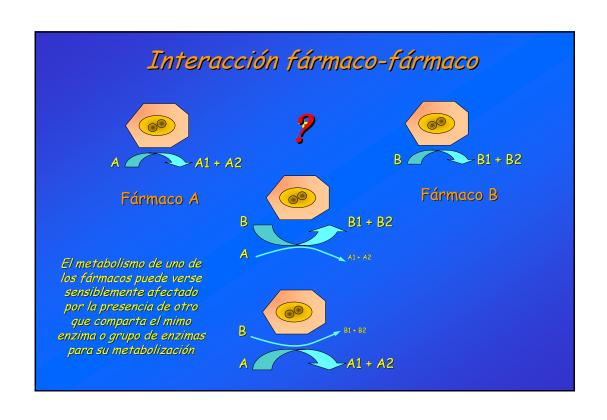
Rojo enzimas relevantes en el metabolismo de fármacos

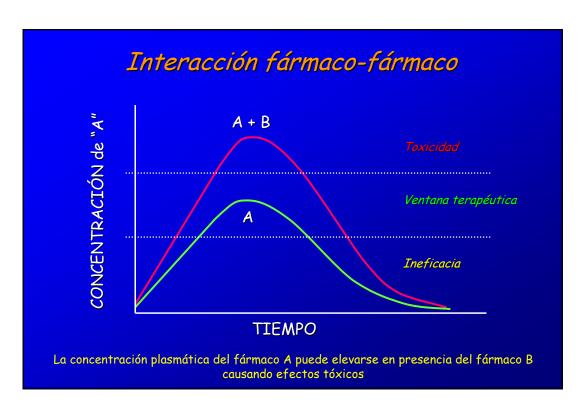
S. Rendic & F. J. Di Carlo Drug Metab Rev 29: 413-580, 1997



Consecuencias del polimorfismo del CYP

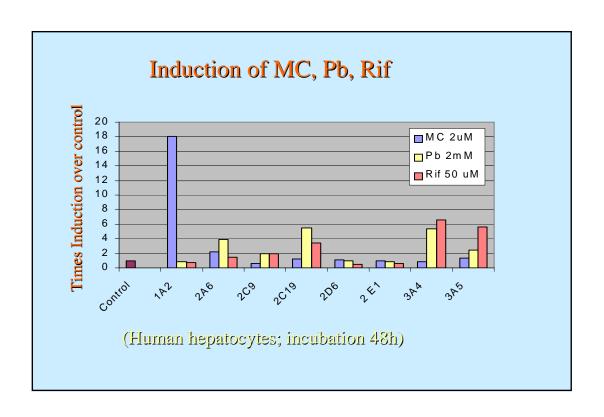
- 1. Diferencias en la farmacocinética: biodisponibilidad, vida media
- 2. Farmacodinámicas: respuesta exagerada, ineficacia terapéutica
- 3. Interacciones medicamentosas
- 4. Producción anormal de metabolitos tóxicos

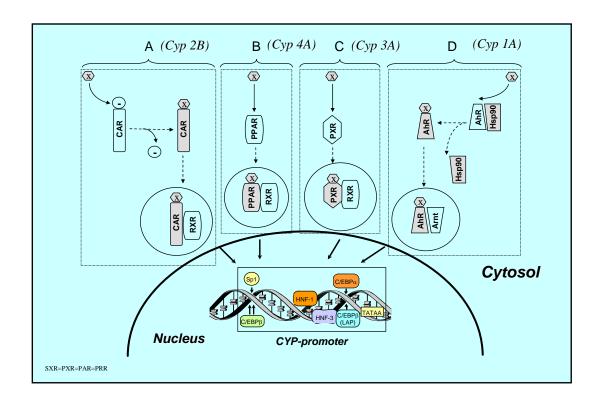




El fenómeno de la inducción enzimática

¿Qué es...? ¿Qué trascendencia tiene...?





El fenómeno de la *inducción* enzimática cpor qué es relevante?

- ⇒ Si un compuesto actúa como inductor enzimático, la expresión de ciertos enzimas de biotransformación aumentará tras la administración repetida del compuesto.
- Cambios en la expresión de enzimas de biotransformación influyen la farmacocinética de los fármacos
- Un fármaco cuya farmacocinética cambia el el curso de su administración a un paciente es un fármaco de más dificil manejo clínico

Inducción del P450 - Importancia

Fármacos que inducen su propio metabolismo ó la biotransformación de otros fármacos en el hombre

Grupo farmacológico

Analgésicos, antipiréticos y

antiinflamatorios Antibióticos

Anticonvulsivantes

Antifúngicos Antilipidémicos Antimaláricos

Diuréticos Psicotropos

Sedantes e hipnóticos

Esteroides Vitaminas

Ejemplos

Antipirina

Fenilbutazona Rifampicina

Carbamazepina, Fenitoina

Griseofulvina Halofenato

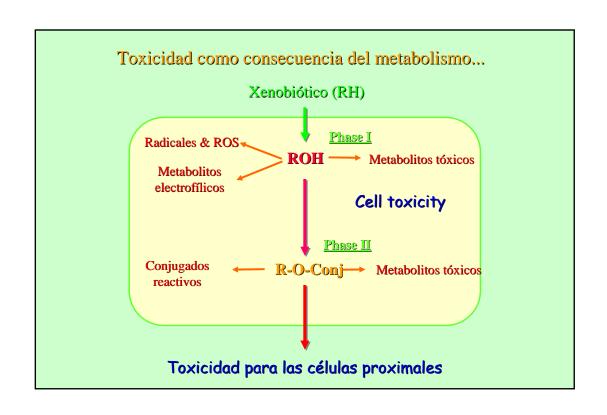
Quinina

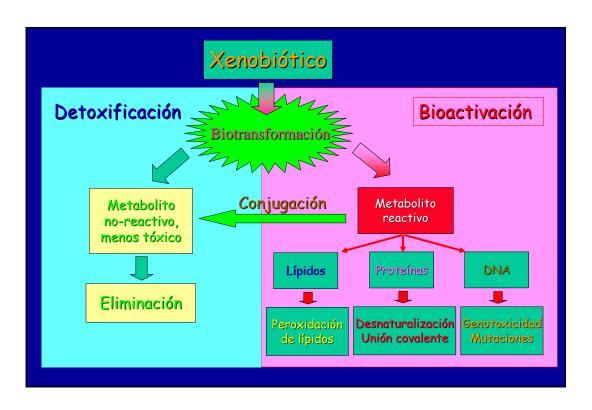
Espironolactona Clorimipramina Barbitúricos

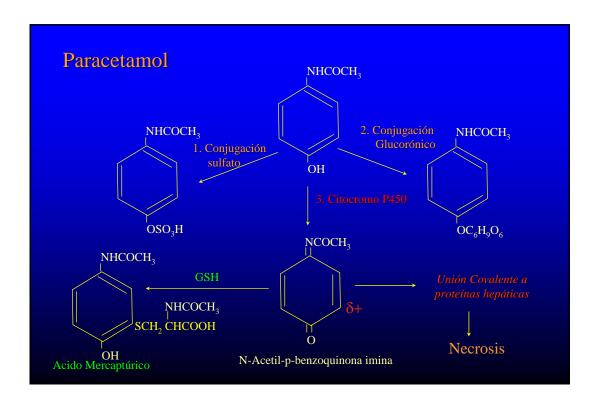
Testosterona Vitamina C

Biotransformación =

Detoxificación?







Toxicidad hepática del paracetamol

- El paracetamol (acetaminofeno) es una analgésico muy bien tolerado, y de toxicidad baja, que sin embargo puede ser fatal tras una sobredosis
- El metabolismo del paracetamol es primariamente a través de su conjugación con sulfato (1), pero dado que la capacidad del organismo es limitada, si se aumenta la dosis de fármaco (1-2 g) se formarán también conjugados glucurónicos (2)
- Si hay una sobredosis (>6g), cabe la posibilidad de que el fármaco de oxide (3) por el CYP2E1, formándose el intermedio reactivo N-Acetil-p-benzoquinona imina
- Este intermedio, más reactivo y tóxico es conjugado con GSH y posteriormente eliminado como un derivado del ácido mercaptúrico
- En el caso de una sobredosis mayor (>10g), y dado que la capacidad de producción y conjugación con GSH es limitada, el intermedio reactivo puede reaccionar con grupos SH de proteínas críticas, modificándolas (inactivándolas) y formando aductos covalentes
- Ello lleva a una necrosis del hepatocito que se manifiesta como una insuficiencia hepática fatal
- · La administración de precursores de GSH (N-acetilcisteína) previene la toxicidad