Biotrasformazione dei farmaci

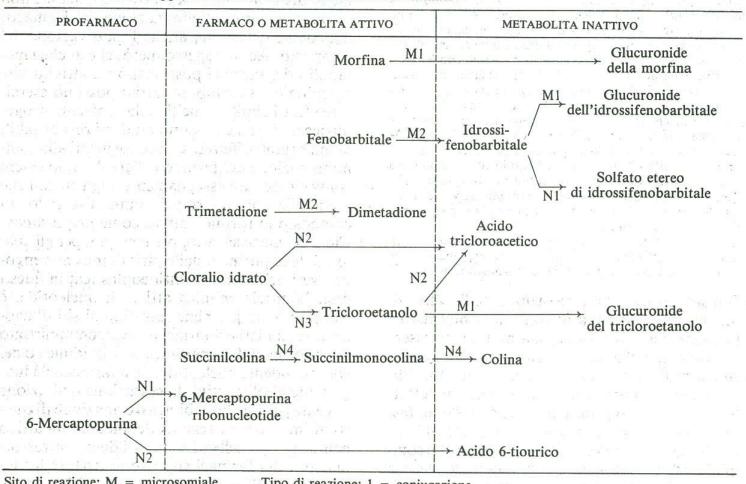
 Converte i farmaci in sostanze più idrofile più facilmente eliminabili dall'organismo

- E' operata da enzimi di metabolismo
 - Dei farmaci
 - Degli xenobiotici

Riduce l'attività dei farmaci, ma non sempre

Esempi di biotrasformazione dei farmaci (1)

Tabella 1.2. Modalità rappresentative di biotrasformazione dei farmaci



Sito di reazione: M = microsomiale

N = non-microsomiale

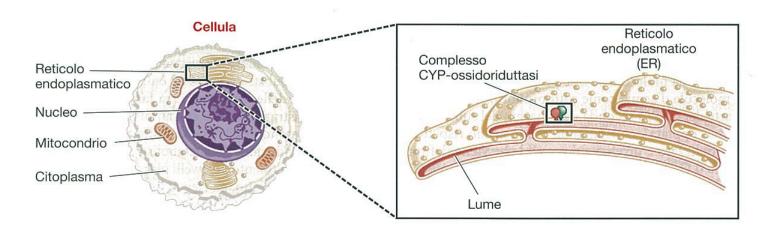
Tipo di reazione: 1 = coniugazione

2 = ossidazione

TABELLA 6-1 ■ ENZIMI PER IL METABOLISMO DEGLI XENOBIOTICI

ENZIMI	REAZIONI	
Enzimi di fase 1 (CYP, FMO, EH)	eliminati per mezzo delle prine d	
Citocromo P450 (P450 o CYP)	C- e O-ossidazione, dealchilazione, altre	
Monossigenasi contenenti flavina (FMO)	N-, S- e P-ossidazione	
Epossido idrolasi (mEH, sEH)	Idrolisi di epossidi	
"Transferasi" di fase 2	Storee sistemica e alle cellide bersa	
Solfotransferasi (SULT)	Aggiunta di solfato	
UDP-glucuroniltransferasi (UGT)	Aggiunta di acido glucuronico	
Glutatione S-transferasi (GST)	Aggiunta di glutatione	
N-acetiltransferasi (NAT)	Aggiunta di un gruppo acetilico	
Metiltransferasi (MT)	Aggiunta di un gruppo metilico	
Altri enzimi o isti snonsina I	actineme emilianal ouraverse	
Alcol deidrogenasi	Ossidazione degli alcoli	
Aldeide deidrogenasi	Ossidazione delle aldeidi	
NADPH-chinone ossidoriduttasi (NQO)	Riduzione dei chinoni	

Citocromo P-450



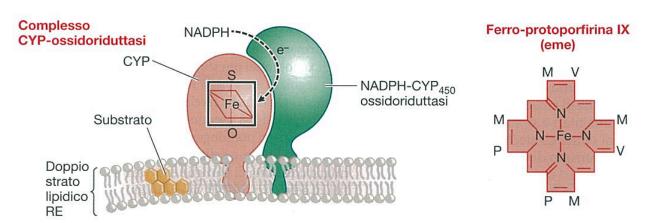


Figura 6-2 Localizzazione cellulare dei CYP. La figura illustra in dettaglio livelli microscopici crescenti, espandendo in sequenza le aree nei box. I CYP sono i nel doppio strato fosfolipidico del ER. La maggior parte degli enzimi è localizzata sulla superficie citosolica del ER. Un secondo enzima, la NADPH citocromo ossidoriduttasi, trasferisce gli elettroni al CYP, che può, in presenza di ossigeno, ossidare substrati xenobiotici, molti dei quali sono idrofobici e dissolti nel EF. Una singola specie di NADPH-CYP ossidoriduttasi trasferisce elettroni a tutte le isoforme di CYP nel ER. Ogni CYP contiene una molecola di ferroprotoporfiri che serve a legare e ad attivare l'ossigeno. I sostituenti sull'anello protoporfirinico sono gruppi metile (M), propionile (P) e vinile (V).

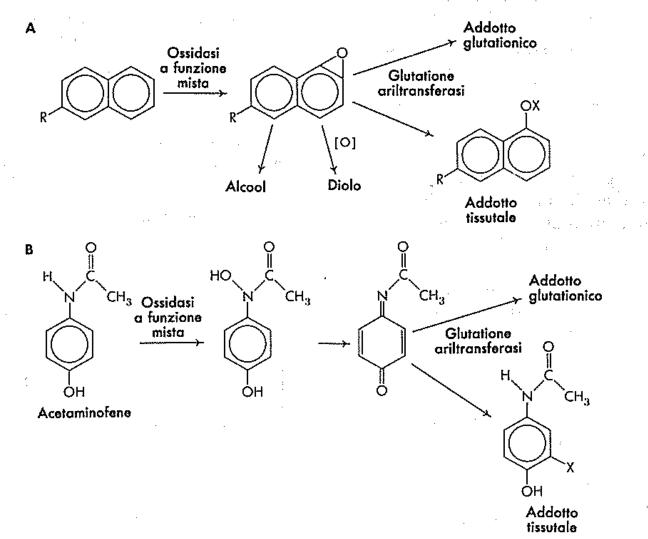


Figura 1.4. Formazione di intermedi reattivi durante il metabolismo di sostanze ambientali e di farmaci,

A. Un composto con un anello aromatico suscettibile di idrossilazione può venire metabolizzato a un ossido arenico (epossido) che può convertirsi spontaneamente in monoalcool. L'epossido può anche venire convertito enzimaticamente in un «diolo» oppure può reagire con il glutatione. Quest'ultimo composto finisce con l'essere escreto sotto forma di derivato dell'acido mercapturico. Quando le concentrazioni di composti come il glutatione sono limitanti, può svolgersi una reazione con i costituenti macromolecolari dei tessuti.

B. L'acetaminofene può convertirsi in un intermedio reattivo di tipo chinonico che si trasforma rapidamente in un mercapturato quando la concentrazione del glutatione non è limitante. (La principale via del metabolismo dell'acetaminofene porta a un O-glucuronide.) X rappresenta un sito tissutale di reazione covalente.

Esempi di biotrasformazione dei farmaci (2)

Tabella 1.3 Reazioni di biotrasformazione dei farmaci

- I. Reazioni ossidative (microsomiali)
 - (1) N- e O-dealchilazione $RNHCH_2CH_3 \xrightarrow{[O]} RNH_2 + CH_3CHO$ $ROCH_3 \xrightarrow{[O]} ROH + CH_2O$
 - (2) Idrossilazione di catena laterale (alifatica) e di anello aromatico

$$\begin{array}{c} \text{OH} \\ \text{RCH}_2\text{CH}_3 & \xrightarrow{[O]} \text{RCHCH}_3 \\ \\ \text{R} & \xrightarrow{[O]} \text{R} & \xrightarrow{OH} \text{OH} \end{array}$$

(3) N-ossidazione e N-idrossilazione $(R)_2N \xrightarrow{[O]} R_2N = 0$

(4) Formazione di solfossidi

$$RSR' \xrightarrow{[O]} RSR'$$

(5) Deaminazione delle amine

$$RCH_2NH_2 \xrightarrow{[O]} RCHO + NH_3$$

(6) Desolfurazione RSH $\xrightarrow{[O]}$ ROH

II. Sintesi dei glucuronidi (microsomiale)

UDP-acido glucuronico

Citocromo P-450 - ossidazioni

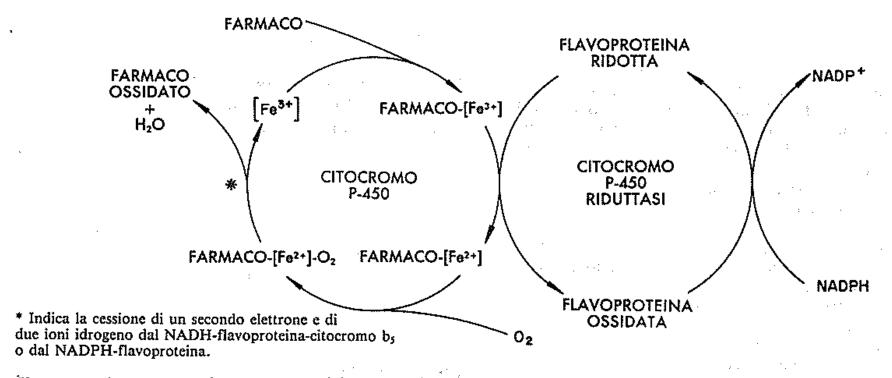


Figura 1.3. I principali componenti del sistema di enzimi microsomiali epatici farmaco-metabolizzanti.

Sistemi microsomiali epatici – citocromo P-450

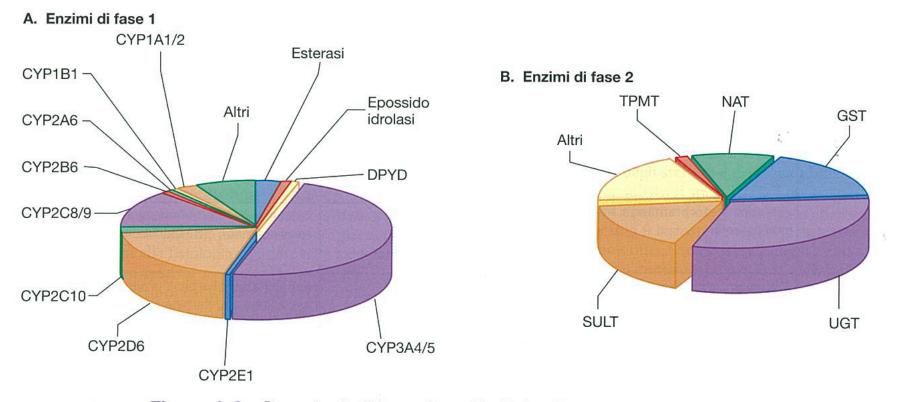


Figura 6-3 Percentuale di farmaci usati in clinica che vengono metabolizzati dai principali enzimi di fase 1 e 2. La dimensione relativa di ciascuno spicchio rappresenta una stima della percentuale di farmaci metabolizzati dai principali enzimi di fase 1 (**A**) e di fase 2 (**B**), basata su studi riportati in letteratura. In alcuni casi, un singolo farmaco può essere metabolizzato da più di un enzima.

Citocromo P-450 - ossidazioni

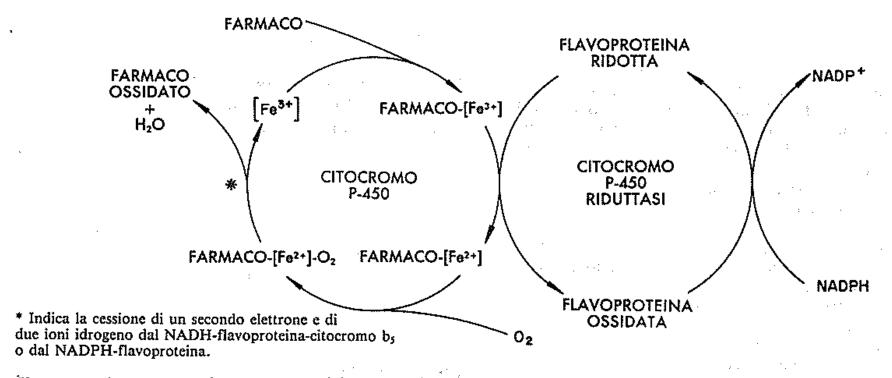


Figura 1.3. I principali componenti del sistema di enzimi microsomiali epatici farmaco-metabolizzanti.

Velocità di biotrasformazione per opera del sistema di ossidasi a funzione mista

- Concentrazione citocromo P-450
- % delle varie isoforme di citocromo P-450
- Affinità delle isoforme per il substrato
- Concentrazione citocromo P-450 riduttasi
- Velocità di riduzione del complesso farmaco citocromo P-450
- Competizione con substrati endogeni e esogeni

Sintesi dei glucuronidi

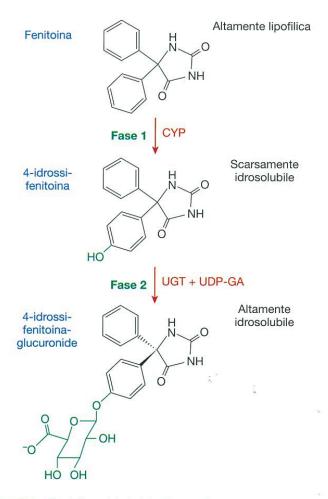


Figura 6-1 Metabolismo della fenitoina. Durante la fase 1 il CYP catalizza la 4-idrossilazione della fenitoina a dare HPPH. Nella fase 2 il gruppo ossidrile serve da substrato all'UGT che coniuga una molecola di acido glucuronico utilizzando come cofattore UDP-GA. Insieme, la fase 1 e la fase 2 convertono una molecola estremamente idrofobica in un derivato idrofilico più voluminoso, che viene eliminato con la bile.

Inibizione del metabolismo microsomiale

- Competizione per lo stesso enzima:
 - Dicumarolo e fenitoina
 - Allopurinolo e 6-mercaptopurina

Flusso sanguigno epatico

Monossido di carbonio

Agenti epatotossici

Induzione dell'attività degli enzimi microsomiali

- E' importante per:
- La farmacoterapia
- La trasformazione delle sostanze ambientali in agenti tossici

- Induttori:
 - Fenobarbitale & simili
 - Es: fenobarbitale & warfarina
 - Idrocarburi policiclici aromatici & simili
 - Es: tetraclorodibenzo-pdiossina

Metabolismo dei farmaci e loro tossicità

Figura 1.4. Formazione di intermedi reattivi durante il metabolismo di sostanze ambientali e di farmaci,

A. Un composto con un anello aromatico suscettibile di idrossilazione può venire metabolizzato a un ossido arenico (epossido) che può convertirsi spontaneamente in monoalcool. L'epossido può anche venire convertito enzimaticamente in un «diolo» oppure può reagire con il glutatione. Quest'ultimo composto finisce con l'essere escreto sotto forma di derivato dell'acido mercapturico. Quando le concentrazioni di composti come il glutatione sono limitanti, può svolgersi una reazione con i costituenti macromolecolari dei tessuti.

B. L'acetaminofene può convertirsi in un intermedio reattivo di tipo chinonico che si trasforma rapidamente in un mercapturato quando la concentrazione del glutatione non è limitante. (La principale via del metabolismo dell'acetaminofene porta a un O-glucuronide.) X rappresenta un sito tissutale di reazione covalente.

Biotrasformazione non-microsomiale

- Coniugazioni (eccetto formazione glucuronidi)
- Ossidazione
- Riduzione
- Idrolisi

- Enzimi non-inducibili, ma possono presentare polimorfismo genetico:
 - Butirrircolinesterasi
 - N-acetiltransferasi

Reazioni di biotrasformazione dei farmaci

Tabella 1.3 Reazioni di biotrasformazione dei farmaci (Continua)

III. Altre reazioni di coniugazione

(1) Acetilazione

$$\begin{array}{c} \mathsf{NH}_2 + \mathsf{CH}_3\mathsf{CSCoA} & \longrightarrow \mathsf{RNHCCH}_3 + \mathsf{CoA-SH} \\ \mathsf{Acetil\text{-}CoA} \end{array}$$

(2) Coniugazione con glicina

$$O$$
 \parallel
 $RCOOH \longrightarrow RCSCoA + NH_2CH_2COOH \longrightarrow RCNHCH_2COOH + CoA—SH$

(3) Coniugazione con solfato

ROH+3'-fosfoadenosina 5'-fosfosolfato
$$\longrightarrow$$
 ROSOH + 3'-fosfoadenosina 5'-fosfato

(4) O-, S- e N-metilazione

$$R-XH + S$$
-adenosilmetionina $\rightarrow R-X-CH_3 + S$ -adenosilomocisteina $(X=O, S, N)$

IV. Idrolisi di esteri e di amidi

$$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{RCOR'} \longrightarrow \text{RCOOH} + \text{R'OH} \\ \text{O} \\ \parallel \\ \text{RCNR'} \longrightarrow \text{RCOOH} + \text{R'NH}_2 \end{array}$$

- V. Riduzione
 - (1) Azoriduzione

$$RN = NR' \longrightarrow RNH_2 + R'NH_2$$

(2) Nitroriduzione

$$\mathsf{RNO}_2 \longrightarrow \mathsf{RNH}_2$$

Biotrasformazione non-microsomiale - coniugazioni -

Glucuronidazione	HO HO HO HO HO HO HO HO	Paracetamolo, morfina, oxazepam, lorazepam
Solfatazione	$PAPS + HO - R \longrightarrow HO_3S \longrightarrow O - R + PAP$	Paracetamolo, steroidi, metildopa
Acetilazione	CoA S CH ₃ + R NH ₂ → R N CH ₃	Sulfonamidi, isoniazide, dapsone, clonazepam
Metilazione ^a	$R-OH + AdoMet \longrightarrow R-O$ + AdoHomCys	L-dopa, metildopa, mercaptopurina, captopril
Coniugazione con glutatione	GSH + R → R-GSH	Adriamicina, fosfomicina, busulfano

Abbreviazioni: PAPS, 3´-fosfoadenosina-5´-fosfosolfato; PAP, 3´-fosfoadenosina-5´-fosfato; AdoMet, S-adenosilmetionina; AdoHomCys, S-adenosilomocisteina.

Anche per RS-, RN-.

Biotrasformazione non-microsomiale

idrolisi – ossidazione – riduzione -

- Idrolisi:
 - Esterasi
 - Peptidasi
- Ossidazione
 - Enzimi flavoproteici
 - Alcol deidrogenasi
 - Aldeide deidrogenasi
 - Xantina ossidasi
 - Monoaminossidasi
- Riduzione:
 - Riduzione di gruppi nitro
 - Scissione e riduzione del legame azo

Metabolismo dei farmaci nel feto e nel neonato

- Ridotta attività degli enzimi microsomiali:
 - Bilirubina
 - Cloramfenicolo
 - Analgesici oppiacei

Ridotta attività degli enzimi non-microsomiali

Barriera ematoencefalica scarsamente sviluppata

• Immaturità dei meccanismi escretori