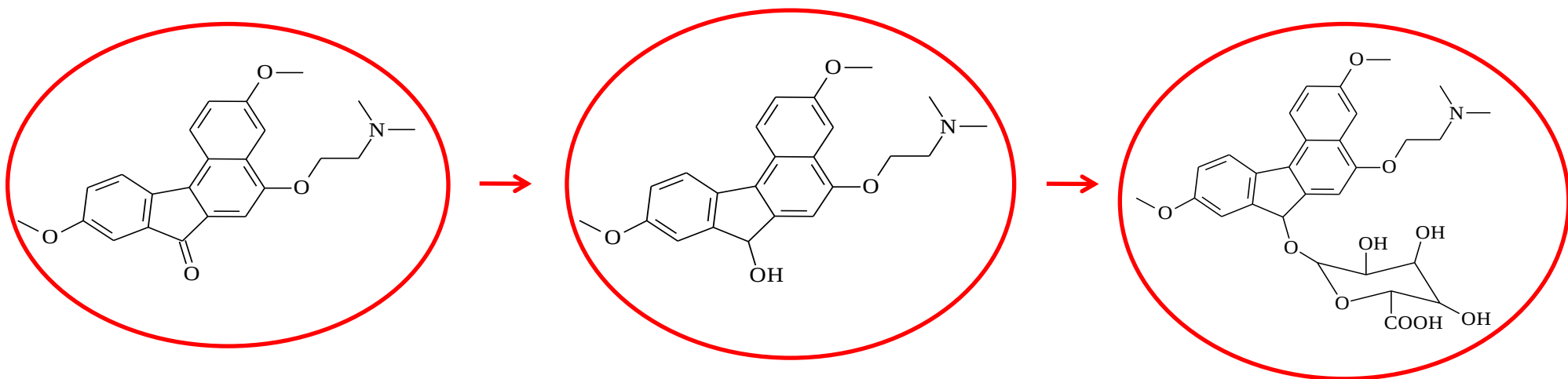


Strukturní analýza metabolitů léčiv a dalších typů xenobiotik



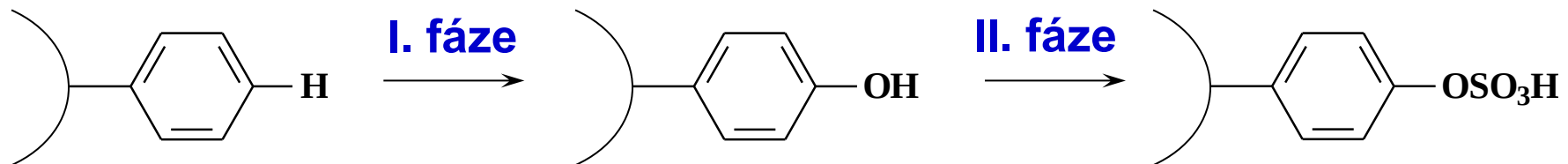
Robert Jirásko

Katedra analytické chemie, Univerzita Pardubice



Metabolismus xenobiotik

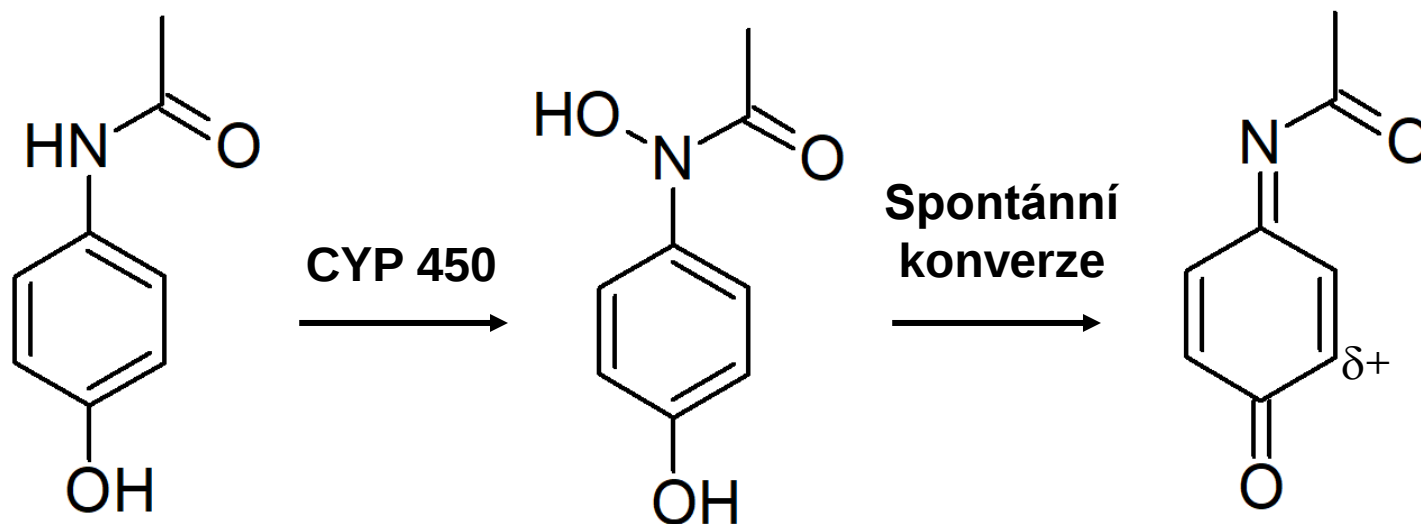
- Základní funkce metabolismu xenobiotik (látky cizí organismu – léčiva, drogy, pesticidy, konzervanty, kontaminanty, atd.) je transformace na derivát s vyšší rozpustností ve vodě, který může být snáze eliminován z organismu
- Metabolismus xenobiotik má dva základní kroky:
 - **I. fáze** změna účinku, změna toxicity látek – reakční změny funkčních skupin: oxidační (hydroxylace, epoxidace) a redukční (redukce karbonylu) reakce, dealkylace na heteroatomu, deaminace, hydrolýza esterů atd.
 - **II. fáze** – konjugační reakce (např. glukuronidace, sulfatace, acetylace, glukosylace, konjugace glycinu, glutathionem, metylace atd.)



Význam studií metabolismu léčiv

- informace, zda-li organismus léčivo metabolizuje (u parazitů bakterií to není žádoucí; u člověka, chovných zvířat, rostlin to žádoucí je)
 - identifikace a kvantifikace metabolitů
 - jak rychle je organismus schopen metabolity vyloučit
 - informace, kde probíhá metabolismus, kde se léčivo či metabolity v daném čase vyskytuje (MS zobrazování, extrakce z tkání)
- studium fragmentačních mechanismů
- objasnění nežádoucích účinků léčiv
- detekce potenciálně nebezpečných toxických metabolitů (reaktivní metabolity - kovalentní vazba na biomakromolekuly)

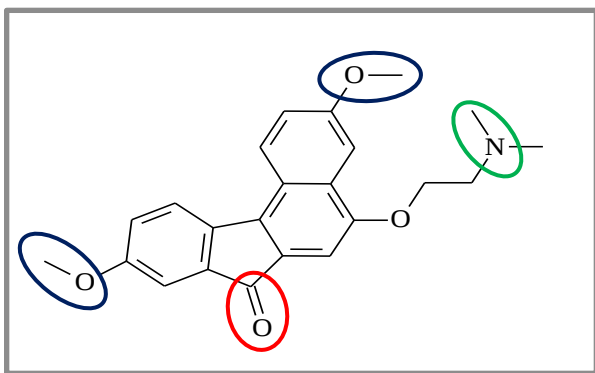
Reaktivní metabolity



- Malá množství acetaminophenu (paracetamol) jsou konvertována na reaktivní metabolit (elektrofilní N-Acetylbenzoquinoneimine), který za určitých okolností reaguje s makromolekulami tkání a způsobuje nekrózu jater

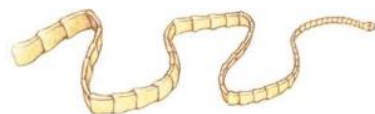
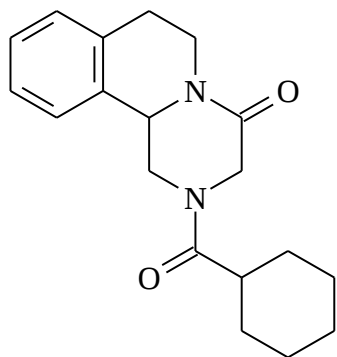
Jaké metabolity lze očekávat

- softwarové algoritmy - predikce a detekce metabolitů (porovnání se slepým vzorkem)
- modelování metabolismu (reakční elektrochemické cely)
- *in vitro* inkubace např. na mikrozomech, hepatocytech (relativně čisté vzorky)
- na základě literatury
- na základě našich znalostí s ohledem na strukturu léčiva

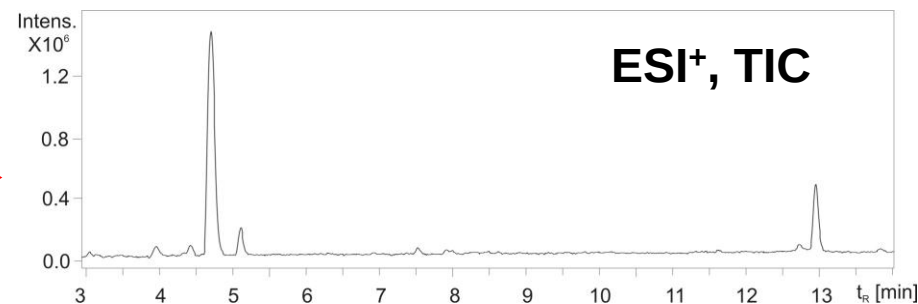


- **redukce karbonylu**
- **N-demethylace**, **O-demethylace**
- hydroxylace
- N-oxidace
- konjugační reakce (II. fáze)

Rozdílná metabolizace – tasemnice a potkan (PZQ)



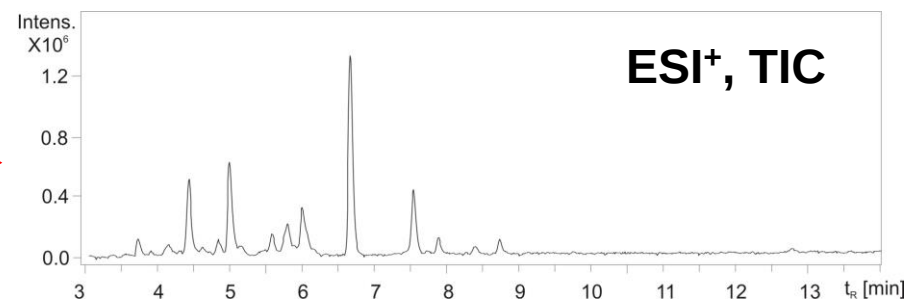
SPE - médium
UHPLC/MS/MS



- žádné metabolity
- pouze parentní látka



SPE - moč
UHPLC/MS/MS



- hydroxylace
- glukuronidace

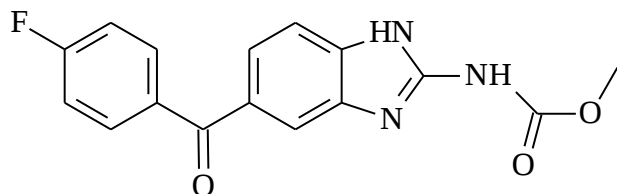
Rozdílná metabolizace - vlasovky a ovce (FLU)



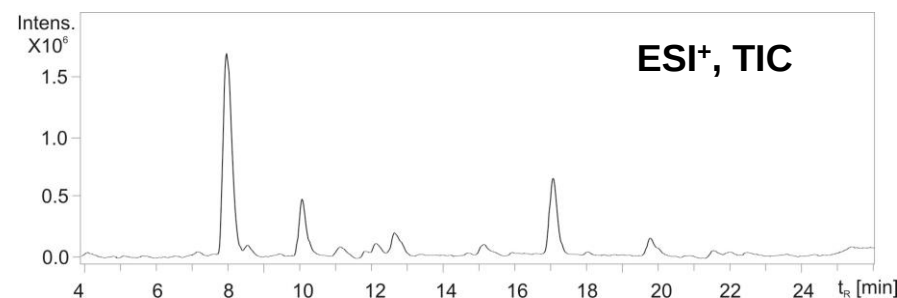
SPE - médium
HPLC/MS/MS

V. Cvilink et al., Anal Bioanal Chem (2008) 391:337-343.

- redukce karbonylu
- glukosylace



moč
HPLC/MS/MS



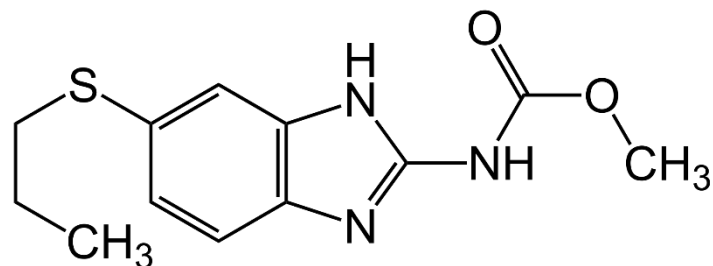
- redukce karbonylu
- hydrolýza, hydroxylace
- glukuronidace
- kombinace mechanismů

Jaké metabolity lze očekávat

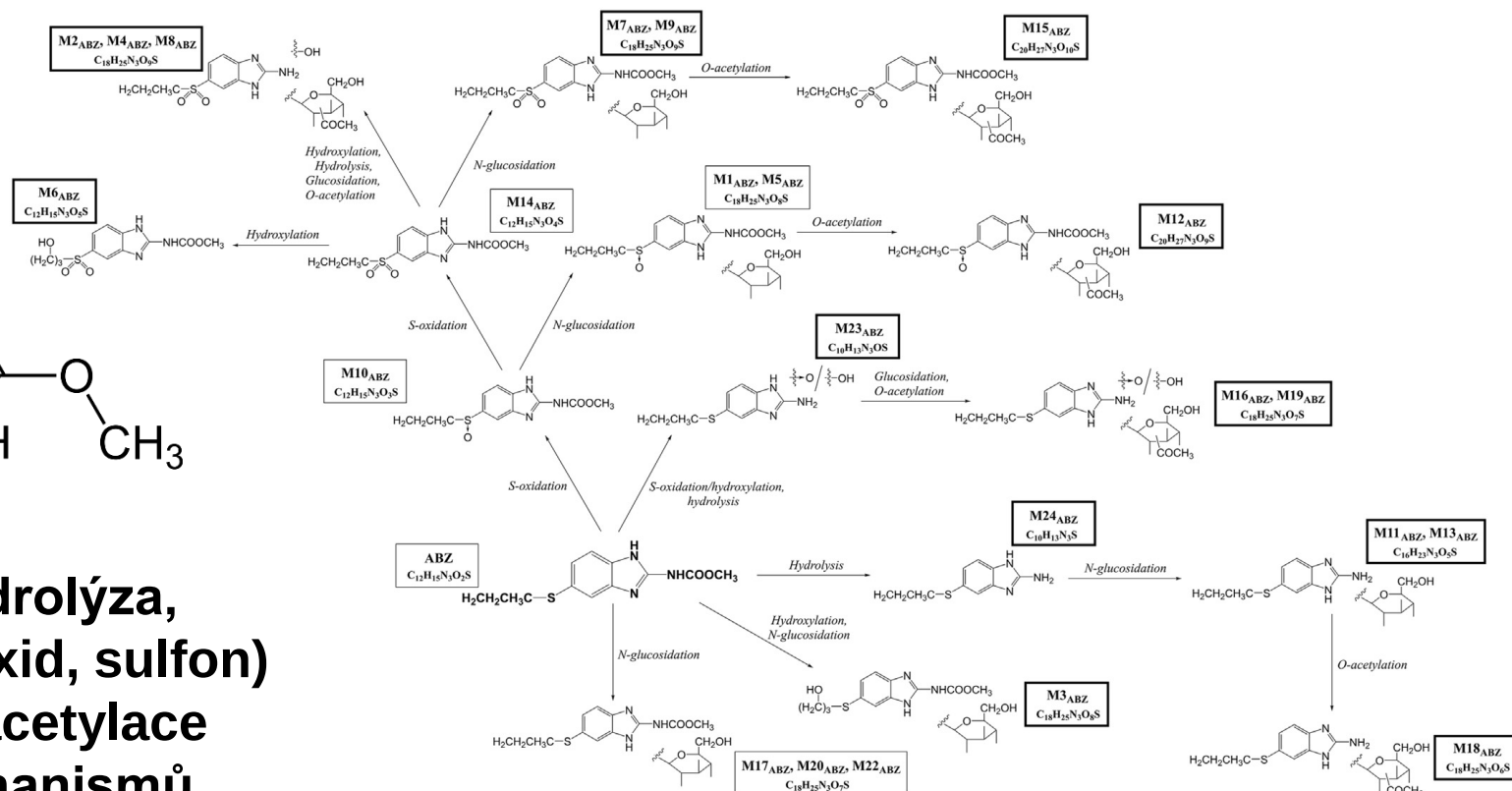


Campanula rotundifolia
(zvonek okrouhlolistý)

- anthelmintika vstupují do přírodního procesu přes trus a moč zvířat
- narušení rovnováhy ekosystému
- testování phytotoxicity a biotransformace anthelmintik
- deaktivace léčiv

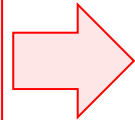


- hydroxylace, hydrolýza,
- S-oxidace (sulfoxid, sulfon)
- glukosylace, O-acetylace
- kombinace mechanismů

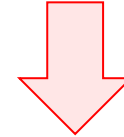


Studium metabolismu léčiv s využitím MS

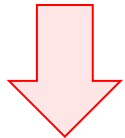
Upravené biotransformační vzorky (plazma, moč, tkáně, kultivační médium, buňky, atd.)



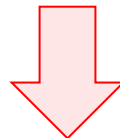
UHPLC (RP fáze - C18 kolona, lineární gradient - vhodný pufr, ACN, MeOH), **informace o t_R metabolitů**



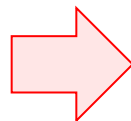
Preparativní HPLC
(sbírání frakcí)



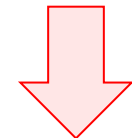
Syntéza standardů



Přímá infúze (MS^n)
NMR (LC/NMR)
Strukturní informace



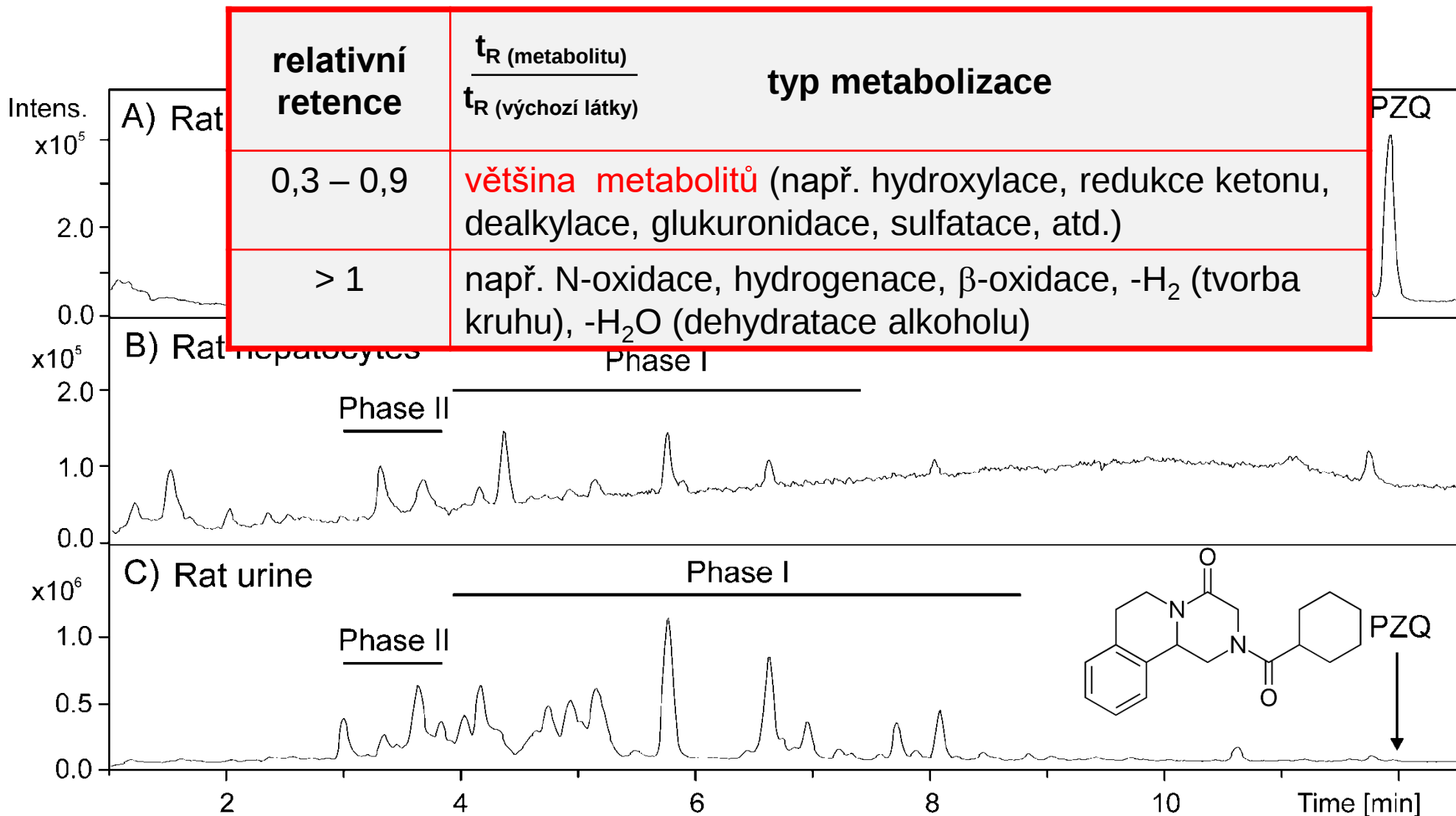
Kvantitativní informace
ověřených metabolitů,
ověření izomerů



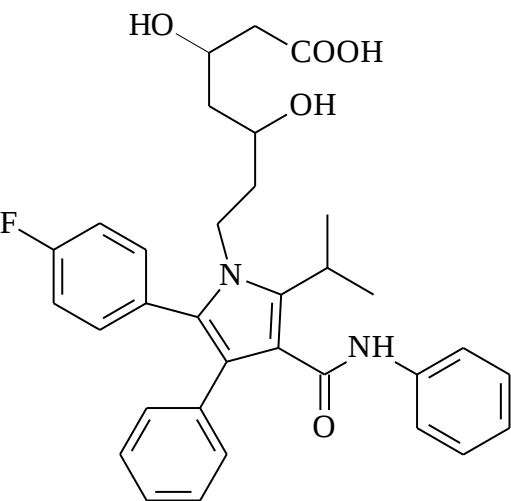
rychlá kvalitativní informace

Identifikace metabolitů je založena na stanovení elementárního složení metabolitů, interpretaci MS/MS spekter, retenčního chování, UV spekter z PDA detektoru, popř. informací z dalších spektrálních technik

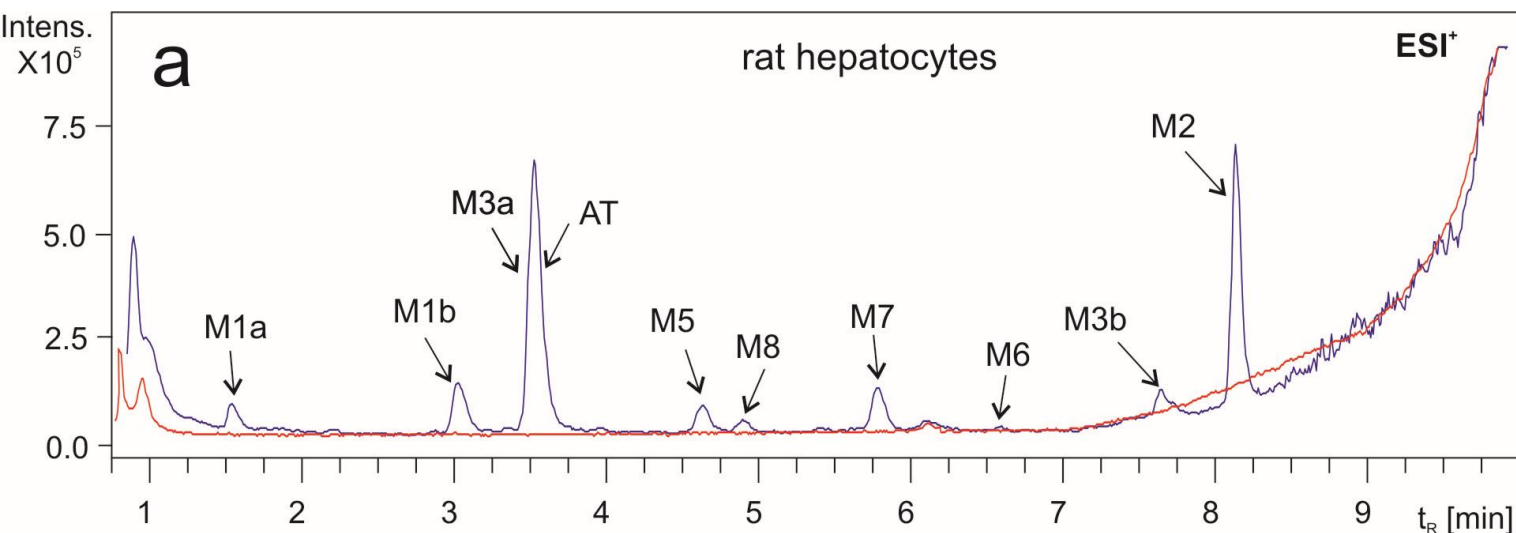
Chromatografická retence v závislosti na polaritě



Chromatografická retence v závislosti na polaritě

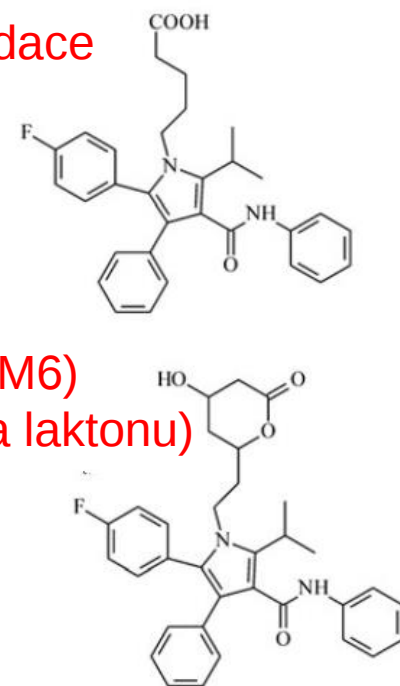


relativní retence	$\frac{t_R \text{ (metabolitu)}}{t_R \text{ (výchozí látky)}}$	typ metabolizace
0,3 – 0,9		většina metabolitů (např. hydroxylace, redukce ketonu, dealkylace, glukuronidace, sulfatace, atd.)
> 1		např. N-oxidace, hydrogenace, β-oxidace , $-H_2$ (tvorba kruhu), $-H_2O$ (dehydratace alkoholu)



β -oxidace
M2

$-H_2O$ (M6)
(tvorba laktonu)



Defekty atomových hmotností

Element	Nominal atomic mass [Da]	Mass defect [mDa]
H	1	+7.8
C	12	0
N	14	+3.1
O	16	-5.1
F	19	-1.6
Si	28	-23.1
P	31	-26.2
S	32	-27.9
Cl	35	-31.1
Br	79	-81.7
I	127	-95.5

Nejběžnější metabolické reakce I. fáze

Nominal mass shift [Δ Da]	Metabolic reaction (elemental composition change)	Exact mass shift [mDa]
-44	Decarboxylation (-CO ₂)	+10.2
-18	Alcohol dehydration (-H ₂ O)	+10.6
-14	Demethylation (-CH ₃)	-15.7
-2	Ring formation (-H ₂)	-15.7
+2	Ring opening (+H ₂)	+15.7
+14	Hydroxylation and cyclization (+O-H ₂)	-20.7
+16	Hydroxylation (+O)	-5.1
	Epoxidation (+O)	-5.1
	Oxidation (+O)	-5.1
+34	Epoxidation and hydration (+H ₂ O ₂)	+5.5

Nejběžnější metabolické reakce II. fáze

Nominal mass shift [Δ Da]	Conjugation reaction (elemental composition change)	Drug functional group	Exact mass shift [mDa]
+14	Methylation (+CH ₂)	NH ₂ , OH, SH	+15.7
+42	Acetyl conjugation (+C ₂ H ₂ O)	NH ₂ , NHNH ₂ , SO ₂ NH ₂ , OH	+10.6
+57	Glycine conjugation (+C ₂ H ₃ ON)	COOH	+21.5
+79	Phosphorylation (+PO ₃)	OH	-41.5
+80	Sulfation (+SO ₃)	NH ₂ , SO ₂ NH ₂ , OH	-43.2
+162	Glucosylation (+C ₆ H ₁₀ O ₅)	OH, COOH	+52.8
+176	Glucuronidation (+C ₆ H ₈ O ₆)	OH	+32.1
+220	Indirect carbamate glucuronidation of amines (+C ₇ H ₈ O ₈)	NH ₂ + CO ₂	+21.9
+306-X	Glutathione conjugation – halide substitution (-X+C ₁₀ H ₁₆ O ₆ N ₃ S)	Halide (X)	+76.0
+305	Glutathione conjugation <i>via</i> epoxidation (+C ₁₀ H ₁₅ O ₆ N ₃ S)	Aromatic	+68.2

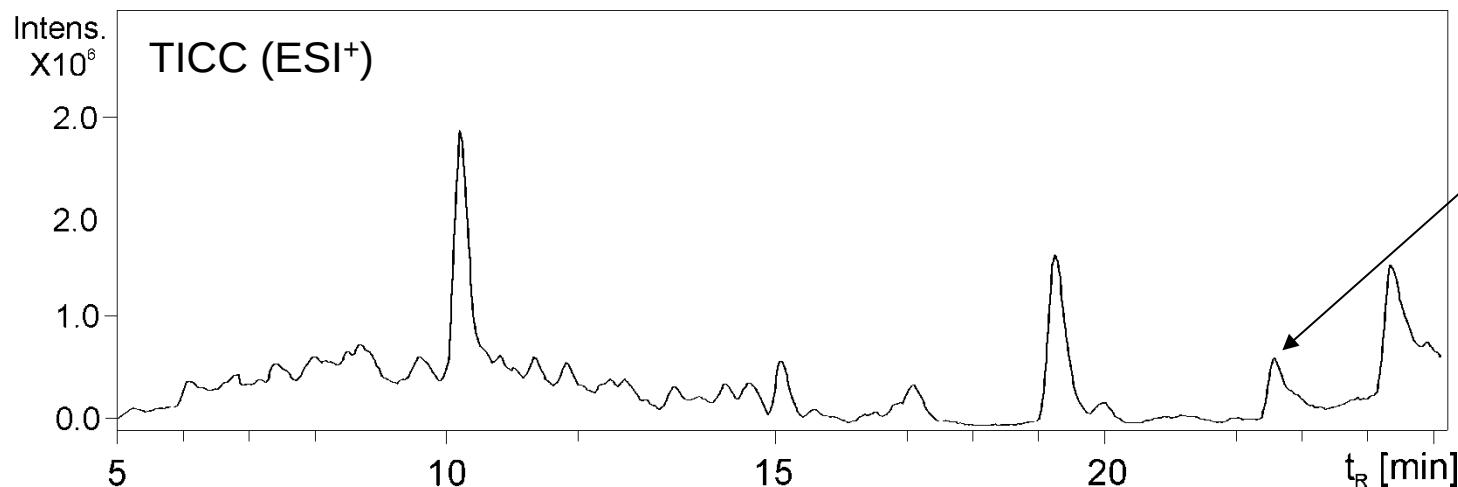
- V review celkem popsáno 54 metabolických reakcí I. fáze a 25 reakcí II. fáze

M. Holčapek, L. Kolářová, M. Nobilis, Anal. Bioanal. Chem, 216 (2008) 1962

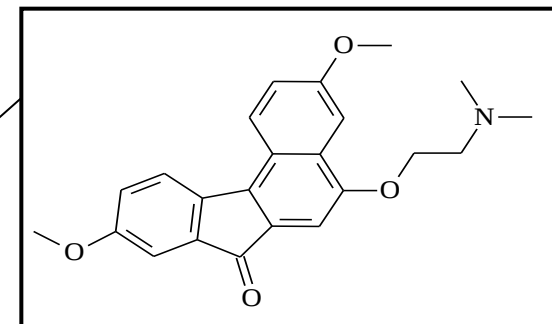
Filtrování informací z LC/MS a LC/MS/MS dat

- Z chromatogramu celkového iontového proudu (TICC) v **LC/MS** a **LC/MS/MS** analýze (pokud očekáváme určité typy iontů např. metabolity léčiv, degradační produkty, deriváty, atd.)
 - extrakce pouze určitých iontových proudů (určitých m/z), tzn. chromatogramy rekonstruovaných (extrahovaných) iontových proudů (RIC neboli EIC)
 - extrakce takových produktových spekter, ve kterých se vyskytuje určitá neutrální ztráta (charakteristická pro určité typy sloučenin), tzn. chromatogramy konstantních neutrálních ztrát (pouze u LC/MS/MS)

Extrakce chromatogramu konstantní neutrální ztráty z LC/MS/MS záznamu

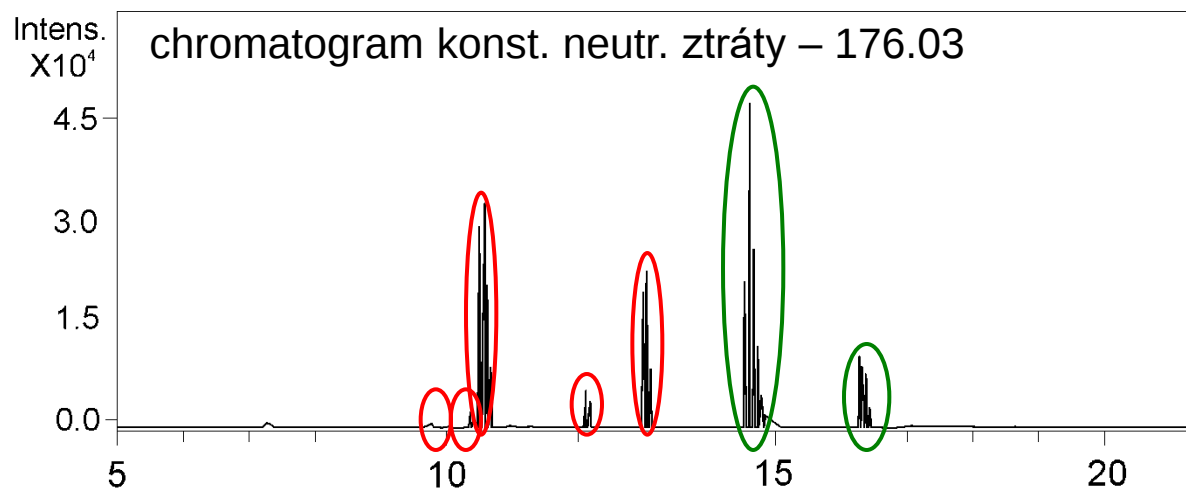


studované léčivo
(dimefluron)



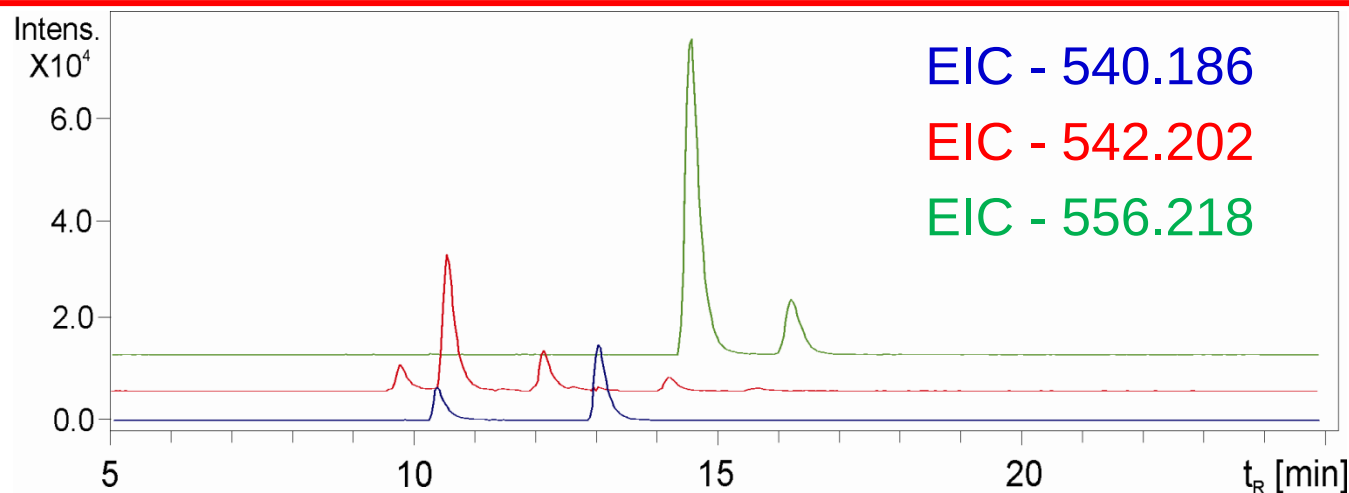
$\Delta m/z$ 176.03 ($C_6H_8O_6$) – typické pro glukuronidy

nalezené glukuronidy



t_R [min]	$[M+H]^+$	Elementární složení metabolitů	Chyba určení [ppm]
9.8	542,2026	$C_{28}H_{31}NO_{10}$	0.9
10.4	540,1861	$C_{28}H_{29}NO_{10}$	-0.6
10.6	542,2013	$C_{28}H_{31}NO_{10}$	-1.5
12.2	542,2015	$C_{28}H_{31}NO_{10}$	-1.1
13.1	540,1851	$C_{28}H_{31}NO_{10}$	-2.4
14.6	556,2174	$C_{29}H_{33}NO_{10}$	-0.5
16.2	556,2181	$C_{29}H_{33}NO_{10}$	0.7

EIC chromatogramy



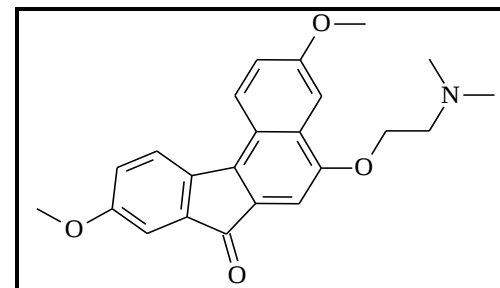
Fáze I

-CH₂ → demethylace

+H₂ → redukce karbonylu

Fáze II

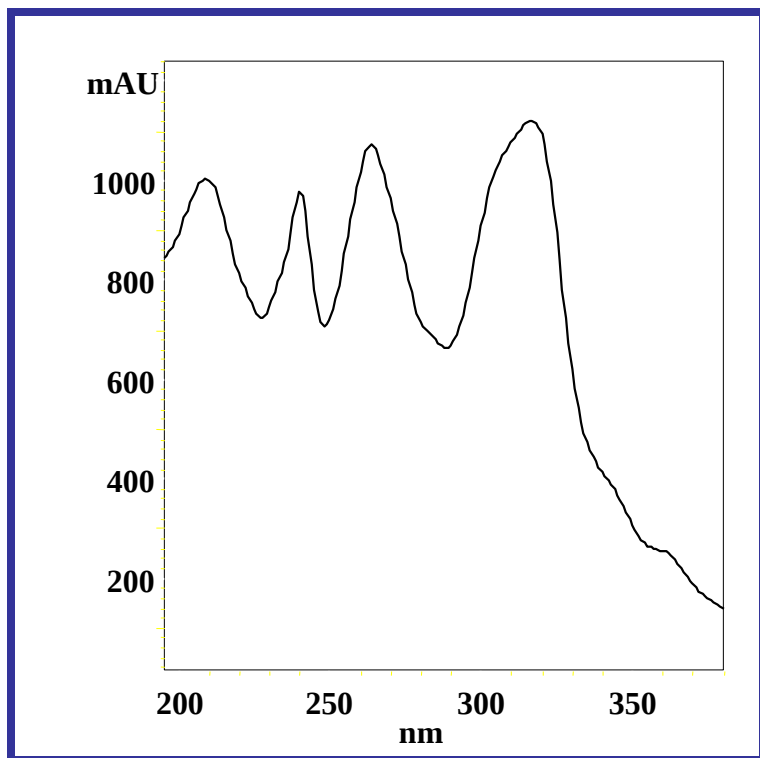
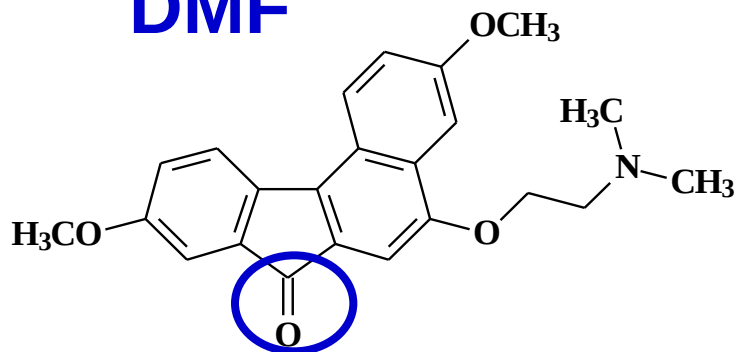
+C₆H₈O₆ → glukuronidace



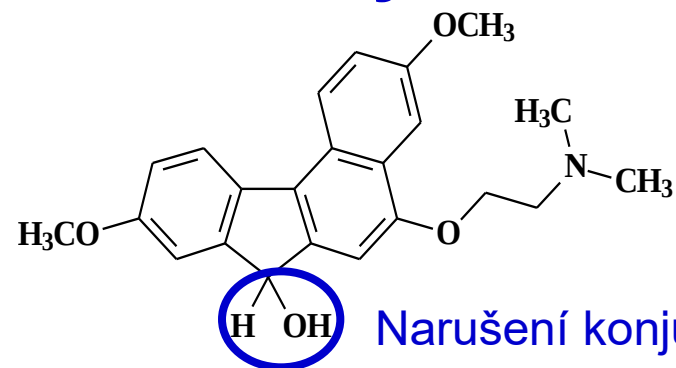
MW	Elementární složení				
	Glukuronid	Neutrální ztráta - 176	Metabolit I. fáze	Parentní sloučenina	Rozdíl
539	C ₂₈ H ₂₉ NO ₁₀	- C ₆ H ₈ O ₆	C ₂₂ H ₂₁ NO ₄	- C ₂₃ H ₂₃ NO ₄	-CH ₂
541	C ₂₈ H ₃₁ NO ₁₀		C ₂₂ H ₂₃ NO ₄		C (-CH ₂ +H ₂)
555	C ₂₉ H ₃₃ NO ₁₀		C ₂₃ H ₂₅ NO ₄		+H ₂

Kombinace s dalšími technikami např. UV spektra

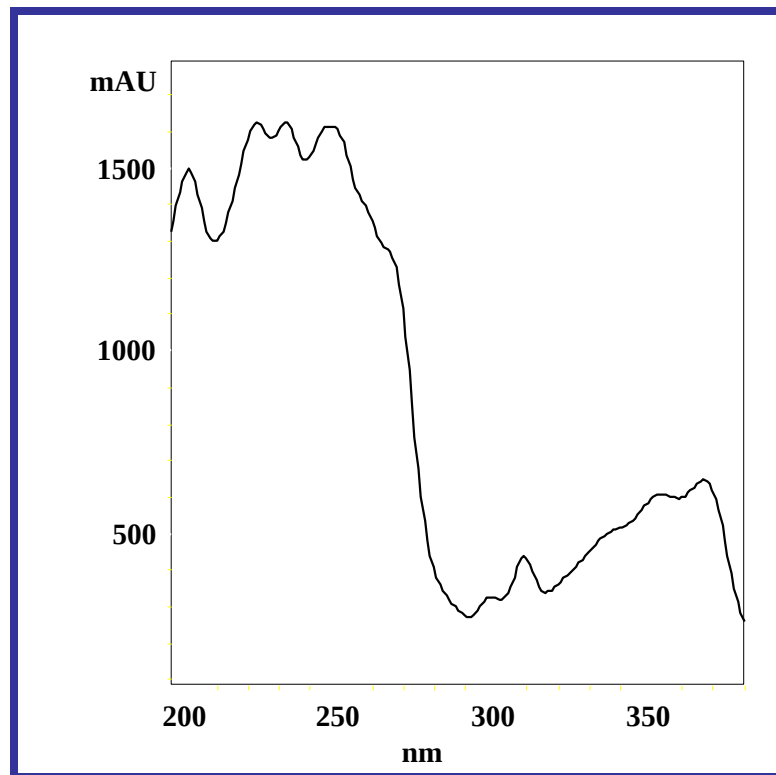
DMF



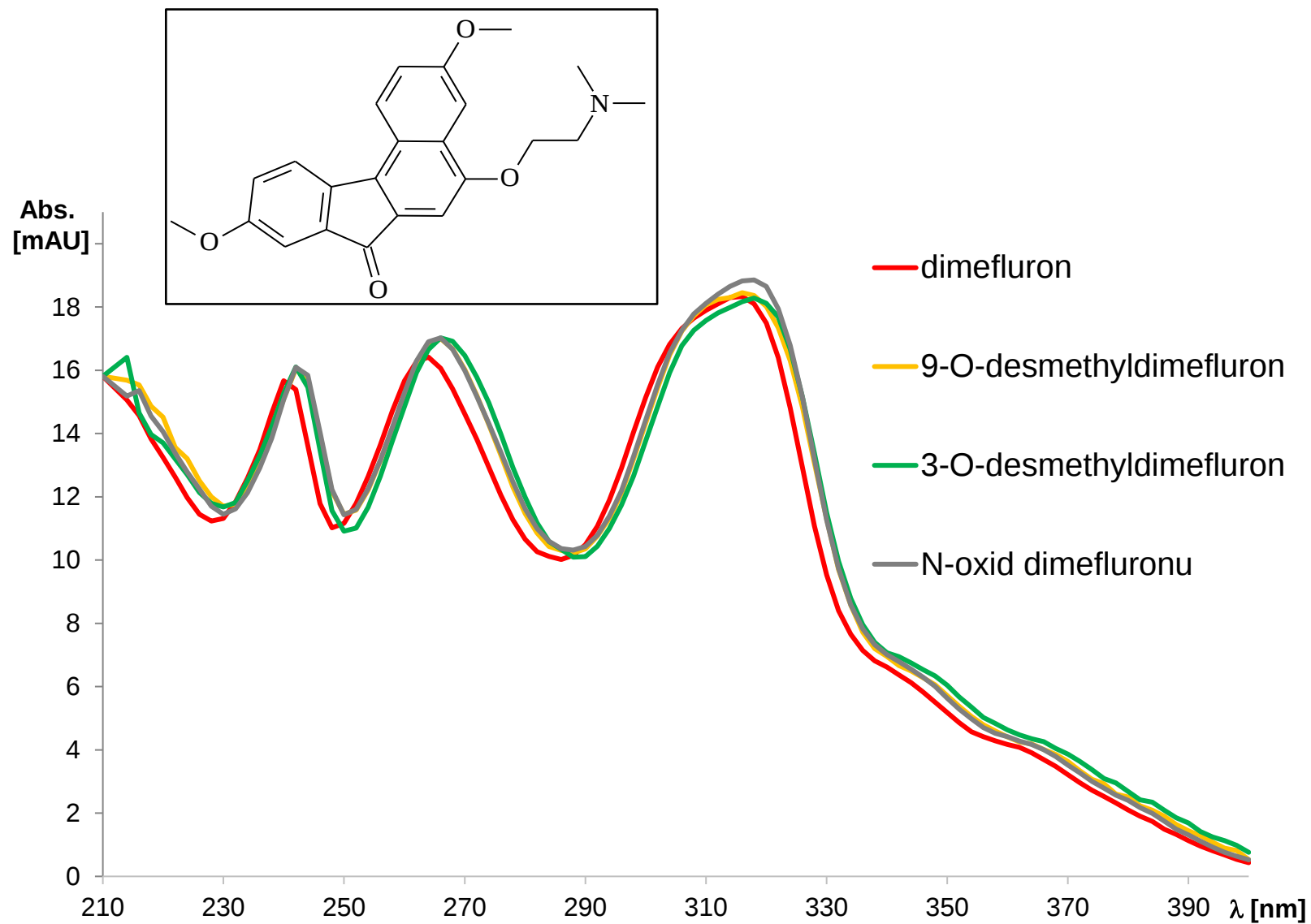
Redukovaný DMF



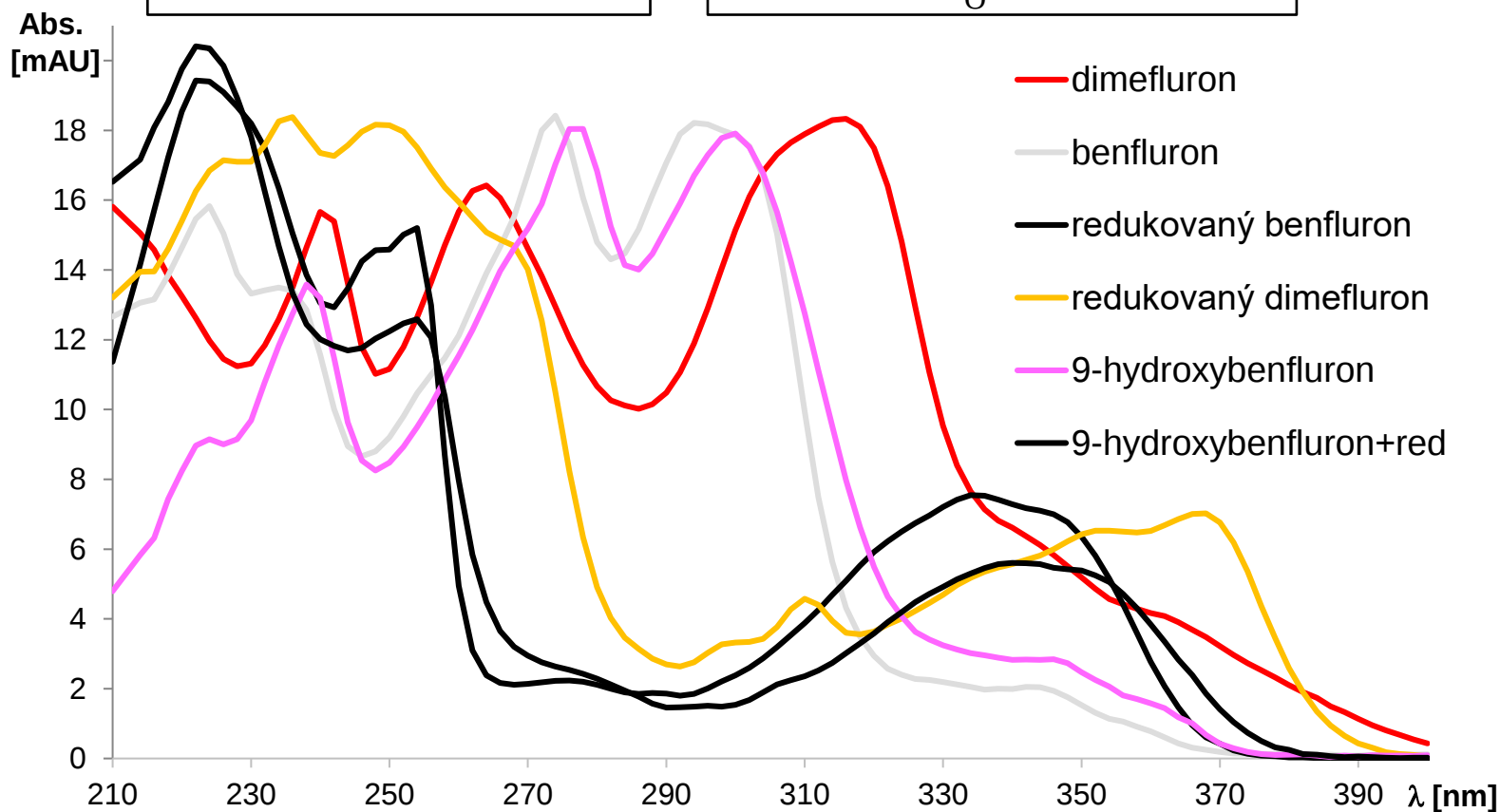
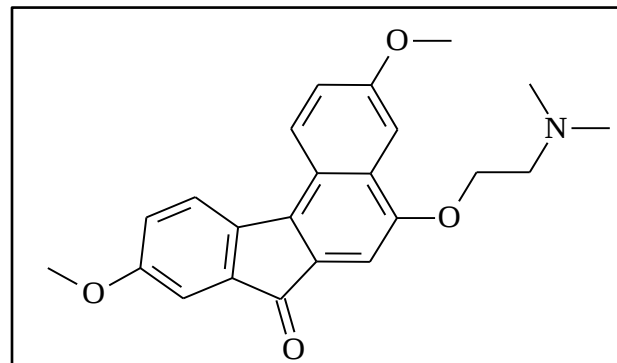
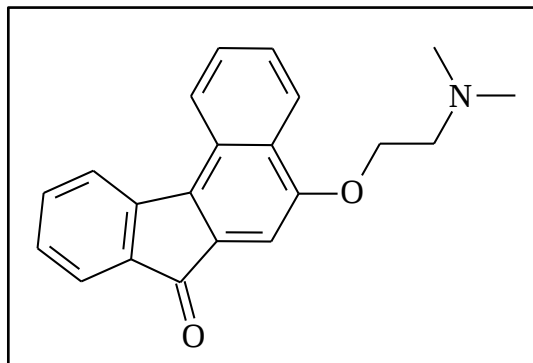
Narušení konjugace



Vliv metabolizace na UV spektra

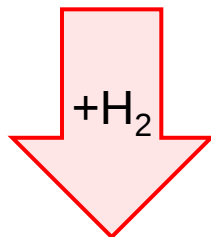
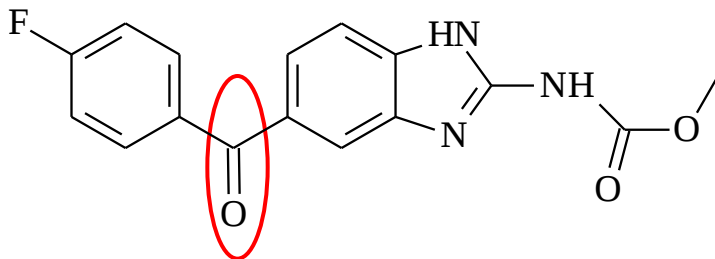


Vliv metabolizace na UV spektra



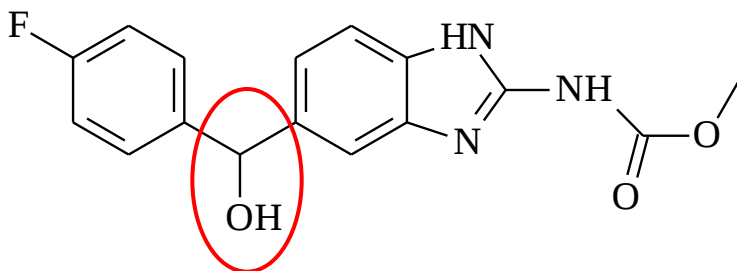
Biotransformace – identifikace enantiomerů

flubendazol
 $C_{16}H_{12}N_3O_3F$
MW=313

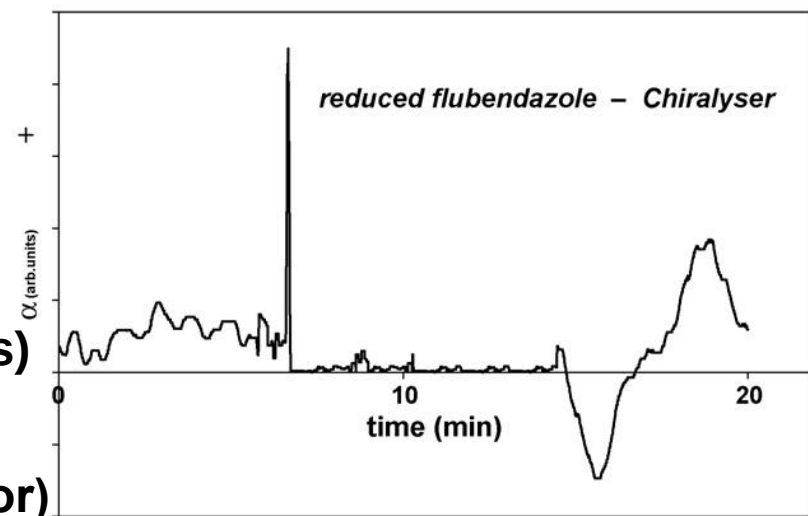
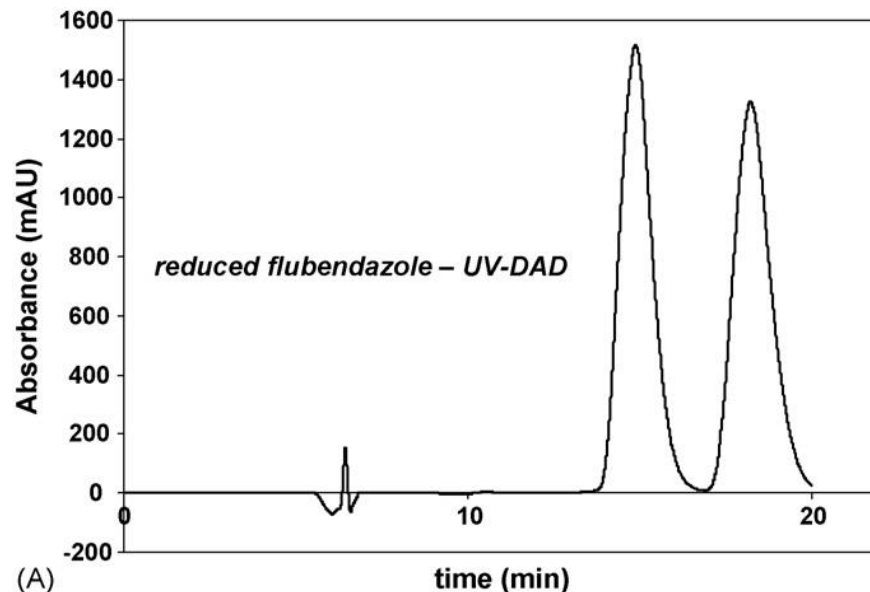


2 enantiomery

redukovaný
flubendazol
 $C_{16}H_{14}N_3O_3F$
MW=315



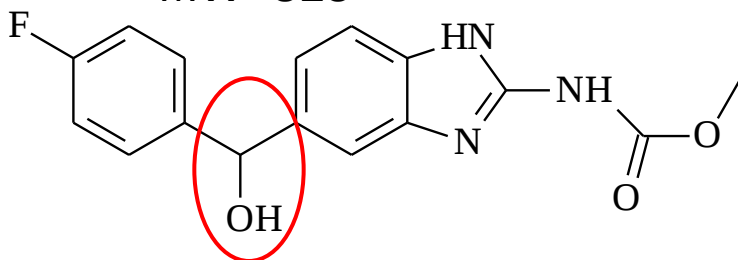
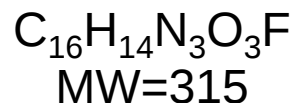
chirální separace



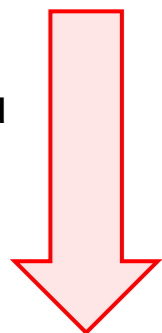
- reduktivní metabolismus
- MS nerozliší chirální izomery (kineticky – R.G Cooks)
- nutná chirální separace nebo iontová mobilita (standards enantiomerů nebo polarimetrický detektor)

Biotransformace – identifikace diastereoizomerů

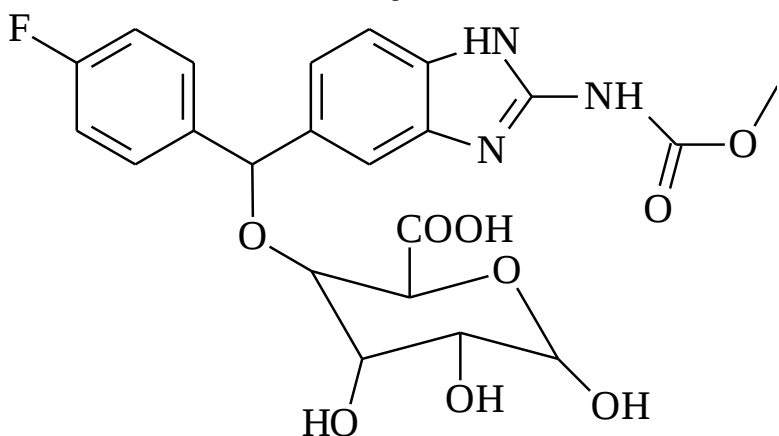
redukovaný flubendazol



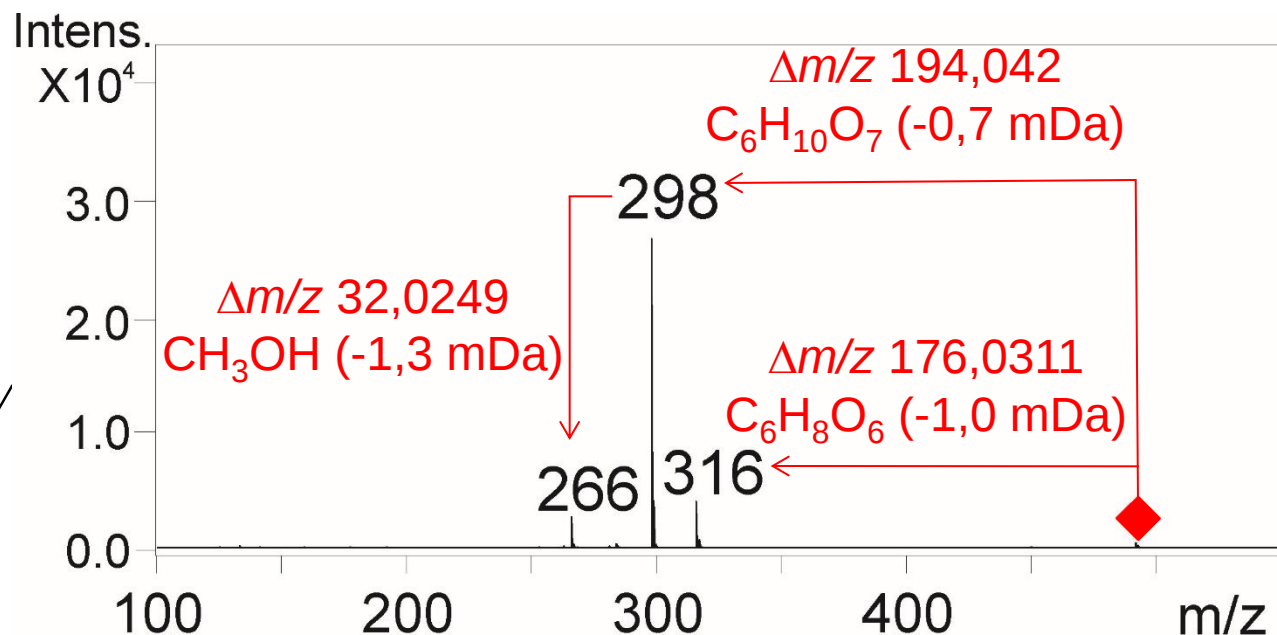
konjugace s kyselinou
glukuronovou



(+ $C_6H_{10}O_7$ - H_2O)
2 diastereoizomery



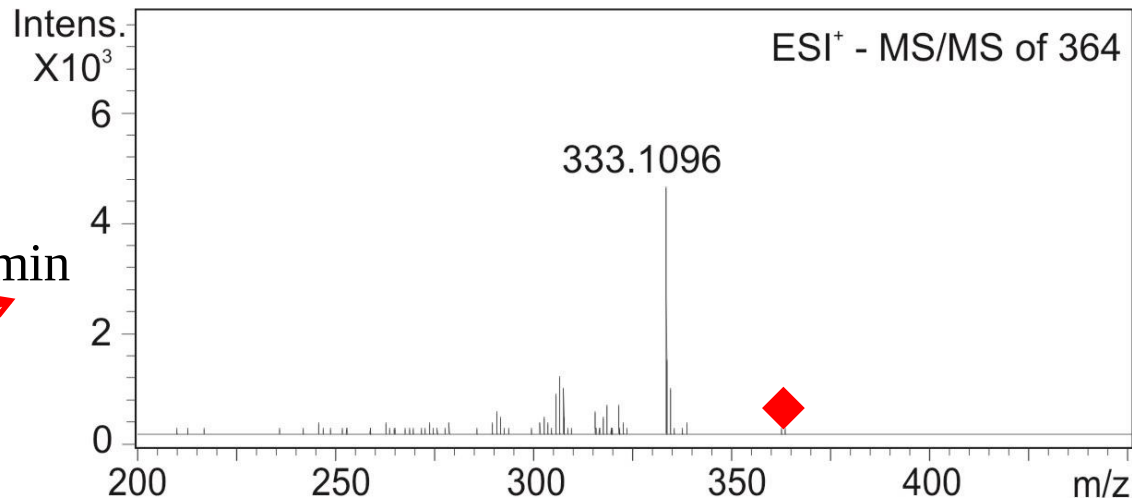
- $FLU + H_2 + C_6H_8O_6$
- Jeden chromatografický pík pro metabolity I. fáze
- Dva píky pro metabolity II. fáze
- diastereoizomery lze rozdělit v RP systémech
- Poměr intensity určitých fragmentových iontů v MS/MS může být pro diastereoizomery rozdílný



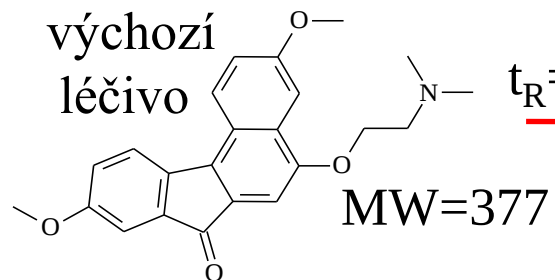
O jaké metabolity se jedná?

MW=363

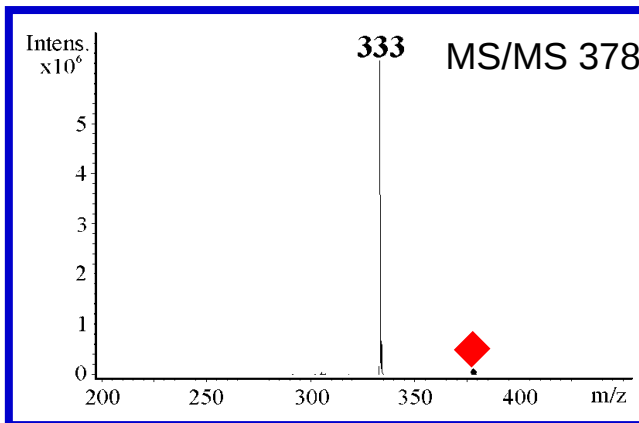
$t_R = 21,1$ min



výchozí
léčivo



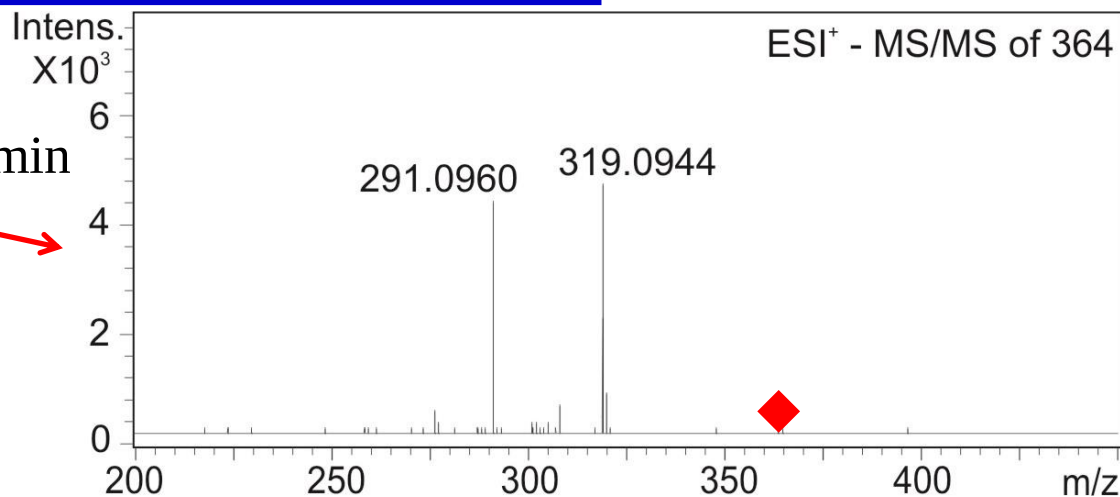
$t_R = 21,7$ min



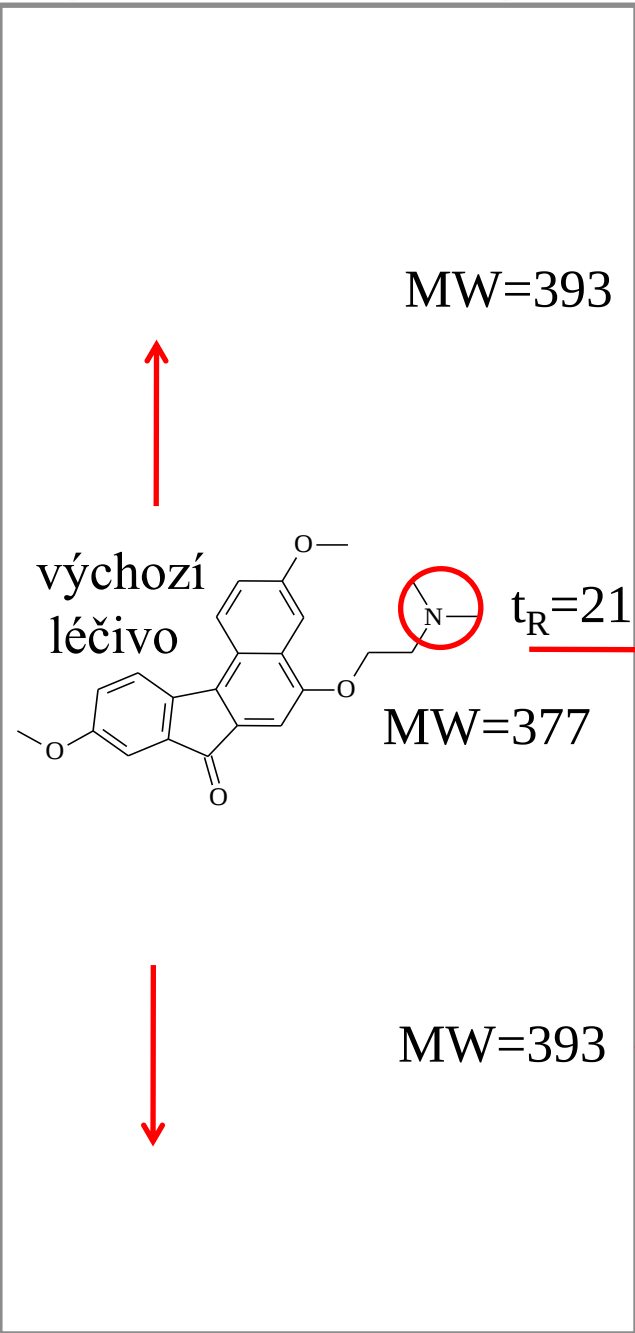
Oba metabolity mají stejné elementární složení - jejich rozlišení na základě retence (standards) nebo MS/MS

MW=363

$t_R = 13,8$ min



O jaké metabolity se jedná?



MW=393

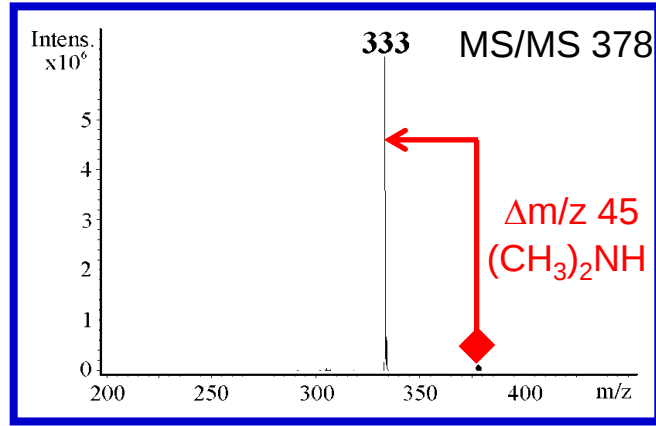
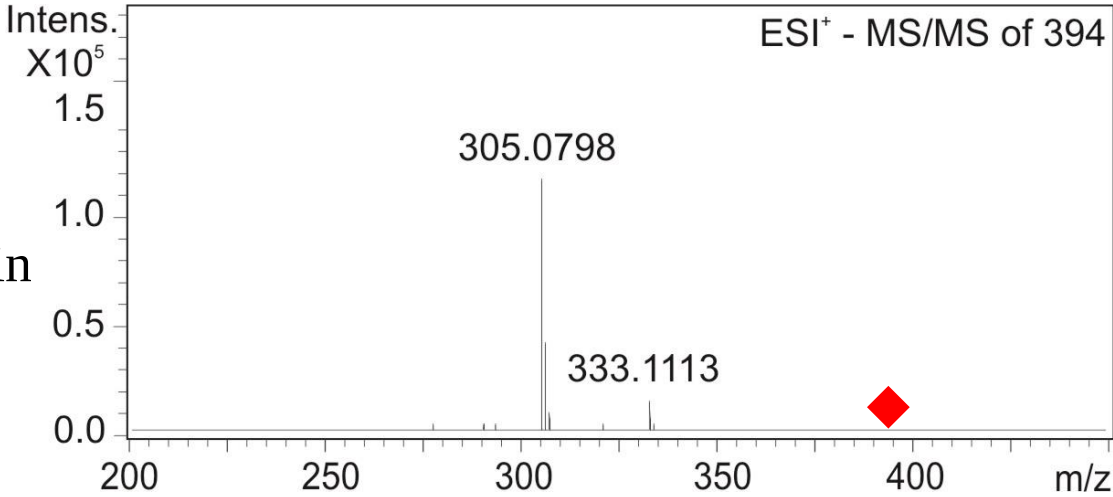
$t_R = 23,4$ min

$t_R = 21,7$ min

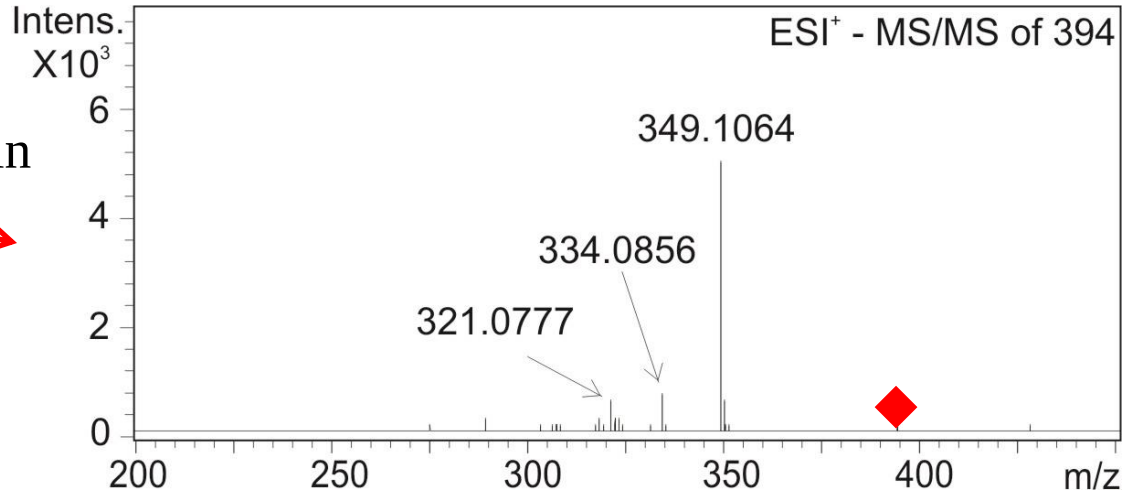
MW=377

MW=393

$t_R = 13,7$ min

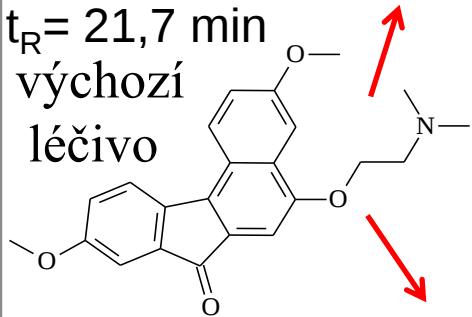


Oba metabolity mají stejné elementární složení - jejich rozlišení na základě retence (standarty) nebo MS/MS

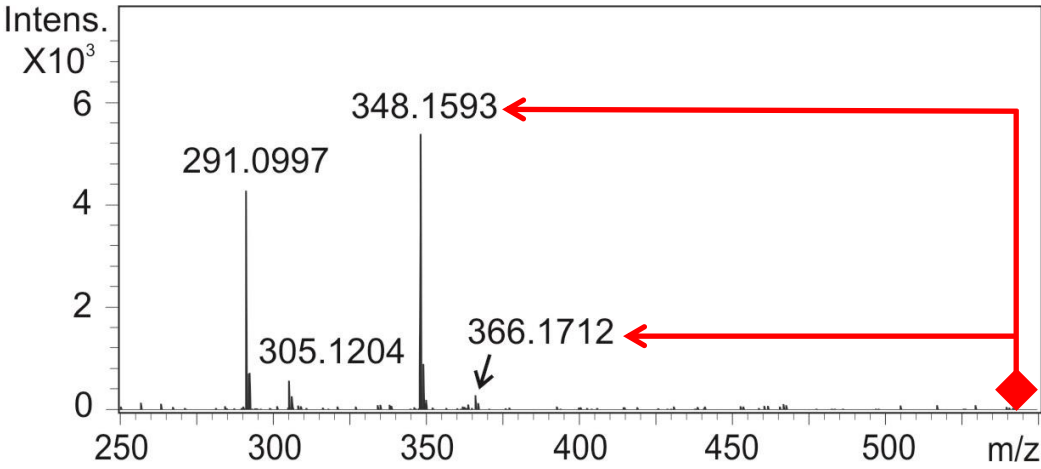
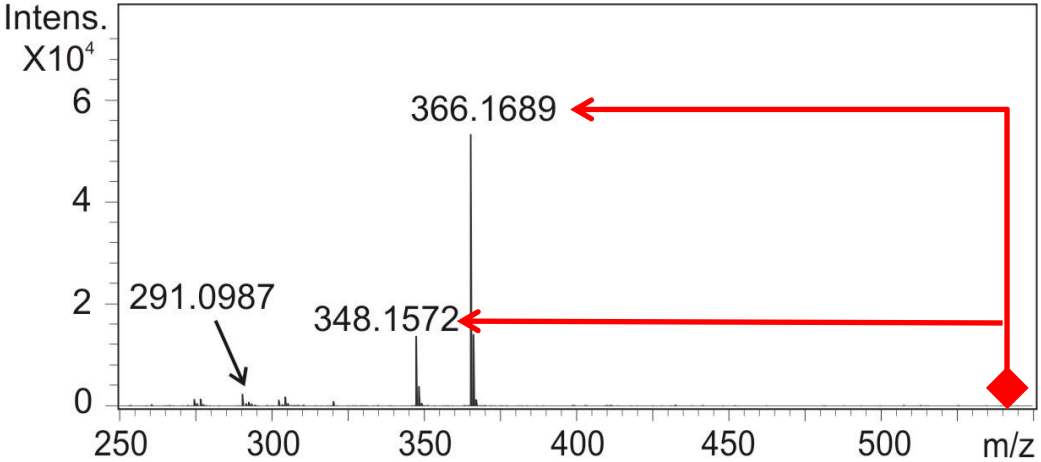


Zadání: V LC/HR-MS záznamu vzorku plasmy potkana, kterému bylo perorálně podáno léčivo dimefluron ($C_{23}H_{23}NO_4$, $t_R=21,7$ min) byly nalezeny dva metabolity o stejném elementárním složení $C_{28}H_{31}NO_{10}$. O jaké metabolity se jedná? (UV spektra výchozí látky a metabolitů jsou naprosto odlišná).

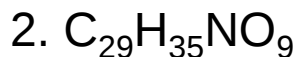
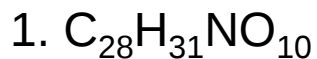
m/z 542,2021 $[M+H]^+$, $t_R=10,6$ min



m/z 542,2013 $[M+H]^+$, $t_R=15,7$ min



Zadání: V LC/HR-MS záznamu vzorku plasmy potkana, kterému bylo perorálně podáno léčivo dimefluron ($C_{23}H_{23}NO_4$) byly nalezeny dva metabolity (MW=541). Na základě HR-MS měření různé elementární složení (viz níže). O jaké metabolity se jedná?

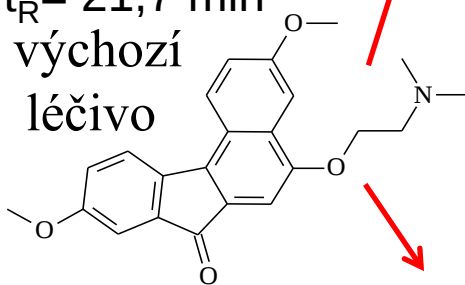


m/z 542,2021 $[M+H]^+$

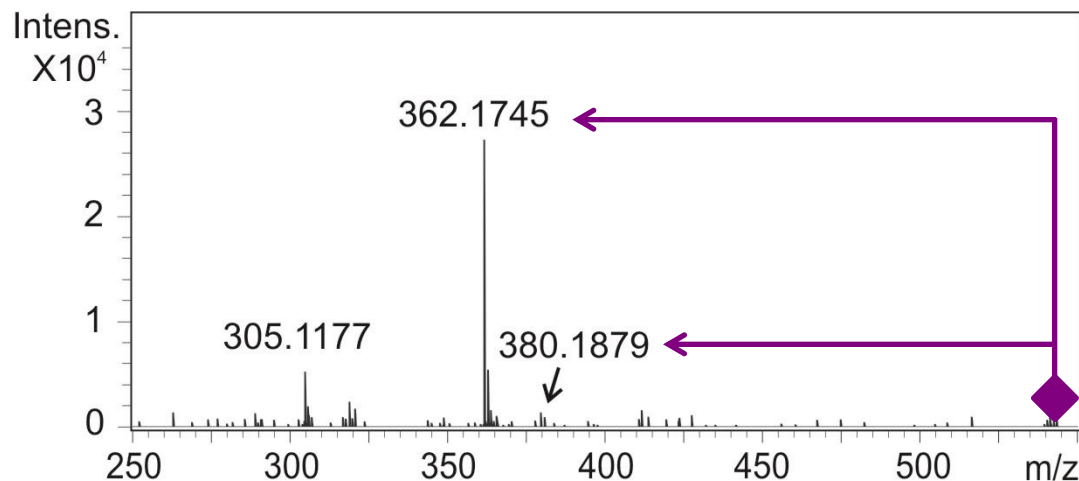
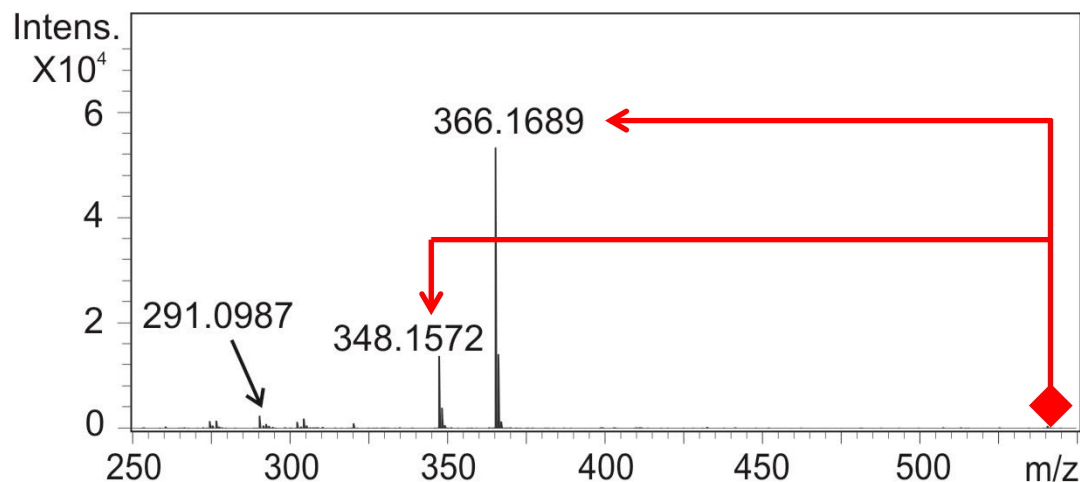
$t_R=10,6$ min

$t_R=21,7$ min

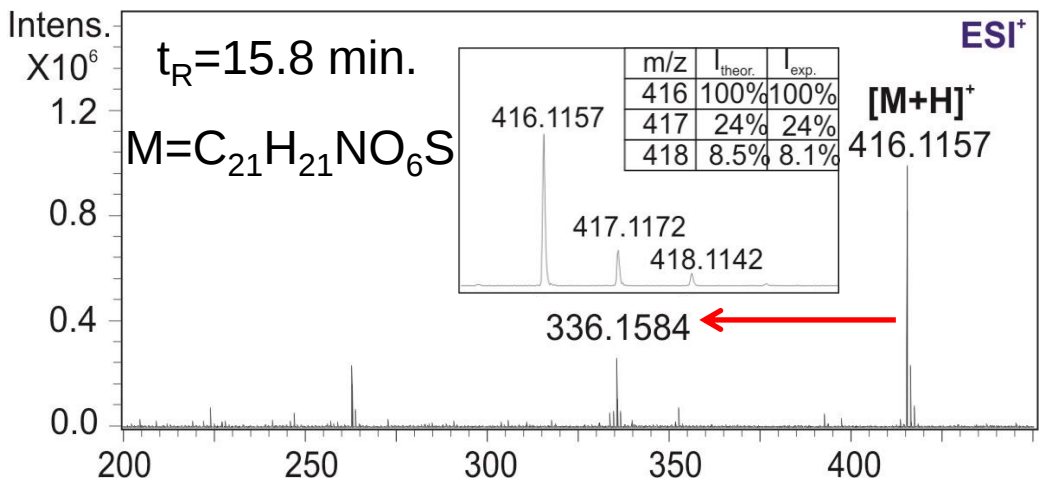
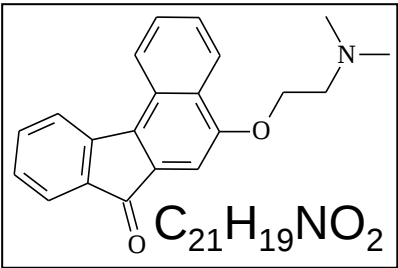
výchozí
léčivo



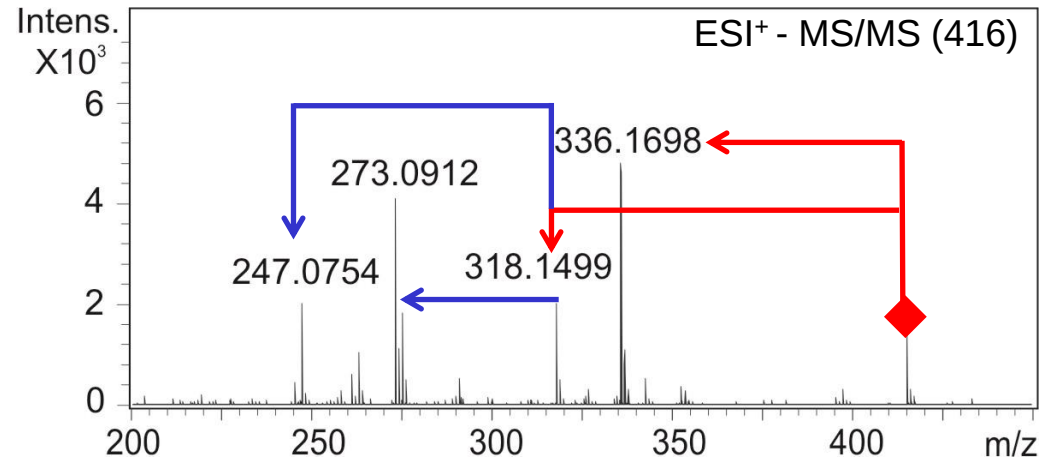
m/z 542,2375 $[M+H]^+$, $t_R=13,6$ min



Výchozí zadání: V LC/HR-MS záznamu vzorku plasmy potkana, kterému bylo perorálně podáno léčivo benfluron ($C_{21}H_{19}NO_2$, $t_R=23,7$ min) byl nalezen metabolit o elementárním složení $C_{21}H_{21}NO_6S$. O jaký metabolit se jedná?



Kdyby byly 2*O místo S, M+2 izotop by měl 4.3%

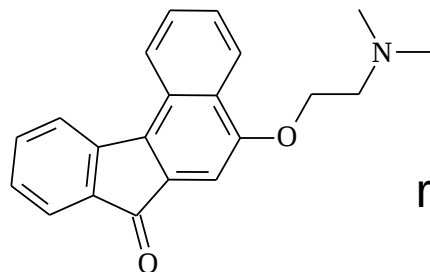


Vícenásobná glukuronidace

m/z 674 $[M+H]^+$, $t_R=8,5$ min. $\longrightarrow$ $C_{32}H_{35}NO_{15}$

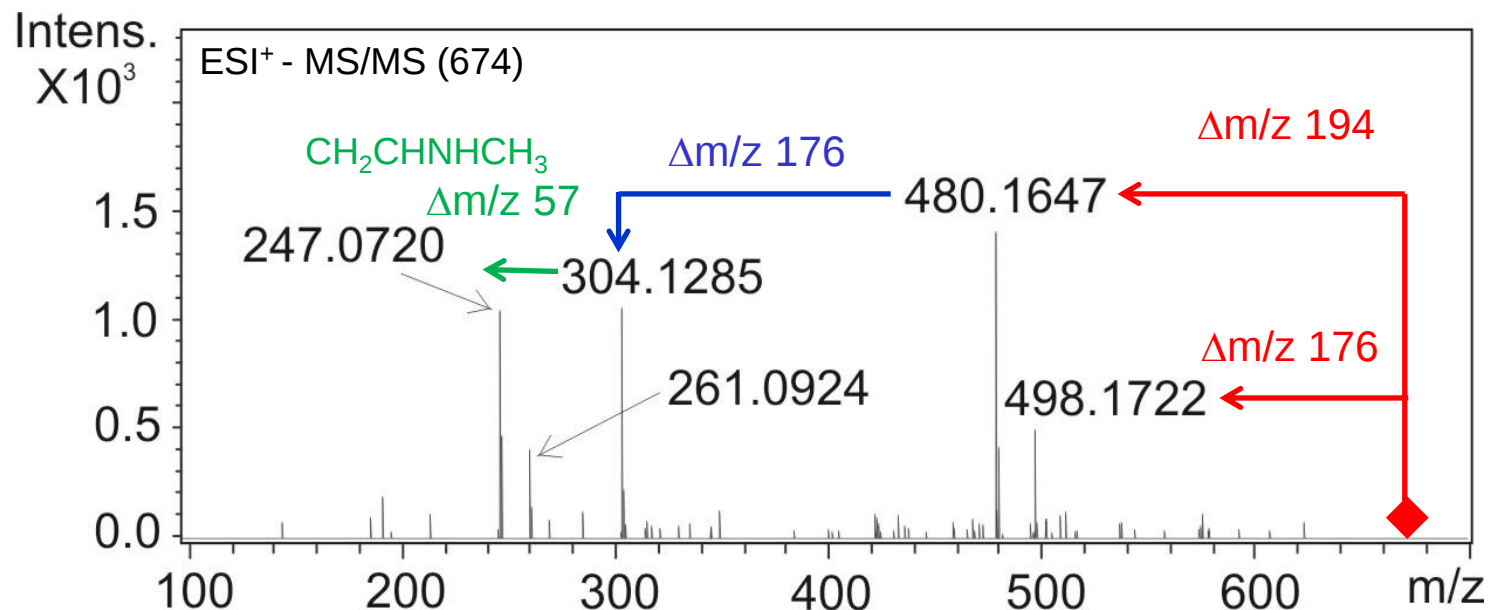
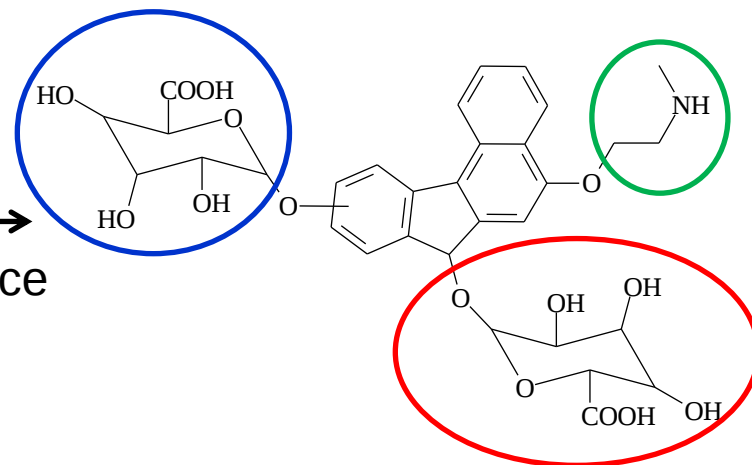
Nízký retenční (0,36)

benfluron



2*glukuronidace

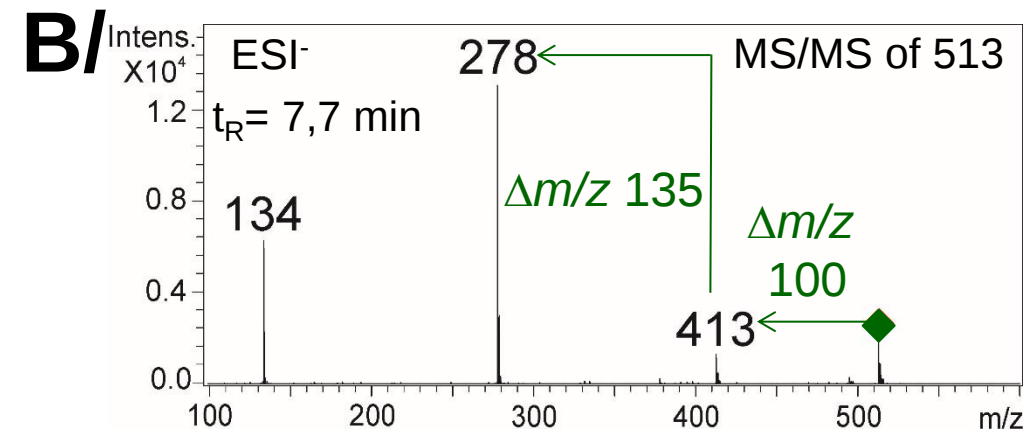
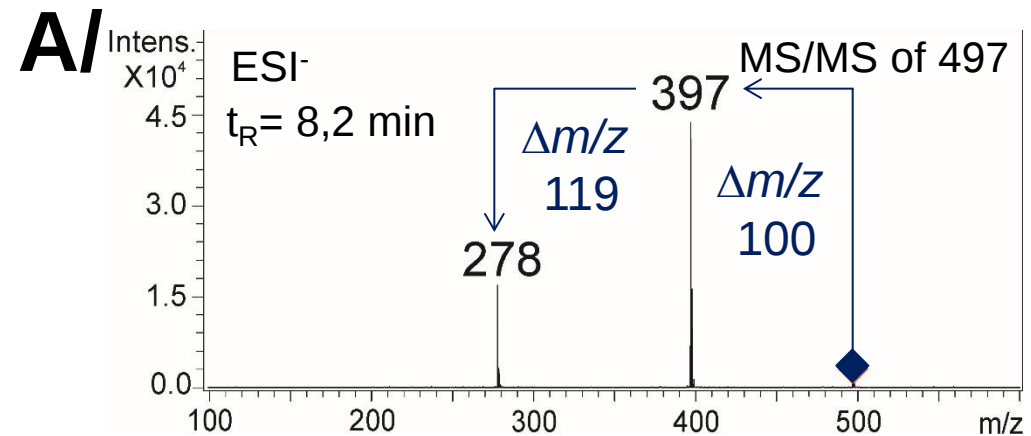
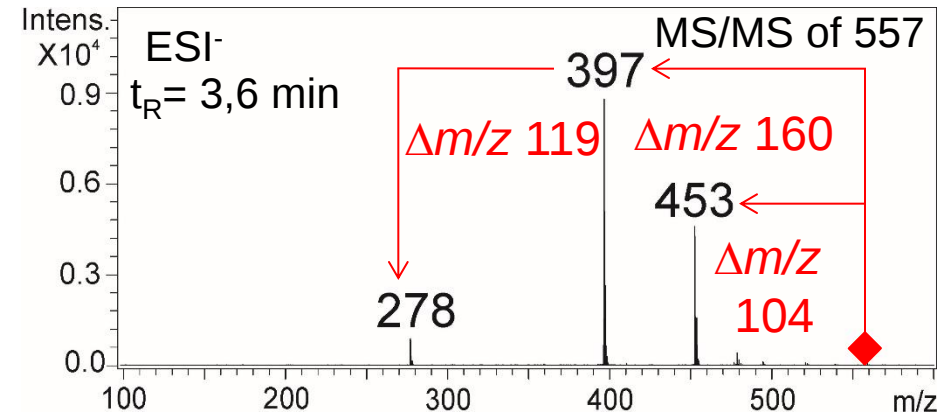
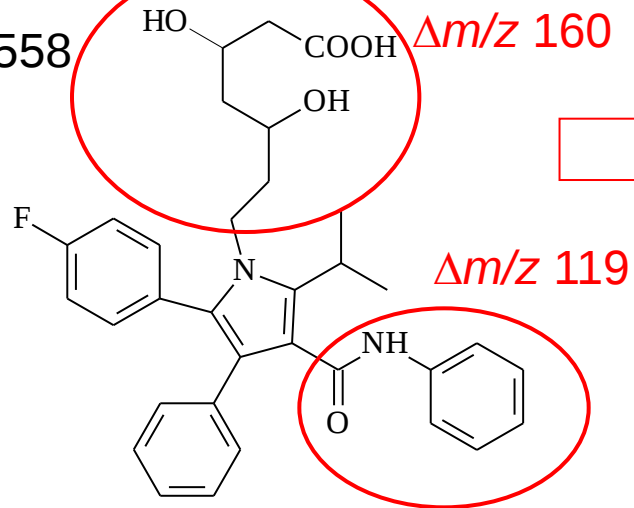
redukce karbonylu, hydroxylace
demethylace



V jaké části molekuly došlo ke změně?

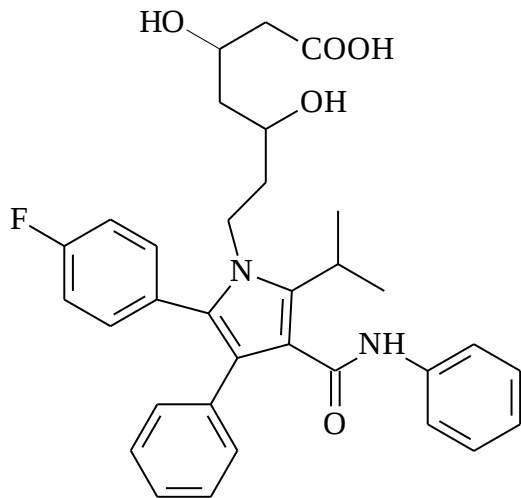
atorvastatin

M=558

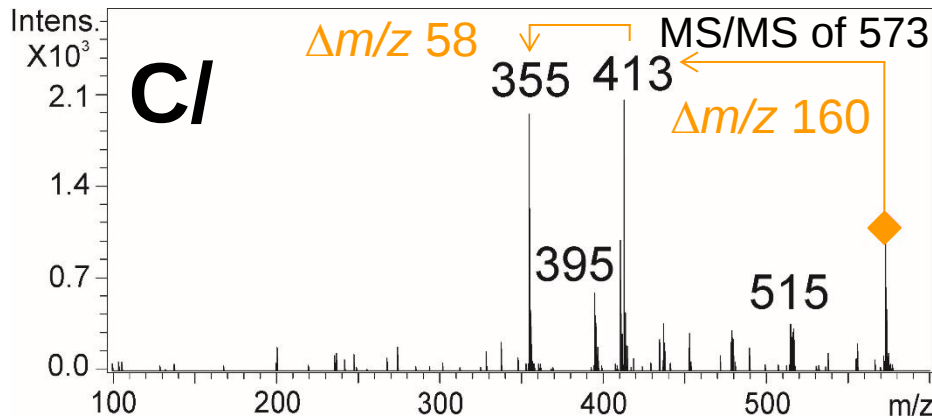
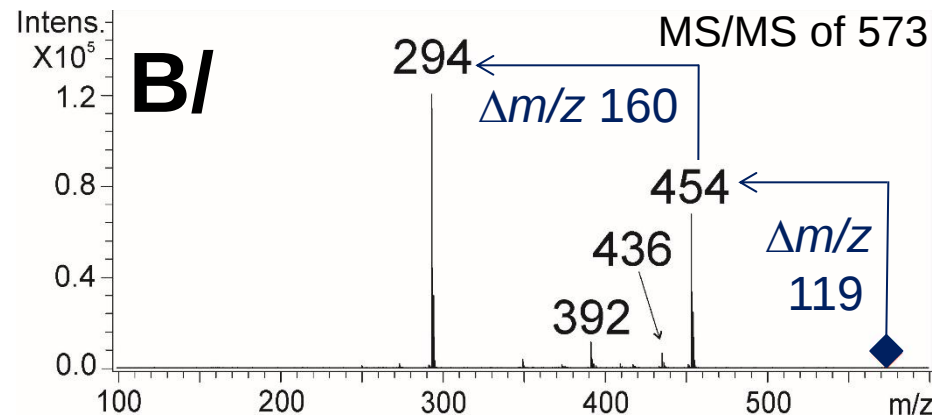
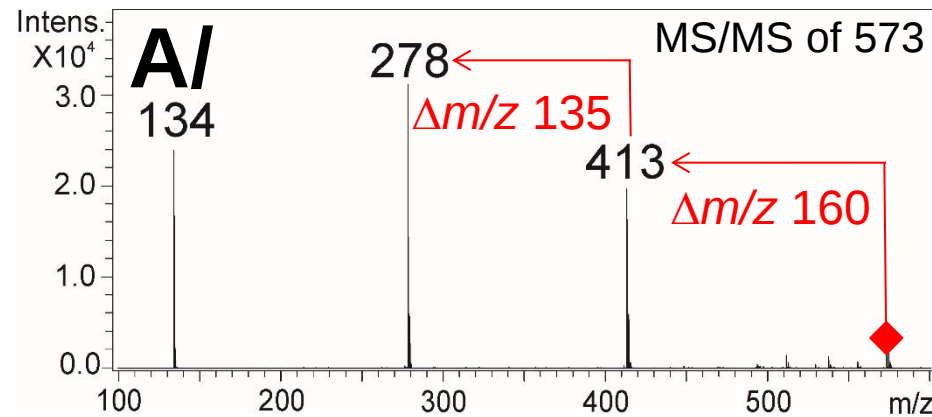
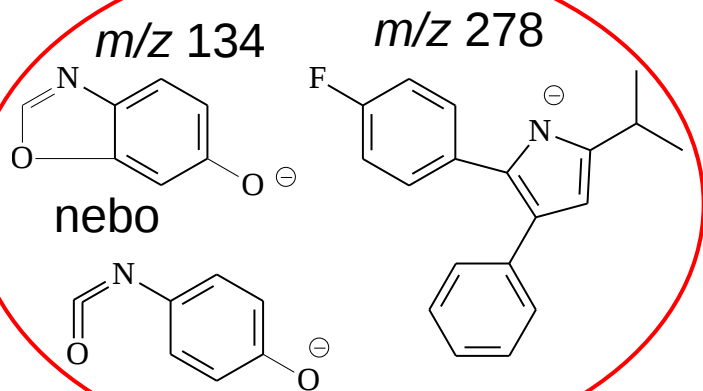


V jaké části molekuly došlo k oxidaci?

M=574, $C_{33}H_{35}N_2O_6F$ = atorvastatin + O
(Kde proběhla oxidace?)

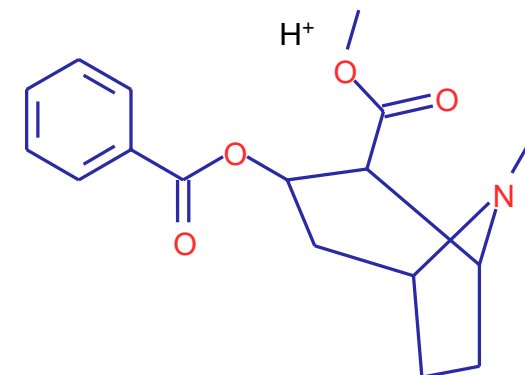
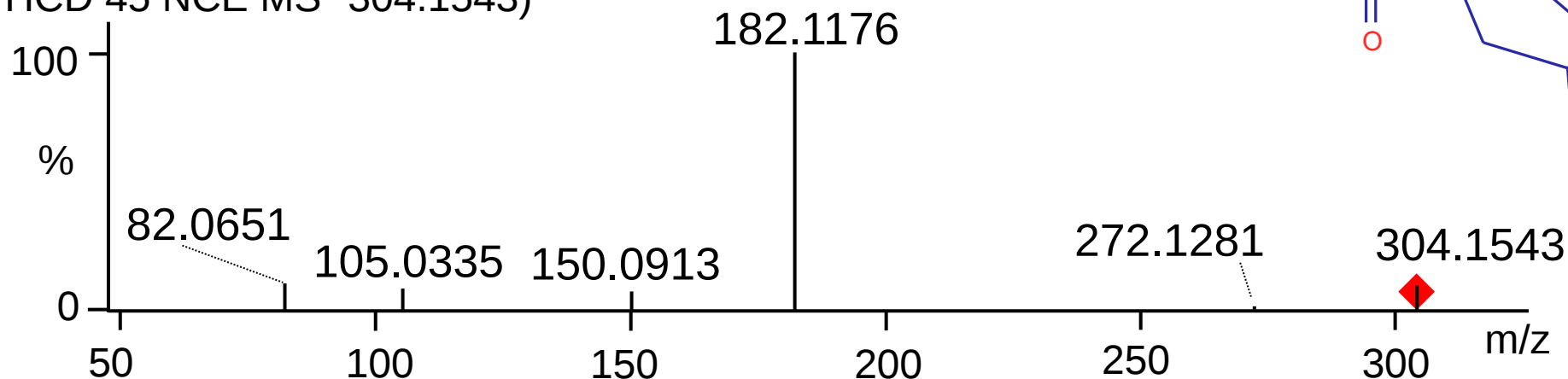


Struktury produktových iontů



#16/ Vysvětlete ionty a rozhodněte, zda-li je sloučenina B odvozená od sloučeniny A (kokainu)

Sloučenina A: ESI⁺, MS/MS iontu [M+H]⁺
(FT HCD 45 NCE MS² 304.1543)



Sloučenina B: ESI⁺, MS/MS iontu [M+H]⁺
(FT HCD 40 NCE MS² 318.1700)

