



# Biogeochemie rtuti a její látkové toky v lesních ekosystémech ČR

Tomáš Navrátil

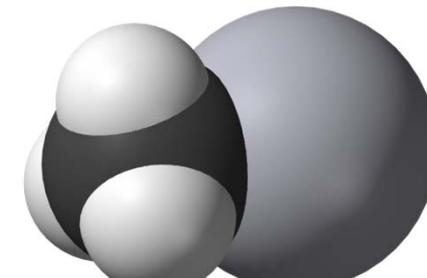
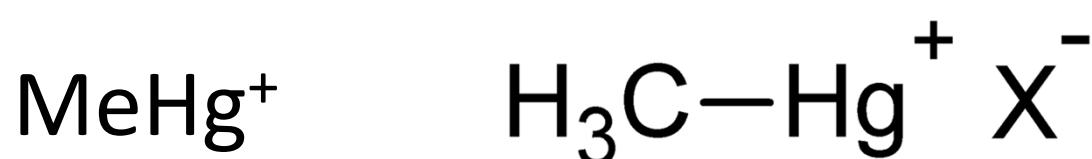




# Rtut' - Hg...

- toxický prvek
- formy rtuti
  - elementární Hg (kovová)  $Hg^0$
  - anorganické sloučeniny Hg resp. Hg soli rtuťnaté ( $HgS$ ,  $HgO$ ,  $HgCl_2$ )
  - organické sloučeniny Hg (MeHg) ?

9 III	10 VIII	11 I B	12 II B	13 III A	14 IV A	15 VA	16 VIA	17 VII A	18 0
<b>nekovy</b>									
<b>alkalické kovy</b>									
<b>alkalické zemní kovy</b>									
<b>vzácné plyny</b>									
<b>halogeny</b>									
<b>metalloidy</b>									
<b>přechodné kovy</b>									
<b>jiné kovy</b>									
<b>vzácné zemní prvky</b>									
Bor 5	Uhlík 6	Dušik 7	Kyslík 8	Fluor 9	Neon 10	<b>Helium 2 He 4,02602(2)</b>			
<b>B</b> 10,811(7)	<b>C</b> 12,0107(6)	<b>N</b> 14,00674(7)	<b>O</b> 15,9994(3)	<b>F</b> 18,9954032(5)	<b>Ne</b> 20,1797(6)				
Hliník 13	Kremík 14	Fosfor 15	Síra 16	Chlor 17	Argon 18				
<b>Al</b> 26,981538(2)	<b>Si</b> 28,0655(3)	<b>P</b> 30,973781(2)	<b>S</b> 32,066(6)	<b>Cl</b> 35,4527(9)	<b>Ar</b> 39,948(1)				
Železo 26 28	Níklov 28	Měď 29	Zinek 30	Gallium 31	Germanium 32	Arzen 33	Selen 34	Brom 35	Krypton 36
<b>Fe</b> 52,00(8)	<b>Ni</b> 58,6934(2)	<b>Cu</b> 63,646(3)	<b>Zn</b> 65,39(2)	<b>Ga</b> 69,723(1)	<b>Ge</b> 72,61(2)	<b>As</b> 74,62160(2)	<b>In</b> 78,99(3)	<b>Se</b> 79,904(1)	<b>Kr</b> 83,80(1)
Antimoni 35	Palladium 46	Stříbro 47	Kadmium 48	Indium 49	Cín 50	Antimon 51	Tellur 52	Jod 53	Xenon 54
<b>As</b> 52,050(2)	<b>Pd</b> 106,42(1)	<b>Ag</b> 107,688(1)	<b>Cd</b> 112,411(8)	<b>In</b> 114,818(3)	<b>Sn</b> 118,710(7)	<b>Sb</b> 121,760(1)	<b>Te</b> 127,60(3)	<b>I</b> 128,90447(3)	<b>Xe</b> 131,29(2)
Rum 77	Platin 78	Žato 79	Rut 80	Thorium 91	Olovo 82	Bismut 83	Polonium 84	Astat 85	Radon 86
<b>Ru</b> 217(3)	<b>Pt</b> 195,078(2)	<b>Au</b> 196,9905(2)	<b>Hg</b> 200,99(2)	<b>Th</b> 204,3833(2)	<b>Pb</b> 207,2(1)	<b>Bi</b> 208,98038(2)	<b>Po</b> (208,9824)	<b>At</b> (209,9871)	<b>Rn</b> (222,0176)
Verum 99	Ununium 110 (269)	Ununpentium 111 (272)	Unuhoron 112 (277)						



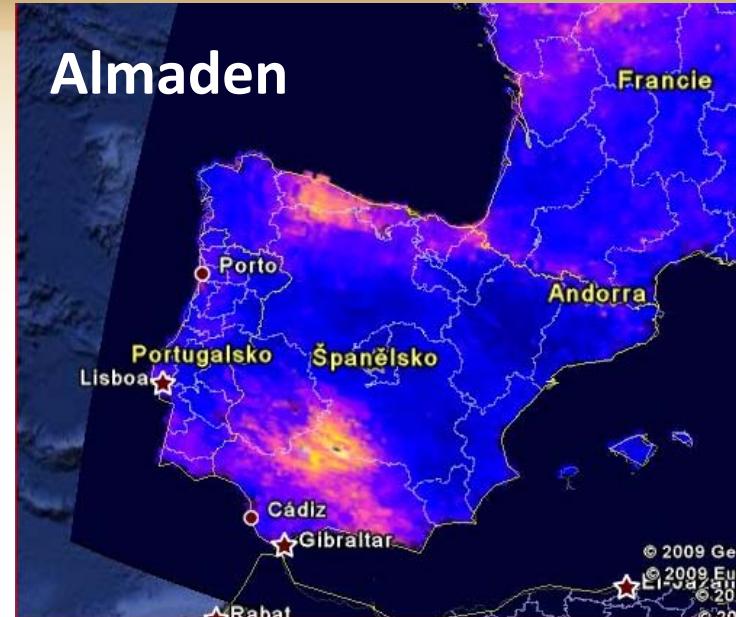


# Rtut' – její specifika

- kapalný prvek (RT)
- ušlechtilý prvek
- vysoká tense par



- Hg ve sloučeninách: oxidační číslo 2+
- tvorba kovalentních vazeb
- neochota k iontovým interakcím
- vazby výhradně jednoduché
- **Hg-S** ..... →
- nápadná ochota ke tvorbě **Hg-C** vazeb



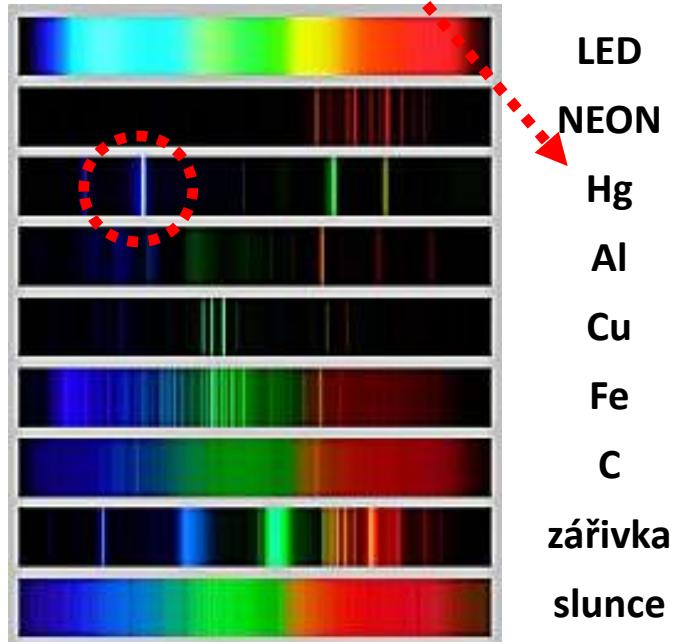


# Rtut' – její specifika

- vysoká hustota ( $13,534 \text{ kg/m}^3$ )



- povrchové napětí, **elektrická vodivost**
- **spektroskopické chování**





# Analytické stanovení Hg

- princip metod spektroskopie studených par („cold vapour“ – CV)

## CV-AAS

Pevné i kapalné vzorky

DL ~ 0,1  $\mu\text{g} \cdot \text{L}^{-1}$

DL ~ 0,1  $\mu\text{g} \cdot \text{kg}^{-1}$



## CV-AFS

Kapalné vzorky

DL ~ 0,5  $\text{ng} \cdot \text{L}^{-1}$

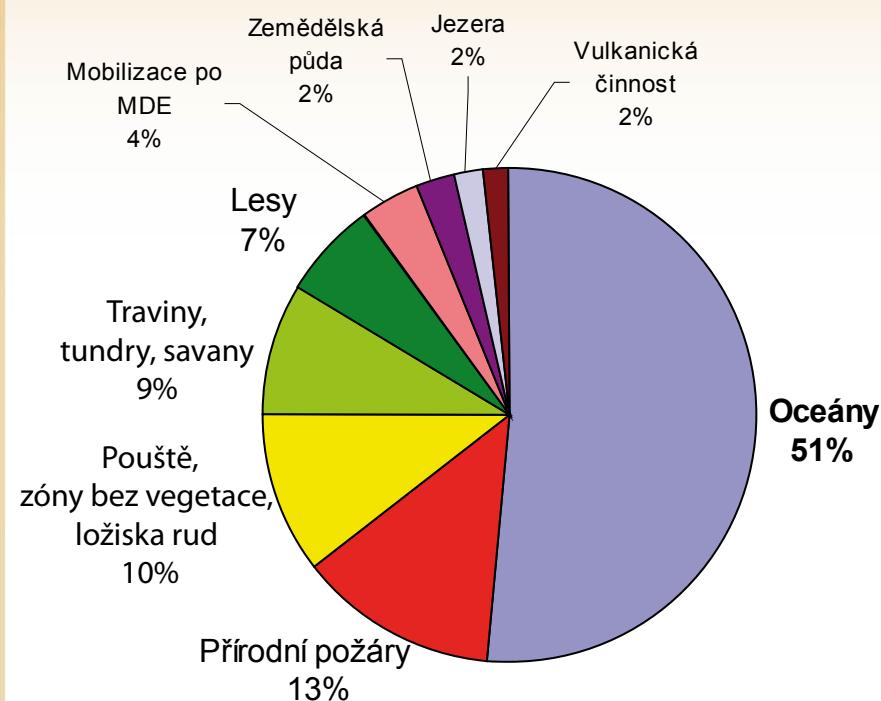


PS Analytical Merlin

MeHg<sup>+</sup> - 0,2-5,0 % z THg (např. z 5  $\text{ng} \cdot \text{L}^{-1}$  tzn. 0,10 - 0,25  $\text{ng} \cdot \text{L}^{-1}$ )

# Zdroje atmosf. emisí Hg

## Přirozené



Suma: 5 207 t.rok<sup>-1</sup>

## Antropogenní



Suma: 2 320 t.rok<sup>-1</sup>

# Antropogenní emise Hg - Evropa

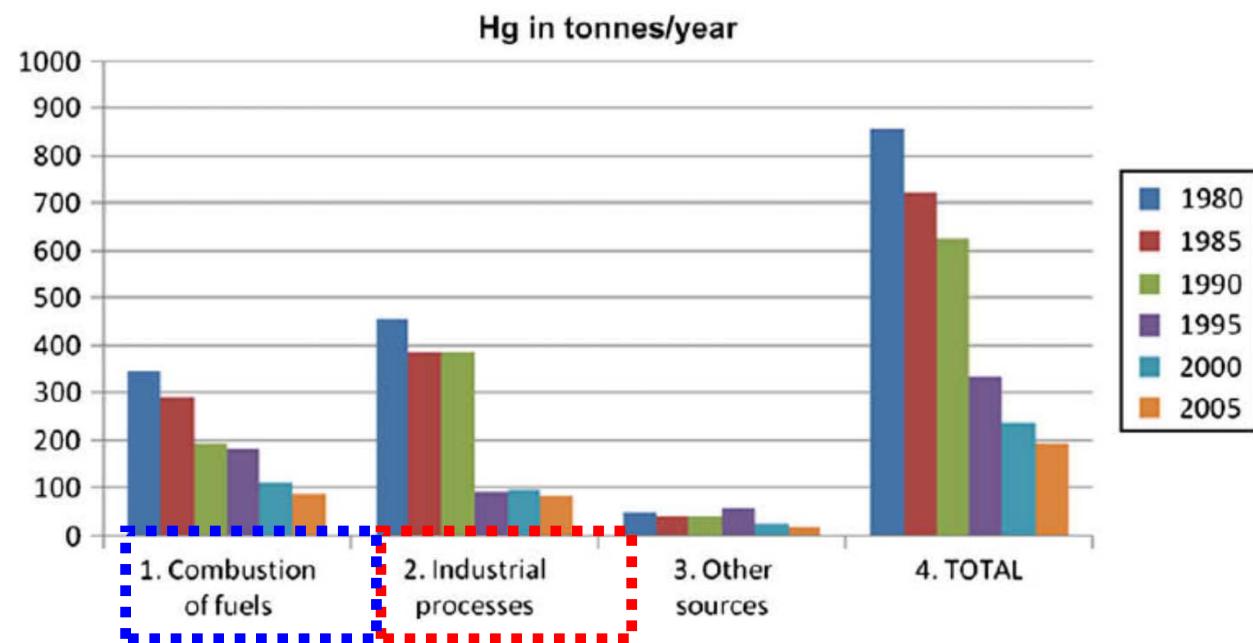
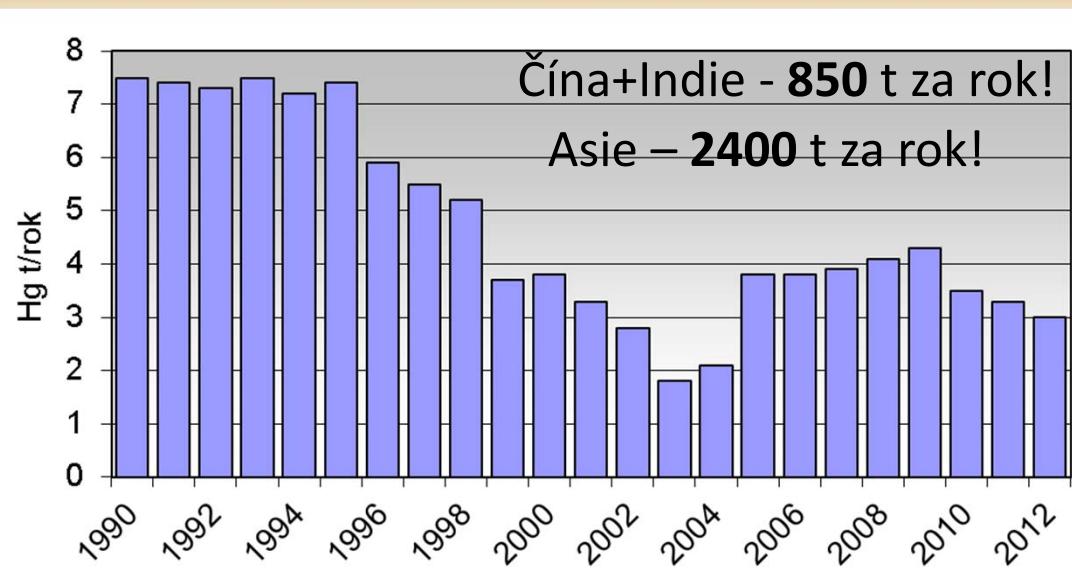


Fig. 1. Change of atmospheric emissions of Cd, Pb and Hg in Europe in the period from 1980 through 2005 (in t year<sup>-1</sup>).



# Antropogenní emise ČR



ZDROJ: <http://www.emep.int/> Ročenky životního prostředí ČR

- emise Hg za rok 2010

Elektrárna Ledvice	70 kg
Elektrárna Počerady	234 kg
Elektrárna Prunéřov I	44 kg
Elektrárna Prunéřov II	143 kg
Elektrárna Tušimice	22 kg
Elektrárna Tisová	52 kg

ZDROJ (11/2013): ČHMÚ [http://portal.chmi.cz/files/portal/docs/uoco/web\\_generator/plants/index\\_CZ.html](http://portal.chmi.cz/files/portal/docs/uoco/web_generator/plants/index_CZ.html)

Emise Hg (tun za rok)	2008
1 Russia	23.0
2 Turkey	22.0
3 Poland	16.0
4 Greece	13.0
5 Romania	12.0
6 Italy	11.0
7 Spain	7.8
8 Ukraine	6.8
9 UK	6.2
10 Serbia	5.4
11 Czech	4.1
12 Slovakia	4.1
13 France	4.0
14 Germany	3.8
...	
Celkem, t/rok	165

ZDROJ: <http://www.emep.int/>



# Emise Hg z SHP – modelový výpočet

V ČR bylo do konce roku 2010 vytěženo přes pět miliard tun hnědého uhlí

PRAHA / 14:00, 02. 02. 2012

Celkem bylo dosud v ČR do konce roku 2010 vytěženo 5,168 miliard tun hnědého uhlí, na sokolovskou hnědouhelnou pánev připadalo 1,119 mld. tun a severočeskou hnědouhelnou pánev 4,049 mld. tun. Vyplývá to ze studie Výzkumného ústavu hnědého uhlí (VÚHU) zveřejněné ve čtvrtek.

Zdroj: [WWW.MEDIAFAX.CZ](http://WWW.MEDIAFAX.CZ)



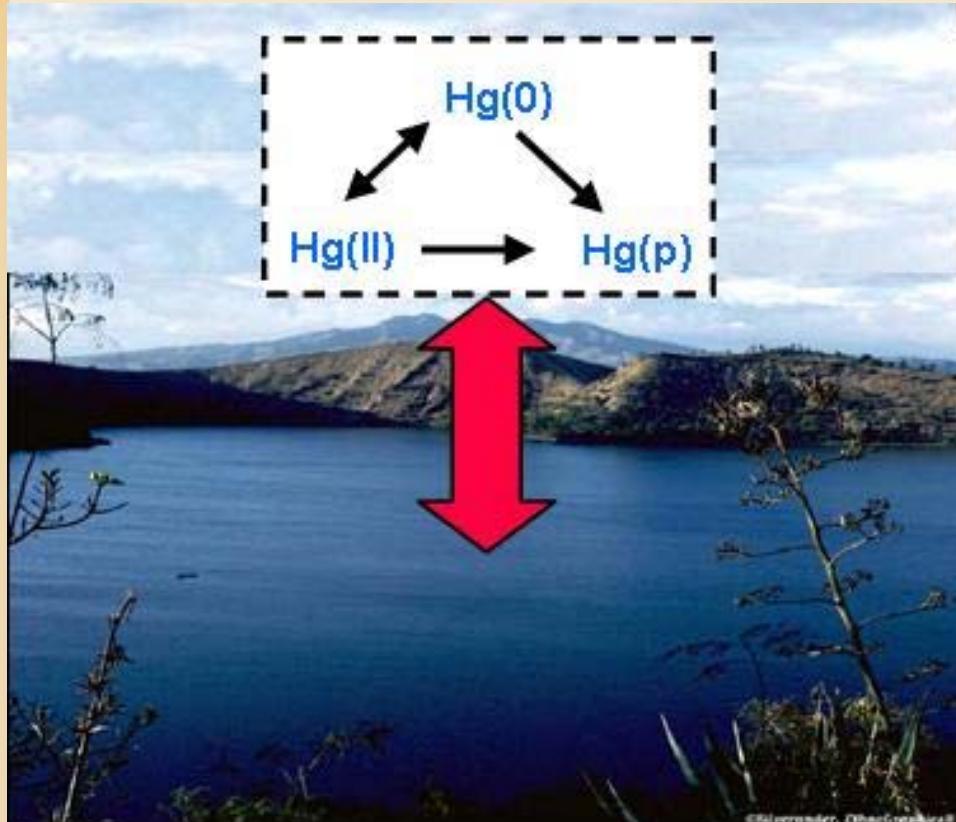
## obsah Hg v uhlí SHP

- |                                  |                               |
|----------------------------------|-------------------------------|
| • dle Doly Bílina a.s.           | 0,17-0,25 mg.kg <sup>-1</sup> |
| • dle měření GLÚ                 | 0,17-0,19 mg.kg <sup>-1</sup> |
| • světový průměr (Bouška et al.) | 0,13 mg.kg <sup>-1</sup>      |

- 1 kg obsahuje 0,20 mg Hg
- 1 tuna 200 mg Hg tj. 0,2 g Hg
- 5 miliard tun  $5 \times 10^9 \times 0,2 \text{ g}$  tj. 1 000 000 000 g Hg tj. 1 000 t Hg
- emisní faktor pro Hg je 65-75%
- tzn. při emisním faktoru 70% a předpokladu, že všechno vytěžené uhlí bylo použito v tepelných elektrárnách – by emise Hg do atmosféry dosáhly **700 t Hg** za období od počátku těžby v SHP cca rok 1870 (počátek industrializace) do 2010



# Rtut' v atmosféře, depozice



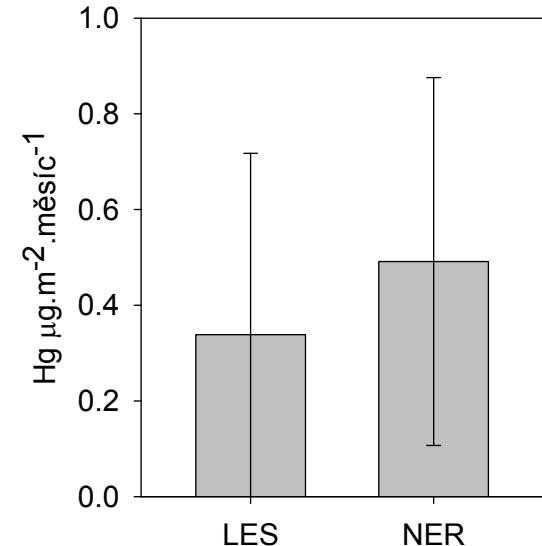
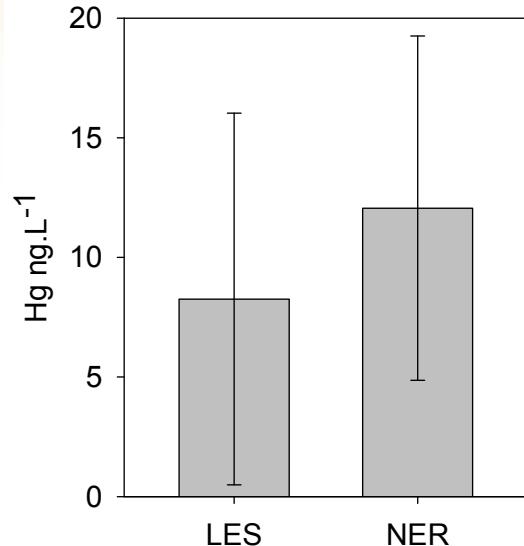
- elementární Hg(0) – málo rozpustná
- anorganická Hg(II) – rozpustná
- adsorbovaná Hg(p)
- 15 -20% emitované anorg. Hg je deponováno do 50km od zdroje
- element. Hg má mnohem delší dobu setrvání v atmosféře – proto ji můžeme najít např. i na Antarktidě apod.
- doba setrvání Hg(0) v atmosféře je 1-1,5 roku !  
(98% emisí)



# Depozice, vstup do ekosystémů



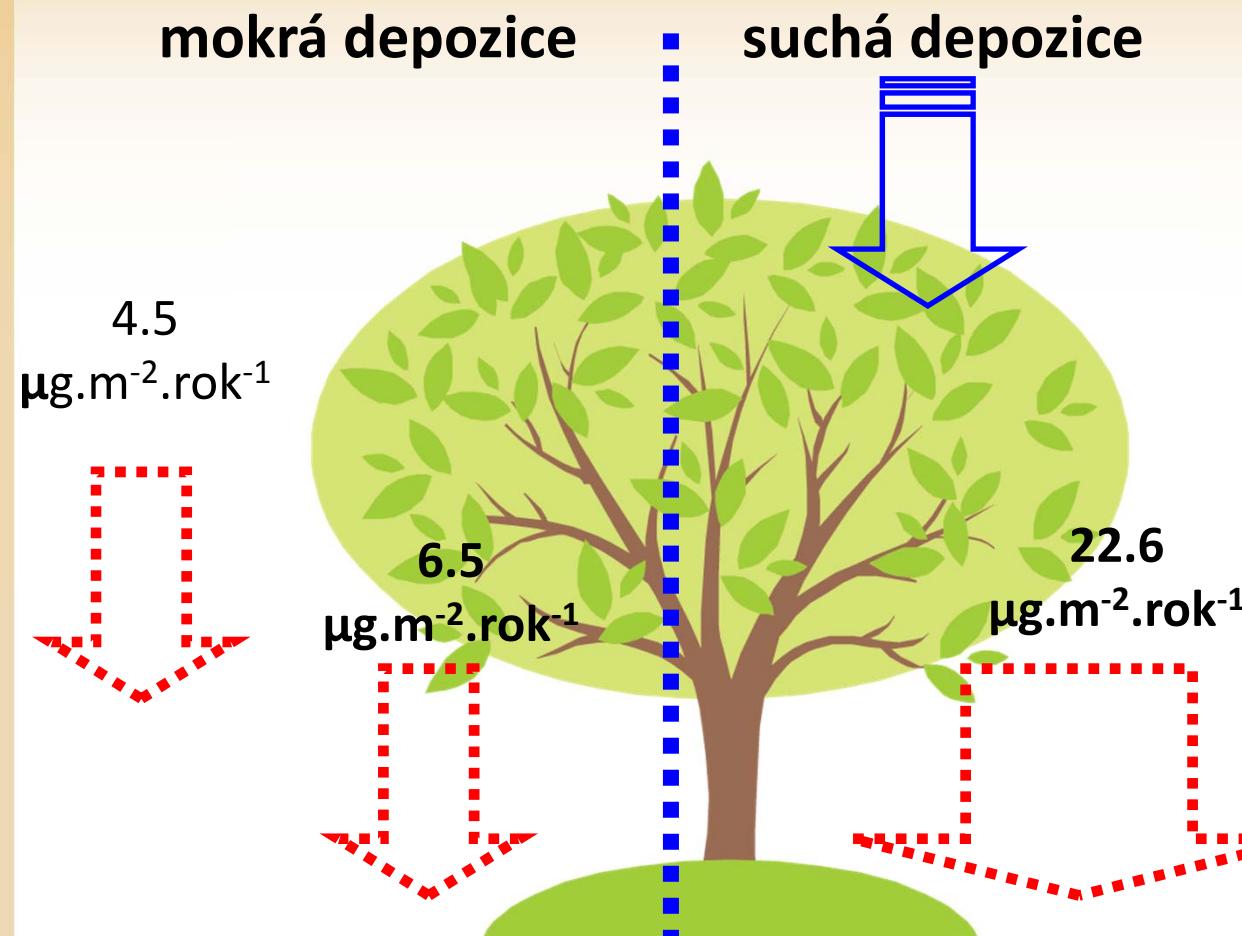
Volná plocha (2015-2016)



- LES  $554 \text{ mm.rok}^{-1}$
- NER  $614 \text{ mm.rok}^{-1}$

- LES  $4.5 \mu\text{g.m}^{-2}.\text{rok}^{-1}$
- NER  $8.4 \mu\text{g.m}^{-2}.\text{rok}^{-1}$

# Depozice, vstup do ekosystémů

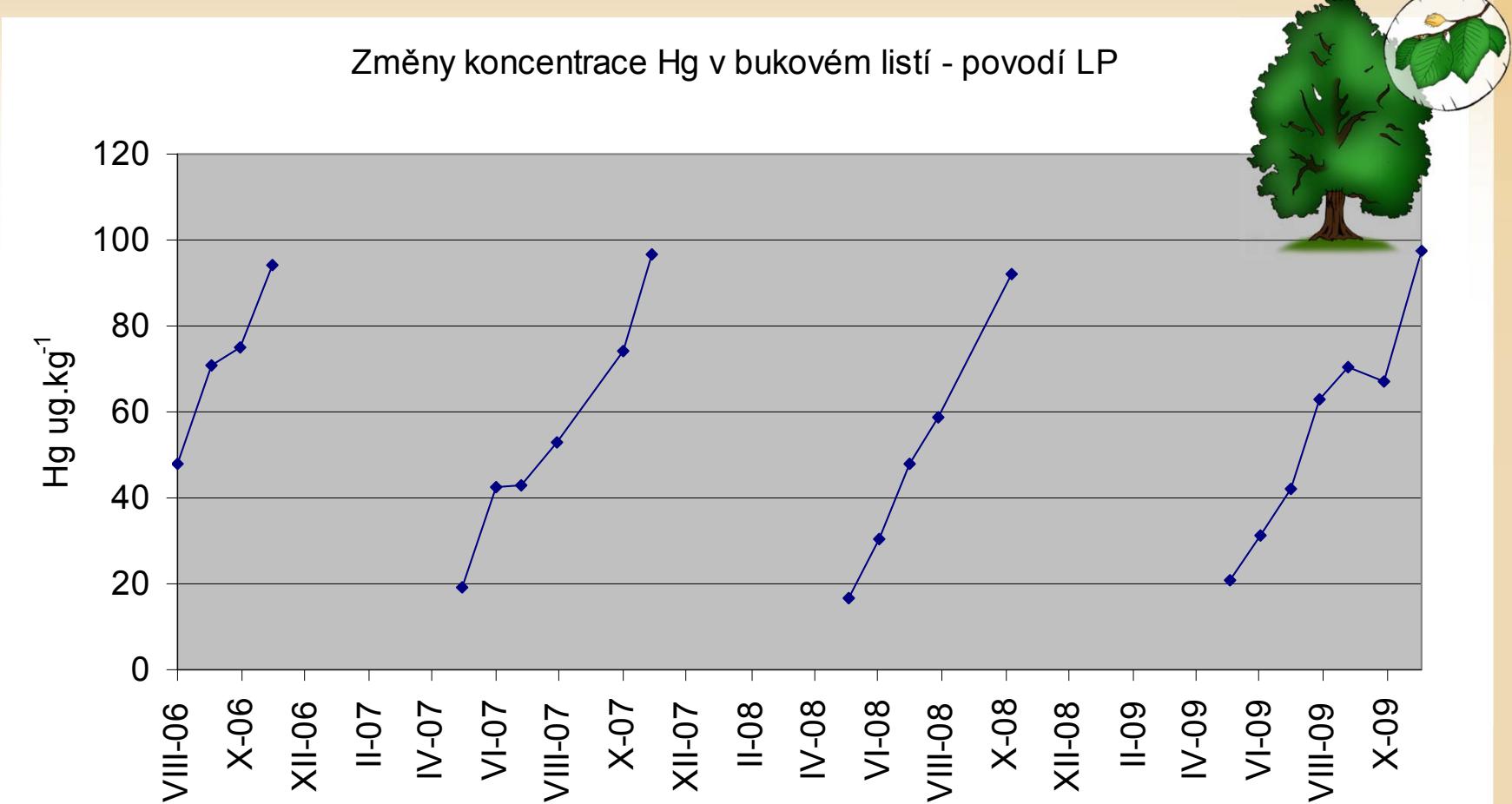


stomata





# Respirační orgány dřevin

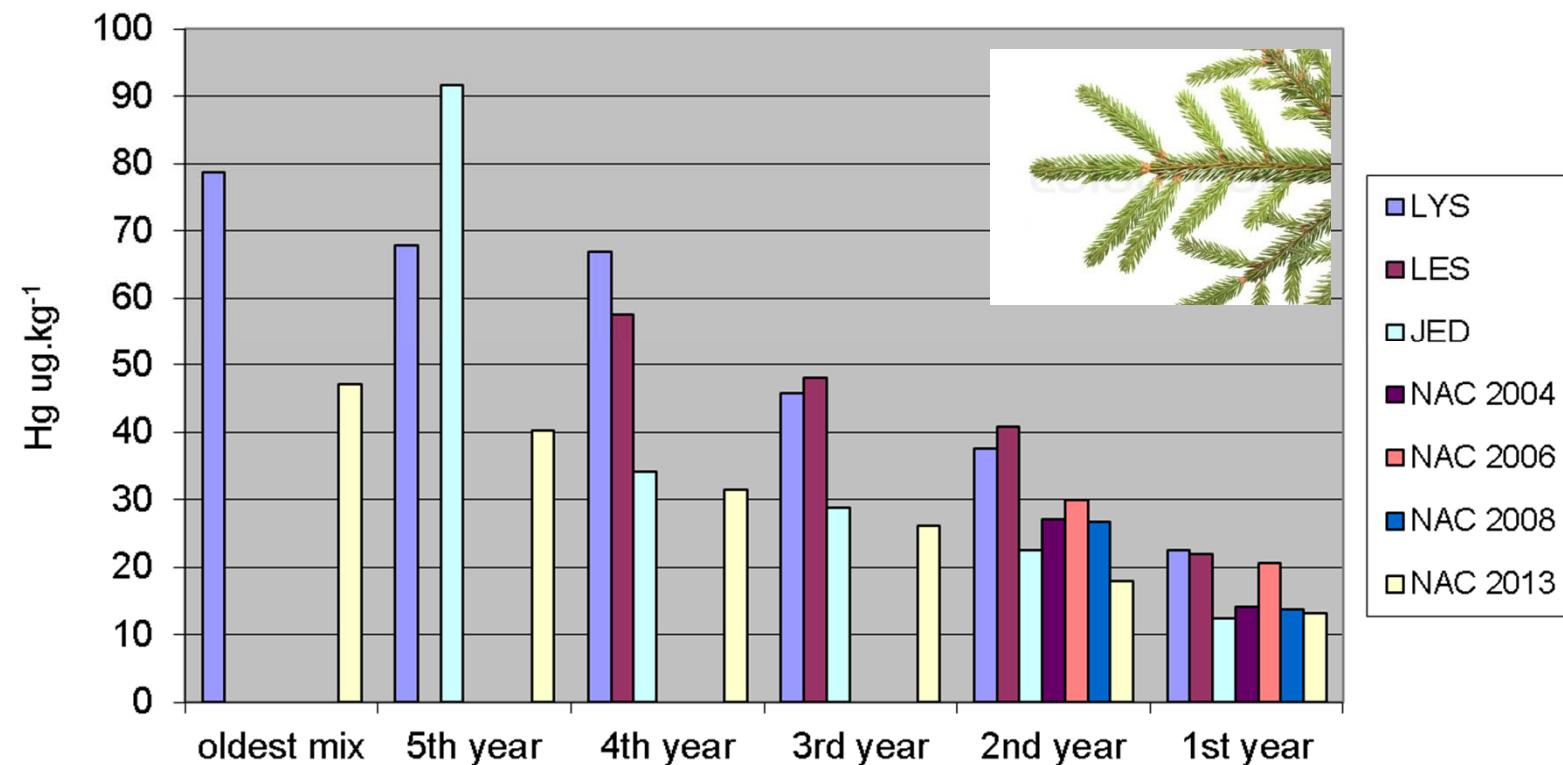




# Respirační orgány dřevin



Změny koncentrace Hg ve věkových skupinách jehlic smrku

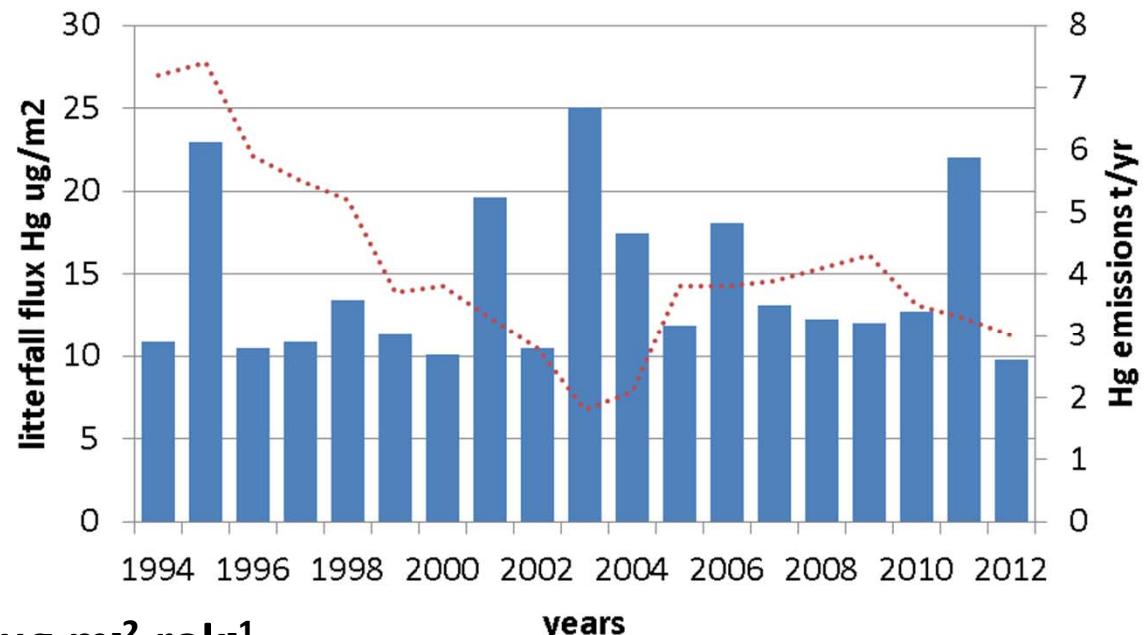


# Depozice, vstup do ekosystémů

## Suchá depozice - opad



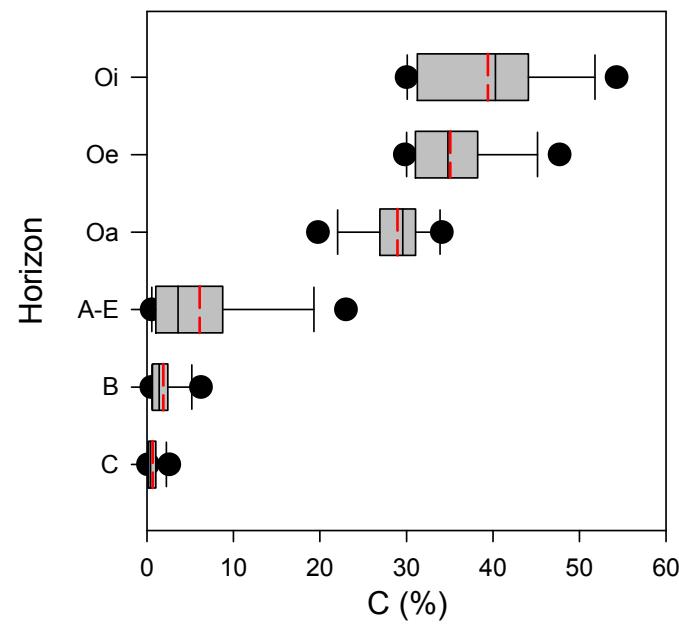
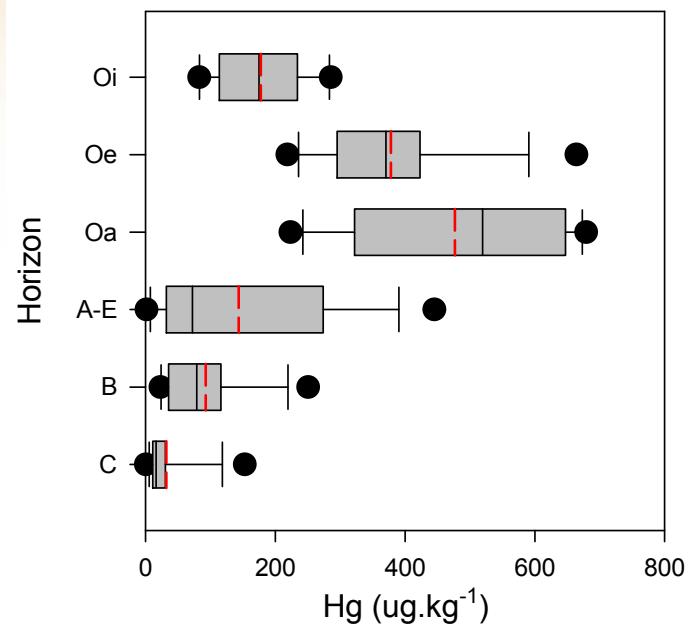
## Načetín - Krušné hory, smrkové jehlice



- NAC-buk       $22.5 \mu\text{g} \cdot \text{m}^{-2} \cdot \text{rok}^{-1}$
- NAC-smrk       $14.5 \mu\text{g} \cdot \text{m}^{-2} \cdot \text{rok}^{-1}$
  
- LES-buk       $22.6 \mu\text{g} \cdot \text{m}^{-2} \cdot \text{rok}^{-1}$
- LES-smrk       $17.8 \mu\text{g} \cdot \text{m}^{-2} \cdot \text{rok}^{-1}$
  
- NER       $\sim 60 \mu\text{g} \cdot \text{m}^{-2} \cdot \text{rok}^{-1}$

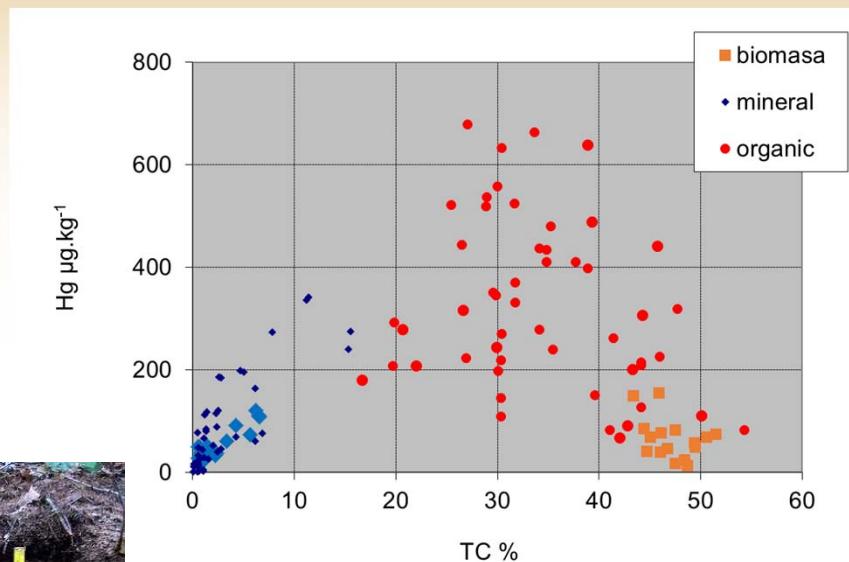
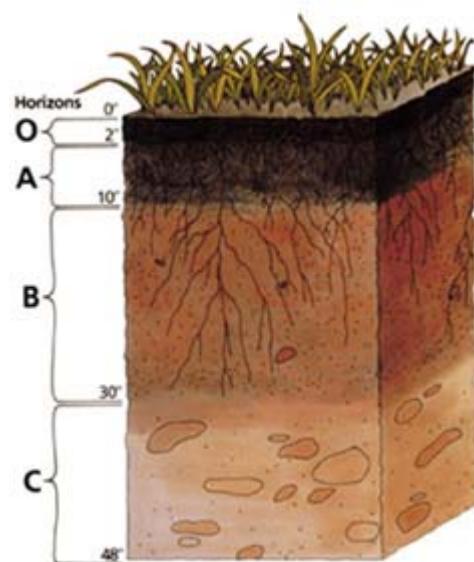


# Lesní půda



# Lesní půda – vztah s C-org

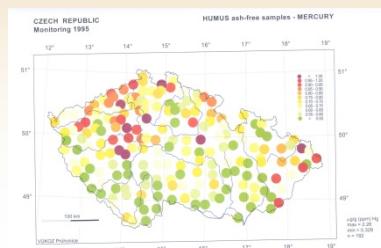
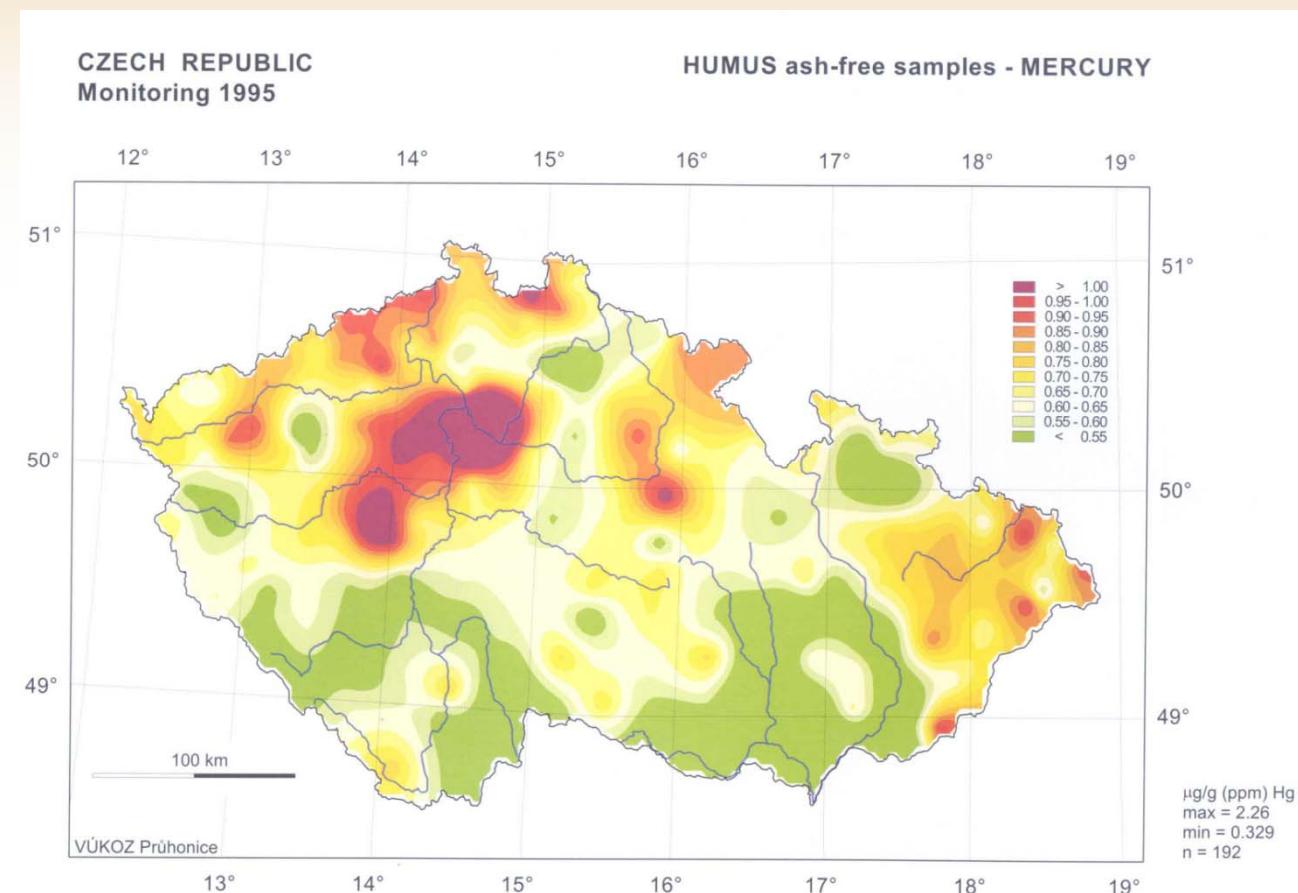
- distribuce Hg v půdách na neznečištěných lokalitách se řídí zejména distribucí organické hmoty (C%)





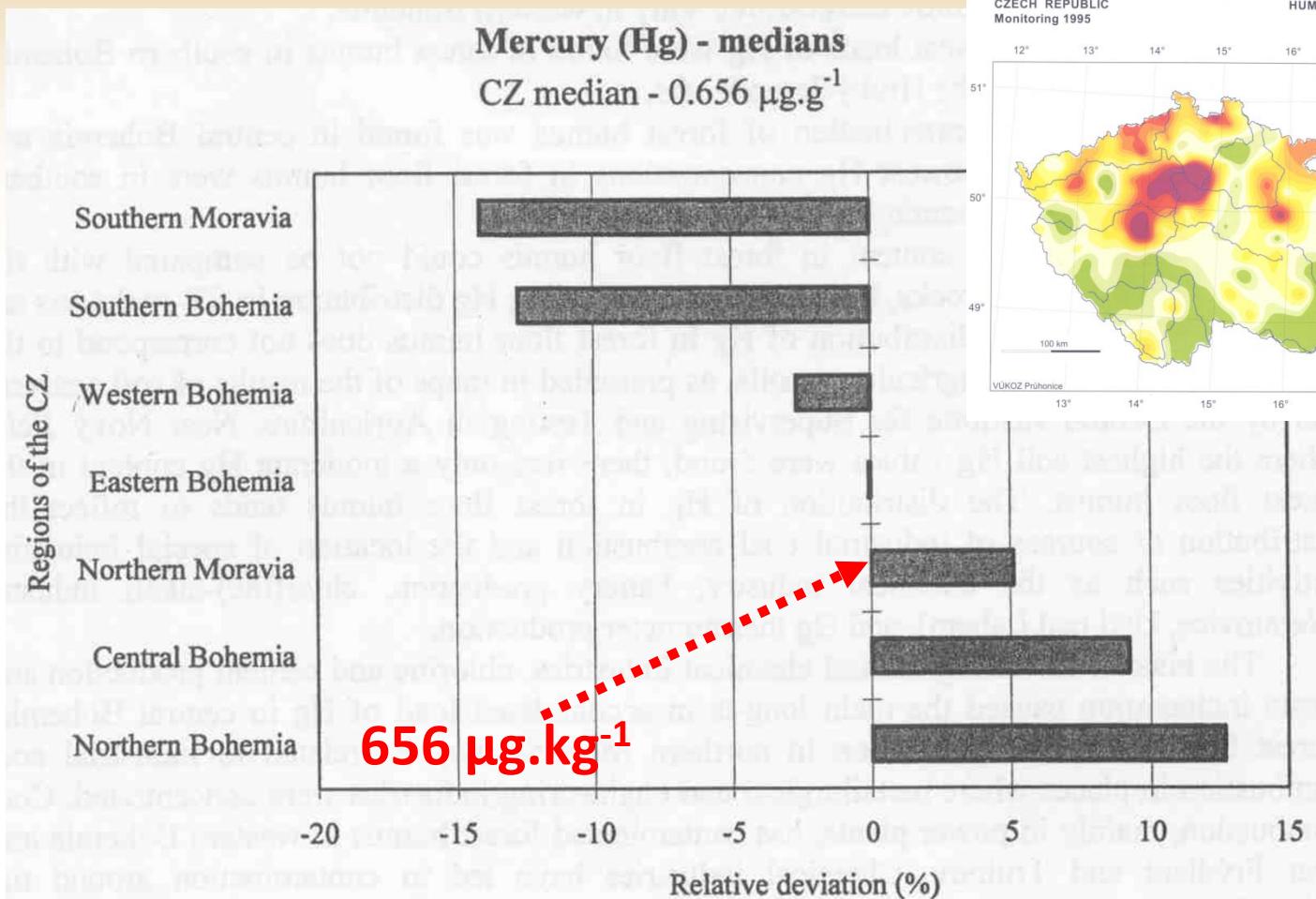
# Lesní humus - území ČR

- Hg v lesním humusu





# Lesní humus - území ČR



SUCHARA I, SUCHAROVÁ J

DISTRIBUTION OF SULPHUR AND HEAVY METALS IN FOREST FLOOR HUMUS OF THE CZECH REPUBLIC

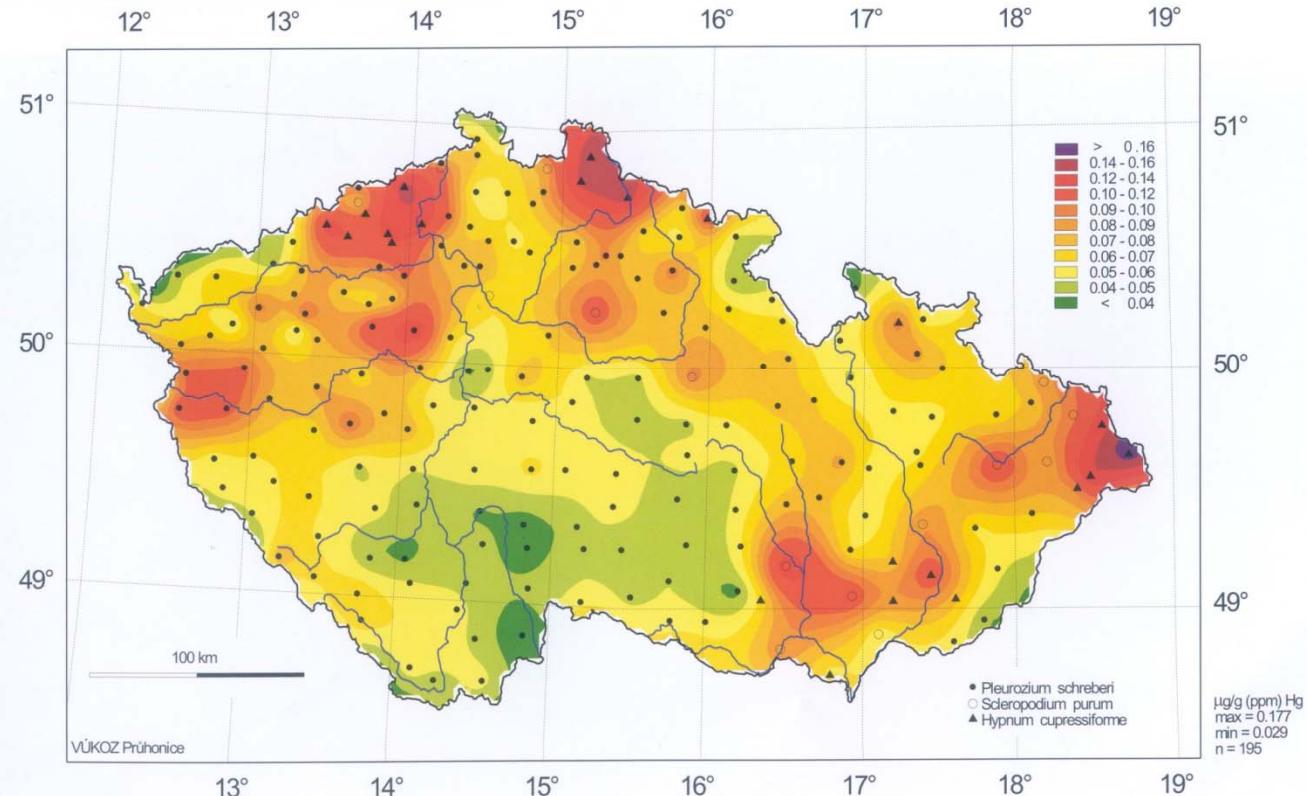
Water, Air and Soil Pollution 136, 2002



# Mech – území ČR

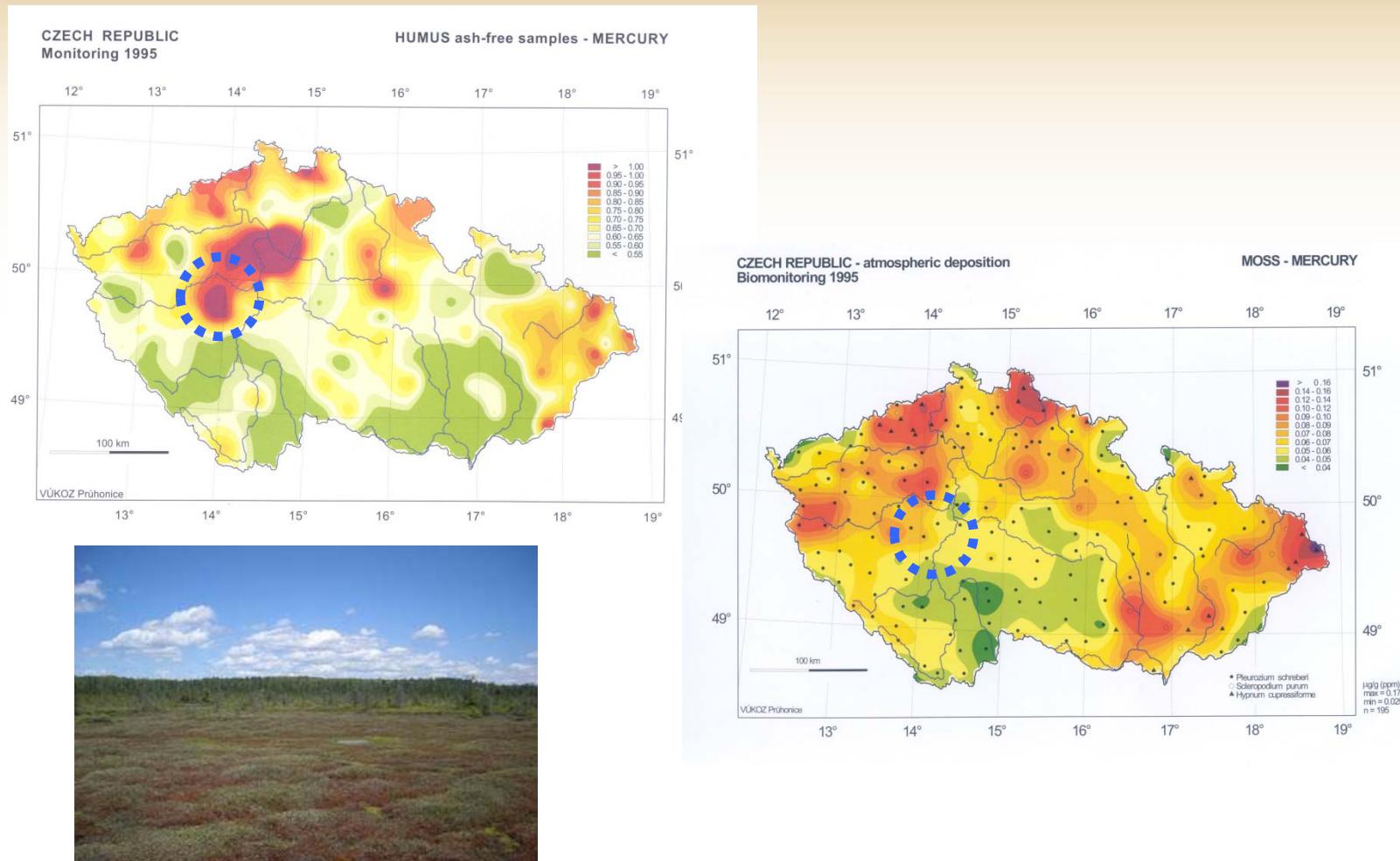
CZECH REPUBLIC - atmospheric deposition  
Biomonitoring 1995

MOSS - MERCURY





# Lesní humus vs mech - území ČR



SUCHAROVÁ J, SUCHARA I

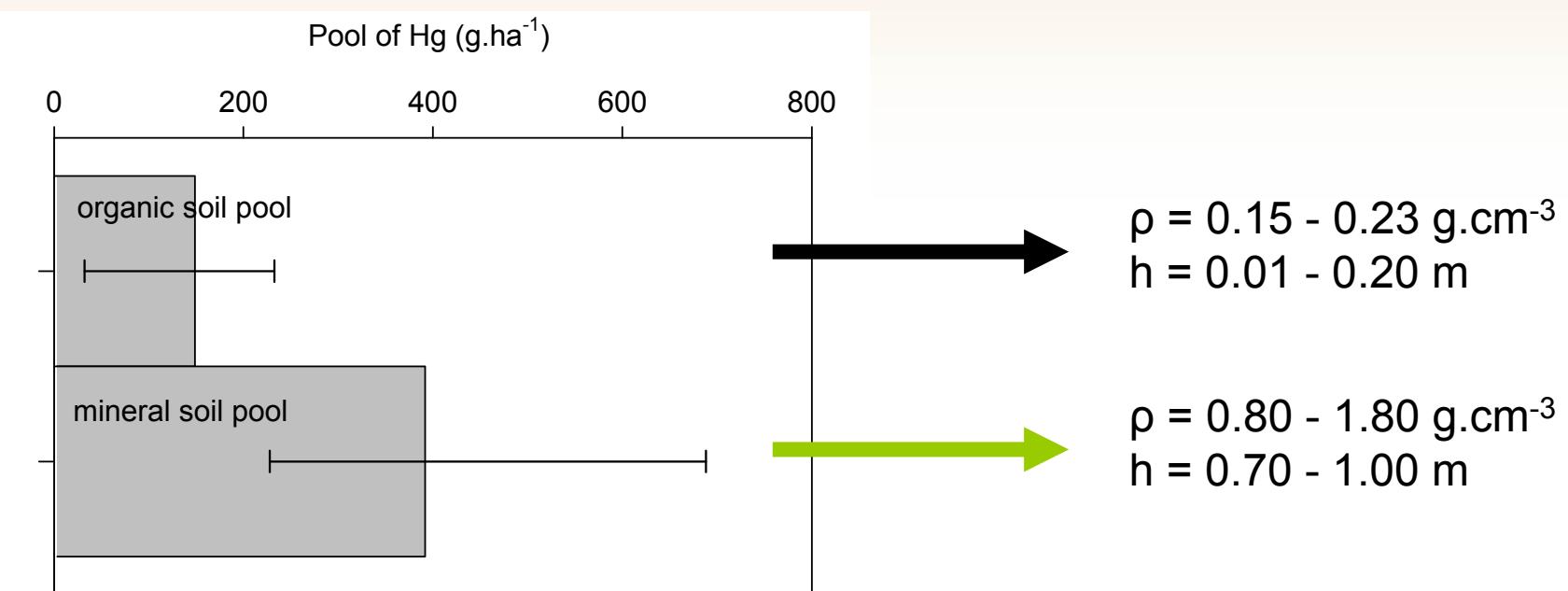
BIO-MONITORING THE ATMOSPHERIC DEPOSITION OF ELEMENTS AND THEIR COMPOUNDS USING MOSS ANALYSIS IN THE CZECH REPUBLIC – PART I...

Acta Průhonickiana 77, 2004

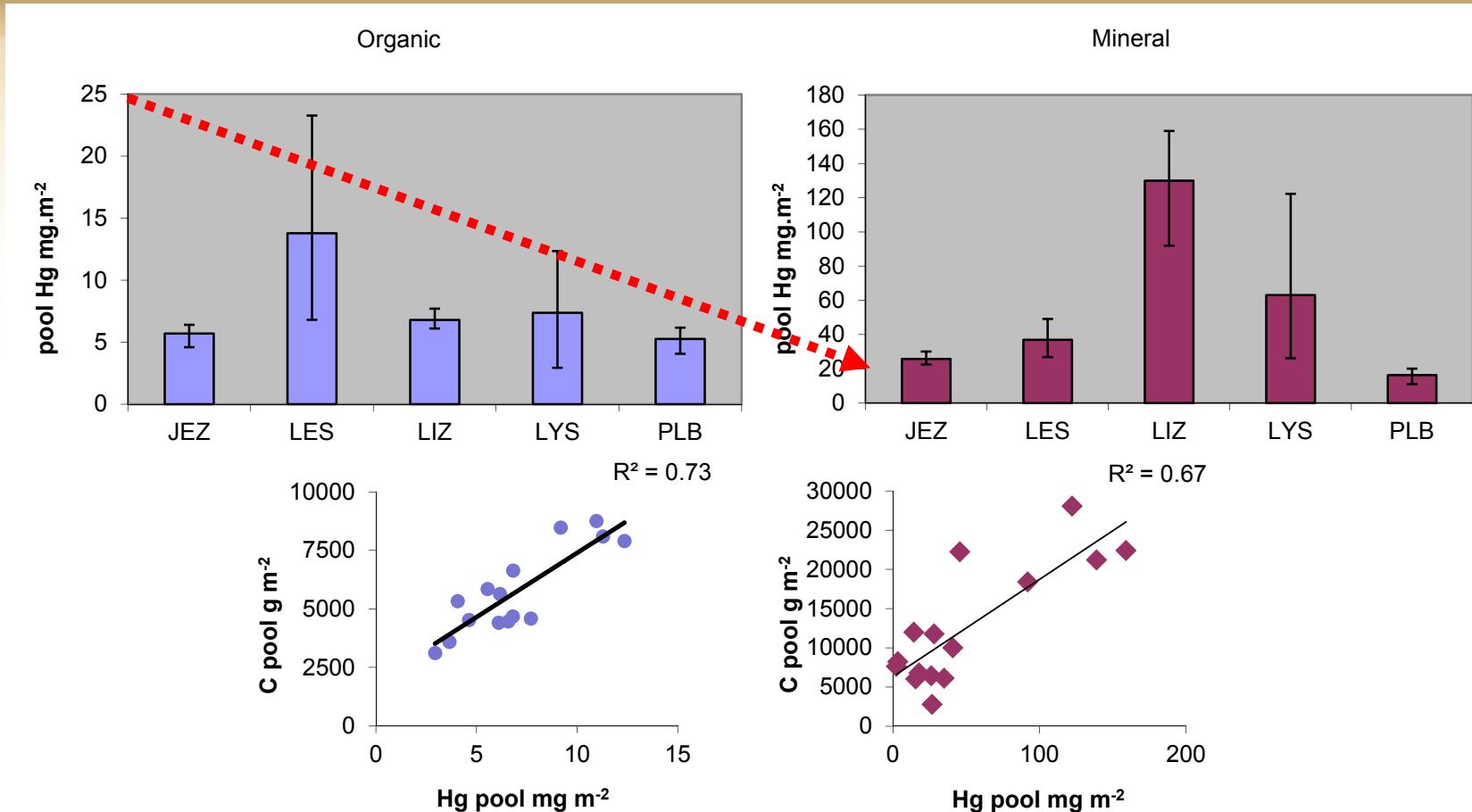


# Zásoba Hg v lesní půdě

- povodí Lesní potok



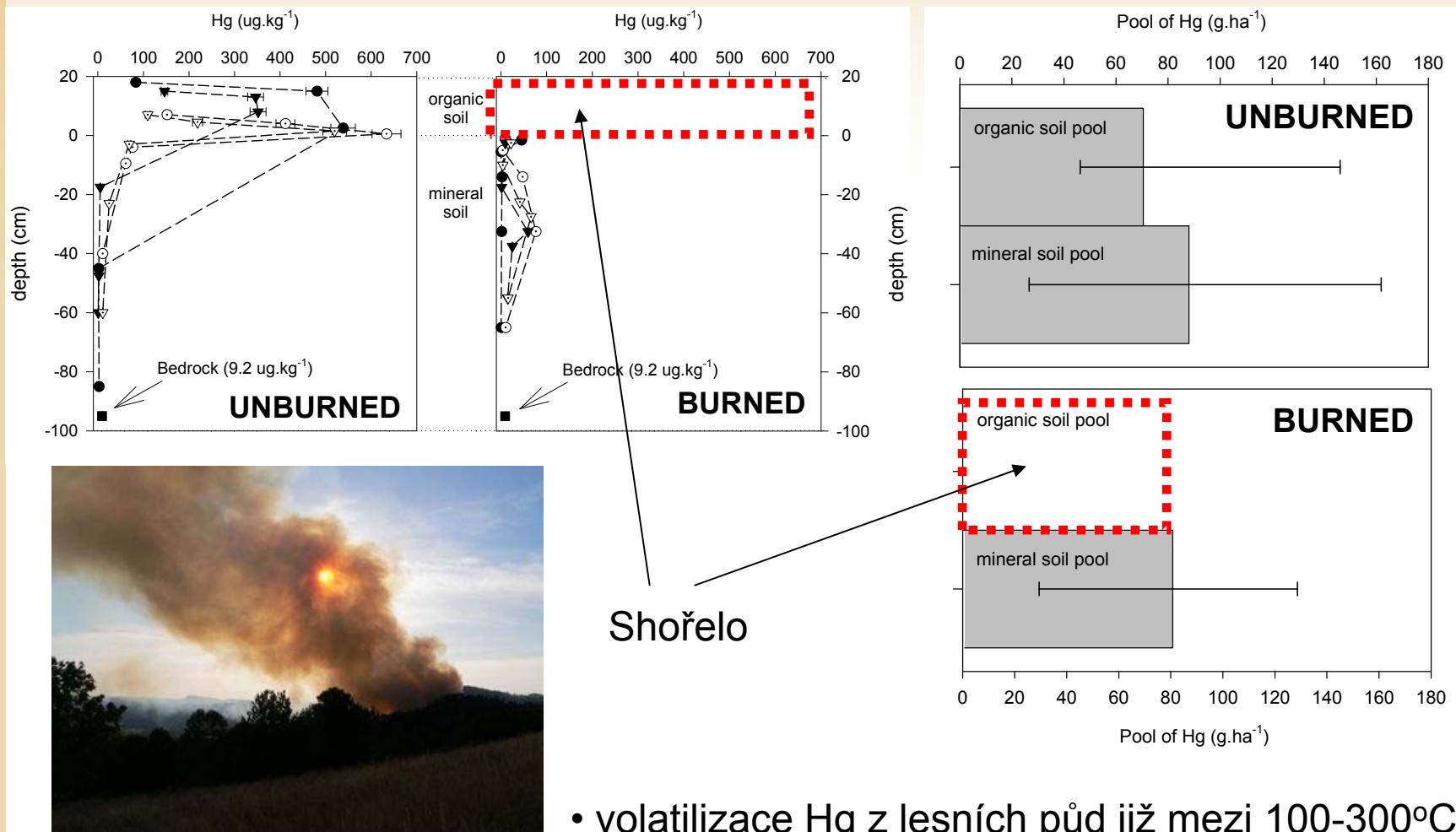
# Zásoba Hg v lesní půdě



- velikost zásob Hg v půdních rezervoárech závisí na velikosti zásob C-org...



# Dynamika





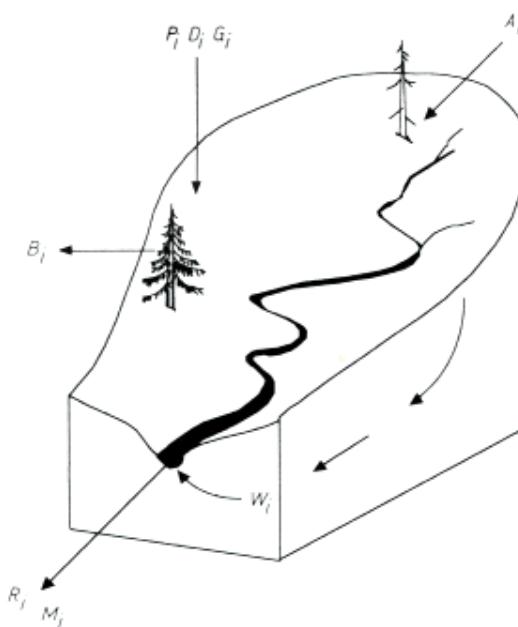
# Výsledky ve vztahu na území ČR

- emise z plochy dosáhly 7,5 ug.m<sup>-2</sup> nebo 75 g.ha<sup>-1</sup>
- shořelo 4,039 t organické půdy = celkové emise Hg  $1.34 \pm 0.07$  kg
- NPČŠ je průměrná lokalita s ohledem na konc. Hg v organických horizontech
- lesní požáry na území ČR mezi 53 až 2043 ha (Ročenka MVČR - 2007), průměrná plocha lesa zasažená požárem za posledních 10let = **356 ha**
- odhad ročních emisí Hg z lesních požárů v ČR = **3,14 kg**
- tj. 0,003 t = **0,1% antropogenních emisí Hg**, které činí 3,1 t za rok

NAVRATIL T, HOJDOVA M, ROHOVEC J, PENIZEK V, VARILOVA Z  
Effect of Fire on Pools of Mercury in Forest Soil, Central Europe  
*Bulletin of Environmental Pollution and Toxicology*  
2009

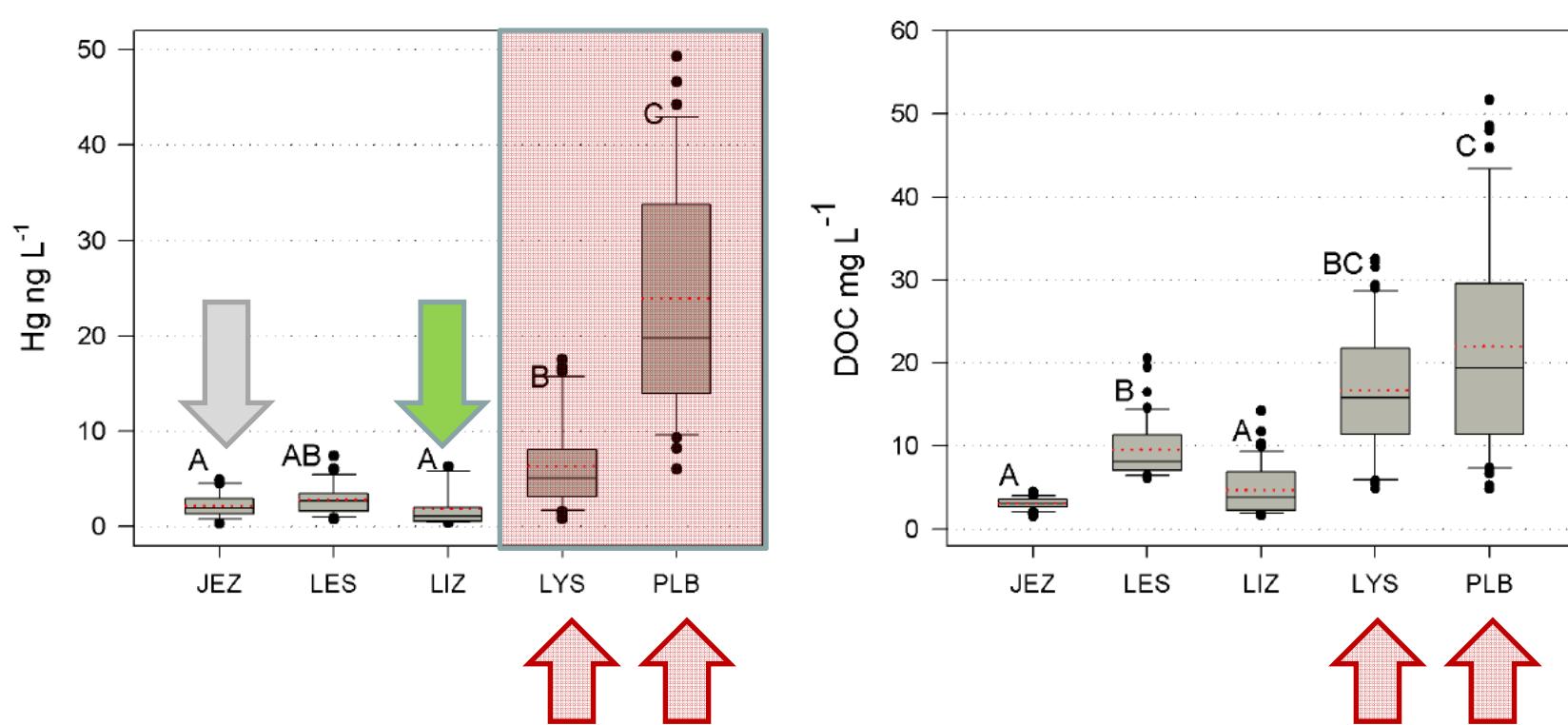


# Látková bilance



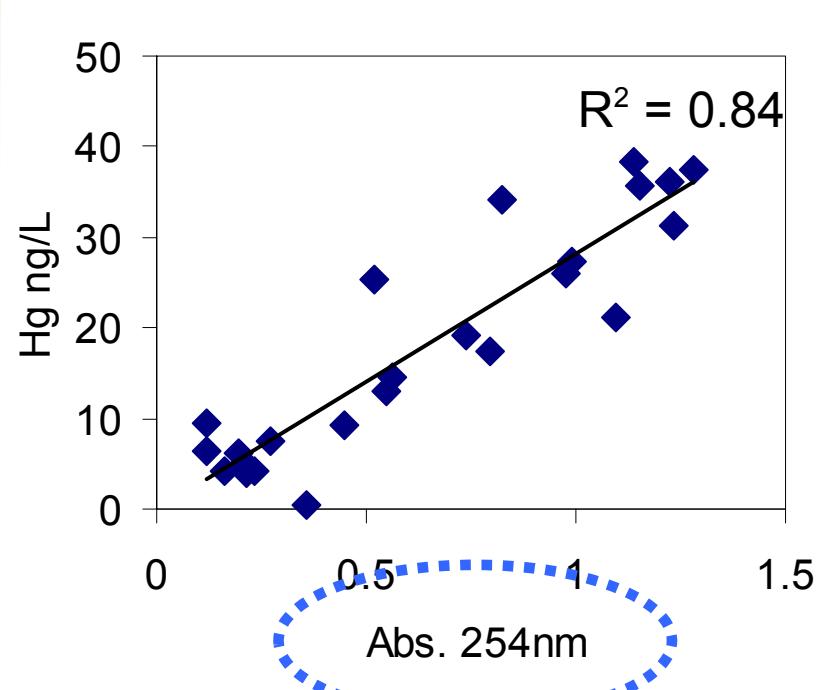
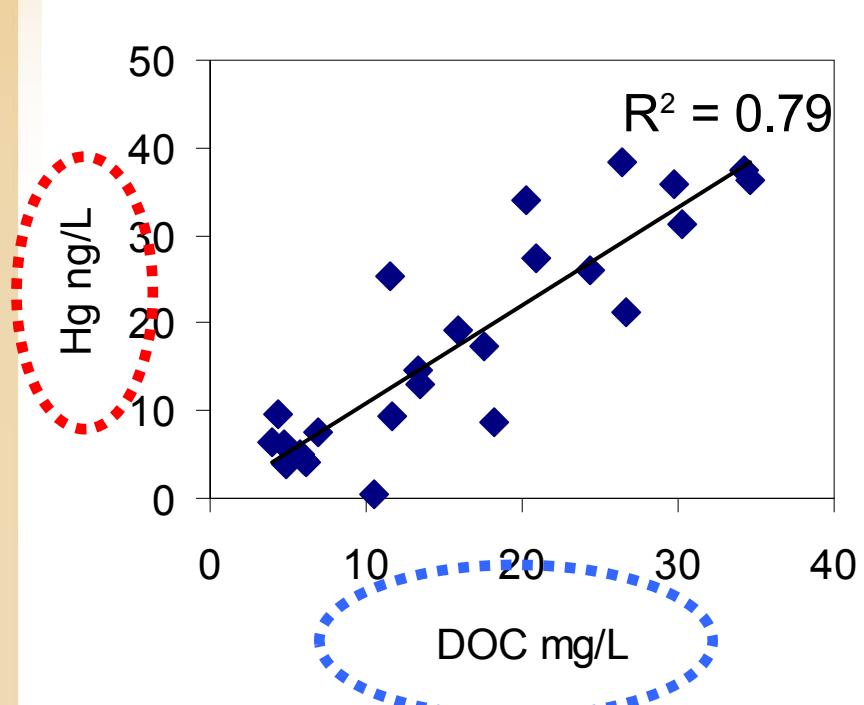
# Stream water Hg and DOC

- export of DOC from forested catchments is governed by competing processes of *production, decomposition, sorption and flushing*



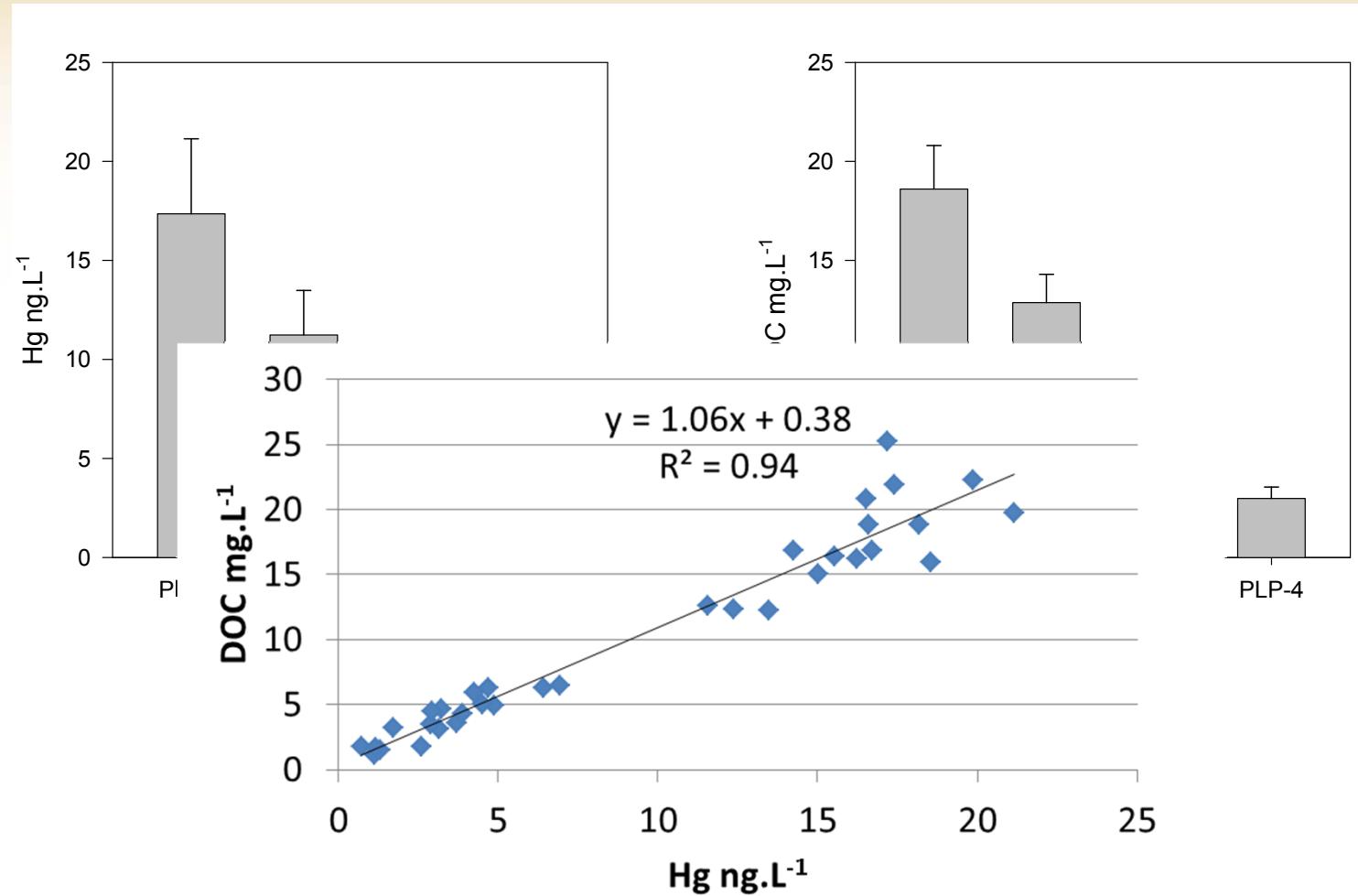
- site by site stream water Hg concentration determined by stream water DOC concentration!

# Vody – koncentrace Hg vs DOC



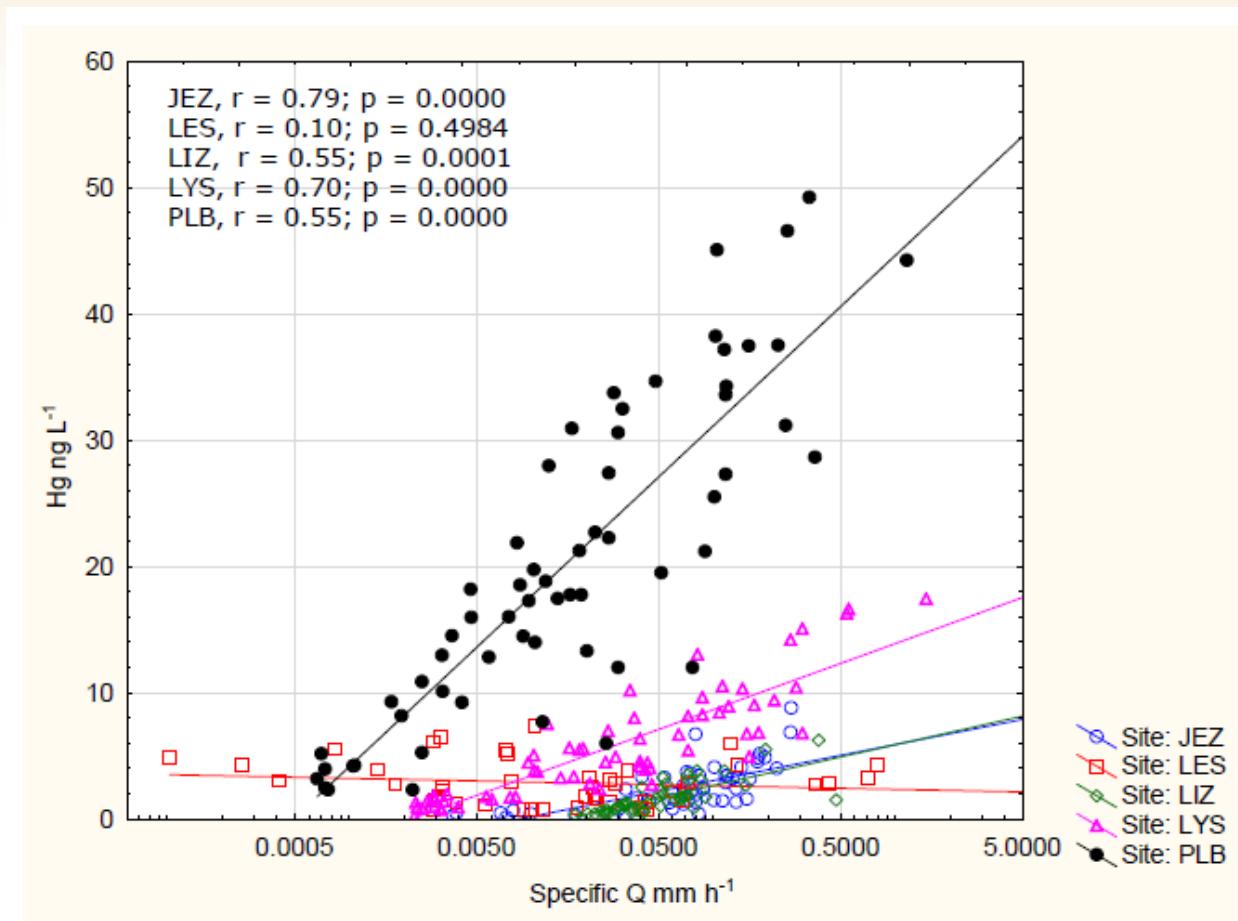
- DOC – dissolved organic carbon
- mobilita organických látok – determinuje mobilitu Hg

# Plešné jezero - přítoky

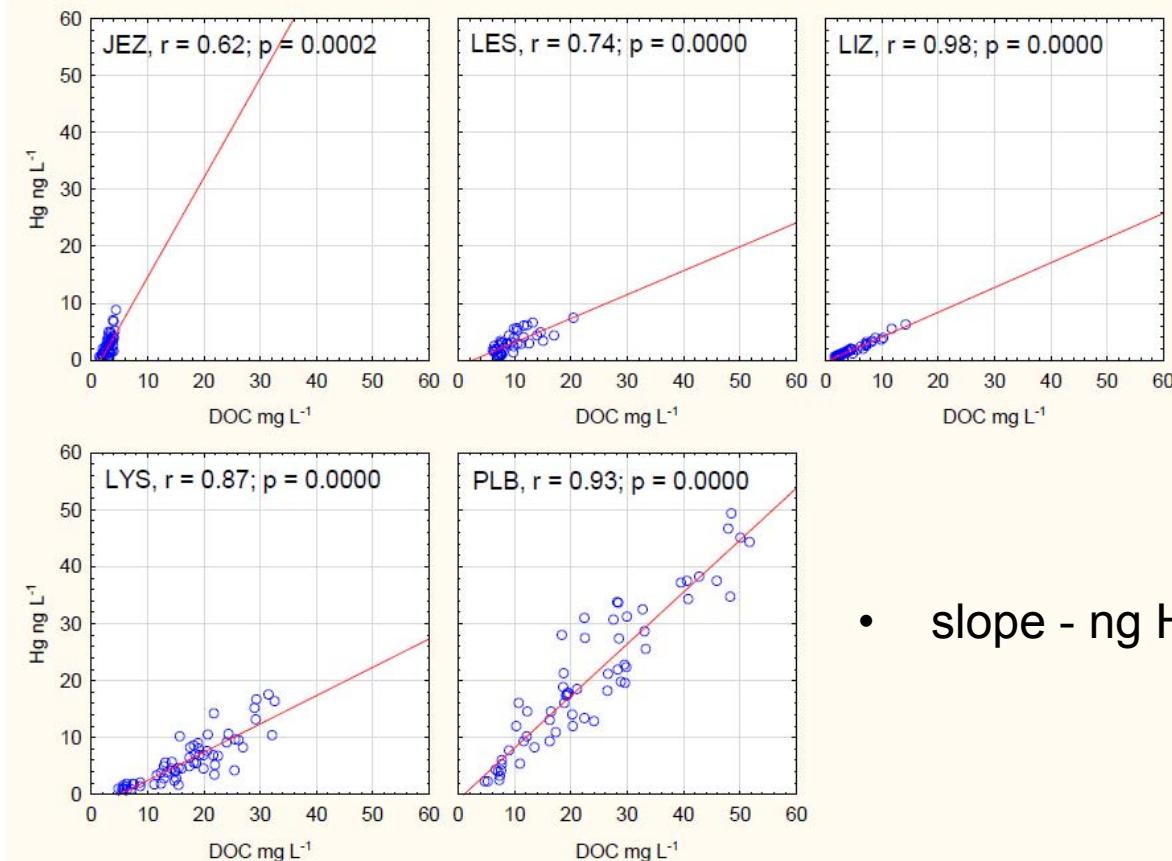


# Vztah k průtoku

- site-specific changes in discharge determine the site-specific Hg and DOC runoff

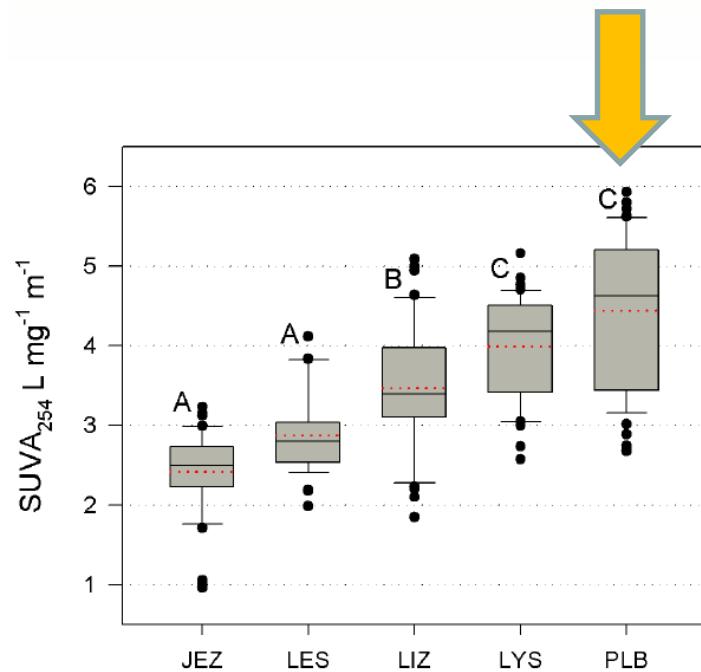
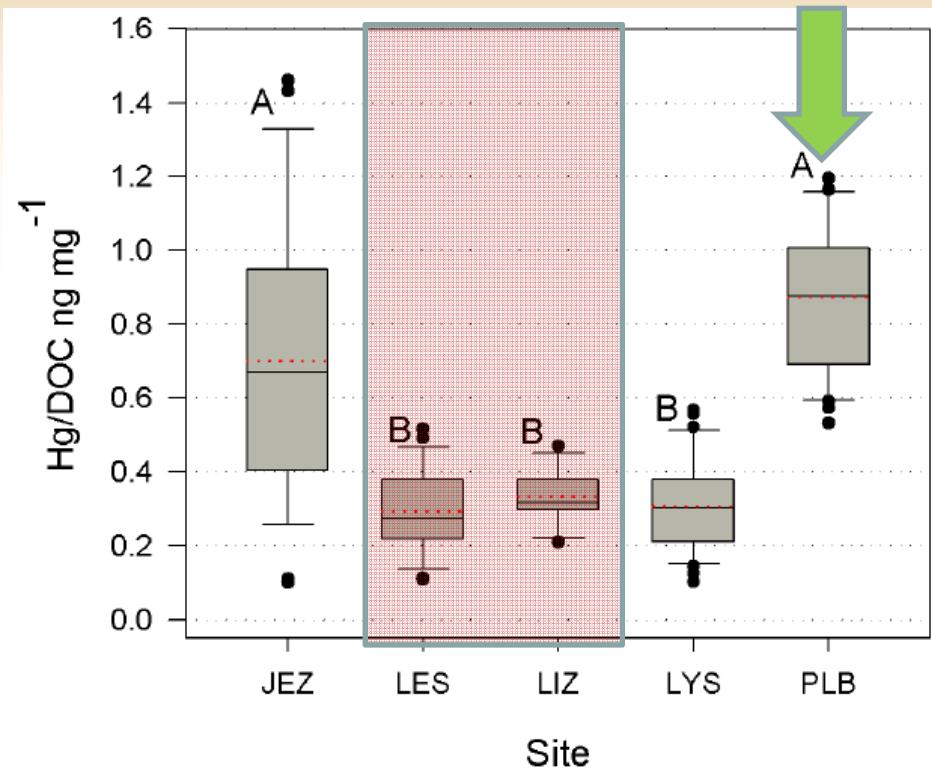


# Vztah koncentrací Hg a DOC



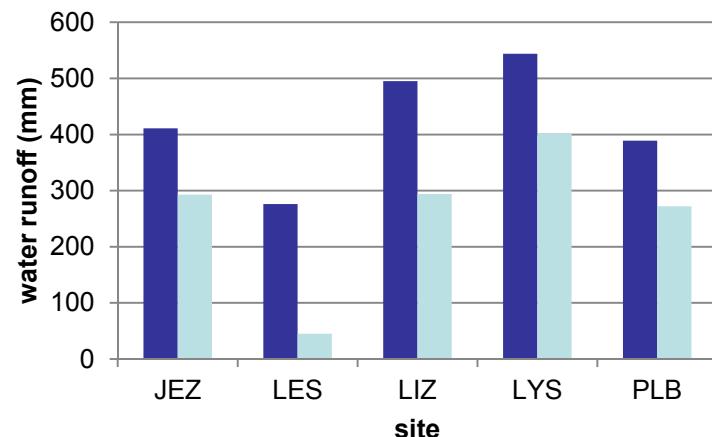
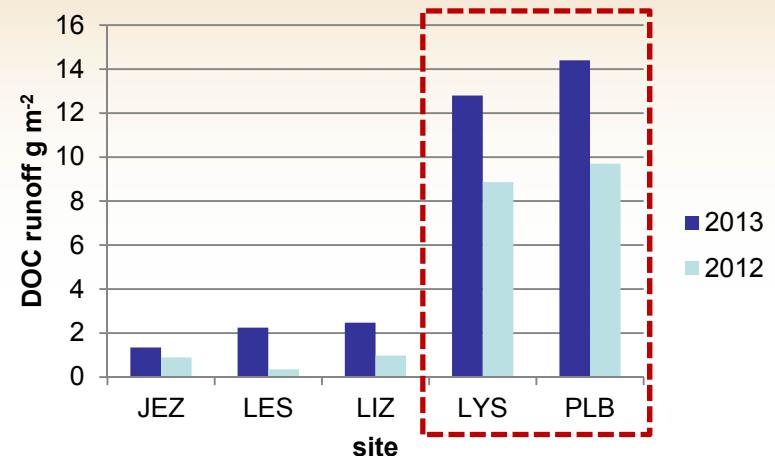
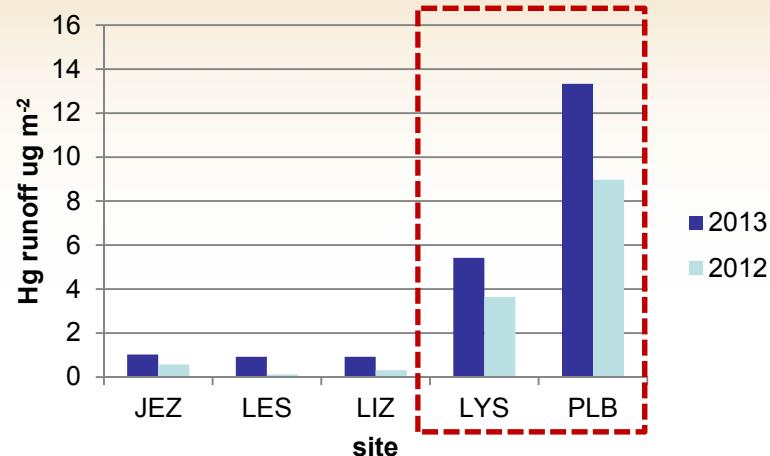
- stream water Hg concentration determined by stream water DOC concentration!

# Poměr Hg/DOC v povrchové vodě



- high stream water Hg/DOC ratios at JEZ site with possibly the highest Hg<sup>32</sup> historical deposition and at PLB the alkaline site (serpentinite bedrock)

# Odtok Hg a DOC



Srážkově  
nadprůměrný rok

Srážkově  
podprůměrný rok



# Závěry

- Hg deposition history appeared to be but one of several factors affecting current stream Hg dynamics
- other factors, many of which are interrelated, include soil Hg pools, soil organic matter pools and dynamics, DOC quality and hydrology
- soil Hg correlated strongly to total carbon (TC) and total sulfur (TS) concentration in soil
- the association of Hg to TS may follow from the known affinity of Hg for S functional groups in organic matter
- intriguingly, median stream Hg/DOC was inversely correlated to soil Hg/DOC

