

## Chemické faktory životního prostředí: (Těžké) kovy v prostředí

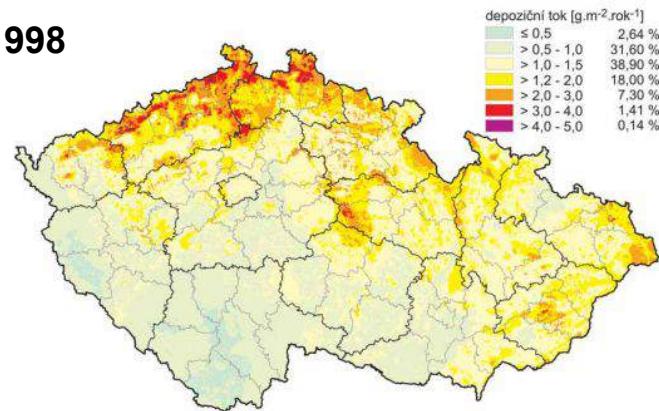
RNDr. Ondřej Zvěřina, Ph.D.  
podzim 2019

## Vývoj znečištění prostředí na území ČR

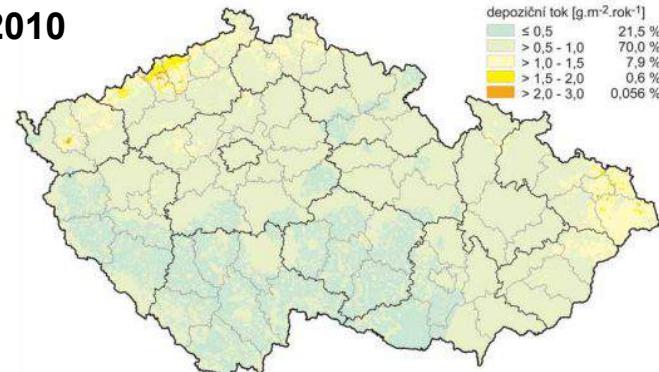
60. léta	obrovský nárůst imisní zátěže
70. léta	Československo: 3. místo v zatížení emisemi $\text{SO}_2$ (po Belgii a NDR), zavádění odlučovačů prachu. Výrazné poškození lesů Krkonoš a Jizerských hor, zvýšený výskyt alergií a onemocnění dýchacích cest u dětí.
80. léta	kulminace znečištění ovzduší (průmysl, lokální topeniště, doprava)
90. léta	výrazný pokles emisí,
současnost	další omezování emisí, přetrvávající problém: depozice dusíku

## Celková depozice síry

1998



2010

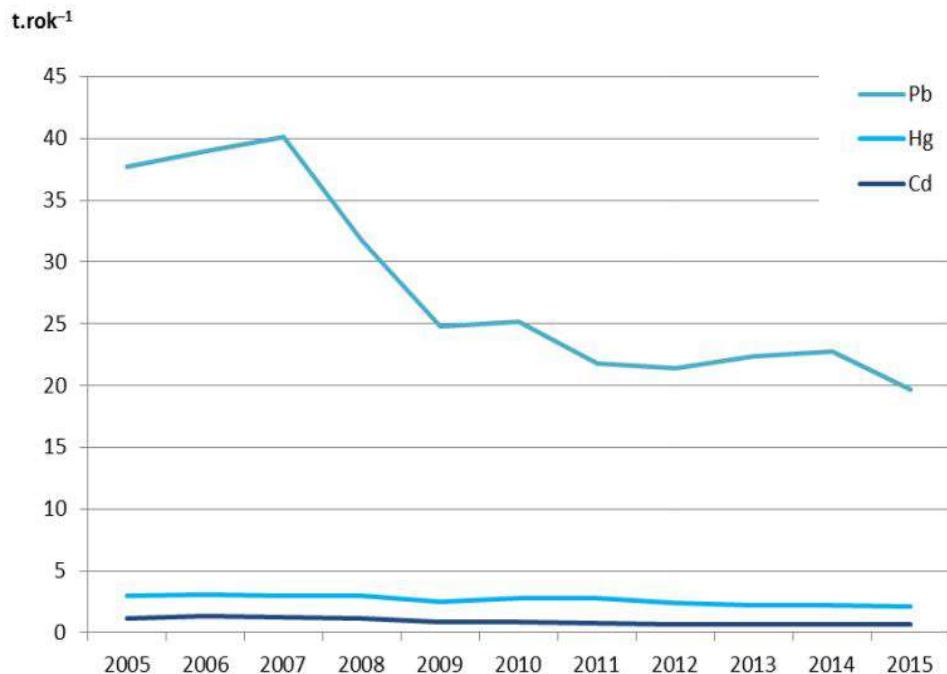
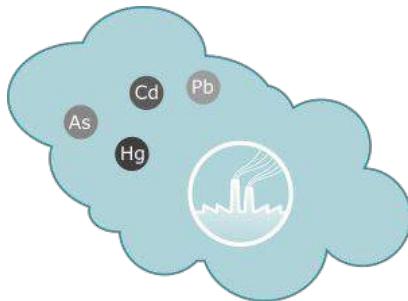


zdroj: [ČHMÚ](#)

## Emise těžkých kovů v ČR

trend těžkých kovů v posledních desetiletích:  
**setrvalý sestup**

hlavní zdroje současnosti:  
otěry pneumatik a brzd (Pb), veřejná energetika  
(Cd, Hg), výroba tepla (Hg), lokální topení (As)



## vývoj obsahu Pb v krvi dětí

Od zákazu olovnatého benzINU (2000) vykazuje obsah Pb v krvi populace **sestupný trend**

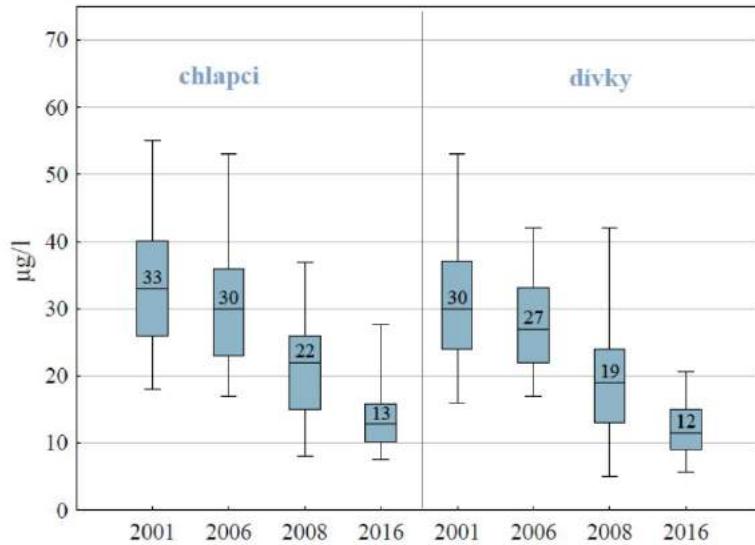
### Proč obsahy stále sledovat?

nežádoucí účinky i při expozici nepřekračující současné limity

Olovo a některé další těžké kovy toxicke v každé koncentraci

### Obsah olova v krvi dětí (plumbémie)

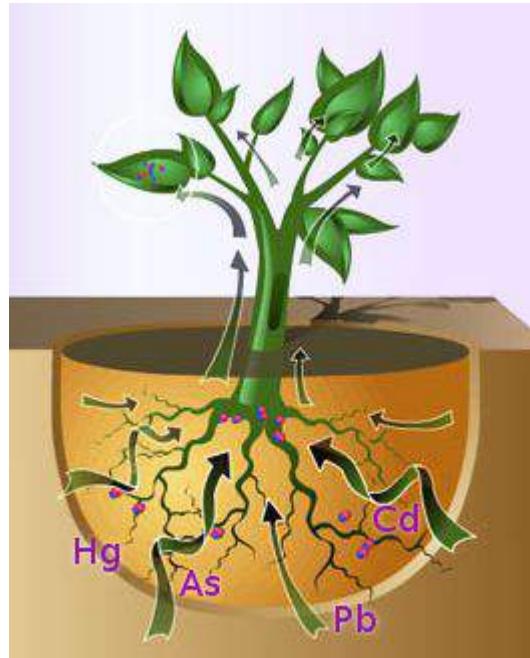
— Medián ■ 25%-75% □ 5%-95%



Zdroj: [SZÚ: Systém monitorování zdravotního stavu obyvatelstva ČR ve vztahu k životnímu prostředí](#)

## Charakteristiky kovů v prostředí

- v prostředí **neodbouratelné** (perzistentní) pouze přechází mezi **formami**
- **rozpustnost** řídí jejich pohyblivost (mobilitu)
  - rozpustnost v **kyselinách**  
rozp. v sírové, dusičné → vymývání z půd
  - obzvlášť rizikové prvky: As, Cd, Hg, Pb
- biodostupnost i toxicitu určuje **forma kovu**
  - anorganické (elementární kov, ionty, sloučeniny),
  - organické (huminové látky, alkylkovy)



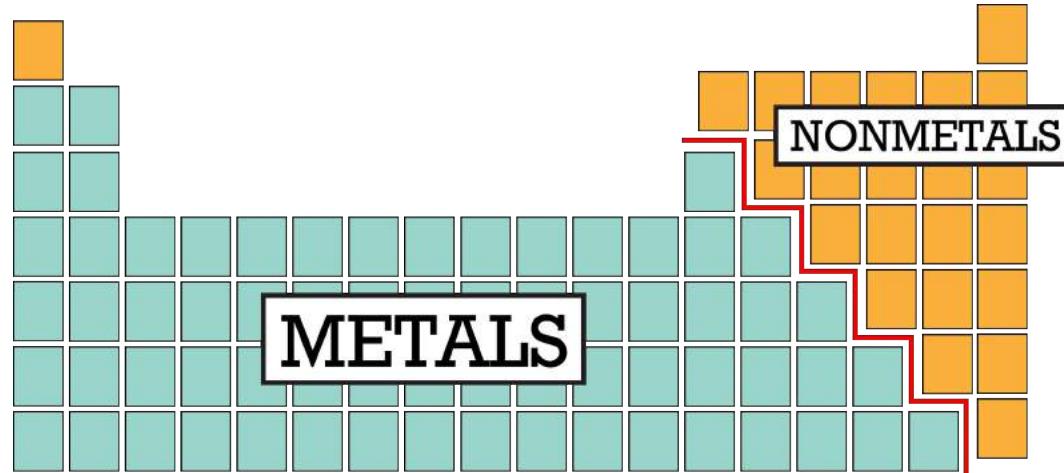
# Kovy v periodické tabulce

Kovů je cca 80.

Z nich se vyčleňují

- stopové
- těžké
- toxické

časté nejasnosti



## stopové kovy (trace metals)

v organismech a ŽP v konc. ~ ppm

mnohé jsou esenciální v nízkých koncentracích (např.: Zn, Cu, Cr<sup>3+</sup>)

## těžké kovy

heavy metals

hustota > 5 g.cm<sup>-3</sup>  
(např. Cd, Hg, Fe, Cu)

## toxické kovy

toxic metals

při určitých koncentracích působí škodlivě na člověka  
Ekotoxikologie: toxické~těžké  
(např. As, Cd, Hg, Pb)



# Fe

esenciální těžký kov  
(hemoglobin, oxidoredukční procesy)

nejrozšířenější mikronutrientní deficit; > 1,5 mld.

**VDD:** 10 mg muži, 15 mg ženy v reprodukčním období  
ztráty ~1 mg denně, ženy víc (menstruace)

projevy nedostatku:  
anémie, snížení výkonnosti,  
narušení kognitivní vývoj, náchylnost k infekcím

jednoduché návyky podpoří absorpci Fe:

- nepít čaj a kávu během jídla (1-2h prodleva)
- podpořit vstřebání džusem či zeleninou

## absorpce železa ze stravy

- mocenství železa ( $\text{Fe}^{+II} > \text{Fe}^{+III}$ )
- vazba na ostatní složky stravy
  - ↗ vitamin C ( $\rightarrow \text{Fe}^{+II}$ )
  - ↘ oxaláty, fytáty, vláknina, taniny (káva, čaj)
- Resorpce regulována dle zásob.
- Příjem Fe ovlivňuje i jiné prvky:  
deficience → zvýšená absorpcie Cd, Pb



hemová forma  
(lépe vstřebatelná)  
- maso, vnitřnosti



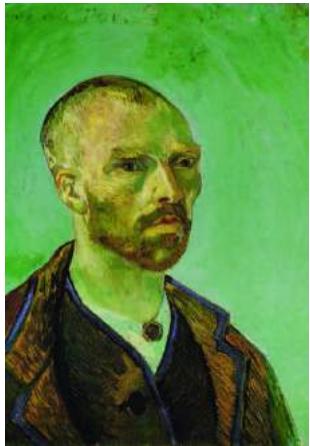
nehemové (horší vstřebatelnost)  
cereálie + pečivo, listová zelenina, luštěniny

# Toxicke kovy v historii lidstva

- lidstvo zná těžké kovy a využívá je už tisíce let;
  - Pb v době bronzové v Malé Asii, antika
  - As jako pigment ve starém Egyptě
  - trávení sloučeninami As a Sb popisuje Ebersův papyrus
  - některé objeveny poměrně nedávno (Cd r. 1817)
  - rozsáhlé průmyslové využití ⇒ zátěž prostředí



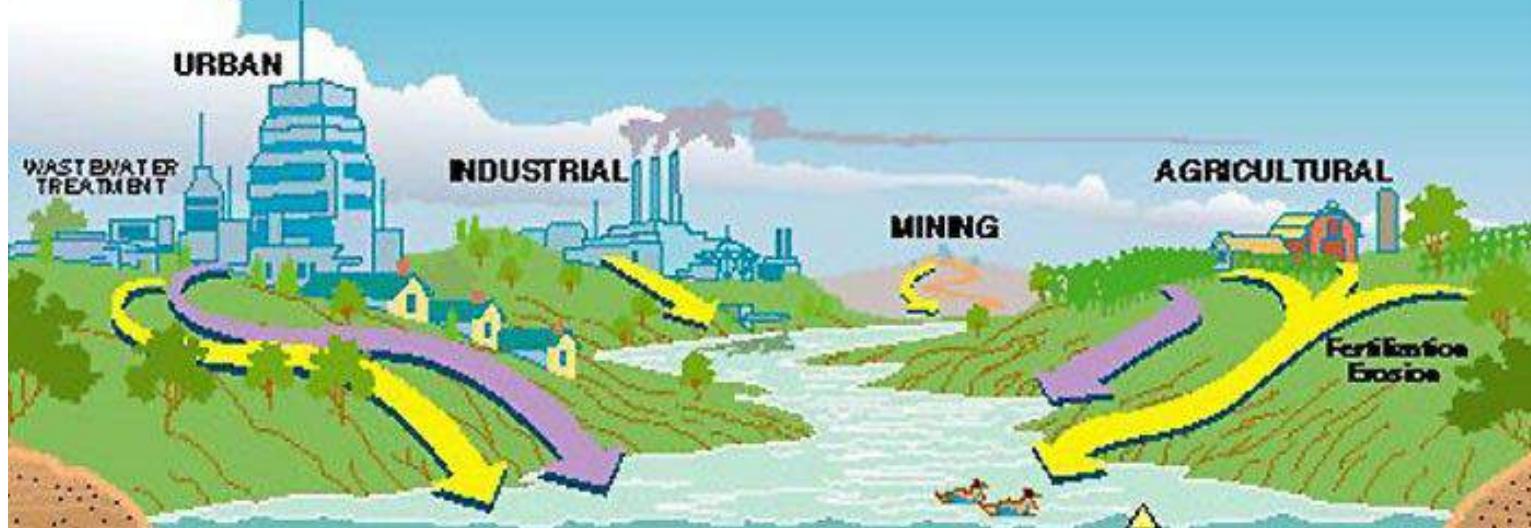
oovo tvořilo materiál nádob na uchování vína ve starém Římě



Zelené arsenové pigmenty (Vincent van Gogh), Sulfidy kadmia: žluté, oranžové i červené (Monet, Munch)  
Mnoho těžkých kovů tvoří výrazně barevné sloučeniny, pigmenty, využívané v malířství.



# antropogenní zdroje kovů

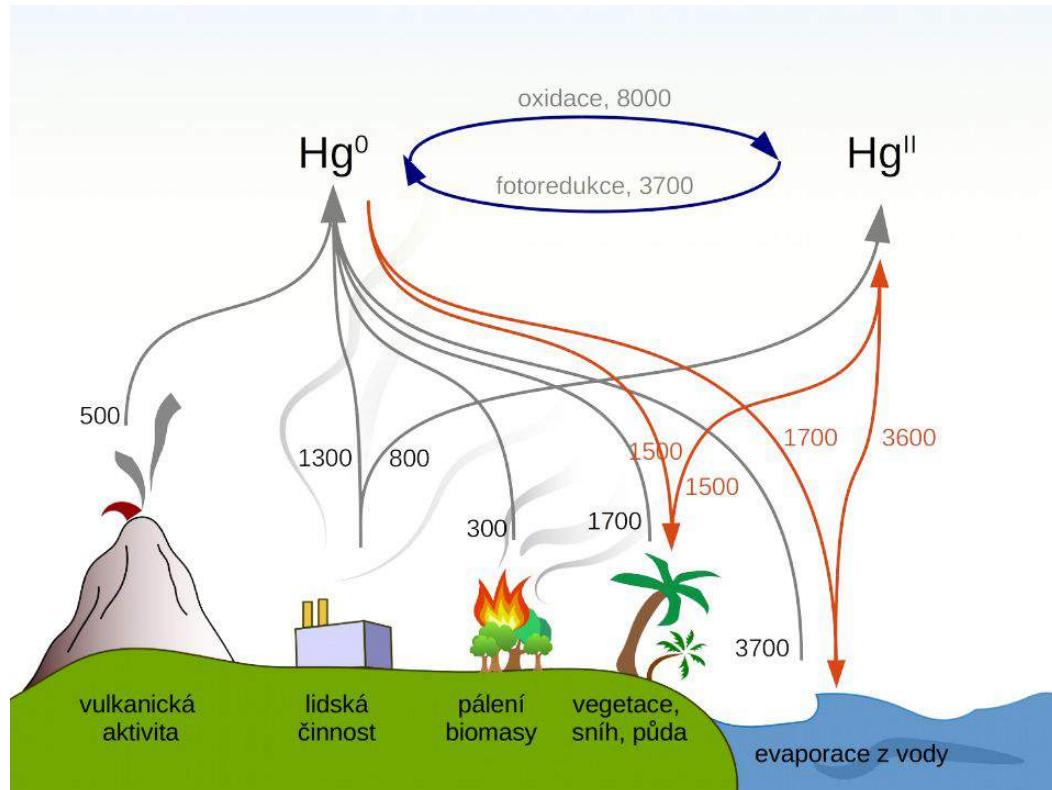


nejrizikovější kovy: **As, Cd, Pb, Hg** (kvůli toxicitě, svému využití i průmyslovým emisím)

- **zpracování rud**  
profesionální expozice (např. [horečka slévačů](#)  
způsobená inhalací plynů některých kovů)
- **spalování paliv** v tepelných elektrárnách  
a domácnostech  
emise Pb, Se, Cd, Hg, Cr, ..
- **zemědělská výroba**  
průmyslová hnojiva (fosfátová - Cd, Pb)  
pesticidy (As, Pb, Hg, Cu, Cd)
- **další zdroje**
  - konzervace dřeva (Cr)
  - elektrochemické procesy (Hg)
  - tabákový kouř (Cd, Ni)
  - dříve olovnatý benzin (Pb)

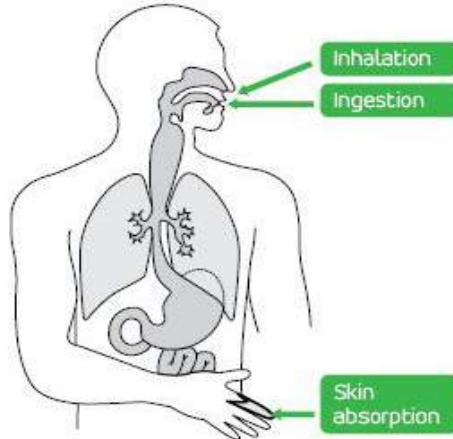
# Cyklování kovů v prostředí

- Kovy jsou neodbouratelné, stálé (**perzistentní**);
- vyskytují se různých formách (ryzí kovy / tuhé, kapalné, plynné sloučeniny)
- v ekosystému se **pohybují v cyklech**:
  - geochemických
  - biochemických
  - biogeochemických
- vystupování z cyklů ⇒ **kumulace**
- činností člověka velké množství kovů z rezervoáru v zemské kůře do prostředí → zvyšování expozice



Globální cyklus rtuti podle Holmese a kol. Jednotlivé toky jsou vyjádřeny v tunách Hg za rok

# Vstup kovů do organismu a jejich distribuce



nutný předpoklad: **vstřebání** → **do oběhového systému** (krve/lymfy)  
výjimka: lokální působení ([alergie na nikl](#) - [kontaktní dermatitida](#))

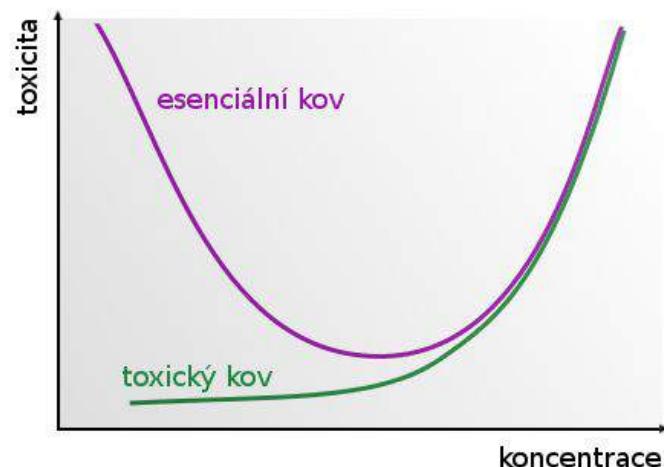
hlavní **vstupní brány** těžkých kovů

- ingesce (potrava, voda, léky)
- inhalace (výpary, prach)
- přes kůži (barviva, ...)

během transportu v č.krvinkách/na bílkovinách plazmy  
→ **cílové orgány**

kov	cílový orgán	poločas vyloučení
arsen	centrální nervová soustava, kůže	hodiny-dny
chrom	plíce, játra, ledviny, pohlavní orgány, kůže	hodiny-dny
kadmium	ledviny, játra, varlata	20-30 let
olovo	kosti, mozek, játra, ledviny, placenta	20-30 let
rtuť	mozek, játra, ledviny	dny (krev), měsíce (celkově)

## Toxické kovy - působení na organismus

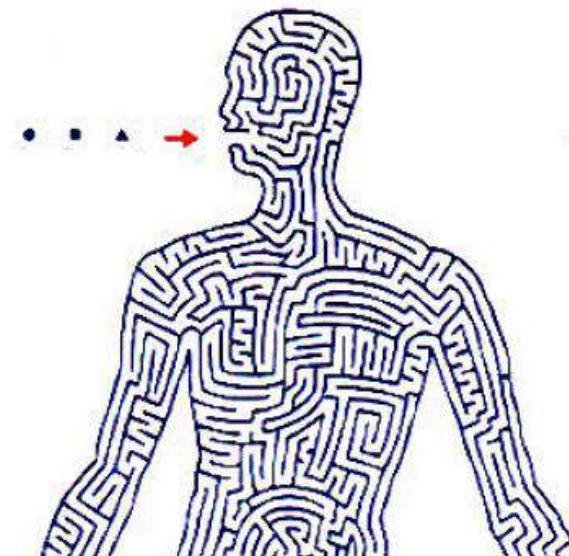


# Příjem a biodostupnost

- **voda a potraviny** jsou hlavní zdroj  
(kromě vysoce znečištěných oblastí)  
dietní zdroje 80 % Cd, 40 % Pb, 98 % rtuti
- **biodostupnost** je dána vlastnostmi kovu i okolí
  - **forma kovu:**
    - anorganické (elementární kov, ionty, sloučeniny),
    - organické (huminové látky, alkylkovy)
- příklady ovlivnění stravou
  - vitamin C: snižuje absorpci Cd a Pb  
(částečně zvýšením absorpce Fe)
  - mléko absorpci některých kovů zvyšuje  
(Ca však omezuje vstřebání Fe)
  - alkohol narušuje hospodaření s minerálními látkami
  - kouření (Cd, Ni)

## biodostupnost

podíl podané dávky,  
který nakonec vstoupí do  
systémového oběhu



## Otrava těžkými kovy

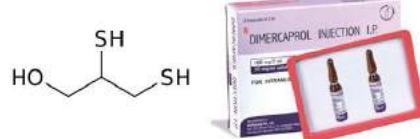
Akutní intoxikace těžkými kovy jsou vzácné, většinou profesního původu.

Nějčastější je otrava olovem, arsenem a anorganickou rtutí.

Při akutní otravě se nejlépe prokazují v moči a krvi, při dlouhodobé expozici ve vlasech.

### Chelatační terapie

V léčbě se uplatňují látky, které s těžkými kovy tvoří cheláty, které se zpravidla vylučují močí.



### příznaky otravy těžkými kovy



otrava TK- zbarvené dásně a zuby (*hyperpigmentosis*),  
vlevo otrava mědí, vpravo olovem

#### zbarvení zubů

černé

šedé

modrozelené

žluté

#### zdroj otravy

stříbro, železo, mangan

оловo, rtuť

měď, nikl, antimon

kadmium

#### chelatační činidlo

EDTA

dimerkaprol  
(dimerkaptopropanol)

DMSA

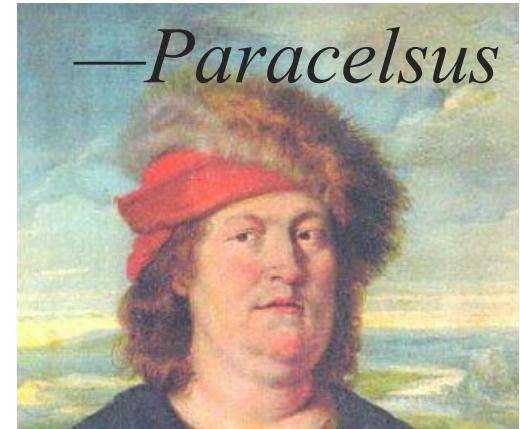
#### otrava

Pb

As, Au, Hg, Pb

As, Hg, Pb

*Všechny sloučeniny jsou jedy.  
Neexistuje sloučenina, která by jedem nebyla.  
Rozdíl mezi lékem a jedem tvorí dávka.*



*—Paracelsus*



## Rtut' (Hg, hydrargyrum)

lidstvem využívaná přes 3 000 let  
po celou dobu sbírání zkušeností s její toxicitou  
rtuť poškozuje několik orgánových systémů  
[neurotoxicita](#) = kritický toxický účinek Hg  
projev nepříznivého účinku podmíněný dostupností  
(fyzikálně-chemické vlastnosti konkrétní formy)



## Rtuť a její fyzikálně-chemické formy

$\text{Hg}^0$

elementární rtuť:  
kovová nebo ve  
formě par

$\text{Hg}^{2+}$

anorganické  
sloučeniny

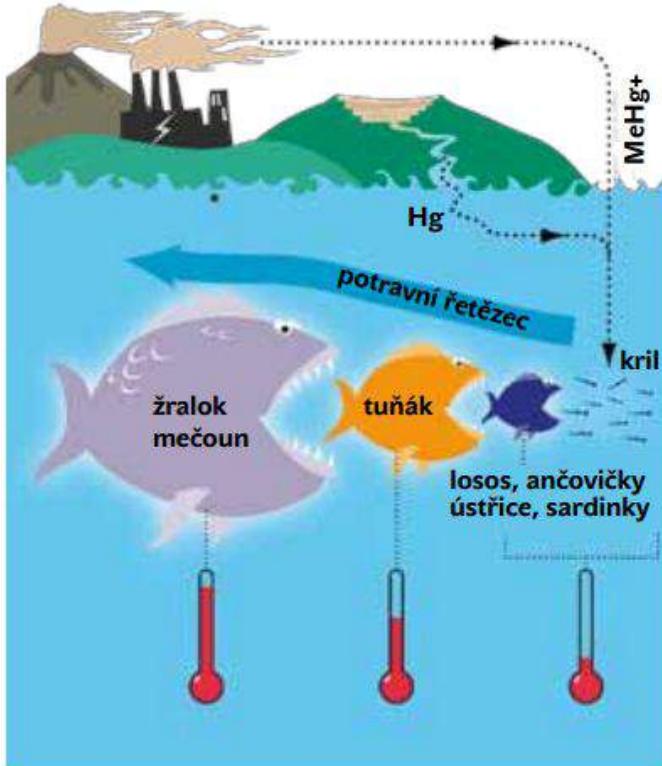
organická Hg

organické formy,  
zejména methylrtuť  
( $\text{MeHg}$ ,  $\text{CH}_3\text{Hg}$ )

tyto formy nejsnáze prochází  
hematoencefalickou  
membránou



[EPA: what to do with broken thermometer](#)



## Rtut' ve vodním prostředí

Schéma cesty rtuti od emisních zdrojů (sopka, elektrárna spalující uhlí) do vodního prostředí.

Značná část rtuti i její metylované formy vzhledem ke svým fyzikálním vlastnostem skončí adsorbovaná přímo na drobné vodní organismy nebo částečky organické hmoty, které jsou pozřeny.

Tyto drobné organismy jsou pak např. v moři potravou pro kril. Kril je pak potravou pro větší ryby a na konci potravního řetězce jsou predátoři jako žralok nebo mečoun.

Symbolický teploměr znázorňuje, jak se koncentrace rtuti zvyšuje při cestě potravním řetězcem v důsledku bioakumulace.

# MERCURY LEVELS IN FISH

HIGH	MEDIUM	LOW
Bluefish	Seabass (Chilean*)	Arctic Cod
Crab (Blue)	Shark*	Anchovies
Grouper*	Swordfish*	Butterfish
Mackerel (King, Spanish, Gulf)	Tilefish*	Catfish • Clam
Marlin*	Tuna (Ahi,* Yellowfin,* Bigeye, Blue, Canned Albacore)	Crab (Domestic)
Orange Roughy*		Crawfish/Crayfish
Salmon** (Farmed, Atlantic)		Croaker (Atlantic)
	Bass (Striped, Black)	Flounder*
	Carp	Haddock (Atlantic*)
	Cod (Alaskan)	Hake • Herring
	Croaker (White Pacific)	Mackerel (N. Atlantic, Chub)
	Skate*	Sea Trout
	Halibut (Pacific, Atlantic*)	Tilapia • Trout
	Lobster	Whiting
	Mahi Mahi	
<p>*Overfished **May Contain PCBs</p>   		
<i>Data from: nrdc.org</i>		

COAL-FIRED POWER PLANTS ARE THE LARGEST SOURCE OF TOXIC MERCURY; THEY EMIT 72% OF ALL MERCURY AIR POLLUTION IN THE UNITED STATES.

WHEN A COAL SMOKESTACK IS NOT FILTERED, MERCURY AND OTHER POISONS—ARSENIC, LEAD, NICKEL, CHROMIUM, AND ACID GASES—are released into the air.

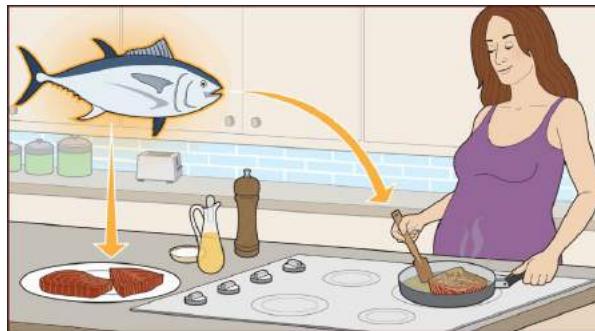
THAT MERCURY DRIFTS THROUGH THE AIR ACROSS THE GLOBE AND RAINS DOWN INTO RESERVOIRS, RIVERS, LAKES, AND THE OCEAN.



CONTAMINATED FISH IS EATEN BY OTHER FISH, BIRDS, AND MAMMALS—INCLUDING HUMANS.

TYPICALLY, THE LONGER A FISH LIVES, AND THE LARGER IT IS, THE MORE MERCURY ACCUMULATES IN ITS FLESH.

KING MACKEREL, TILEFISH, RAY, GROPER, HALIBUT, SWORDFISH, BARRAMUNDI, SHARK, GEMFISH, TUNA, AND ORANGE ROUGHY ALL CONTAIN HIGH LEVELS OF MERCURY.



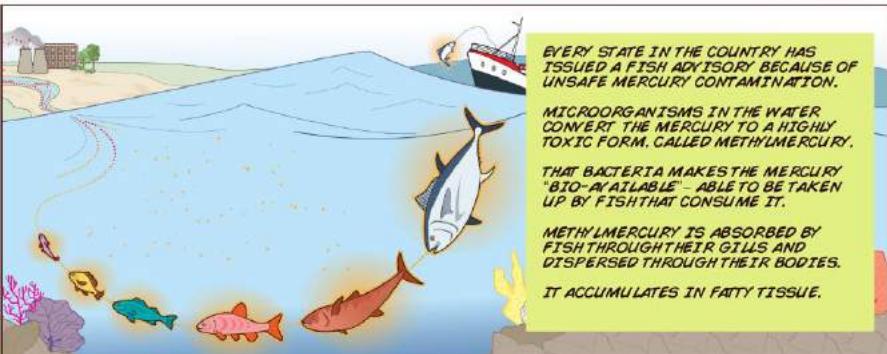
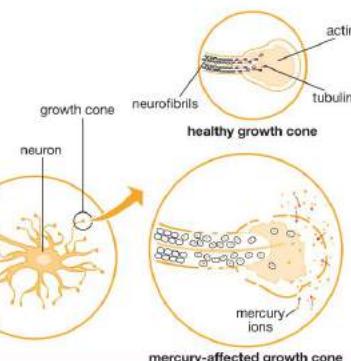
ONCE WE EAT CONTAMINATED FISH, METHYL MERCURY GOES DIRECTLY INTO THE ORGANS THAT HAVE THE MOST FATS, WHERE IT ACCUMULATES.

BREASTS: MERCURY IS FOUND IN BREAST MILK.

BRAINS: MERCURY IS ABLE TO BREACH THE BLOOD-BRAIN BARRIER.

UMBILICAL CORD: MERCURY REACHES THE FETUS AND THE BABY'S DEVELOPING BRAIN.

FETUSES AND YOUNG CHILDREN ARE ESPECIALLY VULNERABLE TO POISON, WHICH CAUSES BRAIN NEURON DEGENERATION AND IMPAIRS LEARNING AND GROWTH.



# KNOW YOUR TUNA

	TRAITS	MAX LENGTH	MAX WEIGHT	USED FOR	HEALTH
SKIPJACK	- Reproduce early (1 year) and often - Short lifespan (<4 years)	108 cm/ 3.5 feet	33 kg/ 73 lbs	Canned  CHUNK LIGHT	High in mercury
ALBACORE	- Reproduce later (5 years) - Longer lifespan (<7 years)	130 cm/ 4.3 feet	40 kg/ 88 lbs	Canned & steaks  WHITE TUNA	Medium mercury
YELLOWFIN	- Reproduce early (1-2 years) and often - Longer lifespan (<7 years)	205 cm/ 6.7 feet	194 kg/ 427 lbs	Canned, steaks & sushi  CHUNK LIGHT	Medium mercury
BIGEYE	- Reproduce later (5 years) - Longer lifespan (<10 years)	230 cm/ 7.5 feet	210 kg/ 462 lbs	Steaks & sushi 	Medium mercury
BLUEFIN	- Reproduce late (5-15 years) and only once a year - Long lifespan (>35 years)	300 cm/ 9.8 feet	668 kg/ 1472 lbs	Sushi 	Very high mercury

## Jak je to s konzervovaným tuňákem?

druhy tuňáka se výrazně liší obsahem Hg

- malé druhy obsahují méně rtuti  
(běžně v konzervách)
- velké druhy obsahují Hg mnohem více  
(používané na steaky nebo do sushi)



Minamata (JAP)



mercury poisoning - Minamata story

## Veterináři stahují z obchodů mečouna, obsahuje rtutě - tuna masa už se ale prodala

26. 2. 2016

Státní veterinární správa (SVS) stáhla z trhu 300 kilogramů mraženého mečouna kvůli zvýšenému obsahu rtuti. Více než tuna masa se ale už prodala. Ve vzorcích bylo asi dvojnásobně víc rtuti, než je povolené množství. Podle veterinářů to neznamená pro zdraví akutní nebezpečí.



Zdroj: EMPICS

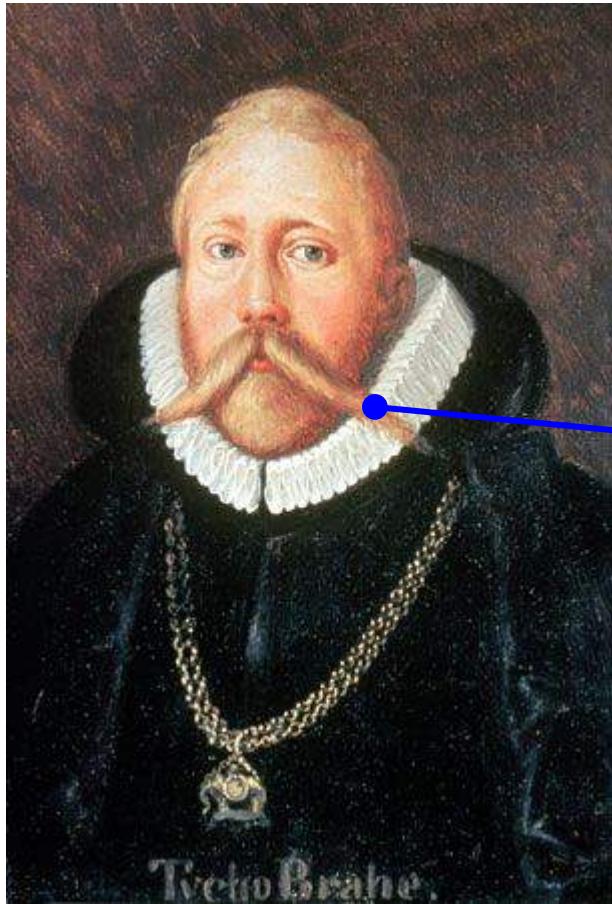
Autor: PA

In the Iraq poisoning, of an estimated 50,000 people exposed to the contaminated bread, 459 died, and 6,530 were hospitalized.

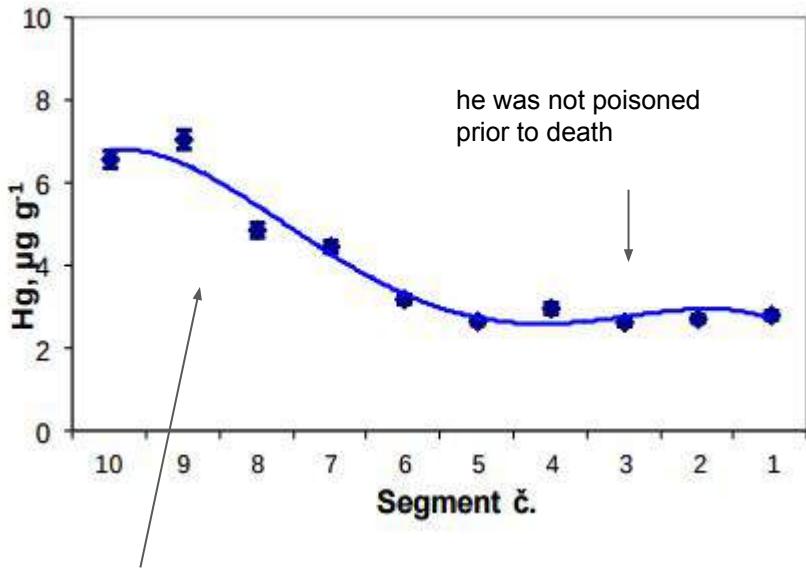


Collecting a hair sample from a mother

Photographs from *Neurotoxicology*, 1995, Vol. 16, No. 4



Tycho Brahe had 7.5 cm long hair.  
Daily growth rate of hair: 0.27 mm,  
thus record of 6-9 months



he was developing (and probably using)  
the elixir *Medicamenta tria*. One of the  
three components was mercury

it seems Tycho Brahe was not poisoned by Hg

## Analýza zátěže kovy

### Vlasy a nehty

Vhodné pro měření minerálních látek:  
Se, Cd, Hg, Pb, ...

časová integrace:  
podle délky vlasů lze sledovat až roky života

Snadný odběr i skladování, zřetel na vnější kontaminaci. (Vzdálenější části často obsahují víc kovů než u hlavy.)

Péče o vlasy může zkreslovat výsledky.  
Ideální stav vlasů u hlavy (ztráta dlouhodobé informace).



# Analýza kovů v těle

## Vlasy a nehty

### **oběr vlasů**

odběr z temene, <5 cm od hlavy,  
cca 0,5-1 g vzorku

Mycí procedura (dle WHO):

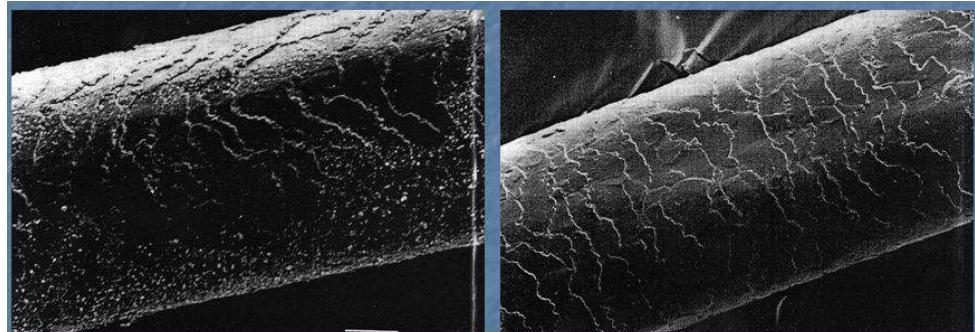
- aceton,
  - 3x deionizovaná voda,
  - aceton
- (vždy 10 minut)

### **Rozklad vzorku**

Mikrovlnný rozklad do roztoku

### **Stanovení kovů**

Atomová absorpční spektrometrie



před mytím

po mytí