



XENOBIOCHEMIE ROSTLIN V.

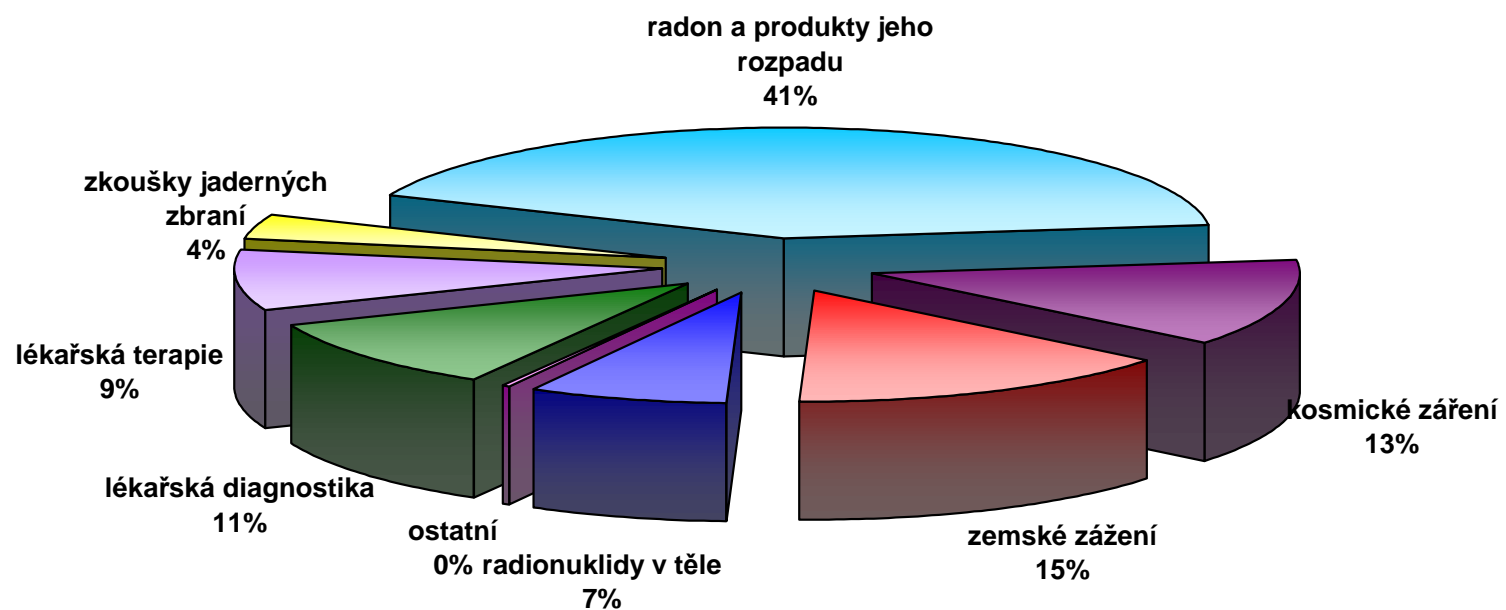


Petr Soudek





ZDROJE IONIZUJÍCÍHO ZÁŘENÍ

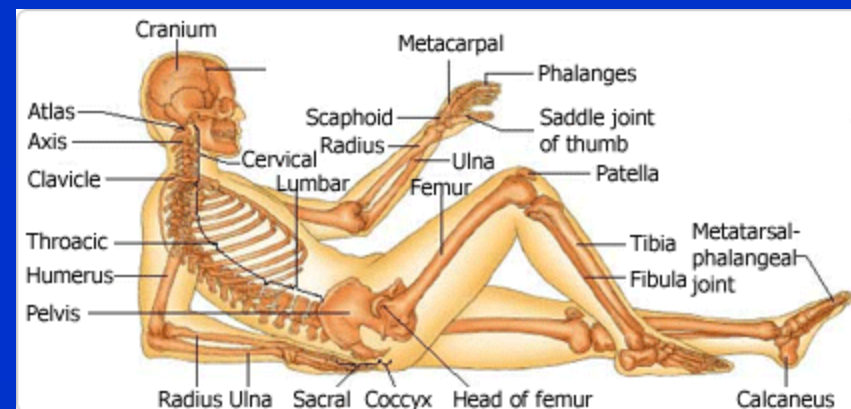
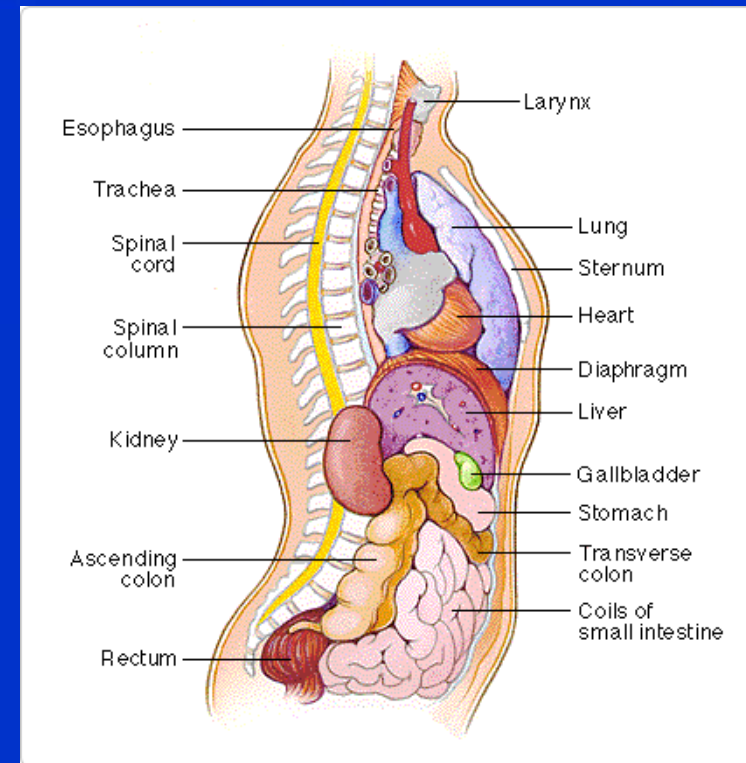




VLIV RADIONUKLIDŮ NA ČLOVĚKA



Štítná žláza	^{131}I	beta + gama
Kůže	^{35}S	beta
Plíce	^{222}Ra ^{233}U ^{239}Pu ^{85}Kr	alfa alfa alfa beta + gama
Slezina	^{210}Po	
Ledviny	^{106}Ru	beta + gama
Játra	^{60}Co	beta + gama
Svaly	^{42}K ^{137}Cs	beta + gama beta + gama
Vaječníky	^{131}I ^{60}Co ^{85}Kr ^{106}Ru ^{65}Zn ^{140}Ba ^{137}Cs ^{239}Pu	beta + gama beta + gama gama gama gama gama gama gama alfa
Kosti	^{226}Ra ^{65}Zn ^{90}Sr ^{90}Y ^{147}Pm ^{140}Ba ^{234}Th ^{32}P ^{14}C	alfa beta + gama beta beta beta beta + gama beta beta beta





NEMOCI Z OZÁŘENÍ



Ozáření u postižených způsobuje obvykle ztrátu ochlupení, pocení, ztrátu chuti, vředy, vzestup tělesné teploty, selhávání krevního oběhu, ledvinové selhávání, radiační popálení kůže (zčernání kůže) a poškození zraku. Nejcitlivější jsou na záření buňky kostní dřeně, buňky střeva, buňky zárodečných žláz a buňky kožní. Naopak odolné proti záření jsou buňky nervové, svalové, kostní a pojivové.

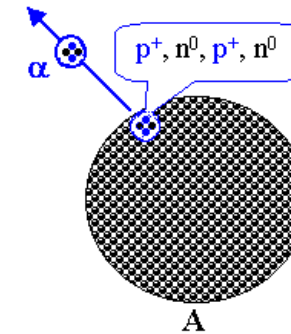
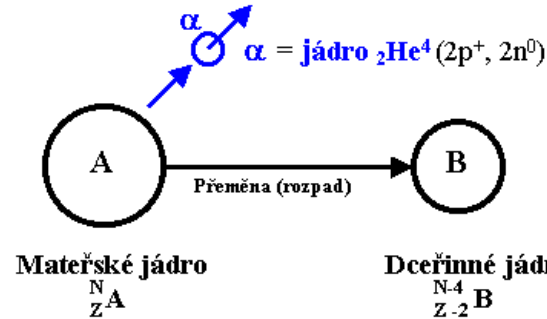




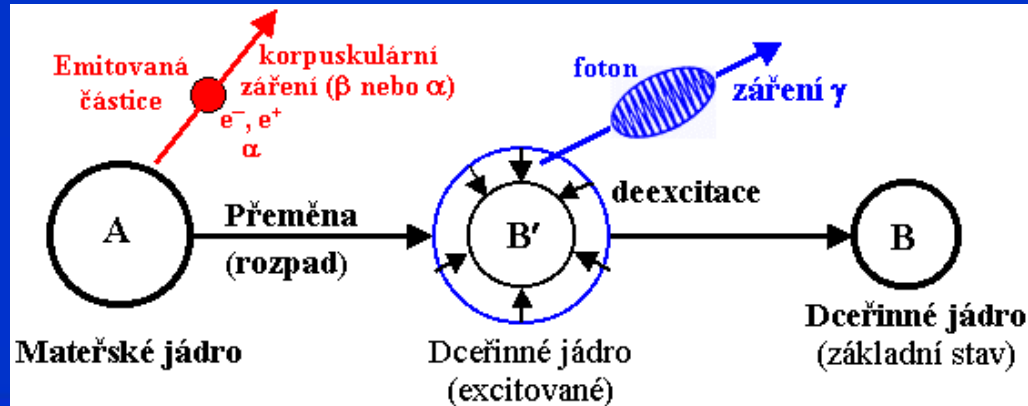
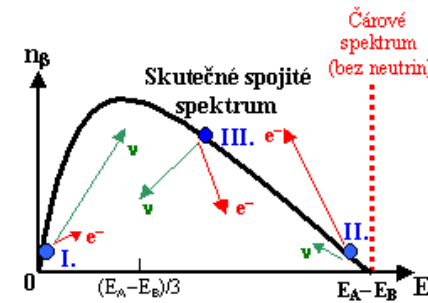
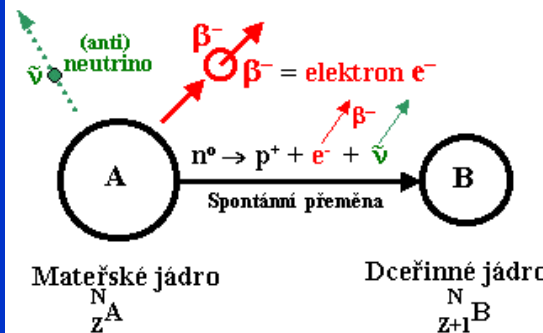
RADIOAKTIVNÍ ZÁŘENÍ



Radioaktivita α



Radioaktivita β^-

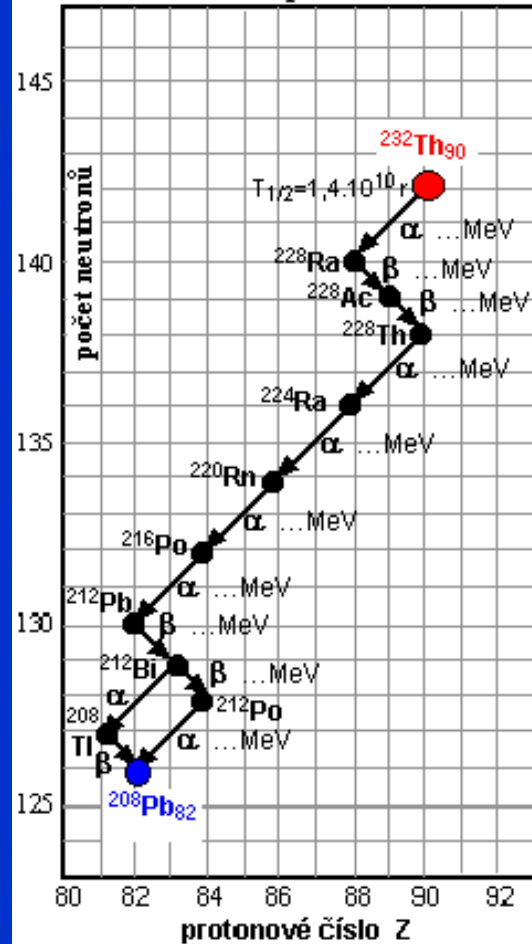




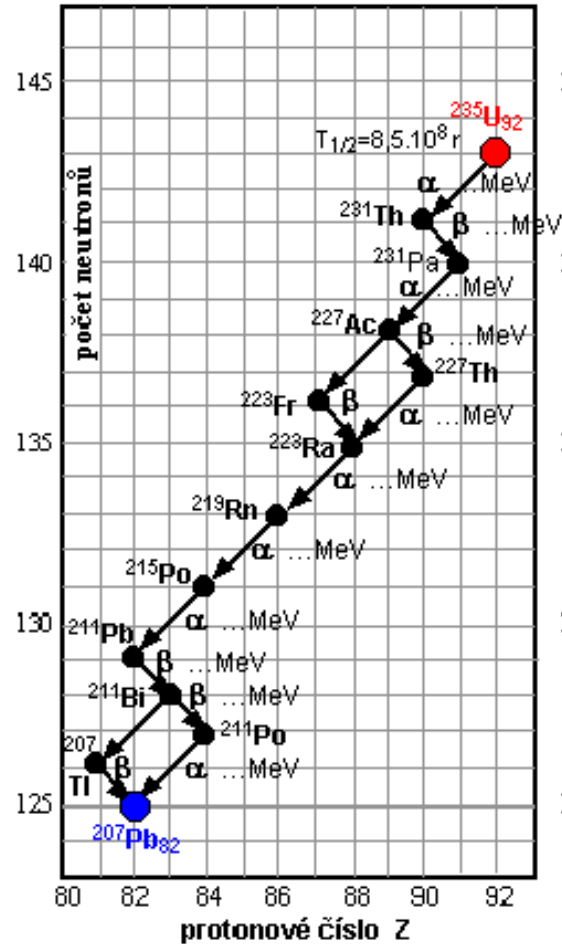
ROZPADOVÉ ŘADY



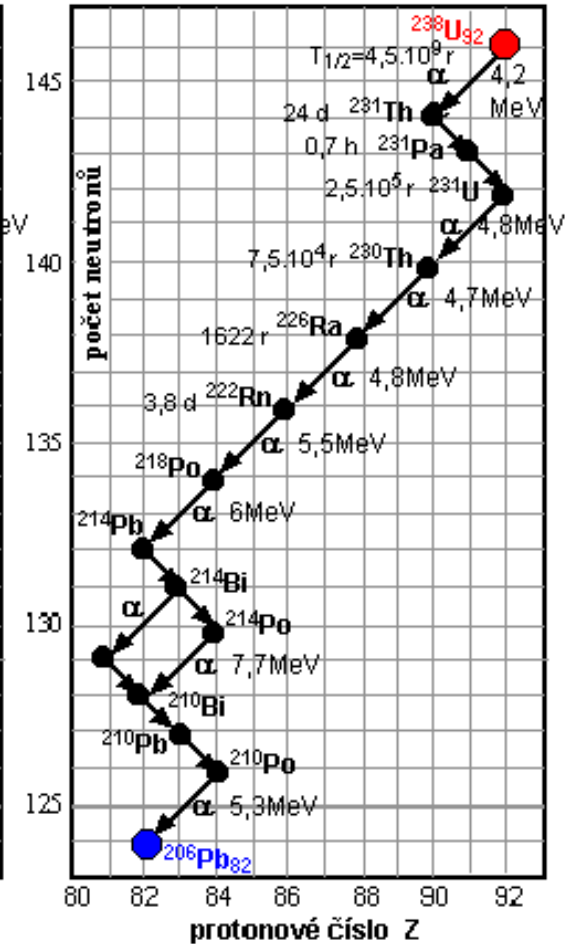
Thoriová rozpadová řada



Uranová řada ²³⁵U

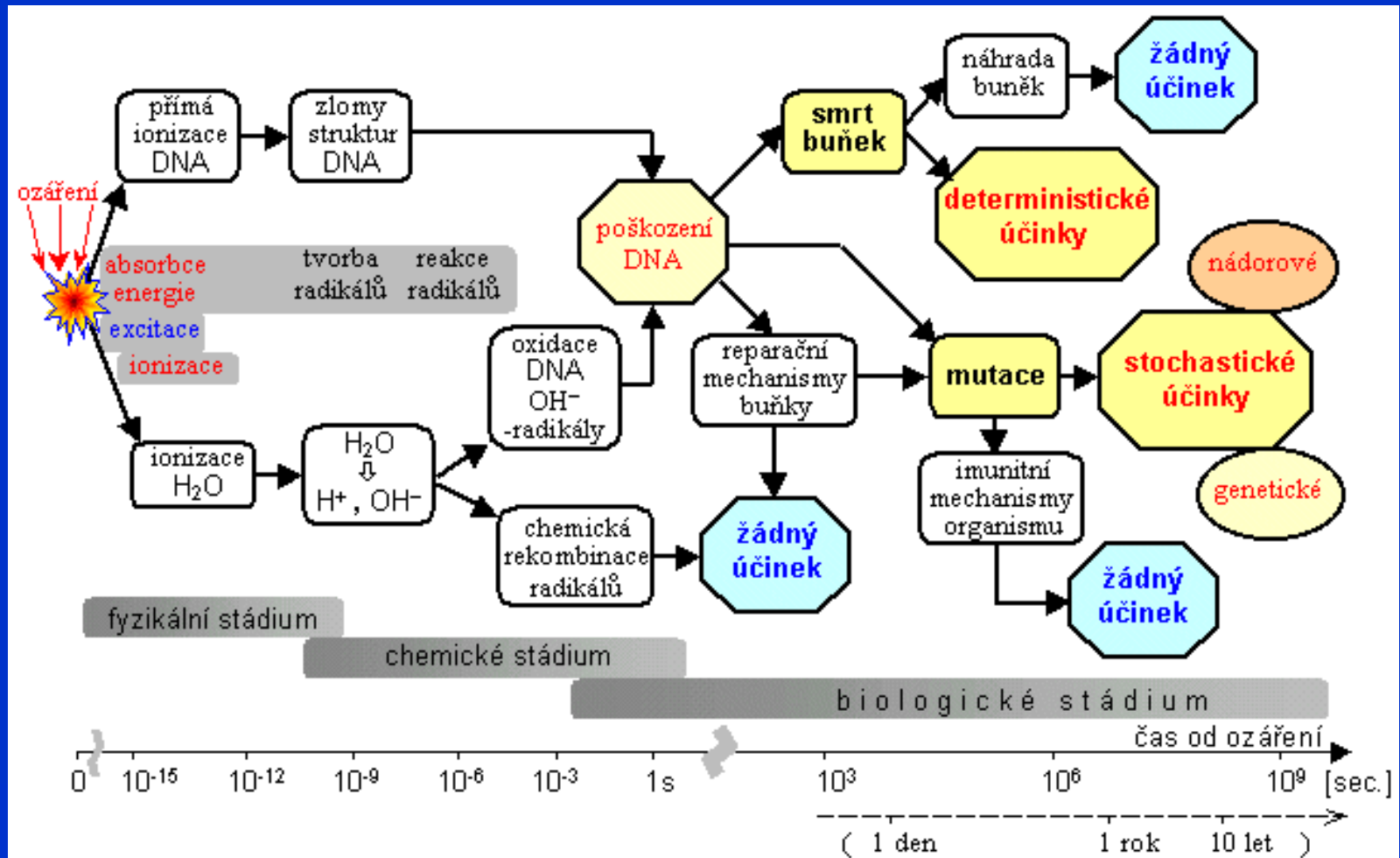


Uranová řada ²³⁸U





ÚČINKY ZÁŘENÍ

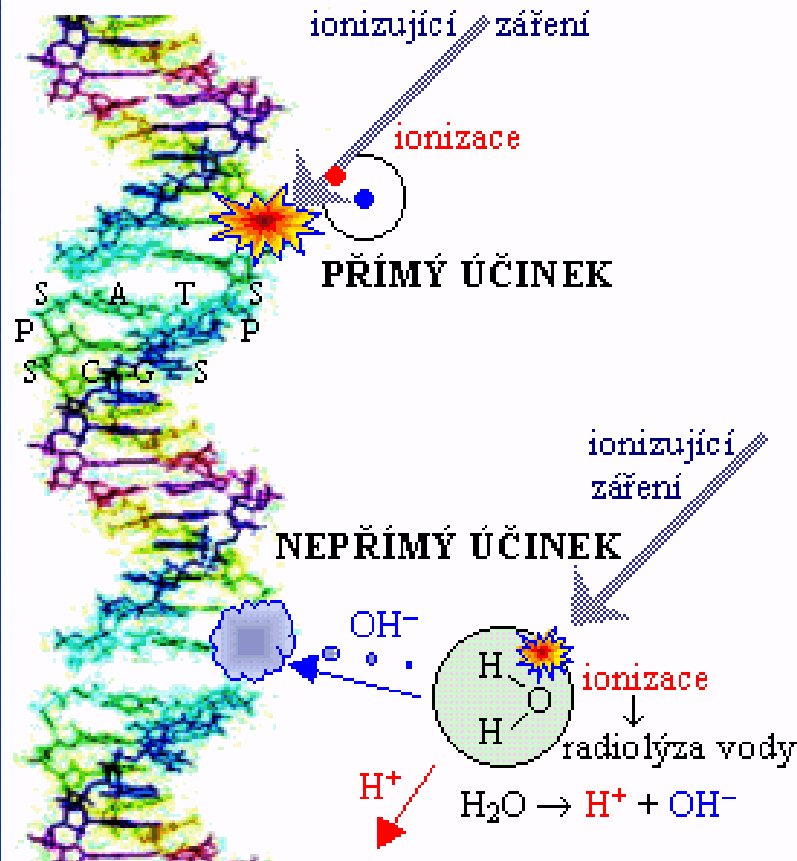




ÚČINKY ZÁŘENÍ



Molekula DNA



Stochastické účinky

Pokud dávka záření není velká, s naprostou většinou poškození biologicky aktivních látek se organismus úspěšně vyrovná svými reparačními mechanismy. I při malých dávkách *) však existuje určitá pravděpodobnost, že některá poškození se opravit nepodaří (resp. při opravě dojde k "chybě"), mutované buňky se dále dělí a vzniknou pozdní trvalé následky genetického nebo nádorového charakteru. Jelikož takové následky jsou zcela náhodné, individuální a nepředvídatelné, nazývají se **účinky stochastické**. Mají pravděpodobnostní charakter - u jedinců z ozářeného souboru osob se poškození či onemocnění vyskytují **náhodně** s určitou pravděpodobností, která roste s dávkou.

Deterministické účinky

Při vysokých dávkách záření je počet poškozených molekul biologicky aktivních látek již natolik vysoký, že organismus není schopen je zcela opravit – **část buněk hyne**, vzniká **nemoc z ozáření**. Poškození tkáně je zde přímo úměrné obdržené dávce záření, není již náhodné, je naopak **předvídatelné** – hovoříme o **účincích deterministických**



DĚLENÍ DLE SUJB



Radionuklidy

Jaderný materiál

uran, thorium, plutonium

Zdroje ionizujícího záření

^{137}Cs , ^{90}Sr , ^{129}I , ^{226}Ra atd.



URAN



Radioactive Properties of Key Uranium Isotopes and Associated Radionuclides

Isotope	Half-Life	Natural Abundance (%)	Specific Activity (Ci/g)	Decay Mode	Radiation Energy (MeV)		
					Alpha (α)	Beta (β)	Gamma (γ)
U-232	72 yr	0	22	α	5.3	0.017	0.0022
U-233	160,000 yr	0	0.0098	α	4.8	0.0061	0.0013
U-234	240,000 yr	0.0055	0.0063	α	4.8	0.013	0.0017
U-235	700 million yr	0.72	0.0000022	α	4.4	0.049	0.16
Th-231	26 hr		540,000	β	-	0.17	0.026
U-236	23 million yr	0	0.000065	α	4.5	0.011	0.0016
U-238	4.5 billion yr	>99	0.00000034	α	4.2	0.010	0.0014
Th-234	24 days		23,000	β	-	0.060	0.0093
Pa-234m	1.2 min		690 million	β	-	0.82	0.012

- tři hlavní izotopy (^{238}U – 99,27 %; ^{235}U – 0,72 %; ^{234}U – 0,0055%)
- zářič alfa částic
- malá množství uranu se nacházejí všude
- používán jako barvivo skla, při tónování fotografií
- v současnosti jaderné palivo, produkce plutonia, jaderné zbraně, střely s ochuzeným uranem
- v přírodě výskyt jako oxidy, fluoridy, uhličitany, křemičitany, vadičnany a fosfáty
- mobilita silně závislá na chemické formě, obecně velmi mobilní



URAN





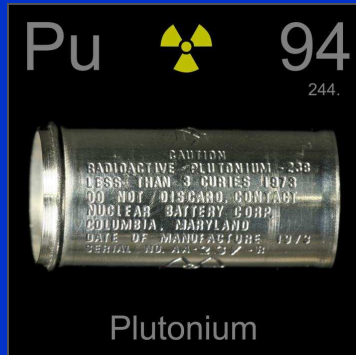
URAN

- biokoncentruje se v některých suchozemských a vodních organismech
- *Helianthus annuus* – potenciální hyperakumulátor uranu (dosud není potvrzeno)
- do lidského organismu pitím, jídlem a dýcháním
- představuje zdravotní riziko pouze při požití
- venkovní expozice není obecně problém
- po požití je velká část vyloučena během několika dní
- malá část přechází do krevního řečiště (0,2 - 5 %) a je ukládána v kostech (22 %) a ledvinách (12 %)
- karcinom kostí jako výsledek ozařování produkty rozpadu uranu
- u laboratorních zvířat pozorován problém s reprodukcí a vývojové problémy mladých zvířat, u člověka není známo





PLUTONIUM



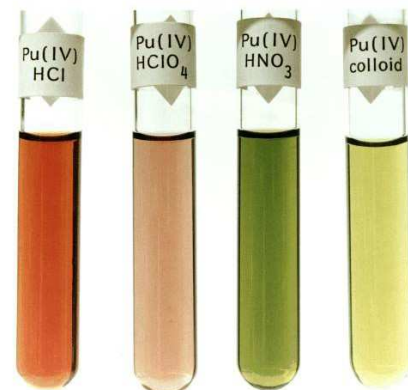
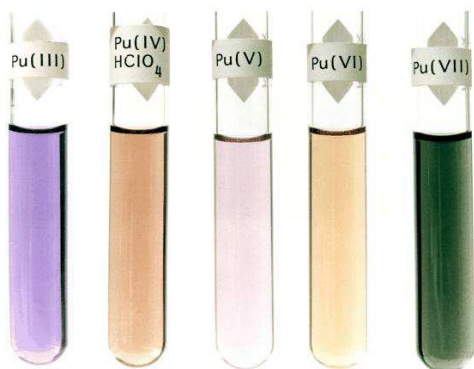
Radioactive Properties of Key Plutonium Isotopes

Isotope	Half-Life (yr)	Specific Activity (Ci/g)	Decay Mode	Radiation Energy (MeV)		
				Alpha (α)	Beta (β)	Gamma (γ)
Pu-238	88	17	α	5.5	0.011	0.0018
Pu-239	24,000	0.063	α	5.1	0.0067	<
Pu-240	6,500	0.23	α	5.2	0.011	0.0017
Pu-241	14	100	β	<	0.0052	<
Pu-242	380,000	0.0040	α	4.9	0.0087	0.0014

- je biokoncentrováno ve vodních organismech
- významná část vdechnutého plutonia je distribuována z plic přes krev do dalších orgánů
- malé množství je přijímáno požitím (0,05 %), trochu absorbováno přes kůži při kontaktu
- zdravotní riziko pouze při požití - uložení v játrech a kostech na dlouhou dobu
- pokusy na zvířatech ukázaly snížení délky života, nemoci dýchacího ústrojí, rakovinu
- cílovými orgány byly lymfatické uzliny, játra a kosti



PLUTONIUM



- většinou alfa zářiče (kromě ^{241}Pu – beta zářič)
- poprvé připraven ve velkém množství Američany v průběhu Manhattan projektu
- vyrobeno při štěpné reakci ^{235}U zachycením neutronu v ^{238}U
- ^{238}Pu užíváno v radiotermálních článkách vesmírných sond
- 80 % vyrobeného amerického plutonia součástí jaderných zbraňových systémů
- do životního prostředí v průběhu atmosférických testů jaderných zbraní
- havárie výroben plutonia odpovědné za lokální kontaminace
- výskyt hlavně jako oxid
- velmi málo rozpustné, ukládá se v sedimentech



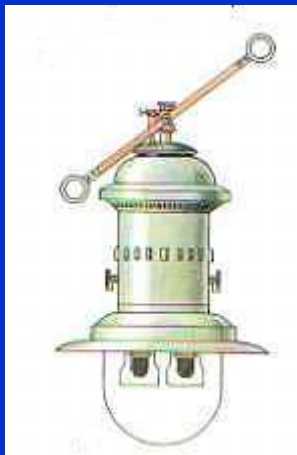
THORIUM



Th  90
232.04



Thorium



Radioactive Properties of Key Thorium Isotopes and Associated Radionuclides

Isotope	Half-Life	Natural Abundance (%)	Specific Activity (Ci/g)	Decay Mode	Radiation Energy (MeV)		
					Alpha (α)	Beta (β)	Gamma (γ)
Th-232	14 billion yr	>99	0.00000011	α	4.0	0.012	0.0013
Th-230	77,000 yr	<<1	0.020	α	4.7	0.015	0.0016
Th-229	7,300 yr	<<1	0.22	α	4.9	0.12	0.096
Ra-225	15 days		40,000	β	-	0.11	0.014
Ac-225	10 days		59,000	α	5.8	0.022	0.018
Fr-221	4.8 min		180 million	α	6.3	0.010	0.031
At-217	0.032 sec		1.6 trillion	α	7.1	<	<
Bi-213	46 min		20 million	α, β	0.13	0.44	0.13
Po-213 (98%)	0.0000042 sec		13,000 trillion	α	8.4	-	-
Tl-209 (2%)	2.2 min		410 million	β	-	0.69	2.0
Pb-209	3.3 hr		4.7 million	β	-	0.20	-

- příjem thoria jídelm, pitím a vdechováním, přijímáno do krve více inhalací než příjmem žaludkem
- pouze malé množství přechází do krevního řečiště (0,02 – 0,05 %)
- 70 % z krve deponováno v kostech, 4 % v játrech, 16 % zbytek organismu, zbytek přímo vyloučen
- zdravotní riziko pouze při příjmu do těla - rakovina kostí, tumor jater, porucha krevetvorby, karcinomy plic, pankreatu a buněk krevetvorby



THORIUM



Monazitový písek



- hlavní izotop je ^{232}Th , zdroj alfa záření
- koncentrace v monazitových píscích je 3 – 10 % oxidu thoričitého
- použití v žárovém tělísku používaném v Auerových plynových lampách (bavlněná punčoška napuštěná směsí 99% ThO_2 a 1% CeO_2)
- legování hořčíku, povrchová ochrana wolframového drátu, přídavek do skla v přesných objektivách, přídavek do keramiky zvyšující tepelnou odolnost
- také jako palivo v jaderných reaktorech
- přirozeně se vyskytuje jako oxid, fosforečnan a křemičitan
- není hlavním kontaminantem spodních vod
- koncentrace v rostlinách okolo 0,42 % koncentrace v půdě
- nejsou data o biokoncentraci v potravním řetězci



129I



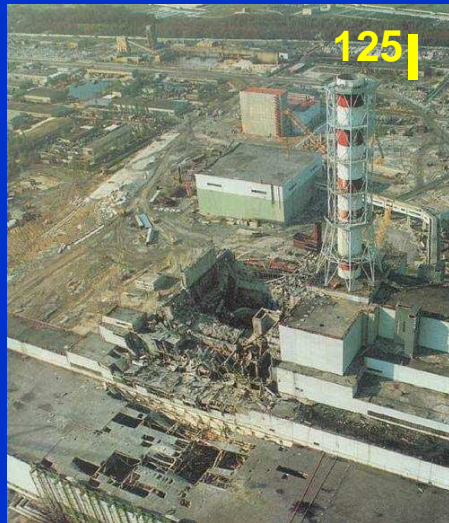
Radioactive Properties of Key Iodine Isotopes

Isotope	Half-Life	Specific Activity (Ci/g)	Decay Mode	Radiation Energy (MeV)		
				Alpha (α)	Beta (β)	Gamma (γ)
I-129	16 million yr	0.00018	β	-	0.064	0.025
I-131	8.0 days	130,000	β	-	0.19	0.38

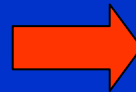
- ^{129}I produkt jaderného štěpení ^{235}U aj. (1 %)
- nízkoenergetický beta zářič (minimum gama)
- nemá komerční využití, nuklid ^{131}I v lékařství včetně monitorování tyroxinu ve štítné žláze
- výskyt v přírodě díky testům jaderných zbraní, v okolí zpracoven jaderného paliva
- velmi mobilní radionuklid, snadno se dostává do podzemních vod
- příjem lidským organismem jídlem, pitím a dýcháním
- přechází do krevního řečiště z žaludku i plic
- 30 % uloženo ve štítné žláze, 20 % je rychle vyloučeno
- zdravotní riziko - rakovina štítné žlázy
- příjem ovocem a zeleninou a inhalací



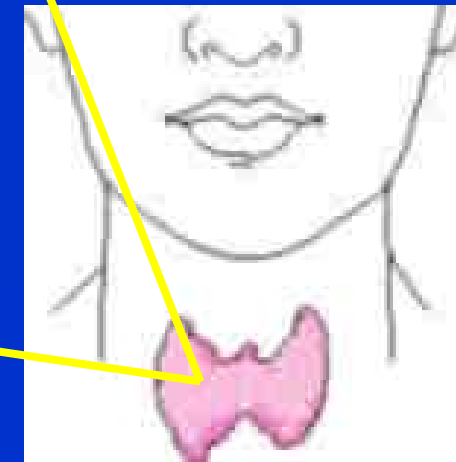
125|



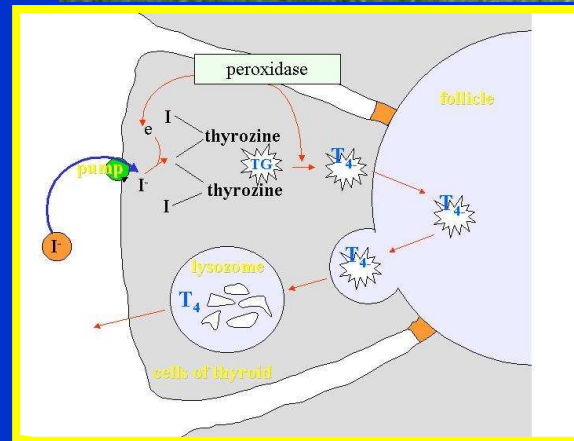
jaderná havárie



potraviny



člověk



Hlavní typy rakoviny štítné žlázy

- papilární
- **folikulární**
- medulární
- anaplastická nebo nediferencovaná



DISTRIBUTION OF ^{125}I IN SUNFLOWER



carrier ^{125}I



non-carrier ^{125}I



^{137}Cs



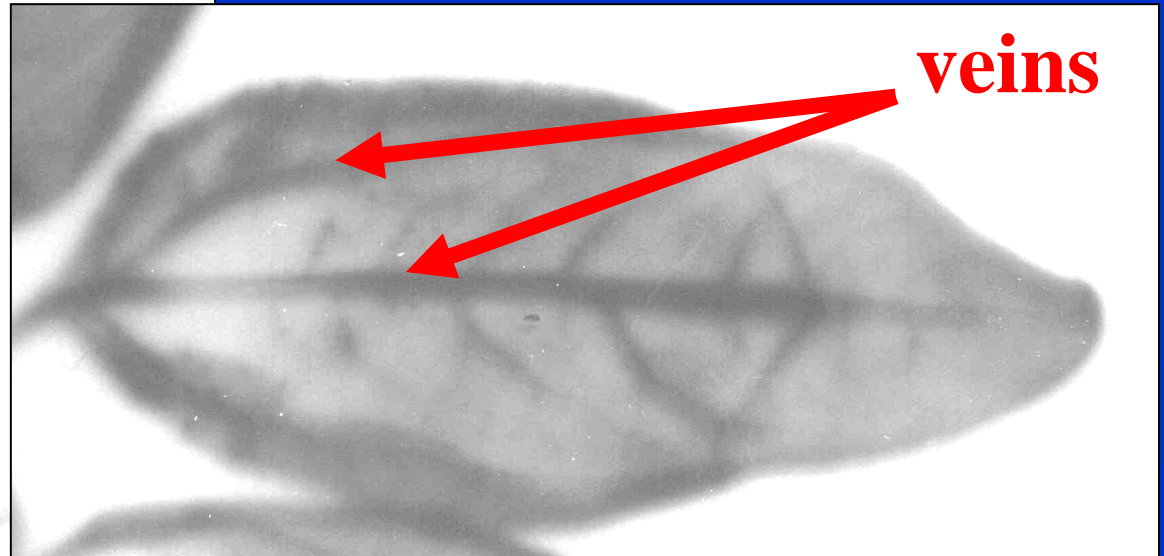
- ^{137}Cs beta zářič
- produkt štěpení ^{235}U
- ^{137}Cs vzniká v 6 %
- jeho produkt rozpadové řady $^{137\text{m}}\text{Ba}$ gama zářič ($\lambda = 2,6$ min)
- využití v brachyterapii různých typů karcinomu (ozařování v velké blízkosti)
- v přírodě rozšířen díky atmosférickým testům jaderných zbraní
- málo mobilní v půdě
- do lidského těla se dostává jídlem, pitím a dýcháním
- hlavní příjem žaludkem, v podstatě vše absorbováno do krevního řečiště
- koncentruje se ve svalech
- chová se podobně jako draslík a je stejně jako on rychle vylučováno
- je externím i interním zdravotním rizikem - indukuje karcinomy

Radioactive Properties of Key Cesium Isotopes and an Associated Radionuclide

Isotope	Half-Life	Specific Activity (Ci/g)	Decay Mode	Radiation Energy (MeV)		
				Alpha (α)	Beta (β)	Gamma (γ)
Cs-134	2.1 yr	1,300	β	-	0.16	1.6
Cs-135	2.3 million yr	0.0012	β	-	0.067	-
Cs-137	30 yr	88	β	-	0.19	-
Ba-137m (95%)	2.6 min	540 million	IT	-	0.065	0.60



LOCALIZATION OF ^{137}Cs





^{90}Sr

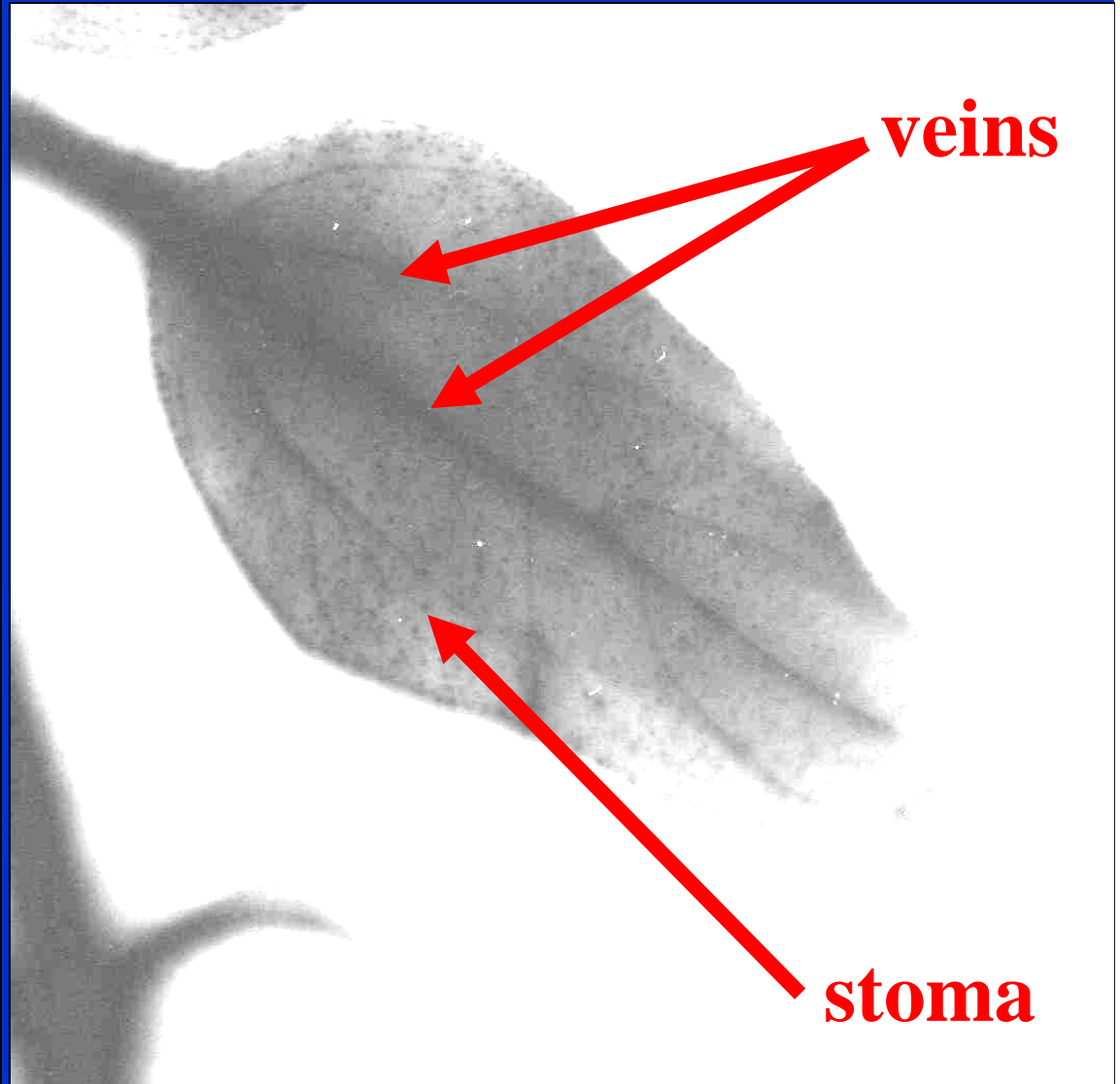


Radioactive Properties of the Key Strontium Isotope and an Associated Radionuclide						
Isotope	Half-Life	Specific Activity (Ci/g)	Decay Mode	Radiation Energy (MeV)		
				Alpha (α)	Beta (β)	Gamma (γ)
Sr-90	29 yr	140	β	-	0.20	-
Y-90	64 hr	550,000	β	-	0.94	<

- ^{90}Sr beta zářič
- produkt štěpení ^{235}U
- ^{90}Sr vzniká v 6 %
- rozpadový produkt ^{90}Y vysoce energetický beta zářič ($\lambda = 64$ hodin)
- izotopický zdroj energie v radiotermálních generátorech elektřiny
- do životního prostředí uvolněno při nukleárních atmosférických testech
- relativně mobilní, schopno pronikat do podzemních vod
- do lidského organismu se dostává jídlem, pitím a dýcháním
- hlavní příjem žaludkem, 30 – 40 % do krevního řečiště
- množství absorbovaného stroncia se snižuje s věkem (až 60 % u kojenců)
- podobnost s vápníkem, ukládání v kostech
- zdravotní riziko pouze při vstupu do organismu
- rakovina kostní dřeně, rakovina kostí

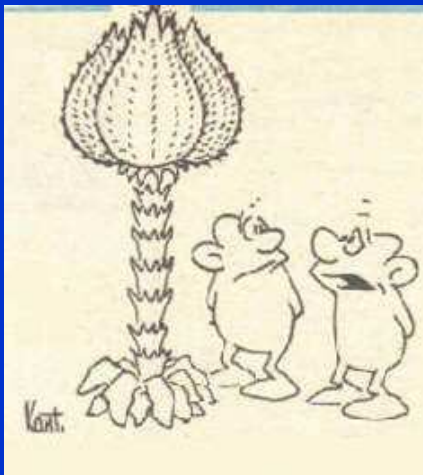


LOCALIZATION OF ^{90}Sr





^{226}Ra



Testoval jsi tu půdu na radium ?

Radioactive Properties of Key Radium Isotopes and Associated Radionuclides

Isotope	Half-Life	Natural Abundance (%)	Specific Activity (Ci/g)	Decay Mode	Radiation Energy (MeV)		
					Alpha (α)	Beta (β)	Gamma (γ)
Ra-226	1,600 yr	>99	1.0	α	4.8	0.0036	0.0067
<i>Rn-222</i>	3.8 days		160,000	α	5.5	<	<
<i>Po-218</i>	3.1 min		290 million	α	6.0	<	<
<i>Pb-214</i>	27 min		33 million	β	-	0.29	0.25
<i>Bi-214</i>	20 min		45 million	β	-	0.66	1.5
<i>Po-214</i>	0.00016 sec		330 trillion	α	7.7	<	<
<i>Pb-210</i>	22 yr		77	β	-	0.038	0.0048
<i>Bi-210</i>	5.0 days		130,000	β	-	0.39	-
<i>Po-210</i>	140 days		4,500	α	5.3	<	<
Ra-228	5.8 yr	<<1	280	β	-	0.017	<
<i>Ac-228</i>	6.1 hr		2.3 million	β	-	0.48	0.97
<i>Th-228</i>	1.9 yr		830	α	5.4	0.021	0.0033
<i>Ra-224</i>	3.7 days		160,000	α	5.7	0.0022	0.010
<i>Rn-220</i>	56 sec		930 million	α	6.3	<	<
<i>Po-216</i>	0.15 sec		350 billion	α	6.8	<	<
<i>Pb-212</i>	11 hr		1.4 million	β	-	0.18	0.15
<i>Bi-212</i>	61 min		15 million	α, β	2.2	0.47	0.19
<i>Po-212</i> (64%)	0.00000031 sec		180,000 trillion	α	8.8	-	-
<i>Tl-208</i> (36%)	3.1 min		300 million	β	-	0.60	3.4



^{226}Ra



- rozpadový produkt ^{238}U a předchůdce ^{222}Rn
- původce celé řady krátkodobých nuklidů emitujících α , β a γ záření
- přítomno ve všech minerálech uranu a thoria
- chemické vlastnosti podobné Ba
- hlavní kontaminant při zpracování uranové rudy
- v minulosti využíván jako luminiscenční barva na hodinkách a jinde
- používáno v brachyterapii různých karcinomů
- koncentrace v rostlinách obvykle 3 % koncentrace v půdě
- Brazilské ořechy (*Bertholletia excelsa*) jsou schopny akumulovat mnohem vyšší koncentrace
- příjem rádia jídlom, pitím a dýcháním
- okolo 80 % přijatého radia rychle vyloučeno z těla, zbytek do krevního řečiště
- vdechnuté radium se zdržuje v plicích několik měsíců a postupně vstupuje do krve
- metabolicky radium podobné vápníku
- ukládá se v zubech a kostech
- zdravotní riziko externí i interní (silné gama záření)
- indukce kostních sarkomů
- nebezpečí inhalace spojeno především s ^{222}Rn a jeho produkty rozpadu

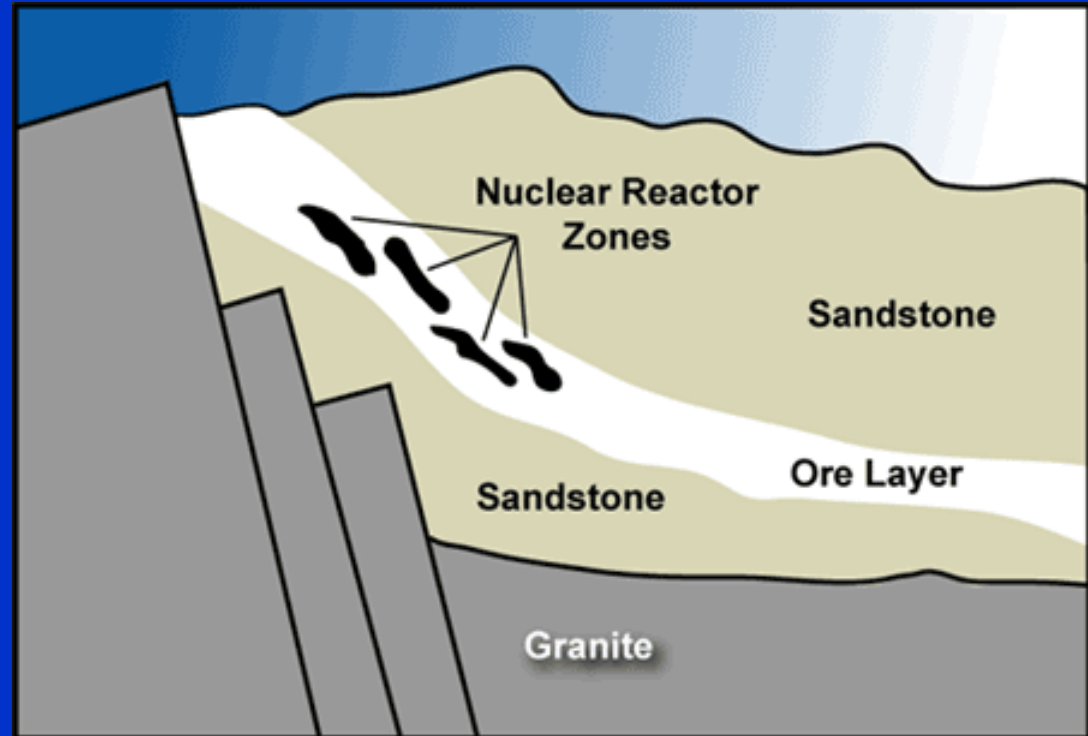


JADERNÉ HAVÁRIE VE SVĚTĚ





PŘÍRODNÍ JADERNÝ REAKTOR





URANOVÁ MAPA ČR





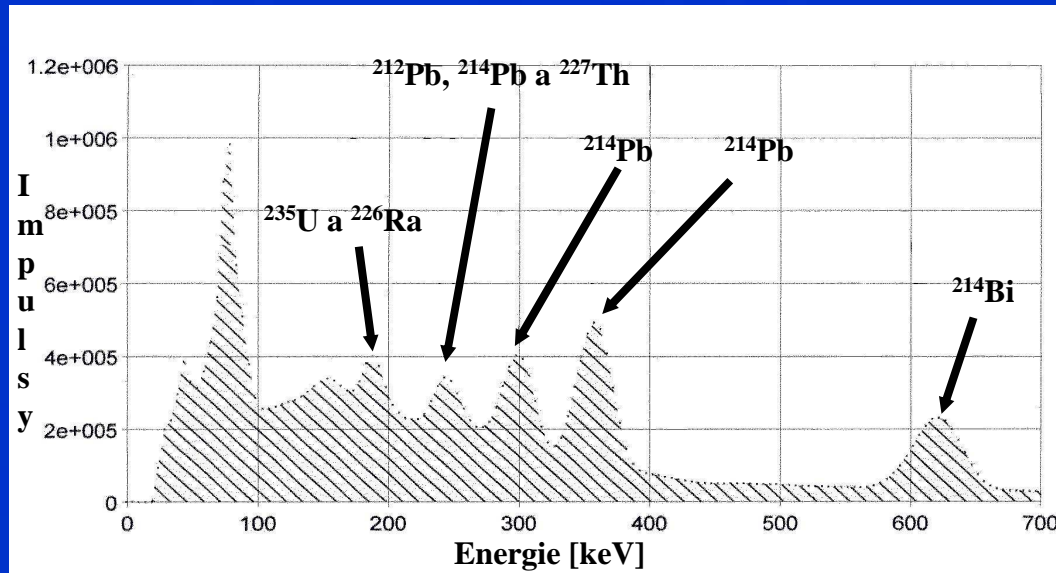
ÚPRAVNA URANOVÉ RUDY V MYDLOVARECH



- úpravna byla v provozu v letech 1962 -1991.
- bylo zpracováno okolo 16 745 835 tun uranové rudy s nízkým obsahem uranu (0.184 %)
- uranová ruda byla zpracovávána dvěma technologiemi:
 - okolo 12 779 200 tun kyselým loužením
 - okolo 3 989 800 tun alkalickou extrakcí
- odkaliště jsou rozprostřena na území okolo 2.3298 km².



URANOVÁ HLUŠINA



- pH = 8,06
- velikost částic od 45 do 75 μm .
- malé množství SiO_2 , ale převážně velmi složité silikáty Na, Ca, Mn, Mg, Al, a Fe; také metalické oxidy.
- aktivita 22,63 Bq ^{226}Ra /g DW





STRÁŽ

Těžba probíhala v letech 1967 až 1996. Od roku 1996 je uran exploatován jako vedlejší produkt sanace ložiska Stráž. Na ložisku bylo odvrtáno 2 210 průzkumných a 7 684 těžebních vrtů. Založeno 35 vyluhovacích polí na ploše 700 ha. Plocha dobývacího prostoru je 24,1 km². Do roku 1996 vytěženo celkem 15 562 t uranu. Hloubka dobývání byla 220 m pod povrchem.

Typ vod	Množství	Hlavní a vedlejší kontaminanty
technologické roztoky ISL	2 377 400 m ³ .rok ⁻¹	pH = 0 - 1,0 U = 0,2 - 15,0 mg.l ⁻¹ ²²⁶ Ra = 2,0 - 4,0 Bq.l ⁻¹ RL = 15 000 - 60 000 mg.l ⁻¹ SO ₄ ²⁻ , Cl ⁻ , NO ₃ ⁻ , Fe, Al, Mn, Zn, Ni, NH ₄ ⁺

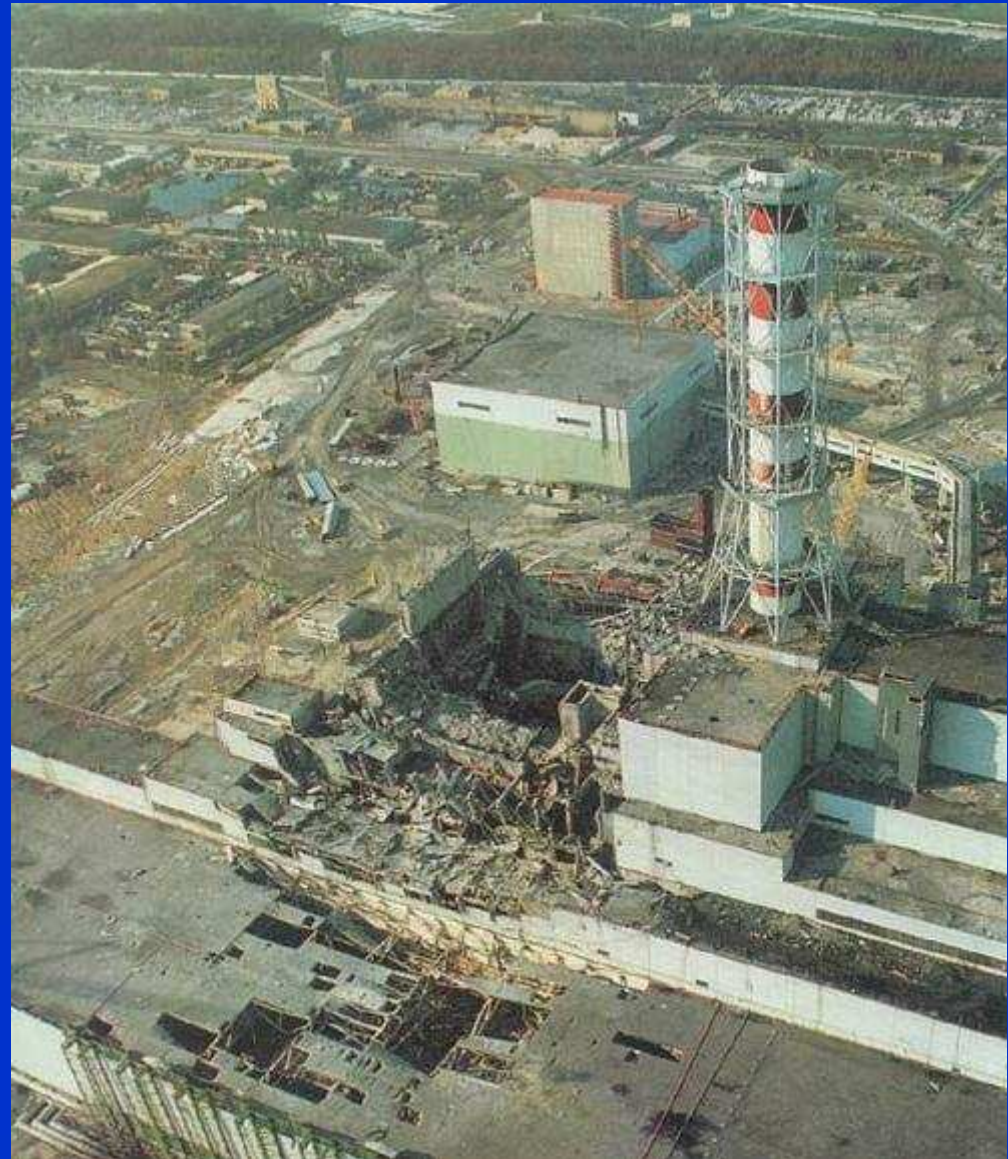
Podzemní vody cca 186 mil. m³ v cenomanském a 80 mil. m³ v turomském horizontu jsou kontaminovány po chemické těžbě uranu. Do podzemí bylo během těžby vtlačeno 4 100 kt H₂SO₄ (z toho 80 % zreagovalo s horninou a 800 kt je zde ve formě volné H₂SO₄), dále 312 kt HNO₃, 112 kt NH₃, 26 kt HF a 1,5 kt HCl. Sanace je řešena řízeným čerpáním a čištěním vod na stanici likvidace kyselých roztoků a neutralizační dekontaminační stanici.





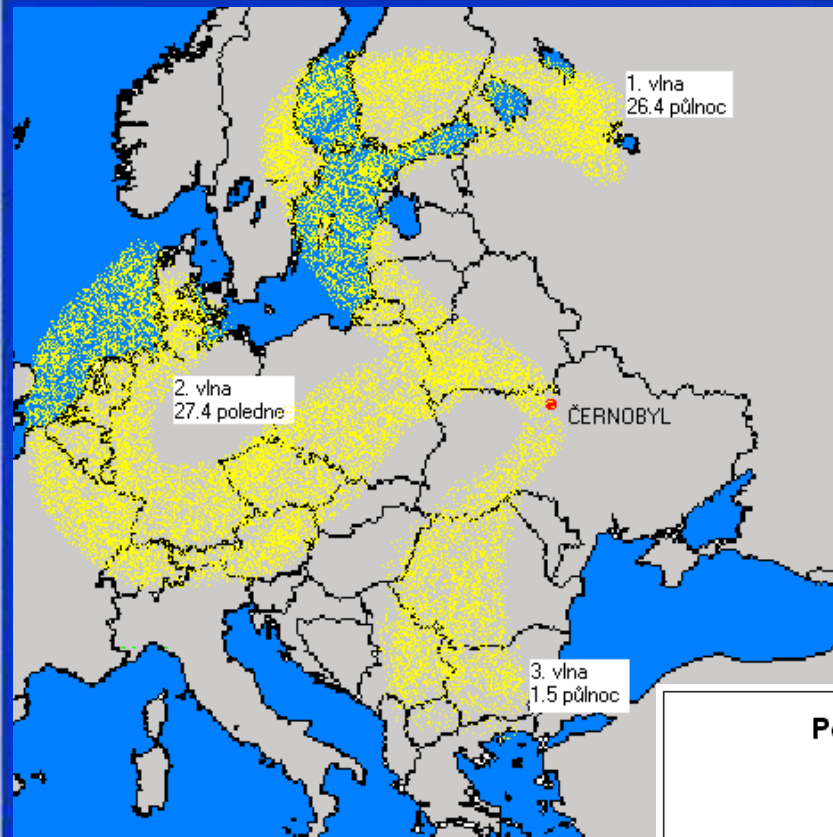
ČERNOBYL

26. dubna 1986



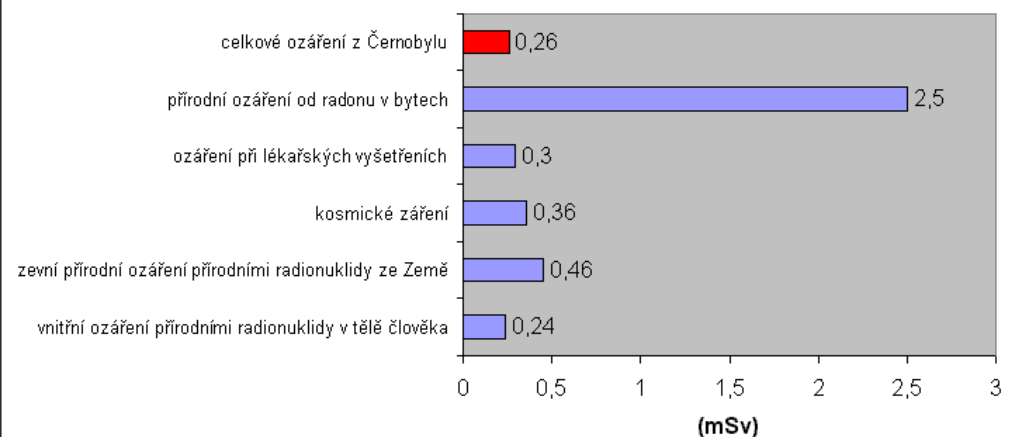


ČERNOBYL



Odhaduje se, že až 25 milionů Curie uniklo do ovzduší zvláště v podobě radioaktivních izotopů jódu a cesia a nakonec skončilo v potravinách, zvláště v mléku, masu a zelenině.

Podíl ozáření průměrného obyvatele ČR v roce 1986





DALŠÍ JADERNÉ PRŮŠVIHY BÝVALÉ SSSR



Semipalatinsk – leží ve východním Kazachstánu. Sloužil jako hlavní **jaderná střelnice** Sovětského svazu. Odhaduje se, že zde v letech 1945-1989 bylo provedeno **475** nadzemních i podzemních jaderných explozí. Studie OSN připravená v rámci UNDP odhaduje, že zasaženo bylo více než **1 200 000 lidí**.

Tomsk-7 – leží na západní Sibiři. Probíhá zde přepracování vyhořelého jaderného paliva a separace plutonia. Poslední velká nehoda se zde odehrála v roce 1993, kdy **exploze** zničila část továrny a **rozmetala** do okolí radioaktivní **uran a plutonium**. Kontaminováno bylo **200 km²**. Radioaktivní odpady z továren v komplexu Tomsk-7 jsou vypouštěny v blízkosti osídlených oblastí. Rusko zde uvažuje o vybudování další továrny, která by zvýšila kapacity na přepracování vyhořelého paliva výhledově dováženého z jiných evropských zemí.

Majak – leží na jihovýchodním Urale. Je hlavní továrnou na výrobu plutonia a jaderných zbraní. Řada nehod i bezohledné znečišťování životního prostředí vedly k vážnému ozáření asi **270 000 obyvatel**. Majak je považován za jednu z nejnebezpečnějších a nejspinavějších jaderných továren na světě. V budoucnu má sehrát důležitou roli při ukládání a přepracování jaderných odpadů, které se Rusko chystá dovážet na své území ze zahraničí.



Jaslovské Bohunice

22. února 1977

Jde o havárii klasifikovanou podle MAE 4 stupněm INES. Členové obsluhy bez přerušení provozu reaktoru měnili palivové články a ve spěchu do reaktoru spustili i článek ucpaný těsnícím silikagelem. Chladicí plyn jím proto nemohl proudit a palivový článek se začal tavit. Protavila se i stěna kanálku, ve kterém byl článek zasunut, a nastal únik radioaktivní vody. Její nedostatek způsobil, že se začaly tavit další palivové články. Nakonec se jich roztavila asi čtvrtina





Three Mile Island, USA

28. března 1979

Předpokládá se, že bylo do atmosféry vypuštěno cca 2,5 miliónu curie radioaktivního plynu.





Tokai-mura, Japan

30. září 1999

Podle oficiální zprávy se spustila řetězová reakce při přesunu tekuté kyseliny dusičné s 19 % obohaceným uranem do precipitačního kontejneru. Nedodržení pracovních postupů zapříčinilo, že byli dva dělníci ozáření dávkou cca 8 Sv, tedy potenciálně smrtící dávkou, třetí dělník byl ozářen také těžce a dalších 21 osob lehce.





RADIOFYTOREMEDIACE

Praktické aplikace



RADIONUKLIDY

Průměrné pozadí je okolo 0.05 Bq/g DW

Desetkrát vyšší aktivity než pozadí

	Specifická aktivita [Ci/g]	Množství radionuklidu
^{60}Co	$1.131 \times 10^{+03}$	11.9 fg
^{90}Sr	$1.364 \times 10^{+02}$	99.1 fg
^{125}I	$1.737 \times 10^{+04}$	0.8 fg
^{137}Cs	$8.698 \times 10^{+01}$	0.2 pg
^{226}Ra	9.887×10^{-01}	13.7 pg
^{238}U	3.362×10^{-07}	40.2 μg





VÝCHOZÍ PODMÍNKY

Fytoremediace

X

Radiofytořremediace

- množství kovu v g/kg půdy
- toxické pro rostliny
- jiné kontaminanty
- problém s pH

- množství RN v 10^{-6} g/kg půdy
- toxické pro rostliny ?
- jiné kontaminanty
- problém s pH





POTŘEBNÉ ROSTLINY

Fytoremediace

X

Radiofytořremediace

- vysoká akumulační kapacita
- relativní rezistence vůči kovům
- vysoký nárůst biomasy
- **“PASIVNÍ” příjem dostatečný**

- vysoká akumulační kapacita není potřebná
- rezistence vůči kovům ??
- vysoký nárůst biomasy ??
- **“AKTIVNÍ” příjem nezbytný !!**





JADERNÁ ELEKTRÁRNA TEMELÍN





VYBRANÁ TESTOVACÍ MÍSTA





VYBRANÁ TESTOVACÍ MÍSTA - VÝSLEDKY

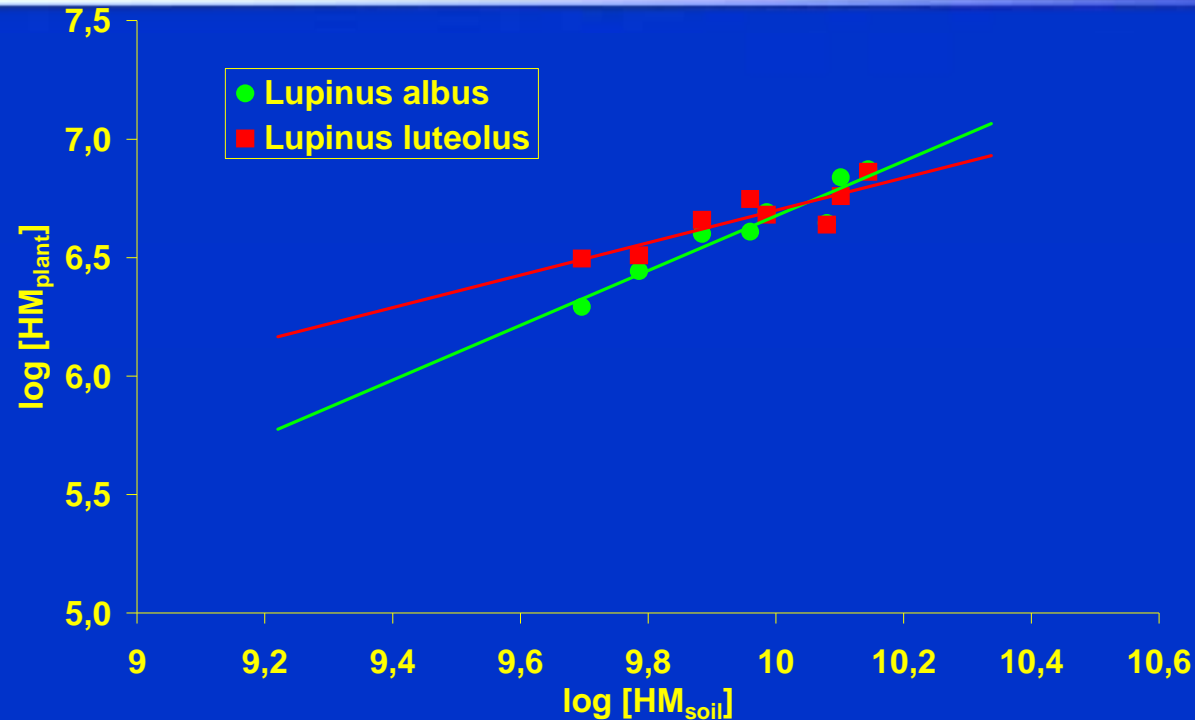


Tested locality	2001	2002	2003	2004
Záluží	88	42	44	86
Sedlec	93	77	74	97
Chvaletice	77	89	52	91
Dříteň	79	98	79	57
Býšov	81	93	46	64
Hněvkovice	96	nd	89	56
Temelín	47	71	84	113



SOIL – PLANT TRANSFER ^{226}Ra

<http://www.phytodec.nl>



Log-log linear relationship is represented by the following formula:

$$\log[^{226}\text{Ra}]_{\text{Lupinus albus}} = - 4,8736 + 1,155 \log[^{226}\text{Ra}]_{\text{soil}}$$
$$R^2 = 0,9065$$

$$\log[^{226}\text{Ra}]_{\text{Lupinus luteolus}} = - 0.1351 + 0,6835 * \log[^{226}\text{Ra}]_{\text{soil}}$$
$$R^2 = 0,7546$$

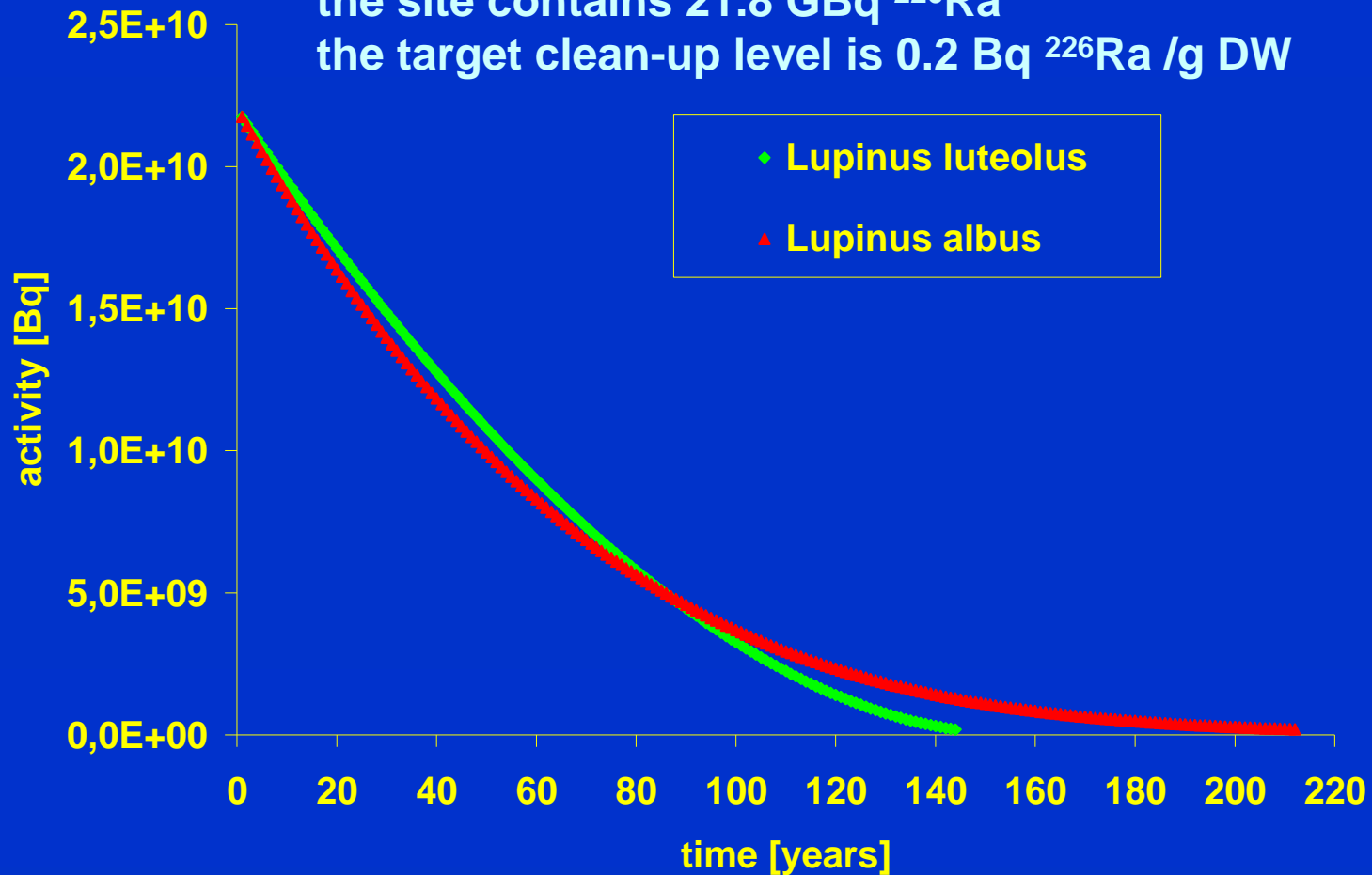




PHYTOEXTRACTION DURATION

Model conditions:

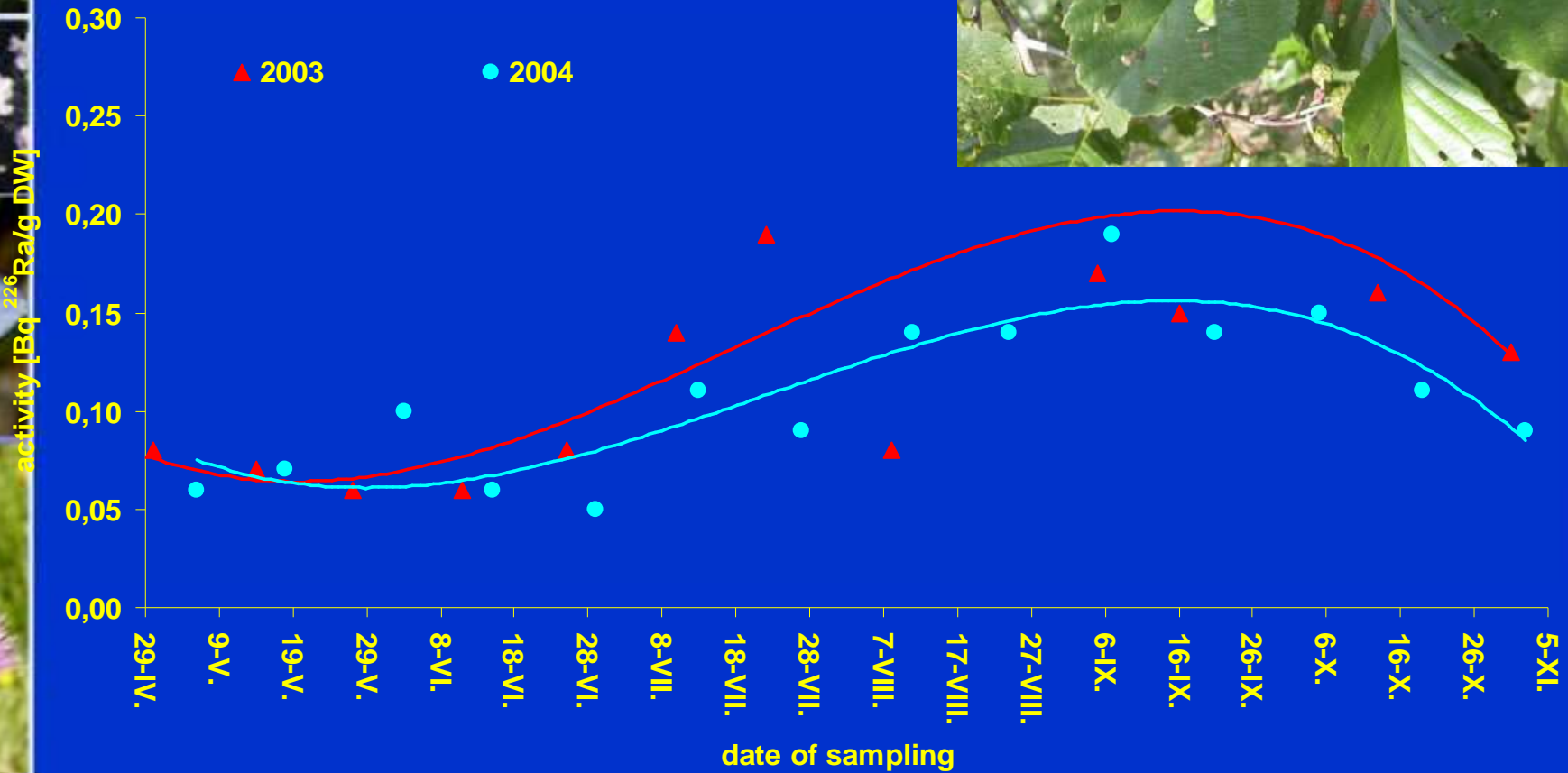
activity of soil in Mydlovary = 21.75 Bq ^{226}Ra /g DW
amount of polluted soil = 1000 ton
annual production of *Lupinus* sp. = 10 ton
the site contains 21.8 GBq ^{226}Ra
the target clean-up level is 0.2 Bq ^{226}Ra /g DW





TRANSFER OF RADIONUCLIDES

Alnus glutinosa - leaves



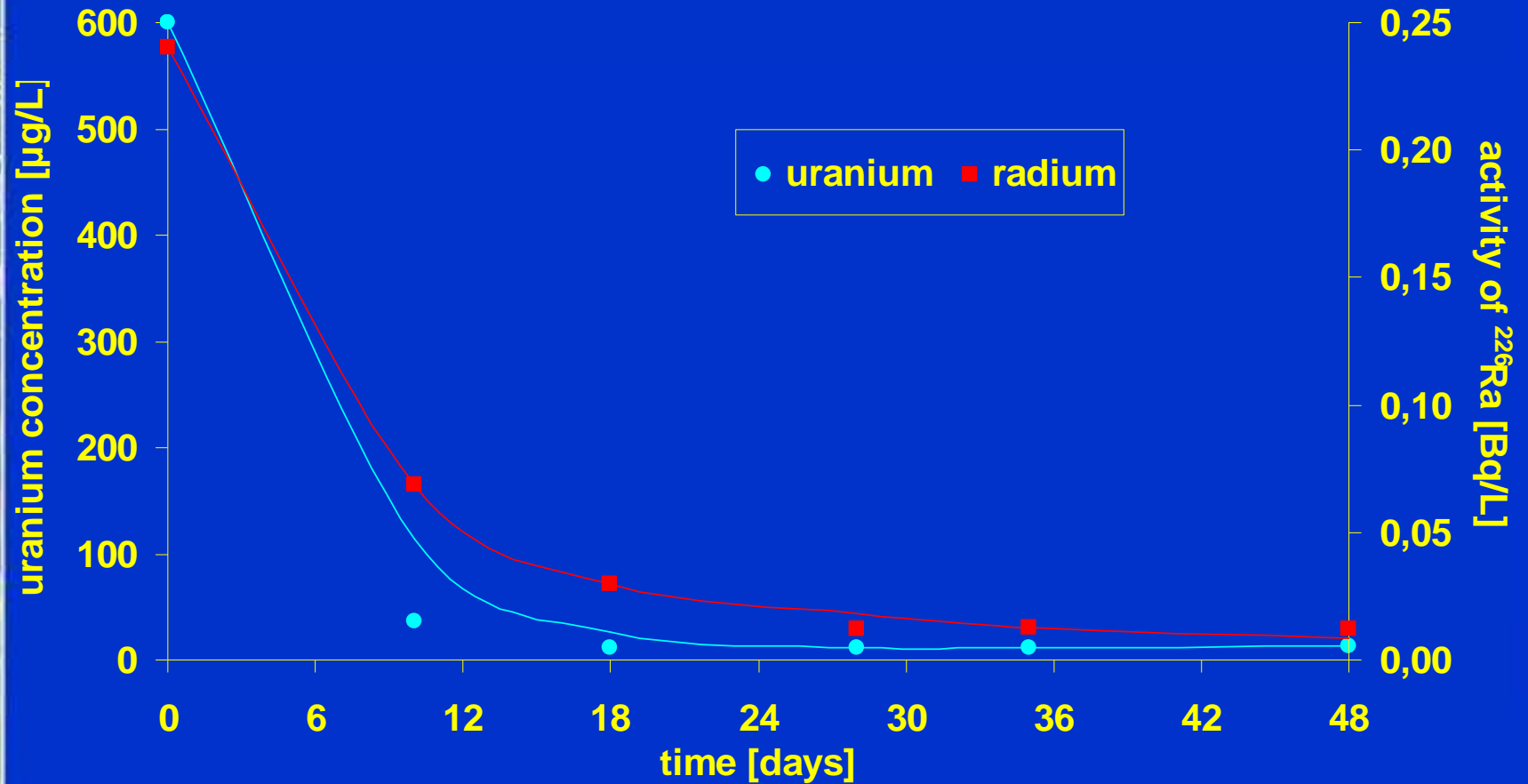


SMALL SCALE CONSTRUCTED WETLAND





ACCUMULATION OF URANIUM AND ^{226}Ra





ACCUMULATION OF URANIUM IN PLANTS

Total 765 mg of U in drenage water

		biomass [kg]	concentration [mg/kg]	amount of U [mg]
<i>Phragmites australis</i>	upper parts	0.36	1.1	0.396
	roots + rhizome	1.33	4.1	5.453
<i>Typha latifolia</i>	upper parts	0.24	0.6	0.144
	roots + rhizome	0.54	9.0	4.860
total		2.47		10.853

Total 694 mg of U in sludge (98.5 %)



LOKALIZACE URANU V KŘENI

