



ARSENICPLATFORM

HUSRB/1002/121/075



Prisustvo arsena, prirodnih organskih materija i amonijaka u vodi za piće – zdravstveni aspekti

*Arzén, természetes szerves anyag tartalom az
ivóvízben- egészségügyi aspektusok*

Dr Jasmina Agbaba

*Prirodno-matematički fakultet u Novom Sadu
Departman za hemiju, biohemiju i zaštitu životne sredine*



Projekat sufinansira
Evropska unija

Kikinda, 23-24.02.2012.

- Snabdevanje stanovništva higijenski ispravnom vodom za piće jedan je od osnovnih preduslova dobrog zdravlja, a pravo na vodu za piće jedno od osnovnih ljudskih prava.

A lakosság vízellátása higiéniasan megfelelő ivóvízzel a jó egészség alapfeltétele, a tiszta ivóvíz alapjoga minden embernek.

- Kvalitet usluge vodosnabdevanja od vitalnog je značaja, ne samo zato što se na ovaj način potrošačima obezbeđuje voda neophodna za život, već istovremeno može doći i do neželjene distribucije štetnih i opasnih materija, kao i mikroorganizama.



Upravljanje rizikom *Kockázatkezelési*

Sveobuhvatna procena rizika
Átfogó kockázatfelmérés

Procena rizika po zdravlje od
štetnih i opasnih hemijskih materija
Az egészségre ártalmas és veszélyes vegyi
Anyagok kockázatának felmérése

Definisanje preporučenih
graničnih vrednosti
A javasolt határértékek
meghatározza

Preduslov za efikasnije i kvalitetno vodosnabdevanje
od izvora do potrošača

Efektiv és minőséges vizellátás előfeltételei a forrástól a felhasználóiig ³

- Hemijske zagađujuće materije u vodi za piće često se dele i na osnovu kriterijuma za utvrđivanje prioriteta za standarde javnog zdravlja, koji su bazirani na većoj toksičnosti i/ili frekvenciji pojavljivanja u vodi za piće.



Podela neorganskih zagađujućih materija u vodi za piće s aspekta toksičnosti i frekvencije pojavljivanja

Szervetlen ivővízben előforduló szennyező anyagok felosztása toxicitásuk és jelenlétéük gyakorisága alapján

Tip-csoport	Karakteristike-Tulajdonságok
A	Supstance neposredno ispitane od strane zdravstvenih institucija s obzirom na njihovu poznatu ili potencijalnu toksičnost i njihovo očekivano prisustvo u vodi za piće odn., frekvenciju pojavljivanja
B	Supstance koje su temeljno istraživane od strane zdravstvenih institucija, ali se veoma retko javljaju u vodi za piće, a i kada se očekuje njihova pojava na slavinama potrošača, njihovoj toksičnosti se poklanja ograničena pažnja.
C	Supstance koje mogu biti prisutne u visokim koncentracijama u vodi za piće, ali su zdravstveno bezbedne u količini u kojoj se očekuju ili je pak njihova pojava retka i ekstremno ograničena kada se vodi računa o njihovoj toksičnosti
D	Supstance koje imaju visoku verovatnoću pojavljivanja u niskim koncentracijama u sirovoj vodi i vodi za piće, ali pri datim koncentracijama nisu toksične

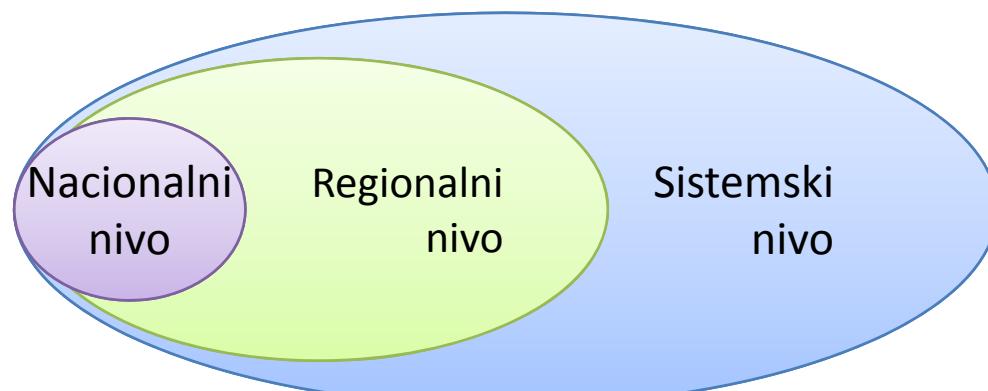
Samo nekoliko hemijski zagađujućih materija je pokazalo veće efekte na zdravlje, kao posledica izlaganja preko vode za piće:

Néhány kémiai szennyező gyakorol jelentősebb hatást az egészségre, az ivóvízzel történő fogyaztás miatt:

- *fluoridi, arsen i nitrati (upotreba mineralnih đubriva)*
- *olovo (kućne instalacije)*
- *selen i uran (izloženost u nekim oblastima)*
- *gvožđe i mangan (organoleptička svojstva vode)*



Treba da budu uzeti u obzir pri postavljanju **prioriteta**.



ARSEN ARZÉN

- 52. mesto po rasprostranjenosti među elementima u stenama Zemljine kore

Előfordulása szerint arzén a földkéreg kőzetéiben megtalálható 52. leggyakoribb elem

- Kontaminacija arsenom u prirodnim vodama je široko rasprostranjeni problem - globalni izazov za naučnike.

Arzénnal történő szennyeződés a természetes vizekben széleskörű probléma-globális feladat a tudósok (kutatók) számára

Minerali arsena Arzén ásvanyai

- prirodni procesi rastvaranja (*természetes oldódás folyamatai*)
- biološka aktivnost (*biológiai aktivitás*)
- erozioni procesi (*erózió*)

Površinske vode Felületi vizek

Podzemne vode Talajvizek

As – javlja se u neorganskoj i organskoj formi u različitim oksidacionim stanjima (-3, 0, +3, +5).

As – *szervetlen és szerves formában fordul elő különböző oxidációs állapotban (-3, 0, +3, +5) .*

Valentno stanje i oblici arsena u vodi zavise od više faktora kao što su:

- *redoks potencijal*
redox potenciál
- *pH vode*
víz pH
- *sadržaj organskih materija*
szervesanyag tartalom
- *biološka aktivnost biológiai aktivitás*
- adsorpcija-desorpcija
- *jonska imena*
- *karakteristike samog akvifera ...*



Narandžasta boja potiče od precipitata gvožđe oksihidroksida koji nastaje prilikom izlivanja podzemne vode u reku. Voda sadrži visoku koncentraciju gvožđa, arsena i mangana.



Pojedine komponente i oblici arsena u vodi za piće i hrani

Arzén különböző formái megtalálhatók ivóvizben és élelmiszerekben

Naziv -név	Skraćenica	Hem. formula –kémiai formula
Arsenitna kiselina	As(III)	H_3AsO_3
Arsenatna kiselina	As(V)	H_3AsO_4
Oksitioarsenatna kiselina		$\text{H}_3\text{AsO}_3\text{S}$
Monometilarsenatna kiselina	MMA ^V	$\text{CH}_3\text{AsO}(\text{OH})_2$
Monometilarsenitna kiselina	MMA ^{III}	$\text{CH}_3\text{As}(\text{OH})_2[\text{CH}_3\text{AsO}]_n$
Dimetilarsenatna kiselina	DMA ^V	$(\text{CH}_3)_2\text{AsO}(\text{OH})$
Dimetilarsenitna kiselina	DMA ^{III}	$(\text{CH}_3)_2\text{AsOH}[(\text{CH}_3)_2\text{As}]_2\text{O}$
Trimetilarsin	TMA	$(\text{CH}_3)_3\text{As}$
Trimetilarsin oksid	TMAO	$(\text{CH}_3)_3\text{AsO}$
Tetrametilarsonijum jon	Me_4As^+	$(\text{CH}_3)_4\text{As}^+$
Arsenoholin	AsC	$(\text{CH}_3)_3\text{As}^+\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$
Arsenobetain	AsB	$(\text{CH}_3)_3\text{As}^+\text{CH}_2\text{COO}^-$

- Veća biodostupnost
- Brža ekskrecija iz organizma
- Manja toksičnost

*Paracelzus
(1493-1541.)*

*“Šta je otrov?
Sve je otrov i
ništa ne postoji
što nije otrov.*

*Samo doza
određuje da li će
nešto da bude
otrov ili ne.”*

- Toksičnost neke supstance može se definisati kao sposobnost date supstance da prouzrokuje oštećenje na živom organizmu.

*Valamely anyag toxicitása az anyag azon képessége
amellyel a szervezetet képes károsítani*

- Najznačajniji faktor koji definiše toksičnost određene supstance - doza (ukupna količina hemijske supstance koja u određenom vremenu dospeva u organizam).

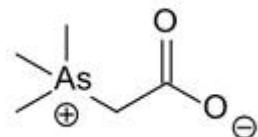
*A legfontosabb tényező mely a toxicitást meghatározza a
dózis.*

Za određivanje stepena toksičnosti neophodno je raspolagati informacijama o:

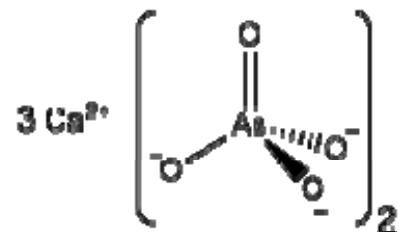
- količini supstance koja se unosi u organizam (*anyag mennyisége*),
- putevima unošenja (*bevitel módja*),
- vrsti oštećenja koje izaziva u organizmu (*a károsítás tipusa*) i
- vremenu koje je potrebno da dođe do oštećenja (*idő*).

Na osnovu sprovedenih testova toksičnosti utvrđene su vrednosti za letalne doze (LD_{50}) različitih oblika arsena koje prouzrokuju smrtnost 50% ispitivane populacije test organizama jednokratno izloženih datoј dozi:

Letális dózis(LD_{50}) az arzén különböző formáira meghatározott, és az az arzénmennyiségeg (az As különböző formáira) mely egyszeri adagolással a kutatott teszt szervezetek 50%-ánál okoz halált



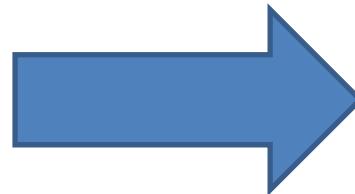
Jedinjenje arsena	Oralna vrednost LD_{50} (mg/kg telesne težine)
Natrijum-arsenit	15-40
Arsen(III)-oksid	34
Kalcijum-arsenat	20-800
Arsenobetain	>10000



Smrtna doza arsena kod odraslih je 120-200 mg/kg, dok je kod dece svega 2 mg/kg.



**Preporučena vrednost
Javasolt érték**



**Maksimalno dozvoljena
koncentracija
Maximálisan megengedett
mennyiségek**

Druge relevantne informacije u
vezi sa zdravljem

*Az egészséggel kapcsolatos más
releváns információ*

Kliničke i epidemiološke studije

Klinikai és epidemológiai kutatások

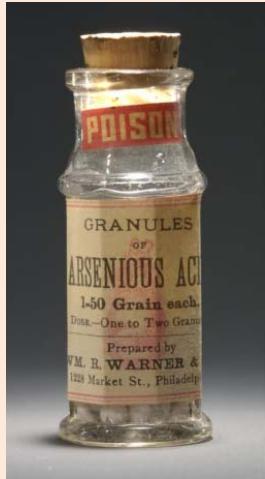
Toksikološke studije

Toxikológiai kutatások

Hemijske karakteristike

Kémiai tulajdonságok

- Dosadašnja eksperimentalna istraživanja na životinjama i epidemiološke studije na humanoj populaciji su dokazala toksična i kancerogena svojstva arsena.
Az arzén bizonyítottan toxikus és kancerogén.



- Prema klasifikaciji IARC neorganski trovalentni arsen je svrstan u **grupu I (dokazano kancerogen za čoveka)**, dok su petovalentni neorganski arsen i organski arsen, kao i njihova jedinjenja svrstani u toksične supstance.
IARC szerint 1 csoportba tartozó elem.
- Pri ograničenom broju *in vivo* i *in vitro* testova utvrđeno je i **mutagено dejstvo arsena.** (*mutagén*)

WHO(1993), EU Direktiva (1998), USEPA(2001):

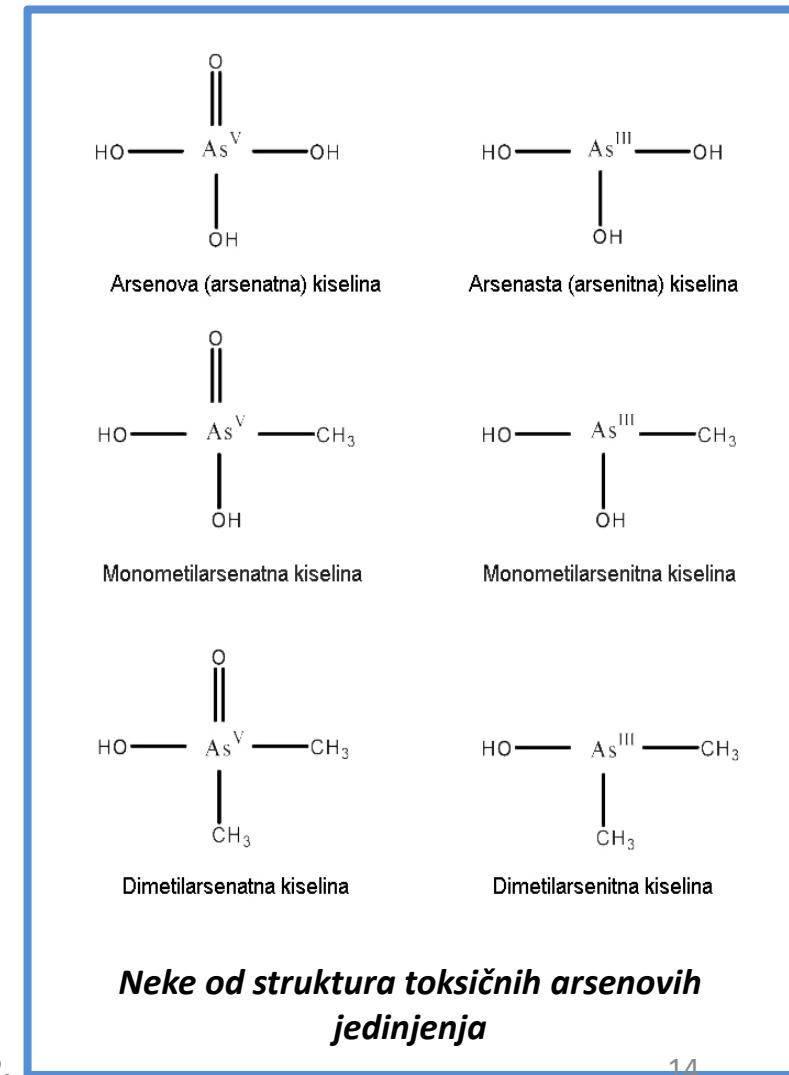
Maksimalno dozvoljena koncentracija - 10 µg As/l

Arzén maximális megengedett emnyisége - 10 µg As/l

As u vodi za piće - hronična ekspozicija

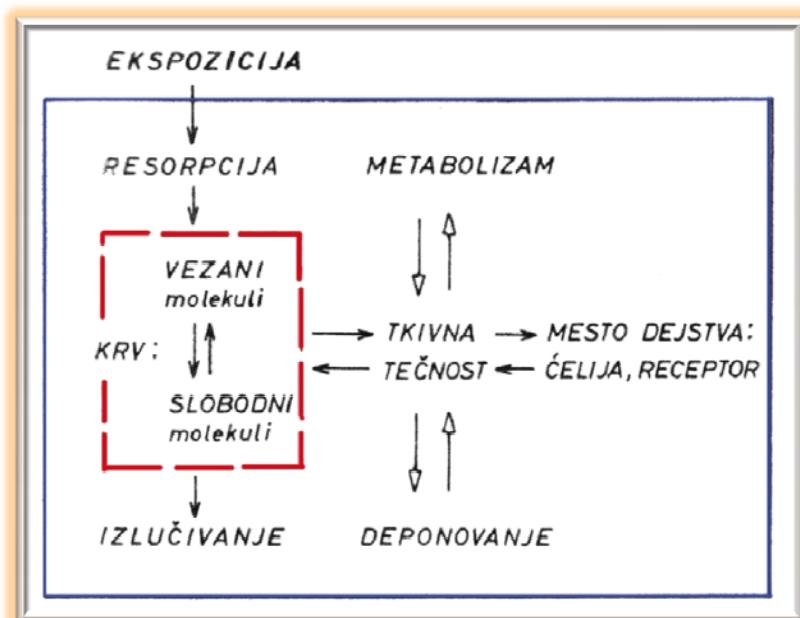
As az ivővízben-krókius expozíció

- Poznato je da arsen inhibira više od 200 enzima i utiče na multisistemske zdravstvene efekte putem interferencije enzimske funkcije i regulacije transkripcije.
Arzén több mint 200 enzimet inibál-gátol, mely kihat az enzimatikus funkciókra és a transzkripció szabályzása.
- Ciljni organi na kojima se prati izloženost ljudi arsenu su: koža, pluća, genitalni organi, bešika i organi čula vida.
Cél szervek, amelyeken nyomon követhető az arzénos expozíció : bőr, tüdő, nemi szervek, húgyhólyag, szem.



valentno stanje As → metabolizam → stepen toksičnosti As vegyértéke → metabolizmus → mérgezés mértéke

- Stepen i brzina usvajanja arsena od strane živih organizama zavisi od sadržaja fosfora, koji stupa u interakciju sa arsenom i učestvuje u kompeticiji za sorpciona mesta čime se smanjuje površina dostupna arsenu.
- Az arzén szervezetbe jutásának foka és sebessége a szerevezet foszfortartalmától függ.



- Neorganski arsen (As(V) i As(III)) se apsorbuje putem gastrointestinarnog trakta.

Tápcosztornán keresztüli felszívódás.

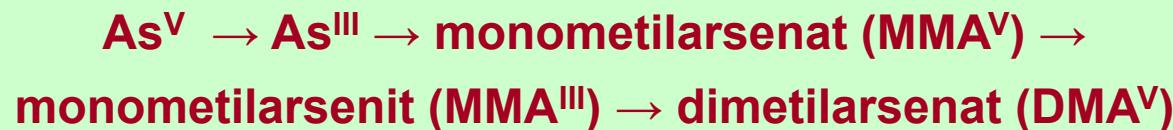
- Nakon unošenja u organizam putem vode za piće, arsen se brzo apsorbuje u crevnom traktu i krv ga raznosi po celom organizmu.

Az Arzén gyorsan felszívódik a bélcsatornán keresztül és a vér szállítja a szervezet minden részébe.

- Arsen se vrlo kratko zadržava u krvi
 - pogodan biološki indikator za intoksikaciju samo nekoliko dana nakon trovanja
 - pri hroničnom izlaganju određivanje koncentracije u krvi ne daje pouzdane rezultate.

Posle ingestije arsen podleže biotransformaciji putem dva tpa reakcija:

- 1) **oksidacija/redukcija** – konverzija arsenita u arsenat
oxidáció/redukció – arzenit arzenáttá konvertálása
- 1) **metilacija** – trovalentni oblici arsena se sekvencialno se metiluju do mono-, di- i trimetil produkata.
metilálás – a háromvegyértékű arzén szekvenciálisan (fokozatosan) metilálódik mono,-di és trimetil termékké.



Na ovaj način vrši se samo delimična detoksikacija neorganskog arsena.

Ezen módon a szervetlen arzén részleges detoxikációja történik csak

- **DMA^v** - primarno ekskretovan metabolit neorganskog arsena - manje akutne toksičnosti od neorganskog arsena.

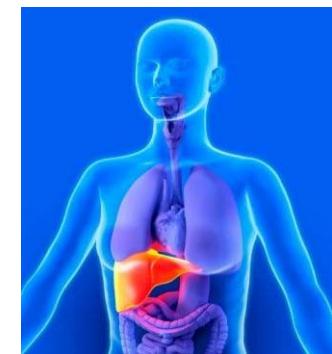
DMA^v – a szervetlen arzén elsődlegesen kiválasztott metabolitja-az akut toxicitása alacsonyabb mint a szervetlen arzéné.

- Male količine **neorganskog arsena** takođe se ekskretuju iz organizma, u neutralnom obliku.

A szervetlen arzén, kis mennyiségen semleges alakban választódik ki a szervezetből

- **Arsenit** (AsO_3^{3-}), dominantan je oblik u svim organima (jetri, bubrežima), (As(V) u znatno nižim koncentracijama).

Arzenit (AsO_3^{3-}), domináns forma minden szervben (As(V) sokkal alacsonyabb koncentrációjban).



Pitanja koja još čekaju odgovor... *Kérdések melyek még válaszra várnak...*

- Monometilarsenit (MMA^{III}) i dimetilarsenit (DMA^{III}) - intermedijeri u metabolizmu arsena ?

Monometilarzenit (MMA^{III}) i dimetilarzenit (DMA^{III}) – az arzénmetabolizmus intermediérjei ?

- Detektovano je njihovo prisustvo u urinu ljudi koji su hronično izloženi arsenu preko vode za piće.
- Odnos akutne toksičnosti neorganskog i organskog oblika arsena?
Az akkut toxicitás aránya szervetlen és szerves formában előforduló arzén tekintetében?
 - utvrđeno je da su ljudske ćelije osjetljivije na citotoksične efekte MMA^{III} nego na arsenat.
 - DMA^{III} je citotoksičan u istoj meri ili više od arsenata za više tipova humanih ćelija.

Veća akutna toksičnost metilovanog trovalentnog intermedijera arsena sugerise da metilovanje arsena nije zvaničan mehanizam detoksifikacije.

Mehanizam toksičnog dejstva *A toxikus hatás mechanizmusa*

Arsenat - As(V) može zameniti fosfat:

Arzenát - As(V) a foszfátot cserélheti:

- u mnogim biohemijskim reakcijama zbog sličnih struktura i karakteristika. *biokémiai reakciókban a szerkezeti hasonlóságuk miatt*
- u jednom koraku glikolitičkog puta u kome se fosfat vezuje enzimski za D-gliceraldehid-3-fosfat – nastaje nestabilan anhidrid koji hidrolizuje na arsenat i 3-fosfoglicerat. ATP se generiše tokom glikolize u prisustvu fosfata, ali ne u prisustvu arsenata. *glikolitikus folyamat bizonyos lépéseiben*
- na nivou mitohondrija, arsenoliza se može odvijati tokom oksidativne fosforilacije - arsenoliza umanjuje formiranje ATP zamenom fosfata arsenatom u enzimskim reakcijama. *mitokondriumok szintjén*

Mehanizam toksičnog dejstva

A toxikus hatás mechanizmusa

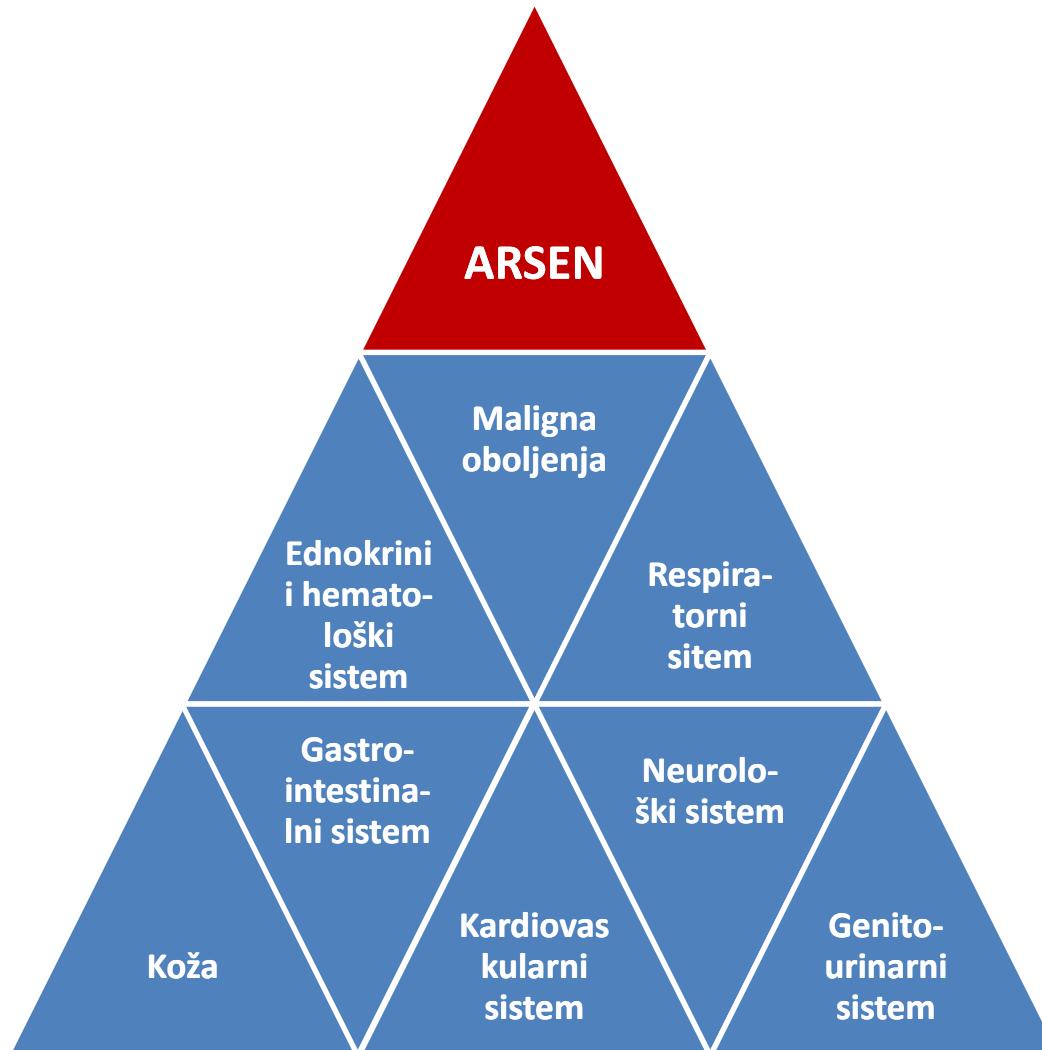
Arsenit - As(III)

Arzenit

- As(III), neorganski i organski (metilovani), vezuje se za sulfhidrilne funkcionalne grupe proteina i može voditi inhibiciji funkcija enzima (kao što je piruvat dehidrogenaza) i time važnih biohemijskih procesa. *enziminhibíció*
- Ovakav tip vezivanja za proteine izaziva njihovu koagulaciju, inhibira produkciju ATP-a odnosno, inhibira metabolizam, posebno respiraciju.
ATP inhibálás, metabolizmus inhibálás,légzés inhibálás
- Veze izmedju MMA^{III} i DMA^{III} i proteina nastaju češće nego u slučaju organskih petovalentnih formi.

Hronična toksičnost arsena

Az arzén krónikus toxicitása





Zdravstveni efekti As As egészségügyi hatásai

- ↳ anemija - *vérszegénység*
- ↳ gastrointestinalni problemi - *gyomor-bélrendszeri problémák*
- ↳ neuropatija-*neuropátia*
- ↳ opadanje kose-*hajhullás*
- ↳ periferna vaskularna oboljenja - "bolest crnih stopala"- *perifériás érbetegség - "fekete láb betegség"*
- ↳ "groznica crne kože" -keratoza i kvržice na dlanovima i tabanima - *bőrbetegség -keratosis és csomók a tenyéren és a talpon*
- ↳ kancer kože, pluća i unutrašnjih organa (mokraćne bešike, bubrega, jetre, limfnih čvorova, prostate) - *bőr, a tüdő és a belső szervekek daganatos megbetegedése (hólyag, vese, máj, nyirokcsomók, prosztata)*

Najčešći krajnji ishodi:
pojava tumora
pojava gangrene

Krónikus expozíció leggyakoribb eredmény a rák és üszkösödés-gangréna.

Epidemiološke studije - značajna korelacija između koncentracija arsena u vodi za piće i incidence kancera

Epidemológiai kutatások- jelenkőς korreláció az ivóvíz arzénmennyisége és rákos estek között

Procena rizika od smrti usled pojave raka (pluća i mokraćne bešike), a kao posledica konzumiranja vode za piće sa određenim sadržajem arsena:

Kockázatfelmérés a rák okozta halállal kapcsolatosan (tüdő és húgyhólyag), amely olyan ivóvíz használat következménye lehet, amely bizonyos arzéntartalommal is rendelkezik:

Sadržaj arsena u vodi (ppb)	Apsolutni, ukupni rizik od kancera pri prosečnim unosu 2 l vode dnevno
0,5	1 u 10.000
1,0	1 u 5.000
3,0	1 u 1.667
4,0	1 u 1.250
5,0	1 u 1.000
10,0	1 u 500
20,0	1 u 250
25,0	1 u 200
50,0	1 u 100

Ograničenja:

- Uvedena je prepostavka da postoji linearna korelacija dozadodgovor bez praga toksičnog dejstva.
- Nije eksplicitno računat rizik pri konzumiranju vode sa sadržajem arsena nižimm od 50 µg/l.

Izvor:

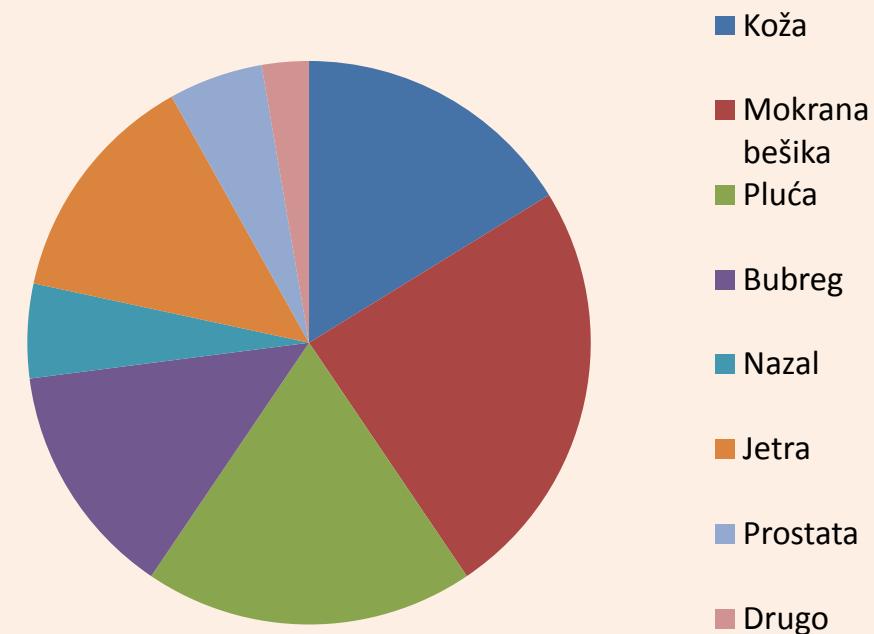
National Academy of Sciences (1999) Arsenic in Drinking Water. National Research Council. National Academy Press, Washington, D.C. Dostupno na: <http://www.nrdc.org/water/drinking/arsenic/aolinx.asp>.

Potencijalni mehanizam štetnog dejstva As i njegovih jedinjenja (humani kancerogeni I grupe) uključuje

- *genotoksičnost,*
- *DNK metilaciju,*
- *oksidativni stres,*
- *ćelijsku proliferaciju,*
- *ko-karcinogenezu i*
- *rast tumora.*

Krajnje tačke u kojima dolazi do pojave kancera i na osnovu kojih je moguće izvršiti kvantitativnu procenu rizika od pojave kancera usled ekspozicije arsenu ingestijom

Végső pontok ahol rákosodás jelentkezhet



Terapija u slučaju hronične toksičnosti arsena ...



- Hronična izloženost arsenu dovodi do ireverzibilnih oštećenja više vitalnih organa, a As je takođe i potvrđeni karcinogen.
Krónikus arzénexpozíció maradandó károsodást okoz több életfontosságú szervnél
- Uprkos magnitudi ove potencijalne toksičnosti, još uvek ne postoji efikasna terapija za ove bolesti, pacijenti jednom pogodjeni ne mogu se oporaviti čak i ako se izvrši remedijacija kontaminirane vode.
még mindig nem létezik hatásos terápia ezekre a betegségekre
- Terapija koje se danas primenju baziraju se na smanjenju sadržaja As akumuliranog u telu, čime se smanjuje i rizik od pojave raka.
- Međutim, njihova efikasnost još uvek nije potvrđena.

BOLJE SPREČITI, NEGO LEČITI!

Jobb megelőzni, mint gyógyítani !



**Hvala na pažnji!
Köszönöm a figyelmet!**

*Dobri susedi
zajedno stvaraju
budućnost*

