

The background features a white space with several blue circles of varying sizes and shades. Two thin blue lines intersect to form a large 'V' shape. One circle is at the top right, another smaller one is in the middle, and a large one is at the bottom right. The text is positioned on the left side of the page.

Rukovođenje rizikom u životnoj sredini

Arsen u pijaćoj vodi

Uvod

Arsen (As, latinski - *arsenium*) je metaloid Va, grupe. Ima četiri izotopa: 73, 74, 75 i 76, od kojih je postojan samo 75.

Zastupljen je u zemljinoj kori u količini od 2,5 ppm (engl. *parts per million*) u obliku nekoliko minerala od kojih je najrasprostranjeniji arsenopirit koji se često nalazi i u ležištima pirita.

Sigurno najpoznatije jedinjenje arsena je vrlo toksičan As_2O_3 . Netoksične soli arsen(V) su sastojci pesticida, kao i dodaci staklu dajući mu zelenkastu boju.

Nekoliko enzima koji su neophodni za život sadrže arsen. Arsen je jedan od mikroelemenata i njegova minimalna dnevna količina je veoma niska 0,04 miligrama.

Arsen poseduje dve alotropske modifikacije: prva modifikacija- alfa je krh metal, koji burno reaguje sa vodom. Druga modifikacija- beta je zlatne boje, mnogo manje reaktivna od alfa modifikacije. Čist arsen se dodaje nekim legurama čelika, a i dodaje se silicijumu u električnoj industriji.

Jedinjenja arsena obično se klasifikuju prema njihovoj hemijskoj konstituciji na trovalentne i petovalentne, na neorganske i organske.

Neorganska jedinjenja su vrlo otrovna za svaku živu ćeliju dok su organski, osim onih što lagano u telu oslobađaju neorganski arsen (npr. kakodilati), manje otrovni za čoveka, a vrlo otrovni za neke protozoe.

Misli se da su petovalentni manje otrovni od trovalentnih mada je za neke petovalentne spojeve utvrđeno da deluju tek pošto su redukovani na trovalentne.

Međutim, industrijsko-toksikološka važnost jedinjenja arsena je donekle određena i njihovim agregatnim stanjem pa prema izvoru industrijskih trovanja jedinjenja arsena možemo podeliti na čvrste, tečne i gasovite.

---- OSTATAK TEKSTA NIJE PRIKAZAN. CEO RAD MOŽETE PREUZETI NA SAJTU

WWW.MATURSKI.NET ----

[BESPLATNI GOTOVI SEMINARSKI, DIPLOMSKI I MATURSKI TEKST](#)

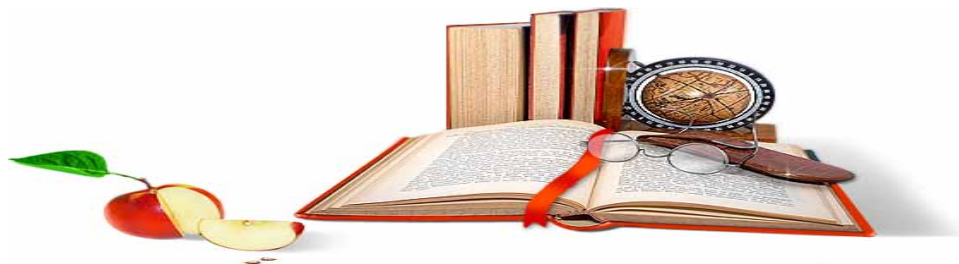
RAZMENA LINKOVA - RAZMENA RADOVA

RADOVI IZ SVIH OBLASTI, POWERPOINT PREZENTACIJE I DRUGI EDUKATIVNI MATERIJALI.

WWW.SEMINARSKIRAD.ORG

WWW.MAGISTARSKI.COM

WWW.MATURSKIRADOVI.NET



NA NAŠIM SAJTOVIMA MOŽETE PRONAĆI SVE, BILO DA JE TO [SEMINARSKI](#), [DIPLOMSKI](#) ILI [MATURSKI](#) RAD, POWERPOINT PREZENTACIJA I DRUGI EDUKATIVNI MATERIJAL. ZA RAZLIKU OD OSTALIH MI VAM PRUŽAMO DA POGLEDATE SVAKI RAD, NJEGOV SADRŽAJ I PRVE TRI STRANE TAKO DA MOŽETE TAČNO DA ODABERETE ONO ŠTO VAM U POTPUNOSTI ODGOVARA. U BAZI SE NALAZE [GOTOVI SEMINARSKI, DIPLOMSKI I MATURSKI RADOVI](#) KOJE MOŽETE SKINUTI I UZ NJIHOVU POMOĆ NAPRAVITI JEDINSTVEN I UNIKATAN RAD. AKO U [BAZI](#) NE NAĐETE RAD KOJI VAM JE POTREBAN, U SVAKOM MOMENTU MOŽETE NARUČITI DA VAM SE IZRADI NOVI, UNIKATAN SEMINARSKI ILI NEKI DRUGI RAD RAD NA LINKU [IZRADA RADOVA](#). PITANJA I ODGOVORE MOŽETE DOBITI NA NAŠEM [FORUMU](#) ILI NA

maturskiradovi.net@gmail.com