

[Akceptuje](#)

W ramach naszej witryny stosujemy pliki cookies w celu świadczenia państwu usług na najwyższym poziomie, w tym w sposób dostosowany do indywidualnych potrzeb. Korzystanie z witryny bez zmiany ustawień dotyczących cookies oznacza, że będą one zamieszczone w Państwa urządzeniu końcowym. Możecie Państwo dokonać w każdym czasie zmiany ustawień dotyczących cookies. Więcej szczegółów w naszej [Polityce Prywatności](#)

[Portal Informacje](#) [Katalog firm](#) [Praca](#) [Szkolenia](#) [Wydarzenia](#) [Porównania międzylaboratoryjne](#)
[Kontakt](#)



[Laboratoria](#)
[.net](#)
[Innowacje](#)
[Nauka](#)
[Technologie](#)

[Logowanie](#) [Rejestracja](#) [pl](#)

Newsletter

zapisz się



- [Nowe technologie](#)
- [Felieton](#)
- [Tygodnik "Nature"](#)
- [Edukacja](#)
- [Artykuły](#)
- [Przemysł](#)

[Strona główna](#) > [Artykuły](#)

Właściwości toksyczne i kancerogenne arsenu

Arsen (As) jest szeroko rozpowszechnionym w przyrodzie metaloidem, który występuje również w odmianie metalicznej. Spotkać go można w wielu znanych minerałach. Arsen należy do grupy V układu okresowego. W stanie wolnym występuje w dwóch odmianach alotropowych: szarej i żółtej (krystalicznej), mających zdolność łączenia się prawie ze wszystkimi metalami i niemetalami [6],[9]. W środowisku naturalnym arsen występować może w formie siarczków w rudach srebra, ołowiu, miedzi, niklu i żelaza. W śladowych ilościach spotykany jest również w glebie. Główną drogę krążenia arsenu w środowisku (w postaci arsenianów i arseninów) stanowi woda [9]. Przeprowadzone badania potwierdziły mutagenne działanie arsenu oraz jego właściwości rakotwórcze, spowodowane tzw.

nie w pełni rozwiniętymi procesami detoksykacyjnymi organizmu, deficytem żelaza i witaminy D oraz nie w pełni rozwiniętą barierą krew-mózg. Dlatego też produkty spożywcze przeznaczone dla niemowląt i małych dzieci objęte są szczególnym monitoringiem [1].

Źródła arsenu w przyrodzie

Arsen jest pierwiastkiem występującym w związkach organicznych i nieorganicznych, przy czym najczęściej spotykany jest na III i V stopniu utlenienia- występując wówczas w postaci siarczków i tlenków. Arsen w nieorganicznych związkach jest składnikiem skał, ziemi i osadów, z kolei jako arsen organiczny występuje w środowisku jako dimetylarsen, trimetylarsen. Związki arsenu uwalniane są do środowiska na skutek erupcji wulkanów, pożarów lasów, wietrzenia skał bogatych w te związki, a także w wyniku wypłukiwania ich ze skał i gleb do wód. Wykorzystanie związków arsenu w różnych dziedzinach życia wpływa na zwiększenie ich zawartości w produktach spożywczych i w wodzie pitnej.

« | **1** | [2](#) | [3](#) | [4](#) | [»](#)

<http://laboratoria.net/artukul/23216.html>

Informacje dnia: [Zdrowych i Pogodnych Świąt Bożego Narodzenia Zapraszamy na wyjątkową edycję Targów PCI Days 2025! Zawał już dawno przestał być chorobą mężczyzn Świąteczna apteczka Radioaktywny pluton się nie ukryje Złoty Medal Chemii przyznany po raz 14 Zdrowych i Pogodnych Świąt Bożego Narodzenia Zapraszamy na wyjątkową edycję Targów PCI Days 2025! Zawał już dawno przestał być chorobą mężczyzn Świąteczna apteczka Radioaktywny pluton się nie ukryje Złoty Medal Chemii przyznany po raz 14 Zdrowych i Pogodnych Świąt Bożego Narodzenia Zapraszamy na wyjątkową edycję Targów PCI Days 2025! Zawał już dawno przestał być chorobą mężczyzn Świąteczna apteczka Radioaktywny pluton się nie ukryje Złoty Medal Chemii przyznany po raz 14](#)

Partnerzy