

[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](#)

Rodnik tlenku azotu (II)

Streszczenie

Tlenek azotu pełni bardzo ważną rolę w ludzkim organizmie, dlatego bardzo ważne jest poznanie tej cząsteczki lepiej. Niniejsza publikacja opisuje historię odkrycia tej ważnej molekuly jak i jej właściwości chemiczne i biologiczne.

Słowa kluczowe tlenek azotu(II), rodnik tlenowy, RNS

Skróty

EDRF - czynnik rozszerzający naczynia (ang. endothelium-derived relaxing factor)

RNS - reaktywne formy azotu (ang. reactive nitrogen species)

Wprowadzenie

Reaktywne formy azotu (RNS) często zaliczane są do rodnikowych związków tlenu. Wyróżnia się w nich formy długożyjące ($T_{1/2} \approx 1s$; duży zasięg oddziaływań) i krótkożyjące ($T_{1/2} \ll 1s$; mały zasięg oddziaływań). Cząsteczka ta zawiera jeden niesparowany elektron, wykazując tym samym właściwości paramagnetyczne oraz dużą aktywnością chemiczną. Tlenek azotu(II) nie jest obdarzony ładunkiem.

Krótką historia

Tlenek azotu(II) został odkryty w 1977 przez F.Murad. Naukowiec ten wykazał, że nitrogliceryna (oraz podobne leki nasercowe) powoduje wytwarzanie się tlenku azotu, co z kolei prowadzi do powiększenia średnicy naczyń krwionośnych i większego przepływu krwi. W roku 1980 R.F.Furchgott stwierdził, że nieszkodzony śródbłonek naczyń krwionośnych uwalnia pod wpływem acetylocholino czynnik rozszerzający naczynia (endothelium-derived relaxing factor, EDRF). Dopiero w 1987 L.J. Ignarro zidentyfikował EDRF jako tlenek azotu(II) NO. Tlenek azotu został Cząsteczką roku 1992, a jego odkrycie zostało uznane za jedno z największych odkryć biologicznych XX wieku. Naukowcy, którzy tego dokonali dostali w 1998r. Nagrodę Nobla w dziedzinie medycyny.

Właściwości chemiczne

Cząsteczka tlenku azotu(II) - NO jest rodnikiem posiadającym jeden niesparowany elektron ($S=1/2$), dzięki czemu jest niezwykle reaktywna. Pomimo niesparowanego elektronu, połówkowej liczby spinowej i niezerowego momentu pędu, w stanie podstawowym nie jest to cząsteczka paramagnetyczna. Ta dwuatomowa cząsteczka posiada 15 elektronów o konfiguracji elektronowej $K2L5 - 2s2(\sigma) 2s2(\sigma^*) 2p4(\pi) 2p2(\sigma) 2p1(\pi^*)$. Niesparowany elektron zlokalizowany jest na antywiążącym orbitalu π^* . Gęstość elektronowa jest równomierna i posiada rotacyjną oś symetrii. Liczby kwantowe S (spinowy moment pędu) i L (orbitalny moment pędu) spełniają warunek $J=S+L$ i są dobrze zdefiniowane ($\Omega=\Lambda+\Sigma$). Wolny NO posiada $\Sigma = 1/2$ i $\Lambda=1$. W polu magnetycznym wektory magnetycznego momentu pędu NO ulegają uporządkowaniu. Część z nich ustawia się równolegle (zwrot zgodny ze zwrotem przyłożonego pola magnetycznego), a część antyrównolegle (zwroty przeciwne). Wektory magnetycznego momentu pędu NO ustawione równolegle mają niższą energię o 124.2cm^{-1} ($\sim 15\text{meV}$) [1]. Wyliczony współczynnik żyromagnetyczny $g = 0$ [2], stąd też brak paramagnetyczności gazowego NO. Jednak współczynnik żyromagnetyczny NO rozpuszczonego w roztworze w temperaturze pokojowej wynosi $g=4/5$ dla 70% cząsteczek, stąd też jego detekcja jest możliwa metodą EPR. Roztwór taki umieszczony w polu magnetycznym (9100 G) potraktowany falą o częstotliwości $\sim 10\text{GHz}$ (zakres X) daje sygnał EPR z efektem Zeemana - 9 linii o szerokości 250 G, jest to triplet tripletów (3:4:3). Rodnik ten często wchodzi w skład paramagnetycznych kompleksów metali tj. kobalt, żelazo.

Rodnik ten jest bardzo nie trwały ulega przekształceniu w azotyny:



W obecności anionów ponadtlenkowych może przekształcać się peroksyazotyn:



W powietrzu reaguje z tlenem, tworząc trujący tlenek azotu(IV) NO₂. NO jest gazem bezbarwnym, ale z wyraźną absorpcją przy $1878\text{cm}^{-1} = 0.233\text{eV}$ (zakres podczerwieni) [3]. Ta charakterystyczna absorpcja odpowiada długości fali $5,3 \mu\text{m}$ i jest używana do detekcji pikomolarnych stężeń gazowego

NO w próbkach biologicznych [4].
Ma działanie antyoksydacyjne gdyż, jest:

Zmiataczem wolnych rodników

Hamuje peroksydację lipidów



(7)



Związkami ochronnymi - reakcja nitrozylacji

tworzenie kompleksów z hemoglobina i mioglobina (Hb-NO) zapobiega patogennym reakcjom:



Zapobiega reakcji Fentona i Habera-Weissa przez nitrozylację żelaza

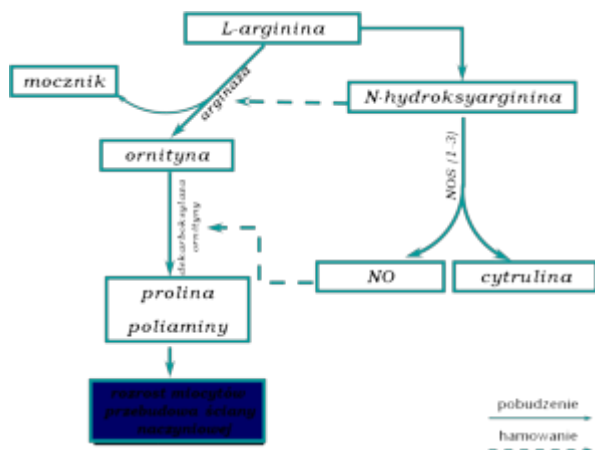
(Fe²⁺-NO)



Biochemia tlenu azotu(II)

Cząsteczka NO pełni ważną rolę w wielu procesach biologicznych u zwierząt i roślin [5]. Jest neuroprzekaźnikiem, czynnikiem rozkurczającym mięśnie gładkie naczyń krwionośnych, bierze udział w krzepnięciu krwi, uczestniczy w metabolizmie żelaza i warunkuje aktywność cytotoxyczną makrofagów oraz ich zdolność do niszczenia pasożytów [6,7].

Tlenek azotu jest produkowany w organizmie z L-argininy (Rys.1).



tlenek azotu(III) (N₂O₃), w którym jeden atom azotu jest na formalnym stopniu utlenienia +4 a drugi +2.

tlenek azotu(IV) (NO₂), ditlenek azotu (tworzy on również dimer - tetratlenek diazotu N₂O₄)

tlenek azotu(V) (N₂O₅), pentatlenek diazotu

tlenek azotu(VI) (NO₃), nietrwały gaz w kolorze niebieskim, jego rozkładowi termicznemu towarzyszy luminescencja; wykazuje własności utleniające, nie zawiera wiązania nadtlenkowego -O-O-

heksatlenek diazotu (N₂O₆), nietrwały związek z wiązaniem nadtlenkowym, O₂N-O-O-NO₂

Podsumowanie

Rodnik tlenku azotu ma specyficzne właściwości w stosunku do innych rodniczków. Ma ogromne znaczenie w fizjologii organizmów żywych. Nie tylko w regulacji skurczów naczyń krwionośnych, ale także w ochronie przeciw oksydacyjnej.

Autor: Karolina Wójciuk

Literatura:

- [1] Whittaker J. 1991. Molecular paramagnetic resonance of gas-phase nitric oxide. J. Chem. Edu. 68: 421-423
- [2] Jevons W. 1932. Band spectra of diatomic molecules. Cambridge University Press. London
- [3] Pope R., Wolf P. 2001. Rare gas pressure broadening of the NO fundamental vibrational band. J. Mol. Spectrosc. 208: 153-160
- [4] Danser H., Horstjann M., Suschek C., Hering P., Murtz M. 2004. Online monitoring of biogenic nitric oxide with a QC laser-based Faraday modulation technique. Appl. Phys. B. 78: 513-517
- [5] Monada S., Palmer R.M.J., Higgs E.A. 1991. Nitric oxide: physiology, pathophysiology and pharmacology. Pharmacol. Rev. 43: 109-142
- [6] Natan C.F., Hibbs Jr. J.B. 1991. Role of nitric oxide synthases in macrophages antimicrobial activity. Curr. Opin. Immunol. 3: 109-142
- [7] Richardson D.R., Ponka P. 1996. Effects of nitrogen monoxide on cellular iron metabolism. In Nitric Oxide Synthase: Characterization & Functional Analysis (Maines M.D., ed.) Academic Press, San Diego ss. 329-343
- [8] Lee M., Arosio P., Cozzi A., Chasteen N.D. 1997. Identification of the EPR-active iron-nitrosyl complexes in mammalian ferredoxin. Biochemistry 39: 3679-3687
- [9] Cairo G., Ronchi R., Recalcati S., Campanella A., Minotti G. 2002. Nitric oxide and peroxynitrite activate the iron regulatory protein-1 of J774A.1 macrophages by direct disassembly of the Fe-S cluster of cytoplasmic aconitase. Biochemistry 41: 7435-7442
- [10] Soum E., Brazzolotto X., Goussias C., Bouton C., Moulis J.-M., Mattioli T.A., Drapier J.-C. 2003. Peroxynitrate and nitric oxide differently target the iron-sulfur cluster and amino acid residues of human iron regulatory protein 1. Biochemistry 42: 7648-7654
- [11] Ignarro L.J. 1991. Heme-dependent activation of guanylate cyclase by nitric oxide: a novel signal transduction mechanism. Blood Vessels 28: 67-73
- [12] Griscavage J.M., Fukuto J.M., Komori Y., Ignarro L.J. 1994. Nitric oxide inhibits neuronal nitric oxide synthase by interacting with the heme prosthetic group. Role of tetrahydrobiopterin in modulating the inhibitory action of nitric oxide. J. Biol. Chem. 269:21644-21649

[ARTYKUŁ DO POBRANIA: Laboratoria.net - Rodnik tlenku azotu \(II\)](http://laboratoria.net/artukul/12930.html)

<http://laboratoria.net/artukul/12930.html>

Informacje dnia: [PCI Days 2025 - Targi dla Przemysłu Farmaceutycznego i Kosmetycznego](#) [Nie tylko szczepienia przeciw HPV ważne w prewencji raka szyjki macicy](#) [Jak skutecznie poradzić sobie z bezsennością](#) [Naukowcy stworzyli beton z dodatkiem wody słonej zamiast słodkiej](#) [Nie trzymajmy dzieci pod kloszem z tematem śmierci](#) [Dużo światła w nocy może prowadzić do przedwczesnej śmierci](#) [PCI Days 2025 - Targi dla Przemysłu Farmaceutycznego i Kosmetycznego](#) [Nie tylko szczepienia przeciw HPV ważne w prewencji raka szyjki macicy](#) [Jak skutecznie poradzić sobie z bezsennością](#) [Naukowcy stworzyli beton z dodatkiem wody słonej zamiast słodkiej](#) [Nie trzymajmy dzieci pod kloszem z tematem śmierci](#) [Dużo światła w nocy może prowadzić do przedwczesnej śmierci](#) [PCI Days 2025 - Targi dla Przemysłu Farmaceutycznego i Kosmetycznego](#) [Nie tylko szczepienia przeciw HPV ważne w prewencji raka szyjki macicy](#) [Jak skutecznie poradzić sobie z bezsennością](#) [Naukowcy stworzyli beton z dodatkiem wody słonej zamiast słodkiej](#) [Nie trzymajmy dzieci pod kloszem z tematem śmierci](#) [Dużo światła w nocy może prowadzić do przedwczesnej śmierci](#)

Partnerzy