

[Základní informace](#)

[Ohlašovací prahy pro úniky a přenosy pro ohlašování do IRZ/E-PRTR](#)

[H- a P-věty](#)

[Základní charakteristika](#)

[Použití](#)

[Zdroje úniků](#)

[Dopady na životní prostředí](#)

[Dopady na zdraví člověka, rizika](#)

[Celkové zhodnocení nebezpečnosti z hlediska životního prostředí](#)

[Způsoby zjišťování a měření](#)

[Další informace, zajímavosti](#)

[Informační zdroje](#)

[Vývoj ohlašovaného množství za posledních 5 let \(kg/rok\)](#)

[Vývoj počtu ohlašovatelů za posledních 5 let](#)

Základní informace

Pořadové číslo látky v IRZ/E-PRTR	64
Další názvy	p-nonylfenol; 4-nonylfenol; o-nonylfenol; 2-nonylfenol; nonylphenoxyethoxyethanol; alfa-(nonylfenyl)-omega-hydroxy-poly(oxy-1,2-ethandiyl); nonylphenyl polyethylene glycol ether; POE (15) nonylphenol; nonylfenol ethoxylát; Emulgen – 913; Synperonic NP 10; Synperonic NP 30; Nonidet P40 Solution; Tergitol NP-9; Tergitol NP-35; Tergitol NP-40; Chemax NP-30; Antarox BL 344; dowfax 9n ; igepal co-630; neutronyx 600; nonoxynol; solvafol 915; Imbentin-N/63; Synperonic NP 5; Agral 90 a další
Číslo CAS*	25154-52-3 (nonylfenol – směs isomerů)

	104-40-5 (4-nonylfenol) 136-83-4 (2-nonylfenol) 9016-45-9 (nonylfenol ethoxylát)949-13-3 (2-oktylfenol) 27193-28-8 (2-(1,1,3,3-tetramethylbutyl)-fenol) 140-66-9 ((4-(1,1,3,3-tetramethylbutyl)-fenol) 9002-93-1 (POE (10) oktylfenol, Triton X-100)
Chemický vzorec*	C ₁₅ H ₂₄ O (nonylfenol)

Ohlašovací prahy pro úniky a přenosy pro ohlašování do IRZ/E-PRTR

Úniky do ovzduší (kg/rok)	-
Úniky do vody (kg/rok)	1
Úniky do půdy (kg/rok)	1
Přenosy v odpadních vodách (kg/rok)	1
Přenosy v odpadech (kg/rok)	-
Rizikové složky životního prostředí	voda

H- a P-věty*

Číslo CAS 25154-52-3; Indexové číslo 601-053-00-8*

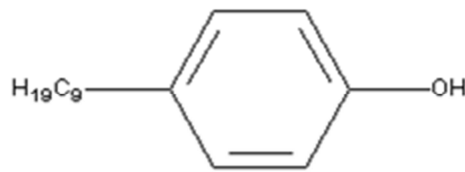
Standardní věty o nebezpečnosti	Pokyny pro bezpečné zacházení
H302 Zdraví škodlivý při požití H314 Způsobuje těžké poleptání kůže a poškození očí H361fd Podezření na poškození reprodukční schopnosti. Podezření na poškození plodu v těle matky H400 Vysoce toxický pro vodní organismy H410 Vysoce toxický pro vodní organismy, s dlouhodobými účinky	P260 Nevdechujte prach/dým/plyn/mlhu/páry/aerosoly. P264 Po manipulaci důkladně omyjte ... P270 Při používání tohoto výrobku nejezte, nepijte ani nekuřte. P301+P312 PŘI POŽITÍ: Necítíte-li se dobře, volejte TOXIKOLOGICKÉ INFORMAČNÍ STŘEDISKO/lékaře/... P330 Vypláchněte ústa. P280 Používejte ochranné rukavice/ochranný oděv/ochranné brýle/obličejový štít. P301+P330+P331 PŘI POŽITÍ: Vypláchněte ústa. NEVYVOLÁVEJTE zvracení. P303+P361+P353 PŘI STYKU S KŮŽÍ (nebo s vlasy): Veškeré kontaminované části oděvu

	<p>okamžitě svlékněte. Opláchněte kůži vodou/osprchujte.</p> <p>P363 Kontaminovaný oděv před opětovným použitím vyperte.</p> <p>P304+P340 PŘI VDECHNUTÍ: Přeneste osobu na čerstvý vzduch a ponechte ji v poloze usnadňující dýchání</p> <p>P310 Okamžitě volejte TOXIKOLOGICKÉ INFORMAČNÍ STŘEDISKO /lékaře/...</p> <p>P305+P351+P338 PŘI ZASAŽENÍ OČÍ: Několik minut opatrně vyplachujte vodou. Vyjměte kontaktní čočky, jsou-li nasazeny, a pokud je lze vyjmout snadno. Pokračujte ve vyplachování.</p> <p>P201 Před použitím si obzarejte speciální instrukce.</p> <p>P202 Nepoužívejte, dokud jste si nepřčetli všechny bezpečnostní pokyny a neporozuměli jim.</p> <p>P308+P313 PŘI expozici nebo podezření na ni: Vyhledejte lékařskou pomoc/ošetření.</p> <p>P273 Zabraňte uvolnění do životního prostředí.</p> <p>P391 Uniklý produkt seberte.</p>
--	--

* Indexové číslo, harmonizovaná klasifikace dle přílohy VI, nařízení (ES) č. 1272/2008, ve znění pozdějších předpisů.

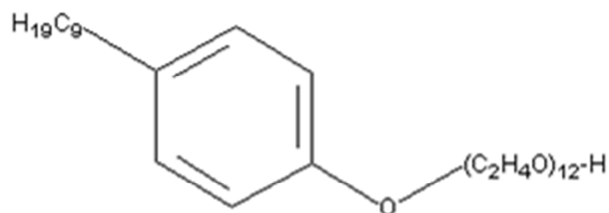
Základní charakteristika

Nonylfenol je organická sloučenina patřící do širší skupiny alkylfenolů. V nonylfenolech je na benzenové jádro napojen uhlovodíkový řetězec s devíti atomy uhlíku. Tento řetězec se může vyskytovat v poloze ortho (2), meta (3) a para (4), poloha para je nejčastější, poloha meta se vyskytuje nejméně často. Alkylový řetězec může být lineární nebo rozvětvený. Nonylfenol je obvykle dostupný jako směs isomerů. Za pokojové teploty je tato směs světle žlutá kapalina s bodem tání -10°C a bodem varu $295 - 320^{\circ}\text{C}$. Čisté isomery snadno krystalizují, např. para-n-nonylfenol je za normální teploty krystalická látka (bod tání $43 - 45^{\circ}\text{C}$). Nonylfenol je málo rozpustný ve vodě, v alkoholech se rozpouští. Rozpustnost mírně vzrůstá v silně alkalických roztocích. Jako příklad struktury nonylfenolu je na obrázku 1. znázorněna struktura 4-nonylfenolu.



Obrázek 1: Struktura 4-nonylfenolu

Nonylfenol ethoxyláty mají ve své molekule (oproti nonylfenolům) nahrazen vodík fenolické skupiny polyethoxylovaným řetězcem. Počet ethoxylových jednotek se obvykle pohybuje mezi 6 -12 (nejběžněji 9), může však dosahovat i 100, nebo je přítomna pouze skupina jediná. Tyto skupiny ovlivňují vlastnosti sloučeniny, např. přítomnost 9 ethoxylovaných jednotek snižuje bod varu na 94°C. Struktura nonylfenol ethoxylátu je uvedena na obrázku 2. Komerční přípravky obvykle obsahují spíše rozvětvené než lineární alkylové řetězce. Tyto přípravky jsou tvořeny směsí látek – uhlovodíkový řetězec může být tvořen různými isomery, stupeň oxyethylace také nemusí být jednotný. Přípravky mohou dokonce obsahovat zbytky původního nonylfenolu a polyethylenglykol.



Obrázek 2: Struktura POE(12) nonylfenol ethoxylátu

Použití

Nonylfenoly se nejvíce používají jako meziprodukt při výrobě nonylfenol ethoxylovaných povrchově aktivních látek, mohou se také používat jako změkčovače a antioxidanty plastů a pryže. Nonylfenol ethoxyláty patří mezi povrchově aktivní látky (snižují povrchové napětí vody). Používají se ve velkém množství (jen v USA bylo v roce 2004 použito 118 tisíc tun nonylfenol ethoxylátů). Používají se hlavně jako průmyslové detergenty (např. pro praní vlny, zpracování textilu, dřevoviny a papíru, přípravu nátěrů a pryskyřic nebo povrchovou úpravu kovů, při těžbě ropy a plynu a výrobě elektřiny). Další použití zahrnuje např. laboratorní detergenty, pesticidní přípravky nebo spermicidy (lubrikanty a antikoncepční prostředky). Nonylfenol ethoxyláty se vyskytují také v různých kapalných přípravcích pro čištění oděvů. Mohou být také složkou mazacích olejů a kosmetických přípravků (šampony, deodoranty, krémy, prostředky pro péči o vlasy atd.). Kanada a Evropská Unie použití nonylfenol ethoxylátů v detergentech zakázaly. V USA zákaz neplatí, nicméně některé podniky (např. P&G) je dobrovolně přestaly používat.

Nonylfenol ethoxyláty se používají v mnohem větším množství než ostatní alkylfenol ethoxyláty. Nonylfenol ethoxyláty tvoří 80 % trhu, zatímco oktylfenol ethoxyláty pouze 15 % a dinonylfenol- a dodecylfenol ethoxyláty představují každý asi 1 %.

Zdroje úniků

Nonylfenol se může uvolňovat do prostředí při výrobě a používání přípravků s jeho obsahem. V České republice však výroba nonylfenolu není realizována. Často se také nachází v odpadních vodách jako produkt rozkladu nonylfenol ethoxylátů.

Nonylfenol ethoxyláty se obdobně jako nonylfenoly dostávají do prostředí při procesech výroby a nakládání s nimi. Je možné jmenovat např. používání průmyslových detergentů a emulgátorů, pesticidních přípravků, mazacích olejů, nátěrů a pryskyřic, kosmetických přípravků, domácích detergentů a ostatních přípravků obsahujících nonylfenol ethoxyláty. Odhaduje se, že z nonylfenol ethoxylátů vypouštěných do splaškových stok 37 % dosáhne vodních ekosystémů v nezměněné podobě, 46 % se dostane do půdy a 17 % se rozloží.

Zdroje emisí můžeme shrnout následovně:

- výroba nonylfenolu;
- navazující chemický průmysl (výroba detergentů, plastů, antioxidantů, pryskyřic a barviv);
- používání mycích, odmašťovacích a čisticích prostředků s obsahem povrchově aktivních látek (zejména průmyslové přípravky);
- používání přípravků obsahujících nonylfenol ethoxyláty (pesticidní přípravky, pryskyřice a nátěry).

Dopady na životní prostředí

Nonylfenol ethoxyláty se v prostředí rozkládají špatně. Poměrně snadno sice ztrácejí ethoxylové skupiny pomocí činnosti bakterií a mikroorganismů a přestávají se tak chovat jako detergenty, tato skutečnost se nazývá primární degradabilita. Vznikají tak nonylfenoly, nonylfenoly s jednou ethoxyskupinou a nonylfenoxy karboxylové kyseliny. Tyto produkty rozkladu se již odbourávají obtížně a jsou navíc ještě toxičtější než původní látka. Nonylfenol vykazuje rovněž tendence k bioakumulaci ve vodních organismech a sorpci na sedimentech. Za aerobních podmínek dochází k biodegradaci na neškodné produkty během desítek dní (v závislosti na teplotě). V podmínkách anaerobních a zejména v sedimentech je biodegradace podstatně pomalejší, a proto můžeme sedimenty považovat za určité rezervoáry představující riziko pro životní prostředí do budoucna (například při změně podmínek). Nonylfenoxy karboxylové kyseliny naopak zůstávají v řekách a odpadních vodách. Kromě biodegradace může ve svrchních vrstvách vody docházet k fotolýze (rozklad za pomoci slunečního záření). V ovzduší se nonylfenol pravděpodobně rozkládá reakcí s atmosférickými radikály. Nonylfenol je toxický pro vodní organismy a ovlivňuje i jejich reprodukci. Při chronické expozici se snižuje růst řas a dalších vodních rostlin, u ryb dochází ke snížení tělesné hmotnosti a pomalejšímu dospívání. Patří mezi hormonální disruptory – může se vázat na receptory estrogenu. Ovlivňuje tak reprodukci ryb a způsobuje tzv. feminizaci (zvyšuje poměr počet samic/počet samců) a způsobuje i výskyt

hermafroditismu. Působí estrogenně i na suchozemské živočichy. Na dané téma byla publikována celá řada odborných prací, avšak jednotný názor na možné dopady na ekosystémy dosud vysloven nebyl. Je však zřejmé, že riziko vážných ohrožení hlavně vodních ekosystémů z tohoto důvodu existuje.

Dopady na zdraví člověka, rizika

Není k dispozici příliš mnoho údajů ohledně působení na lidské zdraví, proto většina informací vychází z výsledků studií na zvířatech. Nonylfenol a nonylfenol ethoxyláty mohou vstupovat do těla inhalačně, orálně nebo kontaktem s kůží. Vstřebávání z gastrointestinálního traktu je rychlé a 100%. Inhalační a dermální expozice nebyla dosud uspokojivě popsána, předpokládá se však rychlá inhalační adsorpce (75 %) a minimální adsorpce kůží. Požití může bezprostředně způsobit podráždění trávicího traktu s nevolností, zvracením a průjmem. Distribuce probíhá po celém těle, nejvyšší koncentrace se nacházejí v tucích. Akutní expozice vyvolává ztrátu tělesné hmotnosti, změny na játrech a krvácení. Dráždivě působí rovněž při nadýchání v podobě prachu či při potřísnění pokožky. Nonylfenol ethoxyláty jsou látky se silným odmašťovacím a dehydratačním účinkem, proto jsou nebezpečné a dráždivé zejména při potřísnění pokožky nebo vniknutí do oka.

Údaje z testů na zvířatech a in vitro studií naznačují, že nonylfenol má estrogenní účinky i na člověka (ovlivňuje reprodukci a dospívání). Ačkoli je zřejmé, že nonylfenol vykazuje určitý potenciál k ovlivňování funkcí estrogenu v organismu, výzkumné studie spíše naznačují, že považovat tuto vlastnost za zásadní a kritickou, by bylo nyní poněkud neadekvátní. Na dané téma probíhají další studie.

Schopnost nonylfenolů a nonylfenol ethoxylátů vyvolávat rakovinu nebyla hodnocena, v některých produktech (prostředcích osobní péče) se však může vyskytovat 1,4-dioxan, který karcinogenní je.

Celkové zhodnocení nebezpečnosti z hlediska životního prostředí

Riziko nonylfenolu (a nonylfenol ethoxylátů, jejichž rozkladem nonylfenol vzniká) spočívá v jeho pomalé biodegradaci a toxicitě pro vodní ekosystémy. Může se navíc vázat na receptory estrogenu a tím ovlivňovat reprodukci a dospívání organismů včetně člověka.

Způsoby zjišťování a měření

Emise nonylfenolu a nonylfenol ethoxylátů lze odhadnout z jejich množství ve spotřebovaných surovinách nebo přípravcích (lze zjistit např. z bezpečnostních listů). Z instrumentálních analýz je možné použít kapalinovou nebo plynovou chromatografii, vhodnými detektory jsou hmotnostní spektrometr nebo fluorescenční detektor. Vzorky je nutné předtím extrahovat vhodným rozpouštědlem, např. kontinuální extrakcí kapalina-kapalina nebo extrakcí pevnou fází. Pro stanovení nonylfenol ethoxylátů je možné použít i manuální metody, většinou se jedná o metody spektrofotometrické. Nejpoužívanějším stanovením je spektrofotometrické stanovení s tetrajodobismutitanem draselným, je však možné použít i jiná vybarvovací činidla, případně stanovovat koncentraci přímou spektrofotometrií v UV oblasti. Nevýhodou těchto metod je jejich neselektivnost – stejným způsobem reagují i jiné druhy povrchově aktivních látek, rušit mohou i další látky,

např. huminové. Stanovení je tudíž pouze orientační. Pozornost je nutné věnovat použitému standardu, protože odezva metody závisí na počtu ethoxylových jednotek v molekule nonylfenol ethoxylátu. Výsledky se proto uvádějí v mg.l^{-1} při standardu obsahujícím 10 ethoxylových jednotek jako tzv. BiAS (bismuth active substance).

Ohlašovací práh 1 kg si lze představit například jako vypouštěnou odpadní vodu z provozu, ve které je koncentrace nonylfenolu $0,1 \text{ mg.l}^{-1}$. Ohlašovací práh je překročen při vypuštění $10\,000 \text{ m}^3$ takové vody. Dalším příkladem může být čistící přípravek. Při používání přípravku obsahujícího například 5 % hm. nonylfenol ethoxylátů je ohlašovací práh pro emise a přenosy do vody dosažen při spotřebě 20 kg tohoto přípravku ročně.

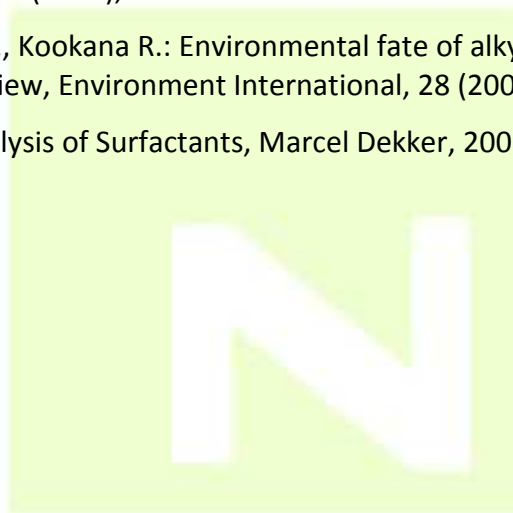
Další informace, zajímavosti

Jako náhrada nonylfenol ethoxylátů mohou sloužit alkohol ethoxyláty. Tyto povrchově aktivní látky jsou účinnými detergenty, ale jsou méně toxické než nonylfenol ethoxyláty. Navíc snáze biodegradují a meziprodukty rozkladu jsou méně toxické než původní molekula. O principu působení povrchově aktivních látek je pojednáno v kapitole věnované velmi podobným látkám – oktylfenolům a oktylfenol ethoxylátům. Informace tam uvedené platí i pro nonylfenol ethoxyláty.

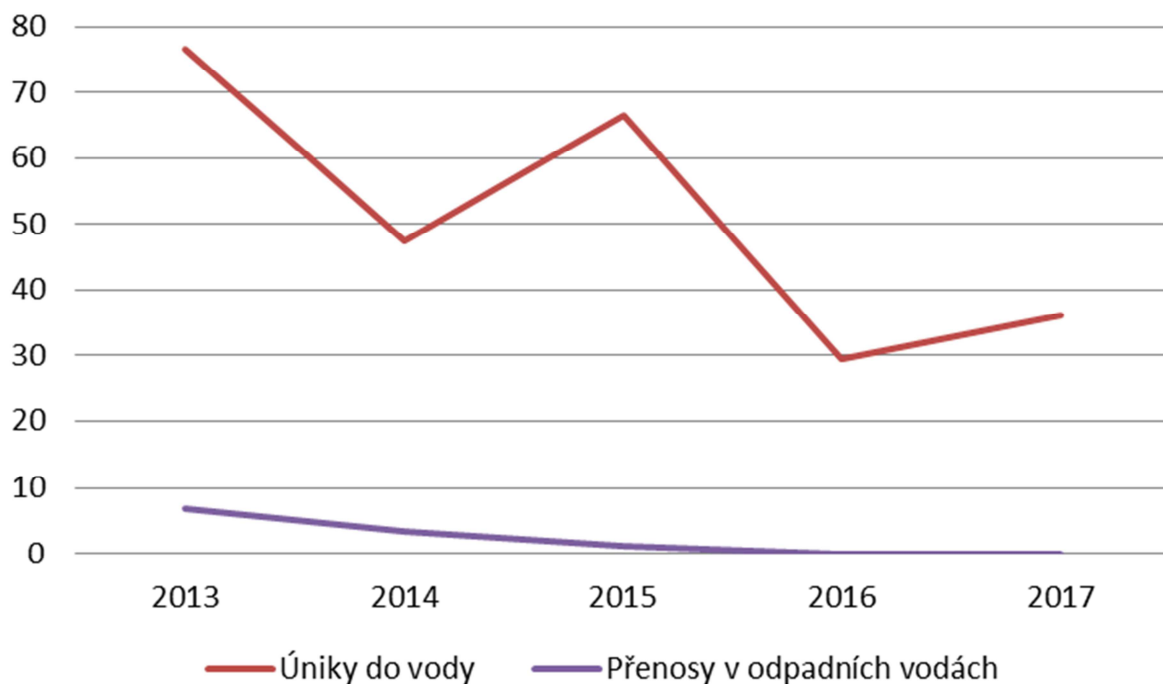
Informační zdroje

- Encyklopedie Wikipedia, <https://cs.wikipedia.org/wiki/Nonylfenol>
<https://en.wikipedia.org/wiki/Nonylphenol>
- Agency for Toxic Substances and Disease Registry, <https://www.atsdr.cdc.gov>
- Hazardous Substance Fact Sheets, State of New Jersey Department of Health, <http://www.state.nj.us/>
- Ekotoxikologická databáze, www.piskac.cz/ETD
- Environment Agency, <https://www.gov.uk/government/organisations/environment-agency>
- IPCS Intox Databank, <http://www.intox.org/shutdown.html>
- National Safety Council, <http://www.nsc.org/Pages/home-old.aspx>
- Scorecard, The Pollution Information Site, http://scorecard.goodguide.com/chemical-profiles/summary.tcl?edf_substance_id=+25154-52-3
- Toxicological Data Network, <https://toxnet.nlm.nih.gov/cgi-bin/sis/search2/f?./temp/~aXECut:3>
- Introduction to Hormone Disrupting Chemicals <http://website.lineone.net/~mwarhurst/apeintro.html>
- Světová zdravotnická organizace, www.who.int
- Pitter P.: Hydrochemie, Vydavatelství VŠCHT, 1999

- Servos M.R.: Review of the Aquatic Toxicity, Estrogenic Responses and bioaccumulation of Alkylphenols and Alkylphenol Polyethoxylates, Water Quality Research Canada, 34 (1999), 123-177
- Ying G., Williams B., Kookana R.: Environmental fate of alkylphenols and alkylphenol ethoxylates—a review, Environment International, 28 (2002), 215– 226
- Schmitt, T. M.: Analysis of Surfactants, Marcel Dekker, 2001



Vývoj ohlašovaného množství za posledních 5 let (kg/rok)



Vývoj počtu ohlašovatelů za posledních 5 let

