

Nonane (모든 이성질체 포함) (1)

연세대학교 보건대학원 / 김 치 년

Nonane (모든 이성질체 포함) 분자식 : C₉H₂₀
Nonane (모든 이성질체 포함) 구조식 : //\\\\\\\\\\\\\
TLV-TWA, 200ppm(1,050 mg/m³)

n-Nonane

CAS 번호 : 111-84-2

동의어 : nonane

구조식 : CH₃-(CH₂)₇-CH₃

Neononane

CAS 번호 : 3522-94-9

동의어 : Nononane; 2,2,5-Trimethyl hexane; 2,2,5-Trimethylhexane

구조식 : CH₃-C(CH₃)₂-CH₂-H₂-CH(CH₃)-CH₃

요 약

Nonane과 그 이성질체에 대한 직업적 노출 기준은 TLV-TWA 200 ppm(150 mg/m³)으로 권고하였다. 이 노출기준은 마취, 화학적 피부 염 그리고 호흡기계 자극 등을 포함한 중추신 경계통 장해의 발생 가능성을 최소화하기 위한 수준이다. Nonane 노출에 대한 동물 및 사람의 독성자료는 제한적이기 때문에 Octane의 독성자료를 근거로 하여 직업적 노출기준을 권고하였다(Octane에 대한 TLV 권고사항 참조). 현재 ‘피부’, ‘감작제’ 그리고 발암성에 대한 경고 주석과 단시간 노출기준(TLV-STEL)을 권고하기에는 유용한 자료가 충분하지 않다.

물리화학적 특성

Nonane은 가솔린과 유사한 냄새가 나는 무색의 액체로서 냄새 서한도는 47 ppm으로 보고 되었다^①. 물리화학적 성질은 다음과 같다^{②,3,4}.

- 분자량 : 128.6
- 비중 : n-nonane은 25°C일 때 0.72, neo-nonane은 25°C일 때 0.7174
- 어는 온도 : n-nonane은 -53.5°C, neononane은 -105.8°C
- 끓는 온도 : n-nonane은 150.8°C, neononane은 124°C
- 증기압 : n-nonane은 25°C일 때 4.45torr,

neononane은 21°C 일 때 12.9torr

- 인화 온도 : closed cup인 경우 n-nonane은 31°C, neononane은 12.8°C
- 폭발한계 : n-nonane인 경우 공기 부피비로 상한치는 2.9%, 하한치는 0.87%
- 용해도 : n-nonane인 경우 물에는 녹지 않으며 알콜과 에테르에는 용해가 잘 되며 아세톤과 벤젠에는 제한적으로 용해됨. neononan인 경우는 물에는 녹지 않으며 아세톤, 벤젠, 디에틸에테르, 에탄올에는 용해가 잘 됨

주요 용도

Nonane은 유기합성에서 종류의 추적제로 그리고 생물제거 세정제로 사용되고 있다. Nonane은 VM&P 나프타와 같은 석유제품과 인화용액, Stoddard 용매 그리고 가솔린의 주요 성분이다.

동물 실험

급성

n-Nonane에 대한 흰쥐 4시간-LC₅₀은 3,200 ppm이며⁽⁵⁾ 같은 방법의 실험에서 VM&P

나프타에 대한 4시간-LC₅₀은 3,400 ppm으로 평가되었다⁽⁶⁾. Carpenter 등⁽⁵⁾이 실험한 치사농도는 이전에 연구⁽⁷⁾된 생쥐에 대한 30분에서 60분간의 노출에 의한 LC₅₀인 13,500 ppm (옥탄)과 16,000 ppm(헵탄)보다는 낮은 수준이었다. Swann 등⁽⁸⁾의 실험에서 생쥐를 옥탄에 16,000 ppm 그리고 혼산에 48,000 ppm의 농도로 3분에서 5분간 흡입 노출시킨 경우 호흡기계 억제작용에 의하여 죽는다는 것을 발견하였다.

아만성

하루 6시간, 일주일에 5일을 65일간 흰쥐에게 노출시킨 결과 무관찰 작용량(no-observed-adverse-effect level, NOAEL)이 590 ppm이고⁽⁵⁾ VM&P 나프타의 아만성 흡입노출 무관찰 작용량(no-observed-adverse-effect level, NOAEL)은 560 ppm이다⁽⁶⁾.

만성

미국 국립연구위원회(U.S. National Research Council)⁽⁹⁾에서는 Nonane을 만성 독성자료가 없는 주요 환경오염 유기화합물질리스트 31종에 포함시켰다⁽¹⁰⁾. ↗

참고문헌

1. Amoore, J.E.; Hautala, E.: Odor as an Aid to Chemical Safety: Odor Thresholds Compared with Threshold Limit Values and Volatilities for 214 Industrial Chemicals in Air and Water Dilution. *J. Appl. Toxicol.* 3(6):272–290 (1983).
2. Cavender, F.: Aliphatic Hydrocarbons. In: *Patty's Industrial Hygiene and Toxicology*, 4rd Rev. ed., Vol. 22B, Toxicology, pp. 1221–1227; 1237–1238. G.D. Clayton et al., Eds. John Wiley & Sons, New York(1994).
3. Lide, D.R.; Frederikse, H.P.R. (Eds.): Nonane. In: *Handbook of Chemistry and Physics*, 77th ed. CRC Press, Boca Raton, FL (1996).
4. Verschueren, K.: *Handbook of Environmental Data on Organic Chemicals*, 3rd ed. In: *Comprehensive Chemical Contaminants Series CD-ROM*. Van Nostrand Reinhold, New York (1997).
5. Carpenter, C.P.; Geary, Jr., D.L.; Meyers, R.C.; et al.: Petroleum Hydrocarbon Toxicity Studies. XVII. Animal Response to n-Nonane Vapor. *Toxicol. Appl. Pharmacol.* 44:53–61 (1978).
6. Carpenter, C.P.; Kinkead, E.R.; Geary, Jr., D.L.; et al.: Petroleum Hydrocarbon Toxicity Studies. II. Animal and Human Response to Vapors of Varnish Makers' and Painters' Naphtha. *Toxicol. Appl. Pharmacol.* 32:263 –281 (1975).
7. Flury, F.; Zernik, F.: *Schadliche Gase*, pp. 257–264. J. Springer, Berlin (1931).
8. Swann, H.E.; Kwon, B.K.; Hogan, G.K.; Snellings, W.M.: Acute Inhalation Toxicology of Volatile Hydrocarbons. *Am. Ind. Hyg. Assoc. J.* 35:511–518(1974).
9. U.S. National Research Council: *Drinking Water and Health*, p. 799. Safe Drinking Water Committee, Assembly of Life Sciences, U.S. National Academy of Sciences, Washington, DC (1977).
10. Zeiger, E.; Anderson, B.; Haworth, S.; Mortelman, K.: *Salmonella Mutagenicity Tests V. Results from the Testing of 311 Chemicals*. *Environ. Molec. Mutagen.* 19 (Suppl 21):2–141 (1992).
11. von Oettingen, W.F.: *Toxicity and Potential Dangers of Aliphatic and Aromatic Hydrocarbons*. Public Health Bulletin No. 255. U.S. Public Health Service, Washington, DC (1940).
12. Soule, Jr., A.B.; Foley, J.C.: *Poisoning from Petroleum Distillates, the Hazards of Kerosene and Furniture Polish*. *J. Maine Med. Assoc.* 48:103–110 (1957).