

[프로필렌 글리콜]		
물리·화학적 특성 <sup>1)-10)</sup>		
폴리에스테르 화합물을 만드는 데 사용되며 제빙 용액의 베이스나 식품과 접촉할 수 있는 부동액으로 사용된다. 식용 색소 및 향료, 페인트 및 플라스틱 산업의 용제이다. 프로필렌 글리콜은 또한 소방 훈련 및 연극 제작에 사용되는 인공 연기 또는 안개를 만드는 데 사용된다.		
물질명	국문 : 프로필렌 글리콜 영문 : Propylene glycol 이명 : 1,2-프로판디올(1,2-PROPANEDIOL);	
관리정보	CAS No : 57-55-6	
성상	무색, 무취, 점성이 있는 액체	
분자식	C <sub>3</sub> H <sub>8</sub> O <sub>2</sub> (CH <sub>3</sub> CHOHCH <sub>2</sub> OH)	
분자량	76.09 g/mol	
끓는점	187.6℃	
녹는점	-60℃	
밀도	1.0361 g/cu cm at 20℃	
증기압	0.13 mmHg at 25℃	
pH (unitless)	6 - 8 (100 g/l, 20℃)	
용해도	100 mg/mL 이상 (70°F)	
상대증기밀도	1.03 (20℃, 상대 밀도)	
인화점	104℃ (Pensky-Martens closed cup)	
폭발성	Above 99℃ explosive vapor/air mixtures may be formed.	
독성 정보 <sup>10)-28)</sup>		
독성	종(species)	결과
급성 구강독성	Rat	LD <sub>50</sub> = 20 gm/kg
	Child	lowest published toxic dose = 79 gm/kg/56W
	Dog	LD <sub>50</sub> = 22 gm/kg
	Guinea pig	LD <sub>50</sub> = 18,350 mg/kg
	mouse	LD <sub>50</sub> = 20,300 mg/kg
	quail	LD <sub>50</sub> > 2,080 mg/kg
	rabbit	LD <sub>50</sub> = 18,500 mg/kg
급성 흡입독성	Rabbit	LD <sub>50</sub> > 2,000 mg/kg, > 44.9 gm/m <sup>3</sup> /4H
급성 피부독성	Rabbit	LC <sub>50</sub> > 317,042 mg/m <sup>3</sup> 2 hr ※출처 : ECHA LD <sub>50</sub> = 20,800 mg/kg
피부 자극	Child	중등도 반응 : 30%/96H-continuous
	human	경도의 반응 : 500 mg/7D, 여성에서 30%/96H open irritation test 중등도 반응 : 104 mg/3D
눈 자극	Rabbit	경도의 반응 : 100 mg, 500 mg/24H
반복선량 독성	inhalation/Dog	Lowest published toxic concentration = 5 gm/m <sup>3</sup> /36M/28D 적혈구 개수 변화
	inhalation/rat	Lowest published toxic concentration = 30 gm/m <sup>3</sup> /2H/28D 폐, 흉부 호흡기계 변화
	inhalation/rat	Lowest published toxic concentration = 2180 mg/m <sup>3</sup> /6H/90D 동물에서의 행동변화, 비장 무게 변화, 효소(dehydrogenase) 제한 및 유도등의 변화
	intravenous/woman	Lowest published toxic dose = 5,167 mg/kg/13D- continuous 대사 산증(Metabolic acidosis)
	oral/Dog	Lowest published toxic dose = 3,650 mg/kg/2Y 빈혈, 또는 용혈 반응
	oral/rat	Lowest published toxic dose = 84 mL/kg/30D 혈장 내 단백질, 빌리루빈 등의 변화

		백혈구 개수 변화 다양한 효소 효과의 변화
	oral/rat	Lowest published toxic dose = 88,269 mg/kg/30D 고혈당 Phosphatases, transaminases의 변화
	skin/human	Lowest published toxic dose = 4.5 mg/kg/3D- intermittent 자극 반응 유발
	skin/man	Lowest published toxic dose = 0.03 mL/kg/22D- intermittent 감작 반응 유발
발암성		OSHA에서는 list에 없다. Rat에서의 실험에서 경구 또는 피부에서의 실험, mice에서의 실험에서 발암성의 효과를 보기에는 부족하였다.
생식독성	mouse (11D pregnant)	Intraperitoneal 100 mg/kg, Post-implantation mortality
	mouse (15D pregnant)	Intraperitoneal 100 mg/kg, Fetotoxicity
발달독성		자료 없음
건강 영향 <sup>10)13)16)20)21)</sup>		
흡입 노출	목이 탐. 기침.	
경구 노출	구강독성 참조	
피부 노출	피부자극성	
눈 노출	안구 건조, 통증, 간지러움	
급성 영향	아이에서 79 gm/kg/56W를 경구로 복용하였을 때 EEG의 변화 및 전신 마취 증상이나 발작 증상이 발생하였다. 동물에서의 실험 결과는 독성 정보 내용 참고	
만성 영향	독성정보 내용의 반복 선량 독성 참고	
환경거동 (잔류성, 반감기 등)	잔류성 : 0.085 (Pow, 20.5℃) 농축성 : 0.09 BCF 생분해성 : 81.7 (%) 28 day (CO2 evolution)	
생물학적 모니터링 방법	자료없음	
노출 경로별 사고사례	자료없음	
안전 가이드 <sup>29)30)31)32)</sup>		
응급조치 요령	[눈에 들어갔을 때] 물질과 접촉 시 즉시 20분 이상 흐르는 물에 눈을 씻어내시오. 즉시 의료조치를 취하시오. [피부에 접촉했을 때] 물질과 접촉 시 즉시 20분 이상 흐르는 물에 피부를 씻어내시오. 오염된 옷과 신발을 제거하고 격리하시오. 재사용 전에는 옷과 신발을 완전히 씻어내시오. 즉시 의료조치를 취하시오. [흡입했을 때] 긴급 의료조치를 받으시오. 신선한 공기가 있는 곳으로 옮기시오. 호흡하지 않는 경우 인공호흡을 실시하시오. 호흡이 힘들 경우 산소를 공급하시오. [섭취했을 때] 의식이 없는 사람에게 입으로 아무것도 먹이지 마시오. 즉시 의료조치를 취하시오. [기타]	

	의료인력이 해당 물질에 대해 알고 보호조치를 취하도록 하시오. 아드레날린 제제를 투여하지 마시오.
취급 및 보관	<p>[취급]</p> <p>피해야 할 물질 및 조건에 유의하시오. 취급 후 철저히 씻으시오. 고온에 주의하시오. 물질 유출시 공기 중 산소 농도를 저하해서 밀폐된 장소에서 질식을 일으킬 수 있으므로 유출되지 않도록 주의하시오. 공기 중 고농도 상태에서 산소 결핍을 일으켜 의식상실 혹은 사망을 일으킬 위험이 있으므로 해당 장소에 들어가기 전 산소 농도를 점검하시오. 물질 유출시 액체가 빠르게 증발하면서 공기를 대체함에 따라 밀폐장소에서 있을 때 심각한 질식의 우려가 있으므로 유출되지 않도록 주의하시오. 물질 유출시 공기 중에서 이 가스의 유해 농도까지 매우 빨리 도달하므로 유출되지 않도록 주의하시오. 20℃에서 증발은 거의 일어나지 않으나, 뿌리면 공기 입자의 유해 농도까지 매우 빨리 도달할 수 있으므로 뿌리지 마시오(특히, 파우더의 경우). 해당 장소에 들어가기 전 산소 농도를 점검하시오. 분무하거나 뿌리는 경우 더 빠르게 증발하므로 분무하거나 뿌리지 마시오.</p> <p>[저장]</p> <p>밀폐하여 보관하시오. 서늘하고 건조한 장소에 저장하시오. 피해야 할 물질 및 조건에 유의하시오.</p>

[참고문헌]

- 1) CDC-ATSDR Toxic Substances Portal,
- 2) <https://wwwn.cdc.gov/TSP/substances/ToxSubstance.aspx?toxid=240>
- 3) CAMEO chemicals, <https://cameochemicals.noaa.gov/chemical/9030>
- 4) EPA DSSTox, <https://comptox.epa.gov/dashboard/DTXSID0021206>
- 5) Hazardous Substances Data Bank(HSDB),
- 5) <https://pubchem.ncbi.nlm.nih.gov/source/hsdb/174>
- 6) Lide, D.R. CRC Handbook of Chemistry and Physics 88TH Edition 2007-2008. CRC Press, Taylor & Francis, Boca Raton, FL 2007, p. 3-444.
- 7) Daubert, T.E., R.P. Danner. Physical and Thermodynamic Properties of Pure Chemicals Data Compilation. Washington, D.C.: Taylor and Francis, 1989.
- 8) Martin AE, Murphy FH; Glycols, Propylene Glycols. Kirk-Othmer Encyclopedia of Chemical Technology (1994). John Wiley & Sons, Inc. Online Posting Date: December 4, 2000.
- 9) National Toxicology Program, Institute of Environmental Health Sciences, National Institutes of Health (NTP). 1992. National Toxicology Program Chemical Repository Database. Research Triangle Park, North Carolina.
- 8) International Program on Chemical Safety/Commission of the European Communities; International Chemical Safety Card on Propylene glycol (July, 1997). Available from, as of January 4, 2010: <https://www.inchem.org/pages/icsc.html>
- 11) European Chemicals Agency (ECHA)
- 12) <https://echa.europa.eu/substance-information/-/substanceinfo/100.000.307>
- 13) Organization for Economic Cooperation and Development; Screening Information Data Set for 1,2-Dihydroxypropane (57-55-6) pp.3-4 (2001). Available from, as of December 31, 2009: <https://www.chem.unep.ch/irptc/sids/OECDsids/sidspub.html>
- 14) The National Institute for Occupational Safety and Health (NIOSH)
- 15) <https://www.cdc.gov/niosh-rtecs/TY1E8480.html>

- 16) Occupational Safety and Health Administration (OSHA)
- 17) <https://www.osha.gov/chemicaldata/882>
- 18) Food and Chemical Toxicology. (Pergamon Press Inc., Maxwell House, Fairview Park, Elmsford, NY 10523) V.20 1982.
- 19) Prehled Prumyslove Toxikologie; Organické Latky,“ Marhold, J., Prague, Czechoslovakia, Avicenum, 1986.
- 20) ILO International Chemical Safety Cards (ICSC) ,
- 21) [https://www.ilo.org/dyn/icsc/showcard.display?p\\_version=2&p\\_card\\_id=0321](https://www.ilo.org/dyn/icsc/showcard.display?p_version=2&p_card_id=0321)
- 22) Acta Pathologica et Microbiologica Scandinavica, Section A, Supplement. (Copenhagen, Denmark) No.210-274, 1970-81. For publisher information, see ACPADQ.
- 23) Food and Chemical Toxicology. (Pergamon Press Inc., Maxwell House, Fairview Park, Elmsford, NY 10523) V.20- 1982-.
- 24) Journal of Pediatrics., 93(515), 1978.
- 25) Kaibogaku Zasshi. Journal of Anatomy. (Nippon Kaibo Gakkai, c/o Tokyo Daigaku Igakubu, 7-3-1 Hongo, Bunkyo-ku, Tokyo 113, Japan) V.1- 1928-.
- 26) Pediatrics., 72(353), 1983 [PMID:6889040].
- 27) Federation Proceedings, Federation of American Societies for Experimental Biology., 6(342), 1947.
- 28) Toxicology and Applied Pharmacology., 45(362), 1978.
- 29) Journal of Industrial Hygiene and Toxicology., 21(173), 1939.
- 30) FAO Nutrition Meetings Report Series., 53A(491), 1974.
- 31) Raw Material Data Handbook, Vol.1: Organic Solvents, 1974., 1(101), 1974.
- 32) Ecotoxicology and Environmental Safety., 6(149), 1982.
- 33) Journal of Industrial Hygiene and Toxicology., 23(259), 1941.
- 34) Ellenhorn, M.J. and D.G. Barceloux. Medical Toxicology - Diagnosis and Treatment of Human Poisoning. New York, NY: Elsevier Science Publishing Co., Inc. 1988., p. 810.
- 35) Olson, K.R. (ed.) Poisoning & Drug Overdose. 3rd edition. Lange Medical Books/McGraw-Hill, New York, NY. 1999., p. 169.
- 36) Currance, P.L. Clements, B., Bronstein, A.C. (Eds.); Emergency Care For Hazardous Materials Exposure. 3Rd edition, Elsevier Mosby, St. Louis, MO 2005, p. 262-3.
- 37) KOSHA MSDS, <https://msds.kosha.or.kr/MSDSInfo/>