

KOSHA GUIDE

A - 77 - 2019

톨루엔-2,6-디이소시아네이트에 대한
작업환경측정 · 분석 기술지침

2019. 12.

한국산업안전보건공단

안전보건기술지침의 개요

- 작성자 : 한국산업안전보건공단 산업안전보건연구원 장재길
- 개정자 : 한국산업안전보건공단 산업안전보건연구원 직업환경연구실

- 제·개정 경과
 - 2013년 6월 산업위생분야 제정위원회 심의(제정)
 - 2015년 4월 산업위생분야 제정위원회 심의(개정, 법규개정조항 반영)
 - 2018년 10월 산업위생분야 제정위원회 심의(개정, 법규개정조항 반영)
 - 2019년 11월 산업위생분야 제정위원회 심의(개정, 법규개정조항 반영)

- 관련규격 및 자료
 - National Institute for Occupational Safety and Health, NIOSH Manual of Analytical methods (NMAM), 4th ed, www.cdc.gov/niosh/nmam
 - Occupational Safety and Health Administration (U.S.A), Sampling and Analytical method, www.osha.gov/dts/sltc/methods/index.html
 - Health and Safety Executive (U.K.), Methods for the Determination of Hazardous Substances (MDHS) guidance, www.hse.gov.uk/pubns/mdhs/
 - American Conference of Governmental Industrial Hygienists(ACGIH): Documentation of the Threshold Limit Values and Biological Exposure Indices, 7th Ed, 2019.

- 관련법규·규칙·고시 등
 - 산업안전보건법 시행규칙 제150조 (유해인자 허용기준)
 - 산업안전보건법 시행규칙 제193조 (작업환경측정 대상작업장 등)
 - 고용노동부 고시 제2017-27호 (작업환경측정 및 지정측정기관 평가 등에 관한 고시)
 - 고용노동부 고시 제2018-62호 (화학물질 및 물리적인자의 노출기준)

- 기술지침의 적용 및 문의
 - 이 기술지침에 대한 의견 또는 문의는 한국산업안전보건공단 홈페이지(www.kosha.or.kr)의 안전보건기술지침 소관분야별 문의처 안내를 참고하시기 바랍니다.
 - 동 지침 내에서 인용된 관련규격 및 자료, 법규 등에 관하여 최근 개정본이 있을 경우에는 해당 개정본의 내용을 참고하시기 바랍니다.

- 공표일자 : 2019년 12월 24일
- 제 정 자 : 한국산업안전보건공단 이사장

톨루엔-2,6-디이소시아네이트에 대한 작업환경측정 · 분석 기술지침

1. 목적

이 지침은 산업안전보건법 시행규칙 제150조(유해인자 허용기준)의 규정에 따른 허용기준 설정 대상 유해인자와 제193조(작업환경측정 대상 작업장 등)의 규정에 따른 작업환경측정 대상 유해인자 중 톨루엔-2,6-디이소시아네이트에 대한 측정 및 분석을 수행할 때 정확성 및 정밀성을 유지하기 위하여 필요한 제반 사항에 대하여 규정함을 목적으로 한다.

2. 적용범위

이 지침의 적용대상은 산업안전보건법 시행규칙에서 정한 허용기준 설정 대상 유해인자와 작업환경측정 대상 유해인자 중 톨루엔-2,6-디이소시아네이트의 측정, 분석 및 이와 관련된 사항에 한한다.

3. 용어의 정의

(1) 이 지침에서 사용하는 용어의 정의는 다음의 각 호와 같다.

- (가) “밀폐”라 함은 취급 또는 보관 상태에서 고형(固形)의 이물(異物)이 들어가지 않도록 한 상태를 말한다.
- (나) “밀봉”이라 함은 취급 또는 보관 상태에서 기체 또는 미생물이 침입할 염려가 없는 상태를 말한다.
- (다) 중량을 “정확하게 단다.”라 함은 지시된 수치의 중량을 그 자릿수까지 단다는 것을 의미한다.
- (라) “약”이란 그 무게 또는 부피에 대하여 $\pm 10\%$ 이상의 차가 있어서는 안 된다.
- (마) 시험조작 중 “즉시”라는 용어는 30초 이내에 표시된 조작을 하는 것을 말한다.
- (바) “검출한계”라 함은 주어진 분석절차에 따라 합리적인 확실성을 가지고 검출할 수 있는 가장 적은 농도나 양을 의미한다.

(사) “정량한계”라 함은 주어진 신뢰수준에서 정량할 수 있는 분석대상물질의 가장 최소의 양으로, 단지 검출이 아니라 정밀도를 가지고 정량할 수 있는 가장 낮은 농도를 말한다. 일반적으로 검출한계의 3배 수준을 의미한다.

(아) “회수율”이라 함은 채취한 유기화합물 등의 분석 값을 보정하는데 필요한 것으로, 시료채취 매체와 동일한 재질의 매체에 첨가된 양과 분석량의 비로 표현된 것을 말한다.

(2) 그 밖에 이 지침에서 사용하는 용어의 정의는 이 기준에서 특별히 규정하는 경우를 제외하고는 산업안전보건법, 같은 법 시행령, 시행규칙, 산업안전보건기준에 관한 규칙 및 작업환경측정 및 지정측정기관 평가 등에 관한 고시(고용노동부 고시 제2017-27호)에서 정하는 바에 따른다.

4. 일반사항

(1) 이 시험법에 필요한 어원, 분자식 및 화학명 등은 특별한 언급이 없는 한 () 내에 기재한다.

(2) 원자량은 국제순수 및 응용화학협회(IUPAC)에서 제정한 원자량 표에 따른다. 분자량은 소수점 이하 제 2단위까지 하고 제 3단위에서 반올림한다.

(3) 이 시험법에 규정한 방법이 분석화학적으로 반드시 최고의 정밀도와 정확도를 갖는다고는 할 수 없으며 이 시험방법 이외의 방법이라도 동등 이상의 정확도와 정밀도가 있다고 인정될 때에는 그 방법을 사용할 수 있다.

(4) 이 시험방법에 표시한 사항 중 회수율, 검출한계 등은 각조의 조건으로 시험하였을 때 얻을 수 있는 값을 참고하도록 표시한 것이므로 실제로는 그 값이 분석조건에 따라 달라질 수 있다.

(5) 시료의 시험, 바탕시험 및 표준액에 대한 일련의 동일시험을 행할 때 사용하는 시약 또는 시액은 동일 롯트(LOT)로 조제된 것을 사용한다.

(6) 이 시험법에 사용하는 유효숫자는 따로 규정이 없는 한 한국산업규격 KS Q 5002 (데이터의 통계적 해석방법)에 따른다.

(7) 이 시험법에 규정하지 않는 사항에 대해서는 일반적인 화학적 상식에 따르되 이 시험법에 기재한 방법 중 세부조작은 시험의 본질에 영향을 미치지 않는 범위 내에서 시험자가 적당히 변경 조절할 수 있다.

(8) 단위 및 기호 : 길이, 넓이, 부피, 농도, 압력 또는 무게를 나타내는 단위 및 기호는 아래 표에 따른다. 여기에 표시되어 있지 않은 단위는 한국산업규격 KS A ISO 80000-1(양 및 단위-제1부: 일반사항)에 따른다.

종류	단위	기호	종류	단위	기호
길이	미터	m	농도	몰농도	M
	센티미터	cm		노르말농도	N
	밀리미터	mm		밀리그램/리터	mg/L
	마이크로미터	μm		마이크로그램/밀리리터	μg/mL
	나노미터	nm		퍼센트	%
압력	기압	atm	부피	세제곱미터	m ³
	수은주밀리미터	mmHg		세제곱센티미터	cm ³
	수주밀리미터	mmH ₂ O		세제곱밀리미터	mm ³
넓이	제곱미터	m ²	무게	킬로그램	kg
	제곱센티미터	cm ²		그램	g
	제곱밀리미터	mm ²		밀리그램	mg
				마이크로그램	μg
용량	리터	L			
	밀리리터	mL			
	마이크로리터	μL			

(9) 온도

(가) 온도의 표시는 켈시우스(Celsius) 법에 따라 아라비아숫자 오른쪽에 °C를 붙인다. 절대온도는 K로 표시하고 절대온도 0 K는 -273°C로 한다.

(나) 상온은 15~25°C, 실온은 1~35°C, 미온은 30~40°C로 한다. 냉소는 따로 규정이 없는 한 15°C이하의 곳을 뜻한다.

(10) 농도

(가) 액체 단위부피중의 성분질량 또는 기체 단위부피중의 성분질량을 표시할 때에는 중량/부피(w/v)%의 기호를 사용한다. 액체 단위부피중의 성분용량, 기체 단

위 부피중의 성분용량을 표시할 때에는 부피/부피(v/v)%의 기호를 사용한다.
백만분의 용량비를 표시할 때는 ppm(part per million)의 기호를 사용한다.

- (나) 공기 중의 농도를 mg/m^3 으로 표시했을 때의 m^3 은 정상상태(NTP, Normal Temperature and Pressure : 25℃, 1기압)의 기체용적을 뜻한다. 따라서 노출기준과 비교 시는 작업환경 측정 시의 온도와 압력을 실측하여 정상상태의 농도로 환산하여야 한다.

(11) 시약, 표준물질

- (가) 분석에 사용되는 시약은 따로 규정이 없는 한 화학용 시약에 규정된 일급이상의 것을 사용하여야 한다. 분석에 사용하는 시약은 제조회사에서 표시하는 농도 함량을 따른다.
- (나) 광도법, 전기화학적분석법, 크로마토그래피법, 고성능액체크로마토그래피법에 쓰이는 시약은 특히 순도에 주의해야 하고, 분석에 영향을 미치는 불순물을 함유할 염려가 있을 때는 미리 검정하여야 한다.
- (다) 분석에 사용하는 지시약은 특이한 것을 제외하고는 한국산업규격 KS M 0015 (화학 분석용 지시약 조제방법)에 규정된 지시약을 사용한다.
- (라) 시험에 사용하는 표준품은 원칙적으로 특급시약을 사용하며, 표준용액을 조제하기 위한 표준용 시약은 따로 규정이 없는 한 적절히 보관되어 오염 및 변질이 안 된 상태로 보존된 것을 사용한다.

- (12) 측정·분석 방법에 사용하는 증류수는 따로 규정이 없는 한 정제증류수 또는 이온교환수지로 정제한 탈염수(脫鹽水)를 말한다.

(13) 기구

- (가) 계량기구중 측정값을 분석결과의 계산에 사용할 목적으로 사용되는 것은 모두 보정하는 것을 원칙으로 한다.
- (나) 중량분석 용 저울은 적어도 10^{-5} g(0.01 mg)까지 달수 있어야 하며, 화학분석용 저울은 적어도 10^{-4} g(0.1 mg)까지 달 수 있어야 하며, 국가검정을 필한 제품 또는 이에 준하는 검정을 필한 제품이어야 한다.
- (다) 이 시험법에서 사용하는 모든 유리 기구는 한국산업규격 KS L 2302(이화학용 유리기구의 모양 및 치수)에 적합한 것 또는 이와 동등이상의 규격에 적합한 것으로 국가에서 지정한 기관에서 검정을 필한 것을 사용하여야 한다.
- (라) 여과용 기구 및 기기는 특별한 언급이 없이 “여과한다”라고 하는 것은 한국산업규격 KS M 7602(거름종이(화학 분석용)) 거름종이 5종 또는 이와 동등한 여과지를 사용하여 여과함을 말한다.

5. 시료채취 및 분석 시 고려사항

(1) 시료채취 기구 및 측정방법의 선택

시료채취의 목적과 시료채취시간, 방해인자, 예상되는 오염농도 및 실험실에서 보유하고 있는 분석장비의 능력 등을 종합적으로 고려하여 최적의 시료채취기구 및 분석방법을 선택한다.

(2) 검량선 작성을 위한 표준용액제조

(가) 대상물질의 특성과악

분석하고자 하는 물질의 표준용액을 만들 원액(시약)의 순도와 특성(분자량, 비중, 노출기준)을 파악한다.

(나) 채취시료의 예상농도의 0.1~2배 수준에서 각 분석대상물질의 양을 결정한다.

(다) 표준용액 제조방법의 결정

일반적으로 표준용액 제조시 표준원액(stock solution)을 단계적으로 희석시키는 방법(희석식)과 표준원액에서 일정량씩 줄여 가면서 만드는 방법(배치식)이 있다. 희석식은 만들기가 수월한 반면 표준원액이 잘못되면 계통오차를 줄 수 있고 배치식은 여러 검량선 작성용 용액 중 몇 개가 잘못되더라도 이를 보정 할 수가 있으나 만들기가 어려운 단점이 있다.

(라) 표준용액의 제조

충분한 수의 표준용액을 준비한다. 일반적으로 분석하고자 하는 농도를 포함한 최소한 5개 수준의 표준용액을 제조한다.

(마) 검량선의 작성시 주의점

- ① 표준원액으로 사용될 원액의 순도, 제조일자, 유효기간 등을 잘 파악해야 한다.
- ② 표준용액, 회수율 등에 사용되는 시약은 같은 롯트(Lot)번호를 가진 것을 사용해야 한다.
- ③ 검량선은 시료 분석조건과 주입방법에 따라 작성하고 검량선이 적정하다고 판정하면 시료를 분석한다. 검량선은 분석할 시료의 농도를 포함해야 하며 외삽 법은 피한다. 검량선의 적정성은 제시된 분석기기의 매뉴얼을 참조하거나 상관계수가 0.99이상의 것을 사용하도록 한다.

(3) 내부표준물질의 사용방법 및 보정방법

(가) 내부표준물질의 선정 시 다음의 특성을 가지는 물질로 선정한다.

- ① 머무름 시간이 분석대상물질과 너무 멀리 떨어져 있지 않아야 한다.
- ② 피크가 용매나 분석대상물질의 피크와 중첩되지 않아야 한다.
- ③ 내부표준물질의 양이 분석대상 물질의 양보다 너무 많거나 적지 않아야 한다.

④ 사용하는 분석기기의 검출기에서 반응이 양호해야 한다.

(나) 내부표준물질은 표준용액 등으로 사용하기 전에 탈착액에 일정량을 넣는다.

(다) 보정방법

① 검량선 작성 시 각 표준용액을 분석한 크로마토그램 면적을 내부표준물질의 크로마토그램 면적으로 나눈 면적비로 회귀식을 구한다.

② 분석시료의 크로마토그램 면적을 내부표준물질의 크로마토그램 면적으로 나누어 면적비를 구한다.

③ ②에서 구한 면적비를 ①에서 구한 회귀식에 대입하여 농도를 구한다.

(4) 회수율 검정을 위한 시료제조 및 회수율 계산방법

회수율은 여과지를 이용하여 채취한 물질의 분석값을 보정하는데 필요한 것으로 채취에 사용하지 않은 동일한 여과지에 첨가된 양과 분석량의 비로 표현된 값을 말한다. 이 실험을 통하여 여과지의 오염, 시약의 오염, 여과지에 대한 시료채취 효율 등을 알 수 있다. 시료 배치 당 최소한 한 번씩은 행해야 한다.

(가) 회수율 실험을 위한 첨가량을 결정한다. 작업장의 농도를 포함하도록 예상되는 농도(mg/m^3)와 공기채취량(L)에 따라 첨가량을 계산한다. 만일 작업장의 예상 농도를 모를 경우 첨가량은 노출기준과 공기채취량 240 L를 기준으로 계산한다. 계산된 첨가량 3개 농도 수준(0.5~2배)의 양을 반복적으로 3개(3수준 × 3반복 = 9개) 주입할 여과지와 공시료 3개를 준비한다.

(나) 분석대상물질의 원액 또는 희석액 일정량을 마이크로피펫 또는 마이크로시린지를 이용하여 여과지에 주입한다.

(다) 여과지를 밀봉하고 하루 동안 상온에 놓아둔다.

(라) 여과지를 바이알에 넣고 추출용액으로 추출한다.

(마) 시료를 분석하여 검출량을 구한다.

(바) 다음 식에 의해 회수율을 구한다.

$$\text{회수율} = \text{분석량} / \text{첨가량}$$

(사) 회수율은 최소한 0.75 이상이 되어야 하나 0.90 이상이면 좋다. 회수율에 대한 평가는 분석자가 해야 한다. 즉 12개의 회수율 실험결과를 근거로 판단해야 할 사항은 회수율간의 일정성이다. 만일 회수율간의 차이가 크고 변이가 심하여 일정성이 없으면 정확한 보정이 될 수가 없다. 따라서 그 원인을 찾아 교정하고 다시 실험을 실시해야한다.

톨루엔-2,6-디이소시아네이트 (Toluene-2,6-Diisocyanate, 2,6-TDI)

분자식: $C_9H_6N_2O_2$	화학식: $CH_3C_6H_3(NCO)_2$	분자량: 174.16	CAS No.: 91-08-7
녹는점: 8℃	끓는점: 98℃	비 중: 1.22	용 해 도: 불용성

특징, 발생원 및 용도: 무색 또는 옅은 노란색 고체 또는 액체로 호흡기와 점막, 눈 등에 자극을 일으키며 천식을 유발할 수 있음. 폴리우레탄 제조 공정 등에서 사용됨.

노출기준	고용노동부 (ppm)	0.005, 0.02(STEL) 발암성 2	OSHA (ppm)	-
	ACGIH (ppm)	0.001, 0.005(STEL)	NIOSH (ppm)	-

동의어: 2,6-toluene diisocyanate, 2,6-diisocyanato-1-methylbenzene, isocyanic acid, 2,6-TDI

분석원리 및 적용성: 작업환경중의 분석대상 물질을 매체로 채취하여 아세토니트릴/디메틸설폭사이드로 탈착 후 일정량을 고성능액체크로마토그래프고성능액체크로마토그래프(High Performance Liquid Chromatograph, HPLC)에 주입하여 정량한다.

시료채취 개요	분석 개요
<ul style="list-style-type: none"> 시료채취매체: 1-(2-pyridyl)piperazine(1-2PP)으로 코팅된 유리섬유여과지 유량: 1~2 L/min 공기량 -최대: 480 L -최소: 15 L 운반: 측정 후 밀폐된 상태로 운반 후 냉장보관 시료의 안정성: - 공시료: 시료 세트 당 2~10개 또는 시료수의 10%이상 	<ul style="list-style-type: none"> 분석기술: 고성능액체크로마토그래피법, 자외선검출기 또는 형광검출기 전처리: 아세토니트릴/디메틸설폭사이드 : 90/10(v/v) 용액 2mL, 1시간 방치 컬럼: Altech C8, 25cm × 4.7 mm, 10 μm 파장: 자외선검출기 254 nm 또는 313 nm 형광검출기 240 nm(exitation) 370 nm(emission) 검량선: 2,4-TDI와 1-2PP의 유도체화 표준용액 구입 또는 제조하여 사용 주입량: 10~25 μL 유속: 1 mL/min 이동상: 37.5/62.5 아세토니트릴/증류수(v/v)에 0.01M 암모늄아세테이트 넣은 후 초산으로 pH6.2로 조정 범위: 16.9~101.4 ng/sample 검출한계: 24.4 ng/sample 정밀도: -
방해작용 및 조치	정확도 및 정밀도
<ul style="list-style-type: none"> 화학적 방해(Chemical interferences): 작업장 공기 중에 무수물, 아민류, 알콜류, 카르복시산류 등 1-2PP와 반응할 수 있는 물질이 존재하면 2,6-TDI와 경쟁하게 되므로 간섭물질로 작용할 수 있다. 	<ul style="list-style-type: none"> 연구범위(range studied): 0.7~2.8 μg/sample

	<ul style="list-style-type: none"> ▪ 편향(bias): - ▪ 총 정밀도(overall precision): 0.009 ▪ 정확도(accuracy): $\pm 12.9\%$ ▪ 시료채취분석오차: 0.156
시약	기구
<ul style="list-style-type: none"> ▪ 디클로로메탄(dichloromethane, HPLC grade) ▪ 헥산(hexane, HPLC grade) ▪ 아세토니트릴(acetonitrile, HPLC grade) ▪ 디메틸설폭사이드(dimethyl sulfoxide, HPLC grade) ▪ 1-2-피리딜 피페라진(1-(2-pyridyl)piperazine) ▪ 톨루엔-2,6-디이소시아네이트(2,6-TDI) ▪ 암모늄아세테이트(ammonium acetate) ▪ 초산(glacial acetic acid) ▪ 증류수 <p>※ 모든 시약은 가능한 한 순도가 좋을 것 (95%이상)을 사용한다.</p>	<ul style="list-style-type: none"> ▪ 시료채취매체: 1-2PP로 코팅된 유리섬유 여과지, 직경 37 mm 3단 카세트 홀더 ▪ 개인시료채취펌프: 유량 1~2 L/min ▪ 고성능액체크로마토그래피, 자외선검출기 또는 형광검출기 ▪ 컬럼 : 이소시아네이트 1-2PP 유도체 분리가능한 HPLC 스테인레스스틸 컬럼(예: Altech C8, 25 cm \times 4.6 mm, 10 μm) ▪ 비커 ▪ 용량 플라스크 ▪ 바이알 ▪ 피펫 ▪ 시린지 ▪ 마이크로밸런스 ▪ pH미터기
<ul style="list-style-type: none"> ▪ 특별 안전보건 예방조치: 모든 전처리 등의 실험은 후드 내에서 이루어져야 한다. 	

I. 시료채취

1. 각 개인 시료채취펌프를 하나의 대표적인 시료채취매체(0.1 mg 1-2PP로 코팅한 유리섬유 여과지를 넣은 37 mm 3단 카세트)로 보정한다.
 ※ 여과지는 디클로로메탄에 1-2PP를 첨가하여 0.2 mg/mL 농도의 용액을 제조한 후 각 유리섬유 여과지에 0.5 mL씩 골고루 도포한다. 젖은 여과지는 보관하기 전 건조시킨 이후, 진공 오븐에서 완전히 건조시켜 잔류 디클로로메탄이 없도록 한다. 코팅된 여과지는 냉장보관 한다. 코팅된 필터는 1-2PP 분해를 방지하기 위하여 밀폐된 용기에 보관하고 강한 햇빛의 노출을 피한다.
 ※ 또는 1-2PP가 도포된 유리섬유여과지를 구입하여 사용할 수 있다.
2. 1~2 L/min의 정확한 유량으로 총 15~480 L의 공기를 채취하며, 채취 시 카세트의 맨 위쪽 커버를 제거한 후 오픈 페이스(open-face)로 측정한다.
3. 채취가 끝난 카세트는 마개를 닫고 밀봉하여 운반한다. 벌크 시료를 운반할 때는 밀봉하여 공기 채취시료와 분리하여 운반한다.

II. 표준용액 제조

4. 표준용액 제조는 상업적으로 구매한 표준원액(2,6-TDI와 1-2PP의 유도체 용액)을 사용하거나 다음의 방법으로 제조하여 사용한다. 표준용액은 시료분석 때마다 제조하여 사용한다.
 - a. 25 mL 용량플라스크에 3.5 g의 2,6-TDI를 첨가한 후 디클로로메탄을 가해 녹인 후 부피가 25

mL가 되도록 디클로로메탄을 채운다.

- b. 100 mL 용량플라스크에 7.25 g의 1-2PP를 첨가한 후 디클로로메탄을 가해 녹인 후 부피가 100 mL가 되도록 디클로로메탄을 채운다.
 - c. a의 용액을 b 용액에 저어주면서 서서히 첨가한 후, 35℃에서 10분간 가열한다.
 - d. 가열이 끝난 후 용액의 부피가 10 mL 정도 될 때까지 질소가스를 퍼지(purge) 시킨다.
 - e. 퍼지가 끝나면 용액에 노말헥산을 첨가하여 침전시킨다(노말헥산이 첨가되기 전에 약간의 침전이 일어날 수 있다)
 - f. 침전물을 여과시킨 후 여과된 침전물에 소량의 디클로로메탄을 가하여 녹인 후 다시 노말헥산을 가하여 재 침전시킨다.
 - g. 침전물을 다시 여과시킨 후 노말헥산으로 세척하고 진공건조 시킨다. 위 과정을 통해 약 9g의 톨루엔-2,6-다이소시아네이트 유도체를 얻을 수 있다.
5. 4번에서 제조한 톨루엔-2,6-다이소시아네이트 유도체를 디메틸설폭사이드(DMSO)로 녹여 표준원액(stock solution)을 만든다. 2,6-TDI의 무게는 2,6-TDI 분자량과 2,6-TDI 유도체 분자량의 비를 2,6-TDI 유도체의 무게에 곱하여 구한다.

$$\frac{2,6-TDI \text{ 분자량}}{\text{유도체 분자량}} = \frac{174.16}{500.61} = 0.3479$$

6. 5번에서 제조한 표준원액을 아세트니트릴로 용매로 희석하여 원하는 농도의 표준용액을 제조한다.

III. 시료 전처리

7. 3단 카세트를 열어 유리섬유여과지를 4 mL 바이알 등에 옮긴다. 이 때 유리섬유여과지가 접히거나 구겨지지 않도록 바이알 안쪽 표면에 평평하게 놓는다.
8. 추출용액(90/10(v/v) 아세트니트릴/디메틸설폭사이드(ACN/DMSO)) 2 mL를 바이알에 주입한다.
9. 바이알 캡을 닫고 여과지와 필터사이에 공기층이 생기지 않도록 잘 흔들어준 후 1시간 방치한다.

IV. 시료분석

【검량선 작성 및 회수율 계산】

10. 시료농도가 포함될 수 있는 적절한 범위에서 최소한 5개의 표준용액을 제조한다.
11. 시료와 공시료를 함께 분석한다.
12. 다음 과정을 통해 회수율을 구한다.
 - a. 각 시료군 배치 당 최소한 한번 씩은 행하여야 하며 3개 농도 수준에서 각각 3개씩과 공시료 3개를 준비한다.
 - b. 회수율 분석용 1-2PP로 코팅된 유리섬유 여과지를 37mm 3단 카세트의 중간 링에 올려 놓는다.
 - c. 분석물질의 원액 또는 희석액을 마이크로피펫 또는 시린지를 이용하여 정확히 여과지에 주입한다.
 - d. 여과지를 밀봉하여 하루 동안 상온에 놓아둔다.
 - e. 시료 전처리 방법과 동일하게 전처리 한 후 분석한다.
 - f. 다음의 식으로 회수율을 구한다.

$$\text{회수율(Recovery)} = \text{검출량} / \text{주입량}$$

【기기분석】

13. 고성능액체크로마토그래피 제조회사가 권고하는 대로 기기를 작동시키고 조건을 설정한 후 표준

용액, 회수율시료, 현장시료를 분석한다.

※ 분석기기, 컬럼 등에 따라 적절한 분석조건을 설정하며, 아래의 조건은 참고사항임.

컬럼	Altech C8, 25 cm × 4.7 mm, 10 μm
주입량	10~25 μL
유속	1 mL/min
파장	자외선검출기: 254 nm 또는 313 nm 형광검출기: 240 nm(exitation) 370 nm(emission)
이동상	아세트니트릴과 초순수를 부피비로 37.5:62.5로 혼합한 용액 500 mL에 암모늄아세테이트 0.77 g을 넣어 녹인 후 혼합용매를 추가하여 최종용액의 부피가 1L가 되도록 한 다음, 초산을 가하여 pH가 6.2가 되게 한다.

V. 계산

14. 다음 식에 의하여 해당물질의 농도를 구한다.

$$C = \frac{W - B}{V \times RE} \times V_E$$

C : 분석물질의 최종 농도(mg/m³)
W : 시료의 농도(μg/mL)
B : 공시료의 농도(μg/mL)
V : 공기채취량(L)
RE : 회수율
V_E : 추출용액의 양(mL)

VI. 비고

- 이 방법은 고용노동부 고시 제2017-27호 및 OSHA method 42에 기초하여 작성하였다.
- 다른 방법은 NIOSH method 2535, 5521, 5522, OSHA 18, MDHS 25/3 등이 있다.
- 건강영향 및 예방조치: 시약류의 피부 접촉이나 흡입을 피해야 하며, 실험실에서는 실험복 및 보호장비의 착용이 필요하다.

VII. 참고문헌

- 고용노동부 고시 제2018-62호, 화학물질 및 물리적인자의 노출기준, 2018.
- 고용노동부 고시 제2017-27호, 작업환경측정 및 지정측정기관 평가 등에 관한 고시, 2017.
- American Conference of Governmental Industrial Hygienists(ACGIH): Documentation of the Threshold Limit Values and Biological Exposure Indices, 7th Ed, 2019.
- National Institute for Occupational Safety and Health (NIOSH): NIOSH pocket guide to chemical hazards and other databases, 2018.
- Occupational Safety and Health Administration(OSHA): Sampling and Analytical Methods 42.