

Determinación de éteres II (éter isopropilglicídico, éter n-butilglicídico) en aire - Método de adsorción en carbón activo / Cromatografía de gases

MTA/MA-048/A01

Palabras clave: éteres, éter isopropilglicídico, éter n-butilglicídico, aire, cromatografía de gases.

PRESENTACIÓN

Los éteres son ampliamente utilizados en la industria como disolventes. Por este motivo resulta de interés disponer de un método ensayado y validado para la determinación de estos compuestos y sus mezclas en aire con el fin de poder evaluar la exposición laboral a los mismos.

El método "*Determinación de éteres II (éter dietílico; éter diisopropílico; éter metil ter-butílico) en aire - Método de adsorción en carbón activo / Cromatografía de gases*" es un **MÉTODO ACEPTADO** por el Instituto Nacional de Seguridad e Higiene en el Trabajo (INSHT). Como **MÉTODO ACEPTADO** se entiende un método utilizado en el INSHT y que ha sido sometido a un protocolo de validación por organizaciones competentes en el área de la normalización de métodos analíticos, o bien ha sido adoptado como método recomendado por asociaciones profesionales dedicadas al estudio y evaluación de riesgos por agentes químicos, así como aquellos métodos recomendados por la UE o basados en métodos ampliamente conocidos y evaluados por especialistas en este tipo de análisis.

Índice

1. OBJETO Y CAMPO DE APLICACIÓN

2. DEFINICIÓN

3. FUNDAMENTO DEL MÉTODO

4. REACTIVOS Y PRODUCTOS

4.1. Gases

4.2. Reactivos

4.3. Disoluciones

5. APARATOS Y MATERIAL

5.1. Aparatos y material para la toma de muestra

5.2. Aparatos y material para el análisis

6. TOMA DE MUESTRA

7. PROCEDIMIENTO DE ANÁLISIS

7.1. Preparación de muestras y blancos

7.2. Calibración

7.3. Análisis cromatográfico

7.4. Determinación de la eficacia de desorción

8. CÁLCULOS

8.1. Cálculo de la eficacia de desorción

8.2. Determinación de la concentración de analito presente en la disolución de desorción

8.3. Determinación de la cantidad de analito presente en la muestra

8.4. Determinación de la concentración de analito en el aire

9. PRECISIÓN

10. BIBLIOGRAFÍA

ANEXO A

1. OBJETO Y CAMPO DE APLICACIÓN

Se describen en este método el procedimiento a seguir y el equipo necesario para la captación, en tubo de carbón activo y análisis por cromatografía de gases, de vapores en aire de mezclas de éteres presentes en ambientes laborales en un intervalo de concentración de:

45,79 mg/m³ a 578,75 mg/m³ de éter isopropilglicidílico (Nº CAS 4016-14-2)

24,43 mg/m³ a 311,36 mg/m³ de éter n-butilglicidílico (Nº CAS 2426-08-6)

en muestras de diez litros de aire. Los datos de validación para dicho intervalo se incluyen en el [Anexo A](#).

El límite superior del intervalo útil depende de la capacidad de adsorción del carbón utilizado, que se establece en función del volumen de ruptura (véase [apartado 2](#) y [tabla 1 del Anexo A](#)), el cual no debe excederse durante el muestreo.

El límite inferior del intervalo útil depende de una serie de factores tales como: nivel de ruido del detector, blancos de muestra y reactivos, eficacia de desorción y las interferencias en el análisis cromatográfico.

Este método de análisis se ha desarrollado para determinar concentraciones medias ponderadas en el tiempo de vapores de éteres en aire, mediante la utilización de equipos de muestreo de bajo caudal, tanto para tomas de muestras personales como en lugares fijos. No puede ser utilizado para medir concentraciones instantáneas o fluctuaciones de concentración en periodos cortos de tiempo.

Puede por tanto ser utilizado con el objeto de realizar mediciones para comparar con los valores límite y mediciones periódicas (4.5. y 4.6. de UNE EN 482) ([10.6.](#)). También podría utilizarse para realizar mediciones para la evaluación aproximada de la concentración media ponderada en el tiempo (4.2. de UNE EN 482) aunque los requisitos para estas mediciones son muy inferiores, en cuanto al grado de exigencia, a los que proporciona este método.

Se considera interferencia cualquier otro compuesto orgánico que presente el mismo o próximo tiempo de retención que el compuesto a analizar, en las condiciones de operación descritas en este método. Estas interferencias pueden minimizarse seleccionando las condiciones y columnas adecuadas.



2. DEFINICIÓN

El volumen de ruptura del tubo de carbón activo es el volumen de aire contaminado que puede pasarse a través de la primera sección del tubo, antes de que la concentración de contaminante en el aire eluyente alcance el 5% de la concentración de entrada.



3. FUNDAMENTO DEL MÉTODO

La muestra se recoge haciendo pasar una cantidad conocida de aire a través de un tubo relleno de carbón activo, mediante una bomba de muestreo personal, quedando los vapores orgánicos adsorbidos sobre el carbón. Posteriormente se desorbe con sulfuro de carbono y se analiza la disolución resultante en un cromatógrafo de gases equipado con detector de ionización de llama.

Se obtienen las áreas de los picos de los analitos de interés y del patrón interno, determinando la cantidad presente en la muestra.

A partir de la masa de los analitos presentes en la muestra se obtienen las concentraciones ambientales.



4. REACTIVOS Y PRODUCTOS

4.1. Gases

4.1.1. Nitrógeno purificado.

4.1.2. Hidrógeno purificado.

4.1.3. Aire sintético puro.

4.1.4. Helio

4.2. Reactivos

Todos los reactivos deben ser de calidad analítica.

4.2.1. Éter Isopropilglicidílico

NOTA: SUSTANCIA INFLAMABLE, NOCIVA e IRRITANTE. Frases (R) 10-20- 36/38-40. Frases (S) 36/37. [Real Decreto 363/1995 \(10.1.\)](#).

4.2.2. Éter n-Butilglicidílico

NOTA: SUSTANCIA SENSIBILIZANTE Y NOCIVA. Frases (R) 20-43. Frases (S) 24/25. [Real Decreto 363/1995 \(10.1.\)](#).

4.2.3. Sulfuro de carbono: debe estar exento de compuestos que coeluyan con los analitos de interés.

NOTA: SUSTANCIA MUY INFLAMABLE Y MUY TÓXICA. Frases (R) 12-26. Frases (S) 27-29-33-43-45. [Real Decreto 363/1995 \(10.1.\)](#).

4.2.4. N-Propilbenceno (patrón interno).

NOTA: SUSTANCIA IRRITANTE. Frases (R) 10-37. [Real Decreto 363/1995 \(10.1.\)](#).

4.3. Disoluciones

4.3.1. Disolución desorbente: de sulfuro de carbono conteniendo el patrón interno en una concentración de 1 µl/ml.

4.3.2. Disolución patrón para la calibración a un nivel de concentración. Se prepara añadiendo, mediante microjeringas de precisión, una cantidad determinada de cada analito a un volumen de disolución desorbente (4.3.1.), a fin de obtener una disolución patrón en concentración similar a la muestra a analizar. Dicha concentración se debe expresar en mg/ml de disolución desorbente.

4.3.3. Disolución patrón para la calibración multinivel. Se preparan cinco disoluciones añadiendo mediante microjeringas de precisión diferentes cantidades de cada analito a un volumen de disolución desorbente (4.3.1.), a fin de obtener disoluciones patrón de concentraciones que cubran el intervalo de aplicación del método. Dichas concentraciones se deben expresar en mg/ml de disolución desorbente.

5. APARATOS Y MATERIAL

5.1. Aparatos y material para la toma de muestra

5.1.1. Bomba de muestreo. Se requiere una bomba de muestreo portátil capaz de mantener un funcionamiento

continuo durante todo el tiempo de muestreo. El caudal de la bomba ha de mantenerse constante dentro de un intervalo $\pm 5\%$ (UNE EN 1232) (10.7.).

Para conectar la bomba y el tubo de carbón (o el soporte del tubo) se utilizará un tubo de goma o plástico de longitud y diámetro adecuados, a fin de evitar estrangulamientos y fugas en las conexiones.

Para la calibración de la bomba se utilizará preferentemente un medidor de burbuja de jabón.

5.1.2. Tubos de muestreo. Se utilizarán tubos de vidrio con los dos extremos cerrados a la llama, de 7 cm de longitud, 6 mm de diámetro externo y 4 mm de diámetro interno, conteniendo dos secciones de carbón activo separadas por una porción de espuma de poliuretano de 2 mm. La primera sección contiene 100 mg carbón activo 20/40 mallas y la segunda, 50 mg. Entre el extremo de salida del tubo y la segunda sección se coloca una porción de 3 mm de espuma de poliuretano. Delante de la primera sección se coloca un tapón de lana de vidrio silanizada.

Los tubos deberán disponer de tapones de polietileno que ajusten bien, para prevenir fugas durante el transporte y almacenamiento de las muestras.

Se dispondrá de algún elemento de sujeción a fin de mantener el tubo de muestreo en posición vertical en la zona de respiración del trabajador.

5.2. Aparatos y material para el análisis

5.2.1. Tubos con tapón roscado de 2 ml de capacidad o mayores, con junta de politetrafluoroetileno.

5.2.2. Cromatógrafo de gases equipado con detector de ionización de llama.

5.2.3. Columna cromatográfica de sílice fundida de 25 m de longitud y 0,20 mm de diámetro interno rellena con FFAP, o cualquier otra capaz de separar los analitos de interés.

5.2.4. Integrador electrónico u otro sistema equivalente para la medida de las áreas de los picos.

6. TOMA DE MUESTRA

6.1. Calibrar la bomba portátil conectada a un tubo de muestreo (5.1.2.) en condiciones representativas de la toma de muestra, utilizando un medidor de caudal externo (medidor de burbuja de jabón).

6.2. Romper los dos extremos del tubo de carbón justo antes de comenzar el muestreo. Conectar la bomba al tubo de muestreo con un tubo de goma o plástico de tal forma que la sección menor del tubo (segunda sección) sea la más próxima a la bomba. Evitar toda conexión anterior a la entrada del tubo de carbón a fin de evitar posibles adsorciones de contaminantes en la misma, que conlleven a errores en las determinaciones.

6.3. Colocar verticalmente el tubo de muestreo en la zona de respiración del trabajador (por ejemplo, sujeto a la solapa). La bomba de muestreo se sujeta en el cinturón del trabajador o en su bolsillo. En el caso de muestras estáticas debe elegirse un lugar de muestreo adecuado.

6.4. Poner en marcha la bomba y controlar la duración del muestreo. Normalmente el caudal no debe exceder de 200 ml/min recomendándose un volumen de muestreo de 10 litros (véase la [tabla 1 del Anexo A](#)).

6.5. Anotar y registrar los tiempos, temperatura, humedad, caudal y presión barométrica antes y después de la toma de muestra.

6.6. Finalizado el muestreo, desconectar la bomba, retirar los tubos de muestreo y cerrar ambos extremos con los tapones de polietileno. Etiquetar convenientemente cada tubo.

6.7. Con cada lote de muestra debe prepararse un blanco de muestra, utilizando tubos idénticos a los usados para el muestreo y sometidos a las mismas manipulaciones, excepto que no se ha pasado aire a su través.

6.8. Las muestras pueden ser almacenadas a temperatura ambiente y analizadas dentro de los catorce días siguientes a su captación (véase la [tabla 4 del Anexo A](#)).

7. PROCEDIMIENTO DE ANÁLISIS

7.1. Preparación de muestras y blancos

Añadir 1 ml de la disolución desorbente (4.3.1.) a un tubo roscado y cerrarlo inmediatamente. Hacer una muesca en el tubo de carbón enfrente de la primera sección y romper el tubo. Se saca y se desecha la lana de vidrio. Añadir la primera sección de carbón activo al tubo con la disolución desorbente y volver a cerrar. Agitar el tubo ocasionalmente durante un periodo de 30 minutos para asegurarse de que la desorción sea máxima. Repetir el mismo procedimiento para la segunda sección de carbón utilizando otro tubo roscado.

7.2. Calibración

7.2.1. Calibración a un nivel de concentración. La disolución patrón se prepara por triplicado según el apartado 4.3.2. analizándose en las mismas condiciones que las muestras, con el fin de obtener una respuesta media del analito (8.2.1.1.).

7.2.2. Calibración multinivel. Cada una de las cinco disoluciones patrón preparadas según el apartado 4.3.3. se analizan en las mismas condiciones que las muestras. La curva de calibración se construye representando en una gráfica las concentraciones de los compuestos de interés en mg/ml de disolución, frente al área de pico del analito.

7.3. Análisis cromatográfico

7.3.1. Condiciones cromatográficas. Las condiciones típicas de trabajo para el cromatógrafo de gases equipado según se indica en los apartados 5.2.2. y 5.2.3. son las siguientes:

- Temperatura del inyector 230 °C
- Temperatura del horno 60 °C
- Temperatura del detector 250 °C
- Gas portador: helio (división flujo 1/70)

7.3.2. Inyectar una alícuota de 1 µl tanto de las disoluciones resultantes de las desorciones del tubo de carbón (7.1.) como de las disoluciones patrón en el cromatógrafo de gases. Determinar el área del pico del analito de interés.

7.4. Determinación de la eficacia de desorción

La eficacia de desorción de los éteres puede variar con el tipo y lote de carbón usado, siendo necesario calcularla para cada lote de carbón sobre el intervalo de aplicación del método.

Para calcular dicha eficacia de desorción, se inyectan diferentes cantidades de los analitos de interés en al menos tres tubos conteniendo 100 mg de carbón (primera sección del tubo de muestreo) para cubrir el intervalo de aplicación del método. Una vez adicionados los contaminantes a los tubos de carbón, se guardan refrigerados durante toda la noche para asegurarse de la completa adsorción. Estos tubos se tratan como muestras. Paralelamente debe prepararse un tubo blanco por cada concentración, de la misma manera que las muestras, excepto que no se ha añadido contaminante.

Asimismo, se preparan dos o tres patrones inyectando el mismo volumen de contaminante en 1 ml de disolución desorbente con la misma microjeringa utilizada en la preparación de las muestras.

Tanto los tubos blancos como los de muestra, se desorben con 1 ml de disolución desorbente de la forma descrita en el apartado 7.1. analizándose dichas disoluciones así como las disoluciones patrón de la misma manera que se ha descrito en el apartado 7.3.

8. CÁLCULOS

8.1. Cálculo de la eficacia de desorción

La eficacia de desorción (ED) se calcula basándose en los resultados obtenidos en el apartado 7.4., mediante la siguiente expresión:

$$ED = \frac{m_i - m_b}{m}$$

donde:

m_i es la cantidad promedio (mg) de analito recuperada en la primera sección del tubo de carbón (tubo tratado como muestra).

m es la cantidad promedio (mg) de analito añadida al patrón.

m_b es la cantidad de analito (mg) encontrada en el blanco.

De acuerdo con los datos de la [tabla 2 del Anexo A](#), puede considerarse que la eficacia de desorción para los dos éteres varía con la concentración, y no podrá considerarse constante en todo el intervalo de aplicación del método, por lo cual habrá que calcularla para cada nivel de concentración a analizar u obtenerla de la representación gráfica de todo el intervalo de aplicación del método.

Se recomienda calcular dicho valor en cada laboratorio, no utilizándose aquellos tubos cuya eficacia de desorción sea inferior al 75% (ED = 0,75).

8.2. Determinación de la concentración de analito presente en la disolución de desorción

8.2.1. Calibración a un nivel de concentración

8.2.1.1. Determinación del factor de respuesta. Se calcula el factor de respuesta del analito y del patrón interno con los datos obtenidos en el apartado 7.2.1. mediante la expresión:

$$F_R = \frac{m}{A}$$

donde:

m es la cantidad de analito o patrón interno en las disoluciones patrón.

A es el área promedio correspondiente al pico de analito o patrón interno en las disoluciones patrón.

8.2.1.2. Determinación del factor de respuesta relativo. Se calcula utilizando la expresión:

$$f_i = \frac{F_R \text{ analito}}{F_R \text{ patrón interno}}$$

8.2.1.3. La concentración en miligramos por mililitro del analito en las disoluciones de desorción de cada sección del tubo de muestreo se determina según la expresión:

$$c_i = \frac{A_i \times c_o \times f_i}{A_o}$$

donde:

c_i es la concentración de analito en mg/ml de disolución.

c_o es la concentración del patrón interno en mg/ml de disolución.

A_i es el área correspondiente al pico de analito en la muestra.

A_o es el área correspondiente al pico del patrón interno en la muestra.

f_i es el factor de respuesta relativo.

8.2.2. Calibración multinivel. Leer la concentración en miligramos por mililitro correspondiente a cada sección del tubo de muestreo en la curva de calibración (véase 7.2.2.).

8.3. Determinación de la cantidad de analito presente en la muestra

Una vez determinada la concentración de analito en la disolución de desorción, se calcula la cantidad en mg de compuesto en el tubo de muestreo mediante la siguiente expresión:

$$m_s = \frac{c_f + c_p - c_b}{ED} \times V_d$$

donde:

m_s es la cantidad total de analito presente en la muestra, en mg.

c_f es la concentración de analito en mg/ml en la sección frontal del tubo de muestreo.

c_p es la concentración de analito en mg/ml en la sección posterior del tubo de muestreo.

c_b es la concentración de analito en mg/ml en las dos secciones del blanco.

ED es la eficacia de desorción.

V_d es el volumen de disolución desorbente, en ml.

8.4. Determinación de la concentración de analito en el aire

Se calcula la concentración de analito en el aire muestreado, en miligramos por metro cúbico, por medio de la siguiente ecuación:

$$C_{\text{aire}} = \frac{m_s}{V}$$

donde:

C_{aire} es la concentración de analito en el aire muestreado, en mg/m³.

m_s es la cantidad total de analito presente en la muestra, en mg.

V es el volumen de aire muestreado, en m³.

La concentración de analito en aire, expresada en mililitros por metro cúbico (ppm), se calcula por medio de la siguiente expresión:

$$C_{\text{ppm}} = C_{\text{aire}} \times \frac{24,0}{M} \times \frac{101,3}{P} \times \frac{t + 273,15}{293,15}$$

donde:

P es la presión del aire muestreado en KPa (10^3 N/m²).

t es la temperatura del aire muestreado en °C.

M es el peso molecular del analito en g/mol.

9. PRECISIÓN

La precisión del método, en términos de coeficiente de variación, calculada a partir de los datos intralaboratorio de muestras captadas en atmósferas de éteres en concentraciones conocidas, es inferior al 5% en todo el intervalo de aplicación del método (véase la [tabla 3 del Anexo A](#)).

10. BIBLIOGRAFÍA

1. [Real Decreto 363/1995](#) ⁽¹⁾ de 10 de marzo (BOE de 5.6.95) "Reglamento sobre notificación de sustancias nuevas y clasificación, envasado y etiquetado de sustancias peligrosas". Modificado el Anexo 1 por la Orden de 13.9.95 de (BOE de 19.9.95).
2. Instituto Nacional de Seguridad e Higiene en el Trabajo. "Protocolo de validación para la determinación de gases y vapores orgánicos en un adsorbente sólido mediante un sistema activo". MTA/PV - I(2)/98.
3. National Institute for Occupational Safety and Health. [Manual of Analytical Methods](#). 3ª ed. Method 1620.
4. National Institute for Occupational Safety and Health. [Manual of Analytical Methods](#). 3ª ed. Method 1616.
5. United States Occupational Safety and Health Administration (OSHA). [OSHA Analytical Methods Manual](#). Method Org 07 "Organic Vapours".
6. UNE EN 482 "Atmósferas en el lugar de trabajo. Requisitos generales relativos al funcionamiento de los procedimientos para la medición de agentes químicos".
7. UNE EN 1232 "Atmósferas en el lugar de trabajo. Bombas para muestreos personales de agentes químicos. Requisitos y métodos de ensayo".

ANEXO A

En este Anexo se recogen las tablas de los datos obtenidos en las experiencias llevadas a cabo para el desarrollo del método, siguiendo los criterios indicados en el protocolo de validación para vapores orgánicos captados en un adsorbente sólido mediante un sistema activo (10.2).

En los datos correspondientes a la décima parte del valor límite de la [tabla 3](#), puede observarse que el sesgo es mayor que el admitido en el protocolo, por lo cual el método se considera aceptado en un intervalo de 0,2 VL a 2 VL.

Tabla 1
Volumen de ruptura VR obtenido de forma individual

Compuesto	H _R (%)	C (mg/m ³)	Q _{TM} (l/min)	V _R (l)
Éter Isopropilglicídílico	85,2	577,70	0,215	>25
Éter n-butilglicídílico	85,2	294,03	0,215	>45

Volumen de ruptura VR obtenido a partir de una mezcla

Compuesto	H _R (%)	C (mg/m ³)	Q _{TM} (l/min)	V _R (l)
Éter Isopropilglicídílico	85	581,33	0,215	>37
Éter n-butilglicídílico		312,75		>37

C
concentración
generada en
la atmósfera.

H_R humedad
relativa de la
atmósfera.

Q_{TM} caudal
de toma de
muestra.

V_R volumen
de ruptura.
(Véase
definición en
el [capítulo 2](#)).

Tabla 2
Eficacia de desorción (ED)

Compuesto	C (mg)	C _R (mg)	n	CV (%)	ED
Éter Isopropilglicídílico	0,2328	0,1988	6	1,10	0,854
	0,4575	0,3978	6	0,86	0,869
	1,4713	1,3498	6	1,01	0,917
	2,9361	2,7949	4	0,87	0,952
	5,8605	5,6859	6	0,47	0,970
Éter n-butilglicídílico	0,1245	0,1113	6	0,56	0,894
	0,2447	0,2229	6	0,47	0,911
	0,7867	0,7403	6	0,70	0,941

1,5699	1,5205	4	0,66	0,968
3,1335	3,0758	6	0,47	0,982

C cantidad de compuesto añadida a 100 mg de carbón, expresada en mg.

C_R cantidad de compuesto recuperada, expresada en mg.

n número de determinaciones.

CV coeficiente de variación.

ED eficacia de desorción media.

Tabla 3
Muestreo /Análisis - Datos Intralaboratorio

Compuesto	H _R (%)	C _A (mg/m ³)	C _R (mg/m ³)	CV (%)	SESGO (%)
Éter -Isopropilglicidílico	19,7	27,24	23,44	1,24	-13,95
Éter n-Butilglicidílico		14,56	12,71	1,84	-12,71
Éter -Isopropilglicidílico	20,6	45,79	41,18	1,01	-10,07
Éter n-Butilglicidílico		24,48	22,16	1,08	-9,35
Éter -Isopropilglicidílico	20,2	138,55	130,06	0,74	-6,13
Éter n-Butilglicidílico		74,08	68,30	0,62	-7,80
Éter -Isopropilglicidílico	20,5	275,11	271,83	0,47	-1,19
Éter n-Butilglicidílico		147,10	140,06	1,80	-4,41
Éter -Isopropilglicidílico	20,7	555,79	527,47	0,35	-5,09
Éter n-Butilglicidílico		297,17	274,07	0,78	-7,77
Éter -Isopropilglicidílico	83,0	29,23	23,35	2,38	-20,12
Éter n-Butilglicidílico		15,48	12,81	2,01	-17,25
Éter -Isopropilglicidílico	85,5	46,11	40,91	0,67	-11,28
Éter n-Butilglicidílico		24,43	22,08	0,88	-9,62
Éter- Isopropilglicidílico	84,6	140,47	128,11	0,27	-8,80
Éter n-Butilglicidílico		75,57	69,14	0,38	-8,51
Éter- Isopropilglicidílico	85,5	279,20	257,77	0,13	-7,67
Éter n-Butilglicidílico		150,20	137,66	0,16	-8,35

Éter- Isopropilglicídilico	84,7	578,75	544,17	0,29	-5,97
Éter n-Butilglicídilico		311,36	286,81	0,52	-7,88

C_A

concentración generada en la atmósfera, expresada en mg/m³.

C_R

concentración recuperada de los tubos de carbón, expresada en mg/m³.

H_R humedad relativa de la atmósfera.

CV

coeficiente de variación.

SESGO

(expresado en %).

Tabla 4
Estudio de estabilidad de las muestras

Compuesto	Fecha	T ^a	C _R (mg/m ³)	CV (%)	Dif (%)
Éter Isopropilglicídilico	7 días	Ambiente	520,98	0,41	-4,26
			276,77	0,83	-3,50
	7 días	Refrigerado	534,11	0,51	-1,85
			284,49	0,72	-0,81
Éter n-Butilglicídilico	14 días	Ambiente	513,30	0,41	-5,67
			271,92	0,88	-5,19
	14 días	Refrigerado	530,79	0,88	-2,46
			282,38	0,86	-1,54
Éter Isopropilglicídilico	14 días	Ambiente	22,88	2,20	-2,01
Éter n-Butilglicídilico			12,26	2,21	-4,29

C_R concentración media recuperada en la la parte del tubo.

Cada resultado es promedio de al menos 5 muestras.

CV coeficiente de variación de los resultados correspondientes a la primera parte del tubo.

Dif diferencia porcentual con respecto al análisis inmediato.

T^a corresponde a la temperatura de almacenamiento de las muestras.

Nota: La concentración de éteres y las condiciones generales en la atmósfera son las mismas que se indican en la tabla 3 para 2VL y 0,1 VL, aproximadamente, y alta humedad.



Para cualquier observación o sugerencia en relación con este Método puede dirigirse al
Instituto Nacional de Seguridad e Higiene en el Trabajo
[Centro Nacional de Verificación de Maquinaria](#)
Camino de la Dinamita, s/n Monte Basatxu-Cruces - 48903 BARACALDO (VIZCAYA)
Tfn. 944 990 211 - 944 990 543 Fax 944 990 678
Correo electrónico.- cnvminsht@mtas.es



ADENDA

Revisión normativa

⁽¹⁾ [Real Decreto 363/1995](#) sufre periódicamente modificaciones por lo que es conveniente consultar los listados que en esta Web se trata de mantener actualizados

