

Determinación de éteres I (éter dietílico, éter diisopropílico, éter metil ter-butílico) en aire - Método de adsorción en carbón activo / Cromatografía de gases

MTA/MA-047/A01

Palabras clave: éteres, éter dietílico, éter diisopropílico, éter metil ter-butílico, 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 I (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 evaluado por el INSHT, según determinados criterios de validación y que ha sido suficientemente probado mediante ensayos de colaboración entre distintos laboratorios del INSHT.

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 cada analito en aire

9. PRECISIÓN

10. BIBLIOGRAFÍA

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:

124,92 mg/m³ a 2467,71 mg/m³ de éter dietílico (Nº CAS 60-29-7)

111,83 mg/m³ a 2214,71 mg/m³ de éter diisopropílico (Nº CAS 108-20-3)

15,35 mg/m³ a 308,40 mg/m³ de éter metil ter-butílico (Nº CAS 1634-04-4)

en muestras de dos 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 la 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, que dando 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 Dietílico

NOTA: SUSTANCIA EXTREMADAMENTE INFLAMABLE. Frases (R) 12-19. Frases (S) 9-16-29-33. [Real Decreto 363/1995](#) (10.1).

4.2.2. Éter Diisopropílico

NOTA: SUSTANCIA FÁCILMENTE INFLAMABLE. Frases (R) 11-19. Frases (S) 9-16-33. [Real Decreto 363/1995](#) (10.1).

4.2.3. Éter Metil ter-Butílico

4.2.4. Sulfuro de carbono: Debe estar exento de compuestos que coeluyan con los analitos de interés

NOTA: SUSTANCIA FÁCILMENTE INFLAMABLE Y TÓXICA. Frases (R) 11-36/38-48/23-62-63. Frases (S) 16-33-36/37-45. [Real Decreto 363/1995](#) (10.1).

4.2.5. Etilbenceno (patrón interno)

NOTA: SUSTANCIA FÁCILMENTE INFLAMABLE Y NOCIVA. Frases (R) 11-20. Frases (S) 16-24/25-29. [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 términos de 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 términos de 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 de ±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 disposición 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 50 m de longitud y 0,23 mm de diámetro interno rellena de SE-30, o cualquiera 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 50 ml/min recomendándose un volumen de muestra de 2 litros (véase [tabla 1 de 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 deben analizarse dentro de los catorce días siguientes a su captación (véase [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 analiza 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 del pico de 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 asegurar 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 tres éteres no varía con la concentración, y podrá considerarse constante en todo el intervalo de aplicación del método e igual a 1,000 para dichos éteres.

Se recomienda calcular dicho valor en cada laboratorio no utilizándose aquellos tubos cuya eficacia de desorción sea inferior a 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.

\bar{A} es el área promedio correspondiente a cada 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:

$$c_i = \frac{A_i c_0 f_i}{A_0}$$

donde:

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

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

c_0 es el área correspondiente al pico de analito en la muestra.

f_i es el área correspondiente al pico de patrón interno en la muestra.

A_0 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 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 mililitro por metro cúbico (ppm), se calcula por medio de la siguiente expresión:

$$C_{\text{ppm}} = C_{\text{aire}} \times \frac{24,0}{M} \times \frac{101,30}{P} \times \frac{t + 273,15}{293,15}$$

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

El coeficiente de variación del método, calculado a partir de los datos intralaboratorio de muestras captadas en atmósferas de éteres en concentraciones, es inferior al 5% en todo el intervalo de aplicación del método (véase [tabla 3 del anexo A](#)).

10. BIBLIOGRAFÍA

- 10.1. Real Decreto 363/1995 ⁽¹⁾ de 10 de marzo (BOE 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 (BOE 19.9.95).
- 10.2. 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.
- 10.3. National Institute for Occupational Safety and Health. **Manual of Analytical Methods. 4ª ed. Method 1610**.
- 10.4. National Institute for Occupational Safety and Health. **Manual of Analytical Methods. 4ª ed. Method 1615**.
- 10.5. National Institute for Occupational Safety and Health. **Manual of Analytical Methods. 4ª ed. Method 1618**.
- 10.6. UNE EN 482 **"Atmósferas en el lugar de trabajo. Requisitos generales relativos al funcionamiento de los procedimientos para la medición de agentes químicos"**.
- 10.7. UNE EN 1232 **"Atmósferas en el lugar de trabajo. Bombas para muestreos personales de agentes químicos. Requisitos y métodos de ensayo"**.

ANEXO A

Resultados de validación y evaluación del método

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).

TABLA 1
Volúmen de ruptura VR obtenido de forma individual

Compuesto	H _R (%)	C (mg/m ³)	Q _{TM} (l/min)	V _R (l)
Éter Dietílico	82,9	2376,92	0,104	5,4
Éter Metil ter-butílico	80,9	356,41	0,104	5,1
Éter Diisopropílico	81,6	3232,61	0,104	9,0

Volúmen de ruptura VR obtenido a partir de una mezcla

Compuesto	H _R (%)	C (mg/m ³)	Q _{TM} (l/min)	V _R (l)
Éter Dietílico	81,0	1886,10	0,104	3,1
Éter Metil ter-butílico		255,89		3,4
Éter Diisopropílico		3279,40		4,7
Éter Dietílico	83,5	1985,64	0,052	3,2
Éter Metil ter-butílico		292,38		3,5
Éter Diisopropílico		3477,47		4,0

H_R concentración generada en la atmósfera.

C 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 Dietílico	0,22998	0,23258	6	0,93	1,011
	1,03874	1,01660	6	1,04	0,979

	2,08157	2,07380	6	0,62	0,996
	4,16805	4,22099	6	0,84	1,013
Éter Metil ter-butílico	0,02859	0,02899	6	1,38	1,014
	0,12958	0,12671	6	0,87	0,978
	0,25967	0,25644	6	0,43	0,989
	0,51995	0,51691	6	0,66	0,994
Éter Diisopropílico	0,20932	0,21437	6	0,73	1,024
	0,94552	0,93463	6	0,75	0,988
	1,89476	1,88478	6	0,42	0,995
	3,79400	3,78476	6	0,60	0,998

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 muestras analizadas.

CV coeficiente de variación.

E deficiencia 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 Dietílico	20,8	131,32	124,42	1,25	-5,25
Éter Metil ter-Butílico		16,42	15,56	1,33	-5,24
Éter Diisopropílico		117,88	113,60	1,21	-3,63
Éter Dietílico	22,0	586,43	563,14	0,69	-4,04
Éter Metil ter-Butílico		73,30	68,18	0,82	-6,98
Éter Diisopropílico		526,41	486,73	1,09	-7,54
Éter Dietílico	20,0	1203,52	1209,27	0,61	+0,47
Éter Metil ter-Butílico		150,44	150,08	0,48	-0,23
Éter Diisopropílico		1080,34	1077,79	0,63	-0,24
Éter Dietílico	20,3	2467,22	2432,51	0,70	-1,41
Éter Metil ter-Butílico		308,40	304,32	0,67	-1,32
Éter Diisopropílico		2214,71	2188,12	0,76	-1,20
Éter Dietílico	81,0	124,92	122,42	0,84	-2,00
Éter Metil ter-Butílico		15,35	15,16	1,47	-1,24
Éter Diisopropílico		111,83	110,04	0,49	-1,60
Éter Dietílico	78,0	567,91	567,03	0,56	-0,15
Éter Metil ter-Butílico		69,80	67,11	0,39	-3,85
Éter Diisopropílico		508,43	486,41	0,47	-4,33
Éter Dietílico	79,7	1144,79	1144,71	0,85	-0,01
Éter Metil ter-Butílico		140,70	133,52	0,59	-5,10
Éter Diisopropílico		1024,88	965,37	0,58	-5,81

Éter Dietílico		2375,07	2345,05	1,84	-1,26
Éter Metil ter-Butílico	80,8	296,88	292,77	1,27	-1,38
Éter Diisopropílico		2131,99	2122,28	1,26	-0,45

C_A concentración generada en la atmósfera, expresada en mg/m^3 .

C_R concentración recuperada de los tubos de carbón, expresada en mg/m^3 .

H_R humedad relativa de la atmósfera.

CV coeficiente de variación.

TABLA 4
Estudio de estabilidad de las muestras

Compuesto	Fecha	T	C_R (mg/m^3)	CV (%)	Dif (%)	
Éter Dietílico	7 días	Ambiente	117,18	0,60	-4,28	
			14,17	1,55	-7,68	
			114,55	0,65	+4,10	
	7 días	Refrigerado	113,45	0,61	-7,33	
			14,34	1,05	-6,57	
			107,53	0,73	-2,28	
	Éter Metil ter-Butílico	14 días	Ambiente	117,50	0,95	-4,02
				14,68	0,81	-4,36
				109,83	0,59	-0,20
14 días		Refrigerado	118,83	0,66	-2,93	
			14,98	0,88	-2,41	
			110,00	1,24	-0,04	
Éter Diisopropílico		7 días	Ambiente	2292,40	1,08	-2,24
				283,99	0,74	-3,00
				2072,67	0,69	-2,15
	14 días	Ambiente	2133,96 ^(a)	2,09	-9,00	
			283,54	0,72	-3,15	
			2082,82	0,42	-1,86	
	14 días	Refrigerado	2311,96	0,75	-1,41	
			279,74	0,50	-4,45	
			2063,75	0,39	-2,76	

C_R concentración media recuperada en la primera parte del tubo. Cada resultado es promedio de 6 muestras analizadas.

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

Dif diferencia porcentual con respecto al análisis inmediato.

T temperatura de almacenamiento de las muestras.

(a) comienza a aparecer aproximadamente un 10% respecto a lo encontrado en la la parte del tubo.

Nota: Las concentraciones de éteres y las condiciones generales en la atmósfera son las mismas que se indican en la tabla 3 para 2VL (valor límite) y 0,1 VL, aproximadamente, y alta humedad.



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

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 - 9 44 990 543 Fax 944 990 678

Correo electrónico.- cnvminsht@mtas.es