

Dichlorodifluorométhane M-388

Cette méthode décrit le prélèvement en mode Actif sur tube de charbon actif et l'analyse par CPG détection FID de la (des) substance(s) : **Dichlorodifluorométhane**.

Données de validation _____ Indisponibles

Numéro de la méthode _____ M-388

Ancien numéro de fiche _____ 029

1. Substances

1.1. Informations générales

Nom	Fiche Toxicologique
Dichlorodifluorométhane	FT-135

Nom	Numéro CAS	Formule Chimique	Masse molaire	Synonymes
Dichlorodifluorométhane	75-71-8	CCl ₂ F ₂	120,91	FC12, FREON 12

Substance
Dichlorodifluorométhane

1.2. Famille de substances

- DERIVES HALOGENES DES HYDROCARBURES ALIPHATIQUES

2. Principe de prélèvement et d'analyse

Etat physique _____ Gaz et vapeurs

Type de prélèvements _____ Actif

Principe général et mise en œuvre pratique du prélèvement

Technique analytique _____ CHROMATOGRAPHIE EN PHASE GAZEUSE

Injecteur _____ SPLIT/SPLITLESS

Détecteur _____ IONISATION DE FLAMME (FID)

3. Domaine d'application

Substance	Volume prélevé
Dichlorodifluorométhane	10 L maximum

4. Liste des réactifs

DISULFURE DE CARBONE

consignes de sécurité pour les manipulations en laboratoire

5. Méthode de prélèvement

Prélèvement gaz vapeur actif

Nombre d'éléments (dispositifs) composant le dispositif en série _____ 1

5.1 Dispositif de prélèvement

Type de dispositif _____ TUBE 150 mm diam 8 mm

Support ou substrat de collecte _____ CHARBON ACTIF

Quantité de support dans la plage de mesure (mg) _____ 900

Quantité de support dans la plage de garde (mg) _____ 300

Préparation du substrat :

Commentaires, conseils, consignes :



5.2. Conditions de prélèvement

Débit (L/min) _____ 0,5

15 minutes (VLEP-CT possible dans ces conditions) _____ oui

Temps de prélèvement maximum en heures _____ Prélèvement inférieur à 1 h

Particularités, commentaires, conseils :

10 L maximum prélevés. Ces conditions doivent être respectées pour éviter le claquage des tubes ou une migration de la substance de la première plage vers la deuxième

5.3. Pompe de prélèvement

Pompe à débit de 0,1 à 3,5 L/min

5.4. Conditionnement particulier

Choix conditionnement particulier _____ -

Description :

Durant le transport, protéger les tubes de la chaleur et de la lumière. Eviter le stockage à proximité de solvants. Les tubes prélevés doivent être conservés au froid jusqu'à l'analyse, ils pourront être conservés au moins 8 jours sans perte de produit.

Préparation des dispositifs de prélèvement en vue d'une intervention en entreprise

6. Méthode d'analyse

Principe général de l'analyse en laboratoire

6.1 Préparation de l'analyse

Conditions de conservation testée et validée pour les prélèvements _____ Eviter le stockage près de solvants

Nombre d'étapes de préparation _____ 1

1 technique de préparation d'analyse :

Technique de préparation d'analyse N° 1

Séparation des plages _____ oui

Solvant ou solution _____ DISULFURE DE CARBONE

Type de préparation _____ Désorption

Volume _____ 10 mL

Temps d'agitation _____ 30 min

6.2 Conditions analytiques

Technique analytique _____ CHROMATOGRAPHIE EN PHASE GAZEUSE
 Injecteur _____ SPLIT/SPLITLESS
 Colonne _____ POLAIRE
 Détecteur _____ IONISATION DE FLAMME (FID)

6.3 Etalonnage et expression des résultats

La méthode d'étalonnage indiquée est celle utilisée lors du développement. Elle n'a cependant pas de caractère obligatoire

Méthodes d'étalonnage pour la quantification des polluants

Principe d'étalonnage _____ externe
 Solvant de l'étalon _____ Même solvant que celui des échantillons

Commentaires :

Réaliser des étalons à partir de substances de référence, commerciales ou synthétisées en laboratoire. Le solvant utilisé pour réaliser les solutions sera celui choisi pour le traitement des échantillons

Calcul de la concentration atmosphérique

7. Auteurs

metropol@inrs.fr

8. Bibliographie

- [1] Pr NF X43-267. 2004 - Air des lieux de travail. prélèvement et analyse de gaz et vapeurs organiques- Prélèvement par pompage sur tube à adsorption et désorption au solvant.
- [2] NF EN 838. Janvier 1996 - Atmosphère des lieux de travail. échantillonneurs par diffusion pour la détermination des gaz et vapeurs. Paris-La Défense, AFNOR, 1996, 40 p.
- [3] NF X 43-280. Novembre 1993 - échantillonnage passif de gaz et vapeurs. Paris-La-Défense, AFNOR, 1993, 22 p.
- [4] J.P. GUÉNIER et P. FERRARI - échantillonnage des polluants gazeux. Les badges : utilisation et comparaison avec les tubes à charbon actif. Cahiers de notes documentaires, 1981, 105, ND 1344, pp. 493-507.
- [5] J. MÜLLER, J.P. GUÉNIER - échantillonnage des polluants gazeux. 2. Le point sur les échantillonneurs passifs (badges). Cahiers de notes documentaires, 1984, 116, ND 1489, pp. 313-326.
- [6] J. MÜLLER, J.P. GUÉNIER, J. DELCOURT - échantillonnage des polluants gazeux. Le badge INRS. 1. Description. Cahiers de notes documentaires, 1989, 137, ND 1752, pp. 587-593.
- [7] J. MÜLLER, J.P. GUÉNIER, J. DELCOURT - échantillonnage des polluants gazeux. Le badge INRS. 2. Dispositif expérimental de validation. Cahiers de notes documentaires, 1990, 138, ND 1762, pp. 23-30.
- [8] J. MÜLLER, J.P. GUÉNIER, J. DELCOURT - échantillonnage des polluants gazeux. Le badge INRS. 3. Validation en laboratoire et paramètres de fonctionnement. Cahiers de notes documentaires, 1992, 146, ND 1871, pp. 51-62.

9. Historique

version	date	modification(s) faisant l'objet de la nouvelle version	paragraphes concernés
029	jusqu'au 23/09/2004	Création	
029 / V01	31/03/2007	Nouvelle présentation Création de l'historique	
029 / V02	Juillet 2007	Introduction de 1,2- Dichloroéthane Expression des écarts types (calculs des K_d , K_t , K_c)	Toute la fiche Annexe 2

029 / V02.01	Janvier 2009	Remplacement de la notation VLE par VLCT L' utilisation d'un détecteur par capture électronique (pour l'analyse de dibromopropane, par exemple) n'est plus suggérée car incompatible avec l'utilisation du CS2 comme solvant de désorption.	Substances mesurables Analyse Matériel analytique Annexe 2
M-388 /V01	05/2016	Mise en ligne	