

Acide acétique M-321

Cette méthode décrit le prélèvement en mode Actif sur cassette avec filtres imprégnés et l'analyse par chromatographie ionique avec suppression de la détection conductimétrique de la (des) substance(s) : **Acide acétique**

Données de validation _____ Validation complète

Numéro de la méthode _____ M-321

Ancien numéro de fiche _____ 078

Substances

Informations générales

Nom	Fiche Toxicologique
Acide acétique	FT Acide acétique

Nom	Numéro CAS	Formule Chimique	Masse molaire	densité (g/cm ³)	Synonymes
Acide acétique	64-19-7	C ₂ H ₄ O ₂	60,06	1,049	Acide éthanoïque

Substance	données de validation
Acide acétique	Validation_229

Famille de substances

- ACIDES CARBOXYLIQUES ALIPHATIQUES

Principe et informations

Cette méthode a été validée en suivant les référentiels normatifs. Toutes les données de validation ainsi que les calculs des performances de la méthode sont indiqués dans les données de validation.

Principe de prélèvement et d'analyse

Etat physique _____ Aérosols (mélange de gaz ou vapeurs / particules)

Type de prélèvements _____ Actif

Principe général et mise en œuvre pratique du prélèvement ¹

¹ <http://www.inrs.fr/dms/inrs/PDF/metropol-prelevement-principe.pdf>

Technique analytique _____ CHROMATOGRAPHIE IONIQUE AVEC MEMBRANE DE SUPPRESSION

Injecteur _____ PASSEUR AUTOMATIQUE

Détecteur _____ CONDUCTIMETRIE

Domaine d'application

Substance	Quantité minimum sur le dispositif	Quantité maximum sur le dispositif	Concentration minimum	Concentration maximum	Volume prélevé
Acide acétique	4 µg	240 µg	0,9 mg/m ³	53 mg/m ³	4,5 L

Liste des réactifs

- ACIDE ACETIQUE
- ACIDE SULFURIQUE
- CARBONATE DE SODIUM
- EAU
- HYDROXYDE DE POTASSIUM
- SOLUTION ETALON 1g/L

Consignes de sécurité pour les manipulations en laboratoire ²

²<http://www.inrs.fr/media.html?refINRS=ED%20953>

Méthode de prélèvement

Utilisation de la cassette fermée pour le prélèvement d'aérosols³

³ <http://www.inrs.fr/dms/inrs/PDF/metropol-prelevement-cassette.pdf>

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

Dispositif de prélèvement

Type de dispositif _____ ■ CASSETTE 37 mm 3 pièces

Support ou substrat de collecte _____ ■ 2 FILTRES EN FIBRE DE QUARTZ IMPREGNES

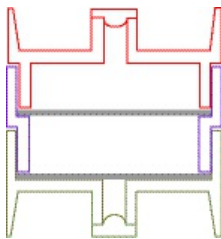
Préparation du substrat :

La solution d'imprégnation est obtenue par dissolution de **5 g de Na₂CO₃** dans de l'eau et jaugeage à **100 mL**. Soumettre éventuellement aux ultrasons (ou agitation magnétique) pour favoriser la solubilisation.

Les filtres en fibre de quartz sont imprégnés de **600 µL** de solution d'imprégnation. Faire sécher à l'étuve à 60°C pendant 2 h ou sous sorbonne pendant 24 h dans un local exempt de toute pollution.

Commentaires, conseils, consignes :

Un filtre est déposé au fond de la cassette et le second sur la pièce intermédiaire. Durant ces opérations, les filtres seront manipulés avec une pince.



Conditions de prélèvement

Plage de débit

Débit mini (L/min) _____ 0,250

Débit maxi (L/min) _____ 0,300

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

Pompe de prélèvement

■ Pompe à débit de 0,02 à 0,5 L/min

Compléments

Utiliser des filtres traités haute température (SKC ou équivalent) pour obtenir la limite de quantification la plus basse (voir Sélection du support de collect dans les données de validation).

Analyser des blancs de laboratoire pour déterminer la quantité d'acide déjà présente sur le support et l'homogénéité des lots avant leur utilisation.

Préparation des dispositifs de prélèvement en vue d'une intervention en entreprise⁴

⁴ <http://www.inrs.fr/dms/inrs/PDF/metropol-intervention-preparation.pdf>

Méthode d'analyse

Principe général de l'analyse en laboratoire⁵

⁵ <http://www.inrs.fr/dms/inrs/pdf/metropol-analyse-principe.pdf>

Préparation de l'analyse

Durée de conservation testée et validée pour les prélèvements _____ 1 mois

Conditions de conservation testée et validée pour les prélèvements :

Avant le prélèvement, les filtres imprégnés peuvent être conservés 6 mois, dans un local exempt de toute pollution.

Remarque : des blancs de laboratoire devront être réalisés avant utilisation des filtres pour s'assurer qu'il n'y a pas de pollution.

Si l'acide acétique n'est pas extrait très rapidement du support, il y aura migration d'une partie de l'acide acétique prélevé d'un support imprégné sur l'autre (Voir données de validation).

Séparation des plages _____ oui

Nombre d'étapes de préparation _____ 1

Conditions de conservation testée et validée pour les échantillons préparés :

1 étape de préparation :

Etape de préparation n° 1

Séparation des plages _____ oui

Solvant ou solution _____

- EAU
- ELUANT

Type de préparation _____

- Désorption

Volume _____ 20mL

Ultrasons _____ 5min

Autres conditions de préparation :

- Ouvrir la cassette et transférer chaque filtre imprégné dans un flacon de désorption.
- Ajouter 10 à 20 mL d'eau ou d'éluant.
- Agiter aux ultrasons environ 5 minutes.
- Filtrer sur cartouche Millex (0,22 µm) ou sur membrane (0,45 µm) et analyser.

Commentaires :

Remarque :

- Traiter les blancs de laboratoire et les blancs de terrain de la même façon.

1 condition analytique :

Condition analytique n° 1

Les conditions analytiques utilisées lors du développement de la méthode sont fournies avec les données de validation.

Technique analytique _____

- CHROMATOGRAPHIE IONIQUE AVEC MEMBRANE DE SUPPRESSION

Injecteur _____

- PASSEUR AUTOMATIQUE

Colonne _____

- ECHANGEUSE D'IONS
- SUPRESSEUR

Détecteur _____

- CONDUCTIMETRIE

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 polluants⁶

⁶<http://www.inrs.fr/dms/inrs/PDF/metropol-analyse-et-alonnage.pdf>

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.

Préparer une gamme d'étalonnage, dans la même matrice que les échantillons (ne pas oublier le filtre imprégné)

Calcul de la quantité de substance sur le dispositif :

La concentration réelle C (en mg/m³) dans l'air est donnée par :

$$C = (C_x \times d - C_b) \times \frac{V}{V}$$

avec :

C_x (mg/L) : concentration de la substance dans l'échantillon

d : facteur de dilution

C_b (mg/L) : concentration moyenne de la substance dans les blancs de laboratoire

v (mL) : volume de jaugeage

V (L) : volume d'air prélevé

Calcul de la concentration atmosphérique⁷

⁷<http://www.inrs.fr/dms/inrs/PDF/metropol-resultat-calcul-concentration.pdf>

Compléments :

Diluer si nécessaire les échantillons avec du blanc filtre (filtres désorbés dans de l'eau ou de l'éluant dans les mêmes conditions que les échantillons) de façon à rester dans la gamme d'étalonnage.

Des exemples de conditions d'analyse sont détaillés dans les données de validation.

Interférences

Les chlorures d'acides sont hydrolysés en acides carboxyliques et acides hydrochloriques sur les supports solides, dans l'air humide, et en solution. Par conséquent, en présence de chlorure(s) d'acide(s), la méthode d'échantillonnage peut surestimer la concentration en acide carboxylique dans l'air.

Les fluorures et les formates peuvent également interférer sur les dosages nécessitant une adaptation des conditions d'analyse.

Remarque :

Les analyses peuvent être réalisées en électrophorèse capillaire après validation de la méthode.

Auteurs

metropol@inrs.fr

Bibliographie

- NF EN 482 – Exposition sur les lieux de travail. Exigences générales concernant les performances des procédures de mesure des agents chimiques. La Plaine Saint Denis, Association française de normalisation (AFNOR), 2012, 18 p.
- NF EN 13890 – Exposition sur les lieux de travail. Procédures pour le mesurage des métaux et métalloïdes dans les particules en suspension dans l'air - Exigences et méthodes d'essai. La Plaine Saint Denis, Association française de normalisation (AFNOR), 2009, 36 p.
- NF EN 1076 – Exposition sur les lieux de travail. Procédures pour le mesurage des gaz et vapeurs à l'aide de dispositifs de prélèvement par pompage. La Plaine Saint Denis, Association française de normalisation (AFNOR), 2010, 36 p.
- V. OURY, A. PELTIER - Prélèvement et dosage de l'acide acétique par chromatographie ionique. Cahiers de notes documentaires - Hygiène et sécurité du travail, n° 187, 2^e trimestre 2002, pp. 89-99.
- ANSES – Rapport d'expertise collective du CES « Expertise en vue de la fixation de valeurs limites à des agents chimique en milieu professionnel » : Paris, Agence nationale de sécurité sanitaire de l'alimentation, de l'environnement et du travail (ANSES), 2012, 47 pages.
- V. OURY, A. PELTIER - Prélèvement et dosage de l'acide formique par chromatographie ionique. Cahiers de notes documentaires - Hygiène et sécurité du travail, n° 195, 2^e trimestre 2004, pp. 53-61.

Historique

Version	Date	Modification(s) faisant l'objet de la nouvelle version	Paragraphes concernés
78	11/09/2003	Création et mises à jour	
078/V02.01	01/10/2015	Nouvelle présentation	Tous
		Ajout des annexes avec données de validation de l'acide acétique	Annexes 2 et 3
		Anciennes données de validation recalculées	Annexe 4
M-321/V01	Janvier 2016	Mise en ligne Substance unique Prélèvement sur cassette avec filtres imprégnés Analyse par chromatographie ionique avec suppression.	