

Ethylamine M-347

Cette méthode décrit le prélèvement en mode Actif sur tube de gel de silice et l'analyse par HPLC détection UV de la (des) substance(s) : **Ethylamine**.

Données de validation _____ Validation partielle

Numéro de la méthode _____ M-347

Ancien numéro de fiche _____ 026

1. Substances

1.1. Informations générales

Nom	Fiche Toxicologique
Ethylamine	FT-Ethylamine

Nom	Numéro CAS	Formule Chimique	Masse molaire
Ethylamine	75-04-7	C ₂ H ₇ N	45,1

Substance	données de validation
Ethylamine	Validation_258

1.2. Famille de substances

- AMINES ALIPHATIQUES

1.3. Principe et informations

L'amine est prélevée au travers d'un tube rempli de gel de silice, puis désorbée par l'acétonitrile en présence d'un réactif de dérivation : le chlorure de toluoyle. L'échantillon dérivé est alors analysé par chromatographie en phase liquide avec détection UV.

2. Principe de prélèvement et d'analyse

Etat physique _____ Gaz et vapeurs

Type de prélèvements _____ Actif

Principe général du prélèvement.

Technique analytique _____ CHROMATOGRAPHIE EN PHASE LIQUIDE

Injecteur _____ PASSEUR AUTOMATIQUE

Détecteur _____ ULTRAVIOLET (UV)

3. Domaine d'application

Substance	Quantité minimum sur le dispositif	Quantité maximum sur le dispositif
Ethylamine	89,8 µg	1,80 mg

4. Liste des réactifs

- ACETONITRILE
- ACIDE CHLORHYDRIQUE
- CHLORURE DE m-TOLUOYLE
- DICHLOROMETHANE
- EAU ULTRAPURE
- HYDROXYDE D'AMMONIUM

- HYDROXYDE DE POTASSIUM
- HYDROXYDE DE SODIUM
- SULFATE DE MAGNESIUM ANHYDRE

Consignes de sécurité pour les manipulations en laboratoire

5. Méthode de prélèvement

Dispositif de prélèvement actif pour le prélèvement de gaz ou vapeur

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

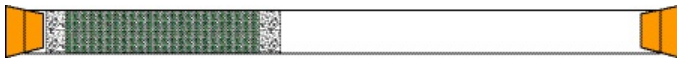
5.1 Dispositif de prélèvement

Type de dispositif _____ TUBE 50 mm diam 6 mm

Support ou substrat de collecte _____ GEL DE SILICE 35-70 Mesh

Quantité de support dans la plage de mesure (mg) _____ 350

Commentaires, conseils, consignes :



5.2. Conditions de prélèvement

5.2.1. Plage de débit

Débit mini (L/min) _____ 0,500

Débit maxi (L/min) _____ 1

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

Temps de prélèvement maximum en heures _____ 2

5.3. Pompe de prélèvement

Pompe à débit de 0,1 à 3,5 L/min

Préparation des dispositifs de prélèvement

6. Méthode d'analyse

Principe général de l'analyse en laboratoire

6.1 Préparation de l'analyse

Nombre d'étapes de préparation _____ 2

Commentaires sur les étapes :

Désorption et dérivation.

1 technique de préparation d'analyse :

Technique de préparation d'analyse N° 1

Solvant ou solution _____ REACTIF

Type de préparation _____ Désorption

Commentaires :

Verser le contenu du tube dans un flacon de 15 mL.
Effectuer l'étape de dérivation.

6.1.2 Dérivation

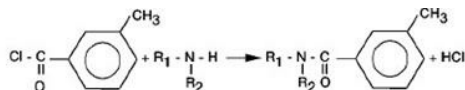
Moment de la dérivation _____ lors de la préparation de l'échantillon

Réactif _____ CHLORURE DE TOLUOYLE

Temps de dérivation _____ 10 min

Nom du/des dérivé(s) formé(s) et numéro(s) CAS correspondants :

Les amines aliphatiques se dosent dérivées avec le chlorure de toluoyle, selon la réaction suivante :



Commentaires :

Ajouter 5 à 10 mL du réactif de dérivation : acétonitrile contenant du chlorure de m-toluoyl ($4 \cdot 10^{-2}$ M) et 0,2 mL de NaOH ou KOH 5 M.

Agiter mécaniquement pendant 10 minutes.

Ajouter ensuite 0,2 mL de NH_4OH pour détruire l'excès de réactif.

Agiter à nouveau 10 minutes.

Doser l'échantillon.

6.2 Conditions analytiques

Technique analytique _____ CHROMATOGRAPHIE EN PHASE LIQUIDE

Injecteur _____ PASSEUR AUTOMATIQUE

Colonne _____ PHASE INVERSE C18

Détecteur _____ ULTRAVIOLET (UV)

Phase mobile _____

- ACETONITRILE
- EAU

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 :

L'étalonnage peut être réalisé :

Soit à partir de solutions du dérivé commercial ou synthétisé au laboratoire (voir information complémentaire).

Soit à partir de solutions préparées avec la substance elle-même dérivée directement en solution de réactif ou sur support de collecte imprégné de réactif.

Calcul de la concentration atmosphérique

Calcul de la quantité de substance sur le dispositif :

Le dosage est effectué avec le dérivé, la conversion en concentration de **substance** dans l'air est donc indispensable. Les données nécessaires se trouvent dans les validations complémentaires.

7. Auteurs

metropol@inrs.fr

8. Bibliographie

P. SIMON et C. LEMACON - Determination of aliphatic primary and secondary amines and polyamines in air by high performance liquid chromatography. Analytical chemistry, 1987, 59, pp. 480-484.

9. Historique

VERSION	DATE	MODIFICATION(S) FAISANT OBJET DE LA NOUVELLE VERSION
026/V01.01	2013	Création
M-347/V01	Mai 2016	Mise en ligne dans la nouvelle version. Séparation des substances