

2-Butanone-oxime M-157

Cette méthode décrit le prélèvement en mode Actif sur tube de résine XAD7® et l'analyse par CPG détection FID de la (des) substance(s) : **2-Butanone-oxime**.

Données de validation _____ Validation partielle

Numéro de la méthode _____ M-157

Ancien numéro de fiche _____ 086

Substances

Informations générales

Nom	Classification CMR	Lien CMR	Fiche Toxicologique
2-Butanone-oxime	C2	ED 976	FT-257

Nom	Numéro CAS	Formule Chimique	Masse molaire	densité (g/cm ³)	Synonymes
2-Butanone-oxime	96-29-7	C ₄ H ₉ NO	87,14	0,923	Butanone oxime, MECO, Méthyléthylcétoxime

Substance	données de validation
2-Butanone-oxime	Validation_139

Principe de prélèvement et d'analyse

Etat physique _____ Gaz et vapeurs

Type de prélèvements _____ Actif

principe général et mise en oeuvre pratique d'un prélèvement ¹

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

Technique analytique _____ CHROMATOGRAPHIE EN PHASE GAZEUSE

Injecteur _____ SPLIT/SPLITLESS

Détecteur _____ IONISATION DE FLAMME (FID)

Liste des réactifs

- METHANOL

Consignes de sécurité pour les manipulations en laboratoire ²

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

Méthode de prélèvement

Les dispositifs de prélèvements actifs pour les gaz et vapeurs ³

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

Dispositif de prélèvement

Type de dispositif _____ ■ TUBE 70 mm diam 4 mm

Support ou substrat de collecte _____ ■ RESINE XAD7®

Quantité de support dans la plage de mesure (mg) _____ 80

Quantité de support dans la plage de garde (mg) _____ 40

Préparation du substrat :

Résine Amberlite XAD7 nettoyée pendant 4 heures au méthanol à l'aide d'un extracteur de Soxhlet puis étuvée à 100°C.

Commentaires, conseils, consignes :

Les plages sont séparées et maintenues par des tampons de laine de verre

**Conditions de prélèvement**

Débit (L/min) _____ 0,2

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

Particularités, commentaires, conseils :

Le volume de prélèvement recommandé est de 6 L soit 30 minutes.

Pompe de prélèvement

- Pompe à débit de 0,02 à 0,5 L/min

Préparation des dispositifs de prélèvement ⁴

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

Méthode d'analyse**Principe général de l'analyse en laboratoire ⁵**

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 _____ 8 jour(s)

Conditions de conservation testée et validée pour les prélèvements _____ température ambiante

1 étape préparation :

Etape de préparation n° 1

Séparation des plages _____ oui

Solvant ou solution _____

- METHANOL

Type de préparation _____

- Désorption

Volume _____ 5 mL

Ultrasons _____ 4 min

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 EN PHASE GAZEUSE

Injecteur _____

- SPLIT/SPLITLESS

Colonne _____

- POLAIRE

Détecteur _____

- IONISATION DE FLAMME (FID)

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-etalonnage.pdf>

Principe d'étalonnage _____ externe

Solvant de l'étalon _____ ■ Même solvant que celui des échantillons

Commentaires:

Réaliser des étalons à partir d'une (de) substance(s) de référence, commerciale(s) ou synthétisée(s) en laboratoire. Le solvant utilisé pour réaliser les solutions sera celui choisi pour le traitement des échantillons.

Calcul de la concentration atmosphérique⁷

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

Auteurs

metropol@inrs.fr

Bibliographie

Historique

Version	Date	Modification(s) faisant l'objet de la nouvelle version
086/V01	08/02/2005	Création
086/V02.01	31/05/2010	Suppression de la valeur VME (erronée) apparaissant dans le tableau Substance mesurable Explication du choix de la valeur "VLCT" de référence pour les essais de validation de la méthode.
M-157/V01	mars 2016	Mise en ligne