

Liste des substances utilisant cette analyse

Nom	Numéro CAS
Bromure de méthyle	74-83-9

Préparation de l'analyse

Durée de conservation testée et validée pour les prélèvements _____ 6 mois

Conditions de conservation testée et validée pour les prélèvements :

les dispositifs peuvent être conservés 6 mois à l'étuve à 100°C

Nombre d'étapes de préparation _____ 1

Durée de conservation testée et validée pour les échantillons préparés _____ 15 jour(s)

Conditions de conservation testée et validée pour les échantillons préparés :

Stocker les tubes au réfrigérateur après prélèvement et analyser dans les 15 jours suivant le prélèvement et le jour même de la désorption.

1 étape de préparation :

Etape de préparation n°

Séparation des plages _____ oui

Solvant ou solution _____ ■ ACETATE D'ETHYLE

Type de préparation _____ ■ Désorption

Volume _____ 10 mL

Temps d'agitation _____ 30 min

Condition analytique n°

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 _____ ■ APOLAIRE

Détecteur _____ ■ CAPTURE ELECTRONIQUE

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 ¹

¹ <https://www.inrs.fr/dms/inrs/PDF/metropol-analyse-etalonage/metropol-analyse-etalonage.pdf>

Principe d'étalonnage _____ externe

Solvant de l'étalon _____ ■ ACETATE D'ETHYLE

Etalon interne :

Si un étalon interne est utilisé, il peut être rajouté indifféremment dans les solutions mères ou diluées.

Commentaires :

- Des étalons primaires sont préparés dans l'acétate d'éthyle à partir d'une bouteille de bromure de méthyle gazeux. Le gaz est envoyé, à débit contrôlé, dans un piège à -30 °C (par exemple plongé dans un mélange de CaCl₂.6H₂O et glace). Pour éviter tout risque de pollution, un barboteur d'éthanol est placé en aval.
- Prélever 1 mL de bromure de méthyle à l'aide d'une pipette refroidie et verser dans un flacon contenant 10 mL d'acétate d'éthyle. La masse de bromure de méthyle est déterminée par pesée.
- Diluer ensuite ces étalons primaires dans le solvant de désorption adapté à la technique analytique utilisée (CS₂ pour une détection FID ou acétate d'éthyle pour une détection ECD).

Calcul de la concentration atmosphérique ²

² <https://www.inrs.fr/dms/inrs/PDF/metropol-resultat-calcul-concentration/metropol-resultat-calcul-concentration.pdf>

Compléments :

Il est possible de réaliser un étalonnage interne en utilisant le dichloromethane comme étalon interne.