

Liste des substances utilisant cette analyse

Nom	Numéro CAS
Trans-1,2-dichloroéthylène;Cis-1,2-dichloroéthylène	156-60-5;156-59-2

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

Séparation des plages _____ oui

Nombre d'étapes de préparation _____ 1

1 étape de préparation :

Etape de préparation n°

Solvant ou solution _____ ■ DISULFURE DE CARBONE

Type de préparation _____ ■ Désorption

Ultrasons _____ 20 min

Commentaires :

Désorption dans 5 à 10 mL de solvant.

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 _____ ■ SEMI-POLAIRE

Détecteur _____ ■ IONISATION DE FLAMME (FID)

Étalonnage 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 _____ interne

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

Étalon interne :

voir données de validation

Calcul de la concentration atmosphérique ²

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

Compléments :

Une désorption des tubes pendant 20 minutes aux ultra-sons est nécessaire (elle est incomplète lorsque le temps de désorption est inférieur).

Le 1,2-dichloroéthylène technique, fréquemment utilisé dans l'industrie, est constitué d'un mélange des deux isomères cis et trans. Ces deux isomères donnent une réponse identique en chromatographie en phase gazeuse avec détection FID, le dosage peut-être effectué indifféremment à partir de l'un ou de l'autre des isomères comme substance étalon