

Liste des substances utilisant cette analyse

Nom	Numéro CAS
Butyldiglycol	112-34-5
Méthyldiglycol	111-77-3

Préparation de l'analyse

Conditions de conservation testée et validée pour les prélèvements :

Les tubes de charbon actif peuvent être conservés 7 jours à température ambiante puis 21 jours à 4°C.
Les filtres doivent être désorbés immédiatement après le prélèvement.

Séparation des dispositifs _____ oui

Nombre d'étapes de préparation _____ 3

Commentaires sur les étapes :

Etape 1 : désorption du filtre
Etape 2 : désorption de la plage 1 des tubes
Etape 3 : désorption de la plage 2 des tubes
(trois flacons différents pour chaque échantillon)

Durée de conservation testée et validée pour les échantillons préparés _____ 21 jour(s)

Conditions de conservation testée et validée pour les échantillons préparés :

La conservation des solutions de désorption doit se faire à 4°C.

1 étape de préparation :

Etape de préparation n°

Séparation des plages _____ oui

Solvant ou solution _____
 DICHLOROMETHANE
 METHANOL

Type de préparation _____
 Désorption

Volume _____ 10 mL

Temps d'agitation _____ 30 min

Ultrasons _____ 10 min

Autres conditions de préparation :

La première plage du tube est désorbée dans 10 mL de solvant, la 2° plage et le filtre dans 5 mL chacun.

Commentaires :

Utiliser comme solvant de désorption un mélange 95/5 (V/V) de dichlorométhane/méthanol.
Utiliser au choix l'agitation mécanique ou les ultrasons sans chauffage.

Commentaires, conseils ou conditions particulières

La désorption des filtres est détaillé dans le paragraphe "Conditionnement particulier".

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 _____
 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 polluants¹

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

Principe d'étalonnage _____ interne

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

Étalon interne :

n- hexanol

Calcul de la concentration atmosphérique²

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

Compléments :