

Liste des substances utilisant cette analyse

Nom	Numéro CAS
Phosgène	75-44-5
Phosgène	75-44-5

Préparation de l'analyse

Durée de conservation testée et validée pour les prélèvements _____ 3semaine(s)

Conditions de conservation testée et validée pour les prélèvements _____

Les supports prélevés doivent être conservés au moins 8 jours avant l'analyse afin d'optimiser le taux de dérivation.
Ils peuvent ensuite, être conservés 15 jours à température ambiante sans perte de produit.

Séparation des plages _____ oui

Nombre d'étapes de préparation _____ 2

Commentaires sur les étapes :

- Première étape : désorption du dérivé par de l'heptane.
- Deuxième étape : neutralisation de l'excès de dibutylamine

1 étape de préparation :

Technique de préparation d'analyse N°

Séparation des plages _____ oui

Solvant ou solution _____ ■ n-HEPTANE

Type de préparation _____ ■ Désorption

Volume _____ 5mL

Ultrasons _____ 4min

Autres conditions de préparation :

- Après les 4 minutes d'ultra-sons, transférer 2 mL de surnageant dans un flacon de 4 mL et ajouter 2 mL d'acide chlorhydrique N, destiné à neutraliser l'excès de dibutylamine.
- Agiter vigoureusement et laisser décanter les deux phases.
- Effectuer l'analyse sur la phase supérieure.

Dérivation

Moment de la dérivation _____ lors du prélèvement

Réactif _____ ■ DIBUTYLAMINE

Temps de dérivation _____ 96h

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

- Le phosgène réagit avec la dibutylamine imprégnée sur la résine XAD-2 pour former de la tétrabutylurée.

Commentaires :

- Les deux fonctions -Cl du phosgène sont dérivées en $-N[(CH_2)_3-CH_3]_2$. La première dérivation est rapide, mais la cinétique de la deuxième fonction est très lente (au moins quatre jours). Il est donc impératif de conserver les tubes une semaine avant d'effectuer l'analyse.

M Phosgène =98,92 g/mol

M tétrabutylurée =284,48 g/mol

Commentaires, conseils ou conditions particulières

Lors de la mise au point de cette méthode, du phosgène pur a été utilisé afin de déterminer le rendement de dérivation. Il a été démontré que ce rendement de dérivation était satisfaisant (voir validation complémentaire). La mise en oeuvre de la méthode ne nécessite donc plus d'utiliser du phosgène pur, il est préférable de réaliser les solutions de référence à partir de tétrabutylurée.

Condition analytique n°

Technique analytique _____	▪ CHROMATOGRAPHIE EN PHASE GAZEUSE
Injecteur _____	▪ SPLIT/SPLITLESS
Colonne _____	▪ APOLAIRE
Détecteur _____	▪ DETECTION THERMOIONIQUE

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 _____ externe

Solvant de l'étalon _____ ▪ n-HEPTANE

Commentaires :

Lors du prélèvement le phosgène est dérivé en tétrabutylurée, l'étalonnage est donc réalisé à partir d'une solution mère de tétrabutylurée (ratio dérivé/phosgène = 2,9).

Préparer une gamme de solutions étalons de la façon suivante :

-Préparer une solution-mère en pesant environ exactement 20 mg de tétrabutylurée dans 10 mL de n-heptane

-Effectuer des dilutions afin d'obtenir des solutions étalons correspondant à une plage de concentrations allant de 2 µg à 40 µg de tétrabutylurée dans 5 mL de n-heptane.

Calcul de la quantité de substance sur le dispositif :

La quantité de tétrabutylurée dans les échantillons analysés est calculée à partir de la comparaison des surfaces ou des hauteurs de pics par-rapport à celles obtenues avec les solutions étalons.

Quantité de phosgène dans l'atmosphère :

$$C(\text{mg}/\text{m}^3) = (M_p - M_b) * (1000/V) * (M_1/M_2)$$

avec : Mp (mg) : Quantité de tétrabutylurée dans l'échantillon analysé

Mb (mg) : Quantité moyenne de tétrabutylurée pour les blancs de laboratoire

V (L) : Volume d'air prélevé

M1 : Masse molaire du phosgène (M1 = 98,92)

M2 : Masse molaire de la tétrabutylurée (M2 = 284,84)

Calcul de la concentration atmosphérique²

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

Compléments :