

Liste des substances utilisant cette analyse

| Nom             | Numéro CAS |
|-----------------|------------|
| Méthylamine     | 74-89-5    |
| Diméthylamine   | 124-40-3   |
| Ethylamine      | 75-04-7    |
| Diéthylamine    | 109-89-7   |
| n-Propylamine   | 107-10-8   |
| Dipropylamine   | 142-84-7   |
| Isopropylamine  | 75-31-0    |
| Butylamine      | 109-73-9   |
| ter-Butylamine  | 75-64-9    |
| Dibutylamine    | 111-92-2   |
| Allylamine      | 107-11-9   |
| Diallylamine    | 124-02-7   |
| Cyclohexylamine | 108-91-8   |
| Ethylènediamine | 107-15-3   |
| Morpholine      | 110-91-8   |

## Préparation de l'analyse

Nombre d'étapes de préparation \_\_\_\_\_ 2

### Commentaires sur les étapes :

Désorption et dérivation.

### 1 technique de préparation d'analyse :

#### Technique de préparation d'analyse N°

Solvant ou solution \_\_\_\_\_ REACTIF

Type de préparation \_\_\_\_\_ Désorption

#### Commentaires :

Verser le contenu du tube dans un flacon de 15 mL.

Effectuer l'étape de dérivation.

#### Dérivation

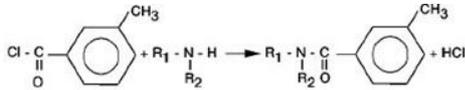
Moment de la dérivation \_\_\_\_\_ lors de la préparation de l'échantillon

Réactif \_\_\_\_\_ CHLORURE DE TOLUOYLE

Temps de dérivation \_\_\_\_\_ 10 min

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

Les amines aliphatiques se dosent d'érivées avec le chlorure de toluoyle, selon la réaction suivante :



**Commentaires :**

Ajouter 5 à 10 mL du réactif de dérivation : acétonitrile contenant du chlorure de m-toluoyle ( $4.10^{-2}$  M) et 0,2 mL de NaOH ou KOH 5 M.

Agiter mécaniquement pendant 10 minutes.

Ajouter ensuite 0,2 mL de  $NH_4OH$  pour détruire l'excès de réactif.

Agiter à nouveau 10 minutes.

Doser l'échantillon.

**Conditions analytiques**

Technique analytique \_\_\_\_\_ CHROMATOGRAPHIE EN PHASE LIQUIDE

Injecteur \_\_\_\_\_ PASSEUR AUTOMATIQUE

Colonne \_\_\_\_\_ PHASE INVERSE C18

Détecteur \_\_\_\_\_ ULTRAVIOLET (UV)

Phase mobile \_\_\_\_\_

- ACETONITRILE
- EAU

**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**

Principe d'étalonnage \_\_\_\_\_ externe

Solvant de l'étalon \_\_\_\_\_ Même solvant que celui des échantillons

**Commentaires :**

L'étalonnage peut être réalisé :

Soit à partir de solutions du dérivé commercial ou synthétisé au laboratoire (voir information complémentaire).

Soit à partir de solutions préparées avec la substance elle-même dérivée directement en solution de réactif ou sur support de collecte imprégné de réactif.

**Calcul de la concentration atmosphérique**

**Calcul de la quantité de substance sur le dispositif :**

Le dosage est effectué avec le dérivé, la conversion en concentration de **substance** dans l'air est donc indispensable. Les données nécessaires se trouvent dans les validations complémentaires.

**Compléments :**