

Liste des substances utilisant cette analyse

Nom	Numéro CAS
Allylamine	107-11-9
Diéthylamine	109-89-7
Ethyldiméthylamine	598-56-1
N,N-diméthylisopropylamine	996-35-0
Triéthylamine	121-44-8
Triméthylamine	75-50-3

## Préparation de l'analyse

Nombre d'étapes de préparation \_\_\_\_\_ 1

### 1 technique de préparation d'analyse :

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

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

- METHANOL
- SOUDE

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

Volume \_\_\_\_\_ 10 mL

Temps d'agitation \_\_\_\_\_ 15 min

#### Autres conditions de préparation :

Boucher rapidement avant agitation. Laisser reposer les solutions au moins 30 minutes avant de procéder à l'analyse.

## Description

### Réalisation de la solution de désorption :

Réaliser une solution méthanolique de soude en dissolvant 1,25 g de soude en pastille pour 125 mL de méthanol.

## Conditions analytiques

Technique analytique \_\_\_\_\_ CHROMATOGRAPHIE EN PHASE GAZEUSE

Injecteur \_\_\_\_\_ SPLIT/SPLITLESS

Colonne \_\_\_\_\_ SPECIFIQUE

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 polluants

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

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

Commentaires :

Réaliser des étalons à partir de substances de référence, commerciales ou synthétisées en laboratoire. Le solvant utilisé pour réaliser les solutions sera celui choisi pour le traitement des échantillons

## Calcul de la concentration atmosphérique

### Compléments :

Il est également possible de réaliser l'analyse avec un détecteur par ionisation de flamme mais le détecteur thermoionique est plus sensible