

Liste des substances utilisant cette analyse

Nom	Numéro CAS
Allylamine	107-11-9
Diéthylamine	109-89-7
Ethylidiméthylamine	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 étape de préparation :

Etape de préparation 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.

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 \_\_\_\_\_  
▪ 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<sup>1</sup>**

<sup>1</sup> <https://www.inrs.fr/dms/inrs/PDF/metropol-analyse-etalonnage/metropol-analyse-etalonnage.pdf>

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

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

**Commentaires :**

Réaliser des étalons à partir d'une (de) substance(s) de référence, commerciale(s) ou synthétisée(s) en laboratoire. Le solvant utilisé pour réaliser les solutions sera celui choisi pour le traitement des échantillons.

**Calcul de la concentration atmosphérique<sup>2</sup>**

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

**Compléments :**

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