

Liste des substances utilisant cette analyse

Nom	Numéro CAS
Monoéthanolamine	141-43-5
Diéthanolamine	111-42-2
Triéthanolamine	102-71-6

Préparation de l'analyse

1 étape de préparation :

Etape de préparation n°

Séparation des plages _____ oui
Solvant ou solution _____ ■ EAU
Type de préparation _____ ■ Désorption
Volume _____ 2 mL
Ultrasons _____ 15 min

Autres conditions de préparation :

Centrifuger les solutions de désorption.
Désorber la deuxième plage avec 1 mL d'eau et traiter cette fraction comme pour la désorption de la première plage.

Condition analytique n°

Les conditions analytiques utilisées lors du développement de la méthode sont fournies avec les données de validation.

Technique analytique _____ ■ CHROMATOGRAPHIE IONIQUE SANS MEMBRANE DE SUPPRESSION
Injecteur _____ ■ PASSEUR AUTOMATIQUE
Colonne _____ ■ ECHANGEUSE D'IONS
DéTECTEUR _____ ■ CONDUCTIMETRIE

Commentaires, conseils ou conditions particulières :

Des exemples de conditions d'analyse en fonction des colonnes sont données dans les "données de validation - compléments".

Etalonnage 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 <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 atmosphérique²

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

Compléments :