MétroPol



Liste des substances utilisant cette analyse



Préparation de l'analyse

Commentaires sur les étapes :

- Découpe du gant
- Mise en solution de l'échantillon
- Extraction des allergènes aux ultra-sons
- Filtration de la solution extraite avant analyse

Conditions de conservation testée et validée pour les échantillons préparés :

L'analyse doit être immédiate.

3 étapes de préparation :	
Etape de préparation n°	
Type de préparation	■ Découpe
Commentaires:	
Découper le gant en morceaux de 2 à 3 mm, puis en pe	eser une masse m = 0,5 g.
Etape de préparation n°	
Solvant ou solution	■ METHANOL
Type de préparation	■ Mise en solution
Volume	5 mL
Commentaires:	
Pour quelques allergènes, le solvant de la solution mèr	e est différent. Voir les données de validation.
Etape de préparation n°	
Type de préparation	■ Extraction
Commentaires:	
L'extraction se fait aux ultra-sons pendant 15 minutes	à température ambiante.
Filtrer ensuite une partie aliquote sur un filtre en PTFE	de 0,2 μ m. Transférer dans un un flacon de 2 mL pour l'injection.

Condition analytique n°

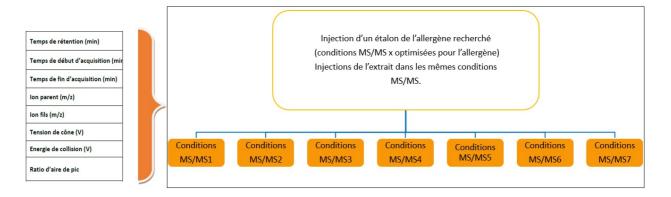
Les conditions analytiques utilisées lors du développement de la méthode sont fournies avec les données de validation.

MétroPol



■ CHROMATOGRAPHIE LIQUIDE ULTRA HAUTE PERFORMANCE
 PASSEUR AUTOMATIQUE
■ En PEEK ■ PHASE INVERSE
■ SPECTROMETRE MS/MS
 ACETONITRILE ACIDE ACETIQUE SULFATE DE ZINC EAU ULTRAPURE

Commentaires, conseils ou conditions particulières :



En dehors de la recherche des dithiocarbamates de zinc (ZBEC, ZDEC, ZDEC), l'utilisation d'une colonne en PEEK n'est pas obligatoire, ni la saturation de l'éluant à l'aide de sulfate de zinc.

Etalonnage et expression des résultats

La comparaison entre les spectres obtenus pour l'échantillon extrait et la réponse de l'allergène étalon, permet la confirmation, ou non, de sa présence, l'identification et le dosage semi-quantitatif de l'allergène extrait du gant.

Principe d'étalonnage externe

Commentaires:

Préparation d'une solution mère (environ 2,5 mg/mL) de la substance pure dans un solvant adapté *;

 $\hbox{Dilution dans le m\'ethanol (ou un solvant plus adapt\'e*):} solution-fille de l'allerg\`ene recherch\'e;$

Analyse de l'échantillon et de la solution-fille étalon dans des conditions strictement identiques*.

* Les conditions opératoires optimisées et les solvants recommandés sont indiqués dans les données de validation.

Exemple fourni pour le bis-dibutyldithiocarbamate de zinc (ZDBC)

Masse mono-isotopique = 474 g/mol

Mode de détection ES+

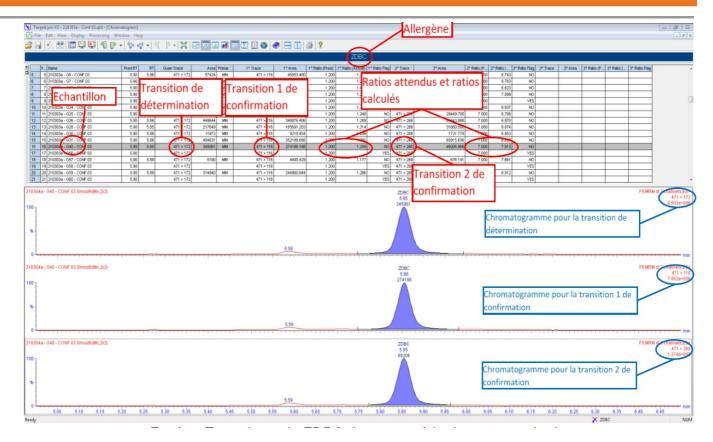
Ion parent: m/z=471

Ion fils: m/z = 116, m/z = 172 et m/z = 268.

La fenêtre TargetLynx® de fin d'analyse du ZDBC est la suivante

.





La transition 471>172 est la transition de détection et de quantification,

Les transitions 471>116 et 471>268 sont des transitions de confirmation.

A $_{471>172}$ est l'aire du pic pour la transition 471>172,

A 471>116 est l'aire du pic pour la transition 471>116,

A 471>268 est l'aire du pic pour la transition 471>268,

La confirmation de l'identité de l'allergène dans l'extrait nécessite la comparaison des ratios de réponse pour chaque transition avec ceux obtenus pour la substance pure analysée dans les mêmes conditions :

• les ratios attendus (obtenus pour ZDBC étalon) sont les suivants :

$$R1 = \frac{A_{471>172}}{A_{471>116}} = 1,200$$

$$R2 = \frac{A_{471>172}}{A_{471>268}} = 7,000$$

les ratios calculés pour le ZDBC dans l'échantillon confirment l'identité de la molécule extraite :

$$R1 \ ech = \frac{A_{471>172}}{A_{471>116}} = 1,258$$

$$R2\ ech = \frac{A_{471>172}}{A_{471>268}} = 7,013$$

 $\,\blacksquare\,$ Le dosage du ZDBC (en $\mu g/g)$ repose classiquement sur le calcul suivant :



[(Aech/Aref)*C]*v)/m

avec:

A ech = aire du pic (pour la transition de quantification) obtenu pour l'échantillon extrait

A ref = aire du pic (pour la transition de quantification) obtenu pour la solution-fille de référence

C = concentration de la solution-fille de référence µg/mL

V = volume de la solution d'extraction du gant mL

m = masse (g) de l'échantillon gant soumis à l'extraction.

Calcul de la concentration atmosphérique ¹

 $^{1} http://www.inrs.fr/dms/inrs/PDF/metropol-resultat-calcul-concentration.pdf \\$

Compléments: