

Métaux et métalloïdes M-125

Prélèvement : Actif sur cassette avec AccuCap®

Analyse : spectrométrie d'émission à plasma

Données de validation _____ Validation partielle

Numéro de la méthode _____ M-125

Ancien numéro de fiche _____ 113

Substances

Informations générales

Nom	Lien CMR	Fiche Toxicologique
Métaux - Métalloïdes	Dossier CMR-INRS	FT

Nom
Métaux - Métalloïdes

Substance	données de validation
Métaux - Métalloïdes	Validation_120

Famille de substances

- METALLOIDES
- METAUX

Principe et informations

Cette méthode concerne le prélèvement et l'analyse d'aérosols contenant des métaux et métalloïdes, prélevés au moyen d'une cassette fermée (orifice 4 mm) munie d'une membrane en ester de cellulose (MEC) avec capsule soudée à celle-ci (AccuCapTM ou équivalent).

Les particules captées sont mises en solution dans la capsule ayant servi au prélèvement par des acides appropriés.

Remarques : après mise en solution par l'une des méthodes décrites dans cette fiche, l'analyse par spectrométrie de masse avec plasma à couplage inductif (ICP-MS) peut être utilisée également en fonction de la sensibilité requise ou du matériel disponible dans le laboratoire, mais elle n'est pas décrite dans cette fiche (voir NF ISO 30011). L'utilisation de la spectrométrie d'absorption atomique (flamme ou atomisation électrothermique) est possible également, si elle présente une sensibilité suffisante pour l'élément analysé ; elle n'est pas décrite non plus dans cette fiche.

- L'aérosol prélevé ne doit pas avoir une granulométrie trop élevée (diamètre aérodynamique inférieur à 20 µm environ).
- Cette méthode s'applique à la mesure de la concentration des éléments totaux dans l'air, qu'ils soient seuls ou sous forme combinée.
- Les aspects liés à la spéciation ne sont pas pris en compte dans cette méthode.

Précautions particulières

- L'acide perchlorique est susceptible de provoquer des explosions s'il est mis en présence de quantités importantes de matières organiques et surtout lorsqu'il est chauffé. Ce risque n'existe pas dans la plupart des cas relatifs à la détermination des métaux dans l'air des lieux de travail, surtout si les solutions ne sont pas chauffées. En cas de présence de quantités importantes de matières organiques, utiliser une autre méthode de minéralisation des membranes en ester de cellulose que celle décrite dans la présente fiche.
- Certaines des opérations décrites ci-après entraînent la manipulation d'acide fluorhydrique qui présente un danger spécifique important. Il est impératif de manipuler toutes les solutions fluorhydriques avec des gants et des lunettes de protection ; toutes les manipulations doivent être effectuées sous sorbonne. S'assurer de la présence à proximité de l'opérateur de gel au gluconate de calcium. En cas de contact accidentel, effectuer un rinçage abondant à l'eau et traiter immédiatement la peau avec du gel au gluconate de calcium avant l'apparition de la douleur.
- Tout le matériel utilisé dans les différentes manipulations de l'acide fluorhydrique doit être en plastique et si possible à usage unique. En effet, cet acide attaque le verre. Vérifier également l'absence d'impureté susceptible d'être diffusée par les flacons en plastique (surtout si les flacons sont teintés). En cas d'utilisation de flacons de faible diamètre (pour passeur d'échantillons par exemple), les placer toujours dans un portoir adapté pour éviter les risques de renversement.

Principe de prélèvement et d'analyse

Etat physique _____ Particules en suspension (liquides ou/et solides)

Type de prélèvements _____ Actif

Principe général et mise en œuvre pratique du prélèvement ¹

¹ <https://www.inrs.fr/dms/inrs/PDF/metropol-prelevement-principe/metropol-prelevement-principe.pdf>

Nom du dispositif _____ cassette avec AccuCap®

Technique analytique _____ SPECTROMETRIE D'EMISSION A PLASMA (ICP/AES)

Domaine d'application

Substance

Métaux - Métalloïdes

Liste des réactifs

- ACIDE CHLORHYDRIQUE
- ACIDE FLUORHYDRIQUE
- ACIDE NITRIQUE
- ACIDE PERCHLORIQUE
- CARBONATE DE CALCIUM
- EAU
- GEL DE GLUCONATE DE CALCIUM
- SOLUTION ETALON 1g/L

Consignes de sécurité pour les manipulations en laboratoire ²

² <http://www.inrs.fr/media.html?refINRS=ED%20953>

Méthode de prélèvement

Utilisation de la cassette fermée pour le prélèvement d'aérosols ³

³ <https://www.inrs.fr/dms/inrs/PDF/metropol-prelevement-cassette/metropol-prelevement-cassette.pdf>

Nombre d'éléments (dispositifs) composant le dispositif en série _____ 1

Dispositif de prélèvement

Type de dispositif _____ ■ CASSETTE 37 mm avec AccuCap 0,8 µm

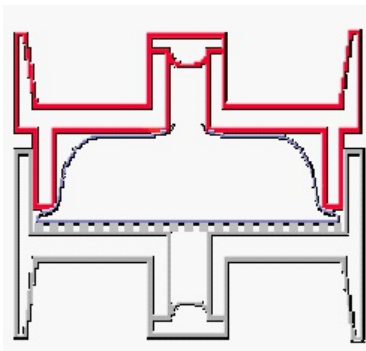
Support ou substrat de collecte _____ ■ MEMBRANE EN ESTERS DE CELLULOSE

Préparation du substrat :



Commentaires, conseils, consignes :

La cassette contient un AccuCapTM constituée d'une capsule en PVC soudée à une membrane en ester de cellulose mixte de 0,8 µm.



Référence :

Ashley, K. and Harper, M., "Analytical Performance Issues : Closed-face Filter Cassette (CFC) Sampling – Guidance on Procedure for Inclusion of Material Adhering to Internal Sampler Surfaces," Jnl. Of Occup. And Env. Hyg., 10 :D29-D33 (DOI : <http://dx.doi.org/10.1080/15459624.2012.750554>)

Conditions de prélèvement

Débit (L/min) _____ 2

15 minutes (VLEP-CT possible dans ces conditions) _____ oui

Temps de prélèvement maximum _____ 8

Pompe de prélèvement

- Pompe à débit de 1 à 3 L/min

Compléments

Voir données de validation - compléments : Eléments de choix du filtre de prélèvement.

Préparation des dispositifs de prélèvement en vue d'une intervention en entreprise⁴

⁴ <https://www.inrs.fr/dms/inrs/PDF/metropol-intervention-preparation/metropol-intervention-preparation.pdf>

Méthode d'analyse

Principe général de l'analyse en laboratoire⁵

⁵ <https://www.inrs.fr/dms/inrs/PDF/metropol-analyse-principe/metropol-analyse-principe.pdf>

Préparation de l'analyse

Conditions de conservation testée et validée pour les prélèvements :

Les éléments prélevés sont stables indéfiniment.

Nombre d'étapes de préparation _____ 1

Commentaires sur les étapes :

La mise en solution est réalisée en 2 étapes :

- Mise en solution de la membrane à froid par HClO_4 puis
- Mise en solution de l'aérosol par un mélange d'acides approprié, $\text{HCl} + \text{HNO}_3$ par exemple, (avec ou sans HF en fonction de l'aérosol étudié) pour la recherche des éléments totaux.

1 étape de préparation :

Etape de préparation n° 1

Type de préparation _____ ■ Solubilisation

Ultrasons _____ 10 min

Autres conditions de préparation :

Préambule : Dans le cas d'une solubilisation incomplète, il sera nécessaire de mettre en œuvre un protocole différent de celui décrit ci-dessous.

- Ouvrir la cassette ayant servi au prélèvement, orifice d'entrée vers le haut. Procéder à la pesée de la capsule qui avait été tarée avant le prélèvement pour effectuer l'analyse gravimétrique de l'aérosol. La fiche intitulée " **Analyse gravimétrique⁶**" détaille les différentes opérations pour réaliser les pesées.
- Placer la capsule dans un flacon en polypropylène, orifice d'entrée de l'air vers le haut.
- Ajouter 0,5 mL d' HClO_4 par cet orifice à l'aide d'une pipette automatique à embout jetable et attendre environ 30 min pour que la dissolution de la membrane soit complète.
- Ajouter 2 mL d'un mélange d'acides (par exemple 2 volumes HNO_3 + 1 volume HCl + 1 volume HF).

Remarque : on n'utilisera l'acide fluorhydrique que si la nature de la poussière le nécessite.

- Passer 10 min. aux ultrasons puis ajouter un volume d'eau ultrapure (20 mL par exemple) et homogénéiser.

Remarques

- La capsule en PVC n'est pas attaquée par ce mélange d'acides et flotte dans la solution. Elle peut être écartée avant l'analyse, par exemple au moyen d'une pointe de pipette propre et sèche.
- Dans le cas d'une solubilisation incomplète, il est nécessaire d'utiliser un mode opératoire différent, mettant en jeu des procédures de dissolution plus efficaces, par exemple en transvasant quantitativement la solution et les particules non dissoutes dans un réacteur de digesteur micro-ondes. Pour certains aérosols très fins (par exemple des fumées de soudage), la nébulisation de la suspension obtenue est possible et peut donner des résultats équivalents à ceux obtenus avec une solubilisation totale "slurry nébulisation". Ceci doit avoir été vérifié avant toute analyse d'une série d'échantillons non solubilisés.
- Traiter les blancs de laboratoire et les blancs de terrain de la même façon.

⁶ <https://www.inrs.fr/dms/inrs/PDF/metropol-analyse-gravimetrie/metropol-analyse-gravimetrie.pdf>

1 condition analytique :

Condition analytique n° 1

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

Technique analytique _____ ■ SPECTROMETRIE D'EMISSION A PLASMA (ICP/AES)

Commentaires, conseils ou conditions particulières :

Réglage de l'appareil et essais préliminaires

- Pour la détermination des éléments totaux ou insolubles, s'assurer que l'appareil est bien équipé d'un matériel de travail résistant à l'acide fluorhydrique (nébuliseur, chambre de nébulisation et injecteur).
Dans la mesure où l'appareil et le volume de solution disponible le permettent, effectuer une analyse qualitative de quelques échantillons représentatifs de la série d'échantillons à analyser. En déduire les éléments à déterminer : ceux relevant de l'hygiène industrielle (toxiques ou traceurs) et ceux pouvant interférer sur l'analyse.
- Choisir pour chaque élément la (ou les) longueur(s) d'onde de mesure en fonction de la gamme de concentration attendue et des interférents possibles (provenant de l'échantillon ou du filtre). Fixer les points de correction de fond.
- Effectuer les préréglages nécessaires (alignement de la torche, profilage en longueur d'onde, etc.) et déterminer les paramètres du plasma selon les instructions du constructeur.
- Déterminer le délai avant le début d'une mesure, le nombre et le temps de lecture donnant des résultats satisfaisants (choisir le meilleur compromis pour le nombre et la durée des lectures).
- Déterminer les coefficients de correction inter-éléments si les interférences n'ont pas pu être toutes évitées (ces coefficients peuvent parfois être calculés automatiquement pendant l'étalonnage du spectromètre, il s'agit alors d'en vérifier la pertinence).
- Sauvegarder ces paramètres dans la méthode.

Interférences

- En spectrométrie d'émission à plasma, les interférences spectrales trouvées dans la littérature seront soit évitées par le choix d'une raie analytique alternative, soit corrigées après mesure (si possible simultanée) de l'interférent.

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 polluants⁷

⁷<https://www.inrs.fr/dms/inrs/PDF/metropol-analyse-et-alonnage/metropol-analyse-et-alonnage.pdf>

Principe d'étalonnage _____ externe

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

Commentaires :

Préparation des solutions étalons

- Utiliser des filtres du même type que ceux utilisés pour le prélèvement.
- L'homogénéité des filtres par lots doit être vérifiée et une valeur de blanc filtre moyen doit être déterminée pour 6 filtres minimum. Les solutions étalons sont préparées dans une matrice reconstituée.
- Les solutions étalons sont préparées directement à partir de une ou deux solution(s) mère(s) à 1 g/L. Si on souhaite utiliser une ou des dilution(s) intermédiaire(s), préparer plusieurs solutions indépendantes, de façon à pouvoir repérer une éventuelle erreur de dilution. Les étalons sont préparés par dilution volume à volume de "double" étalon avec du "double" blanc filtre :
 - double étalon : solution aqueuse de concentration double de celle souhaitée dans l'étalon final,
 - double blanc filtre : x filtres sont dissous dans 0,5 x mL HClO₄ (attendre environ 30 min.). Ajouter 2 x mL du même mélange acide que celui utilisé pour la mise en solution des échantillons. Jauger à (x/2 v) mL avec de l'eau (v est le volume de jaugeage utilisé lors de la mise en solution des filtres).

Remarques

Une alternative à cette méthode de préparation des étalons est la suivante :

- y mL de solution étalon concentrée (1 g/L ou 100 mg/L),
- 5 mL de blanc filtre concentré (x filtres + 0,5 x mL HClO₄ + 2 x mL de mélange acide, avec par exemple x = 50),
- jaugeage à v mL avec de l'eau.
- L'étalon zéro ETA₀ (ou solution de tarage - cf. NF T 01-041) est réalisé soit par dilution volume à volume du double blanc filtre avec de l'eau, soit par dilution du blanc filtre concentré (exemple : 5 mL de blanc filtre concentré - jaugeage à v mL).
- La gamme de travail retenue couvrira de préférence un domaine où la réponse de l'appareil est linéaire ou présente une faible déviation à la linéarité (voir critère de courbure dans "données de validation - compléments"). Dans ce dernier cas, le nombre minimal d'étalons sera de 5 afin de pouvoir mieux déterminer à partir de quelle valeur se situe le début de l'écart à la linéarité.
- Dans le cas de la préparation d'étalons multi-élémentaires, et en particulier pour les analyses par ICP, préparer les solutions étalon de telle façon que le rapport des concentrations des différents éléments ne soit pas constant et que la charge saline totale soit pour tous du même ordre de grandeur.

Étalonnage

- Définir la gamme d'étalonnage et étalonner l'appareil, l'auto-zéro étant fait sur ETA₀.
- Tracer la courbe d'étalonnage.

Dosage

En règle générale, on passe 5 à 10 échantillons (filtres prélevés et vierges), puis on passe l'étalon de contrôle ETA_{QC} et l'étalon ETA₀ pour vérifier la stabilité de l'appareil. Passer également des échantillons dilués par 2 ou 4 dans ETA₀ pour chaque type de poussière afin de vérifier un éventuel effet de matrice.

Pour les analyses, il est recommandé de suivre le protocole décrit dans "données de validation - compléments".

Calcul de la concentration atmosphérique⁸

⁸ <https://www.inrs.fr/dms/inrs/PDF/metropol-resultat-calcul-concentration/metropol-resultat-calcul-concentration.pdf>

Contacts

metropol@inrs.fr

Bibliographie

- NF ISO 15202-2 (X 43-265-2) - Décembre 2001. Air des lieux de travail. Détermination des métaux et métalloïdes dans les particules en suspension dans l'air par spectrométrie d'émission atomique avec plasma à couplage inductif - Partie 2 : Préparation des échantillons. Paris-La-Défense, AFNOR, 2001, 49 p.
- NF ISO 15202-2 (X 43-265-3) - Décembre 2005. Air des lieux de travail. Détermination des métaux et métalloïdes dans les particules en suspension dans l'air par spectrométrie d'émission atomique avec plasma à couplage inductif - Partie 3 : Analyse. Paris-La-Défense, AFNOR, 2005, 40 p.
- FD ISO 8518 (X 43-102) - Avril 2002 (équivalente à ISO 8518:2001. Décembre 2001). Air des lieux de travail. Dosage du plomb particulaire et des composés particuliers du plomb - Méthode par spectrométrie d'absorption atomique dans la flamme ou méthode par spectrométrie d'absorption avec atomisation électrothermique. Paris-La-Défense, AFNOR, 2002, 38 p.
- NF ISO 30011 Air des lieux de travail. Détermination des métaux et métalloïdes dans les particules en suspension dans l'air par spectrométrie de masse avec plasma à couplage inductif (à publier en 2010)
- A. PELTIER - Utilisation de l'acide fluorhydrique dans les laboratoires de chimie. *Cahiers de notes documentaires*, 2000, 178, ND 2122, pp. 37-41.
- DEMANGE M., ELCABACHE J.-M. et BOULET A. Mise en solution à froid des membranes en ester de cellulose dans le cadre de l'analyse des aérosols, *Canadian Journal of Analytical Sciences and Spectroscopy*, 2003, Volume 48, No. 6, pp 362-371.

Historique

Version	Date	Modification(s) faisant l'objet de la nouvelle version
113/V01.01	30/06/2010	Création
	2012	Révision de la terminologie
M-125/V01	Décembre 2015	Mise en ligne Prélèvement sur cassette avec AccuCap® Substances multiples Analyse simultanée par ICP/AES
M-125/V01.1	Septembre 2016	réparation image dispositif
M-125/V01.02	Février 2025	Suppression de l'ajout du carbonate de calcium dans le flacon de récupération.