

Famille des organostanniques - OTC Méthode d'analyse dans le biote

Généralités

Nom de la famille de substances

Composés organostanniques (OTC)

Nom des substances individuelles

Composés analysés	Abréviation	Formule de la substance de référence utilisée	N° CAS de la substance de référence utilisée
Cation monobutyle étain	MBT	C₄H ₉ SnCl ₃	1118-46-3
Cation dibutyle étain	DBT	$(C_4H_9)_2SnCl_2$	683-18-1
Cation tributyle étain	TBT	(C₄H ₉)₃SnCl	1461-22-9
Tétrabutyle étain	TTBT	(C₄H ₉)₄Sn	1461-25-2
Cation monooctyle étain	MOT	$C_8H_{17}SnCl_3$	3091-25-6
Cation dioctyle étain	DOT	$(C_8H_{17})_2SnCl_2$	3542-36-7
Cation triphényle étain	TPhT	$(C_6H_5)_3$ SnCl	639-58-7
Cation tricyclohexyle étain	TCyT	$(C_6H_{11})_3$ SnCl	3091-32-5

Toutes ces substances sont dosées sous la forme de leur organocation respectif, les étalons peuvent donc être sous une forme autre que celle de chlorures à partir du moment où la dissociation est complète en solution.

Code SANDRE des substances individuelles

Abréviation	Forme Organo-	Forme chlorure	Forme Organo-
	stannane		cation
MBT			2542
DBT		1769	7074
TBT			2879
TTBT	1936		
MOT	2890		
DOT	2888		
TCyT	2885*		
TPhT		1177	6372

^{* :} ce code, ne précise pas la forme, cation ou stannane

Matrice analysée [code SANDRE du (des) support(s)]

Poisson: 4 Mollusque : 30

Principe de la méthode

Extraction solide-liquide des composés organostanniques par de l'acide acétique. Ethylation d'une aliquote, extraction au n-hexane et purification de l'extrait organique contenant les composés dérivés par extraction dispersive sur phase solide. Analyse en chromatographie en phase gazeuse couplée à un spectromètre de masse à plasma à couplage inductif (GC/ICP/MS).

Acronyme

GC/ICP/MS



Domaine d'application

MBT, DBT, MOT, DOT, TCyT, TPhT: TBT, TTPT:

5 à 100 ng/g poids sec. 5 à 80 ng/g poids sec.

Exprimé en concentration d'organo-cation

Paramètres à déterminer en parallèle à l'analyse

Pourcentage d'humidité (déterminé par gravimétrie)

Précautions particulières à respecter lors de la mise en œuvre de la méthode

- 1) Tous les réactifs utilisés doivent être <u>d'une pureté suffisante</u> pour l'analyse par ICP/MS.
- 2) La verrerie doit être nettoyée à l'eau avec un tensio-actif légèrement alcalin (Labwash extra®) puis rincée à l'eau déminéralisée et séchée. La verrerie doit ensuite être calcinée à 450° C pendant 4 heures au moins.
- 3) En raison de la réactivité élevée de l'agent de dérivation, une pollution de celui-ci par les substances à doser ou par l'une des substances de références est fréquente. Pour la prévenir il convient :
 - d'utiliser la totalité du flacon de réactif pour la préparation de la solution de dérivation.
 - de ne pas manipuler de substances, solutions ou échantillons contenant les substances à doser sous la même sorbonne que l'agent de dérivation.
- d'éviter ou de limiter au maximum l'utilisation de papier d'essuyage ; certains papiers contenant des OTC.

Interférents (préciser la matrice)

Interférents identifiés : Néant.

matrices testées : muscle de truite et tissu de moule.

AVERTISSEMENT: Il convient que l'utilisateur de cette méthode connaisse bien les pratiques courantes de laboratoire. Cette méthode n'a pas pour but de traiter tous les problèmes de sécurité qui sont, le cas échéant, liés à son utilisation. Il incombe à l'utilisateur d'établir des pratiques appropriées en matière d'hygiène et de sécurité et de s'assurer de la conformité à la réglementation nationale en vigueur. Certains des solvants utilisés dans le mode opératoire sont toxiques et dangereux. Les manipuler avec précaution.

Il est absolument essentiel que les essais conduits conformément à cette méthode soient exécutés par du personnel ayant reçu une formation adéquate.

Protocole analytique

Prétraitement

Fraction analysée:

Muscle de poisson : 102 Tissu de moule : 176

Conditionnement et conservation des échantillons

- Protocole:
- Nature du contenant de stockage :
- Lavage du contenant :
- Résultats de l'étude de stabilité (durée de stabilité, température,...):

Conservation sous forme congelée à -20° C en attente de lyophilisation ; conservation sous forme lyophilisée à l'abri de la lumière et à $+4^{\circ}$ C, dans des flacons en verre ambré.

Flacon de 100 mL en verre ambré ou protégé de la lumière par une feuille d'aluminium, avec bouchon à visser ; opercule en aluminium entre le col du flacon et le bouchon.

Flacons et opercules calcinés 8 heures à 500 °C.

Pas d'étude spécifique.

Filtration:

Sans objet.



Pré-traitement des échantillons liquide ou solide

Muscle de poisson : disséquer, broyer/homogénéiser, lyophiliser, broyer. Tissu de moule : même traitement que pour le muscle de poisson

Analyse

Masse de la prise d'essai (mg)

Le poids sec doit être déterminé juste avant analyse sur une quantité aliquote pour calculer la reprise d'humidité pouvant se produire entre la lyophilisation et l'analyse.

Prise d'essai de 1 000 mg de fraction lyophilisée.

Solution d'hydroxyde de sodium 10 M :

Dissoudre 40 g de NaOH en pastilles dans 100 mL d'eau ultrapure (Attention : réaction très exothermique).

Solution de dérivation à 10% (m/V) :

Ajouter 10 mL de THF directement dans le flacon contenant 1 g de Tétraéthyle borate de sodium. Utiliser la solution de préférence le jour même. Conservation possible 3 mois sous une couche de gaz inerte.

Solvants:

Acide acétique glacial, n-hexane pureté « pour analyse », Tétrahydrofurane exempt de peroxyde et d'eau

Adapter les quantités préparées au nombre d'essais à réaliser.

Solutions mères mono-substances :

A partir du composé organostannique sous forme chlorure, préparer par pesée dans une fiole de 10 mL une solution de chaque composé à 1 mg/mL en organo-cation dans du méthanol (Cf facteurs de conversion massique ci-dessous).

Il est également possible d'utiliser des solutions commerciales multicomposées à 1 mg/mL dans le méthanol.

Stabilité 1 an à 4°C à l'abri de la lumière.

Solutions filles multi-substances :

A partir des solutions mères précédentes et dans des fioles jaugées, préparer comme suit :

- une solution A contenant les 8 composés à doser (MBT, DBT, TBT, TTBT, MOT, DOT, TCyT, TPhT): 0,5 mL de chaque solution mère qsp 10 mL de méthanol (conc. 50 µg/mL).
- une solution B contenant les 4 étalons internes (MHT, DHT, TPT, TTPT): 0,1mL de chaque solution mère qsp 10 mL de méthanol (conc. 10 μg/mL).
- une solution **C** contenant l'étalon d'injection (TTPeT) : 0,1 mL de solution mère qsp 10 mL de méthanol (conc. 10 µg/mL).

Stabilité 1 semaine à 4°C à l'abri de la lumière des solutions A, B et C.

Facteurs de conversion massique

Réactifs

Étalons



	Composés	Facteur de Conversion Chlorure vers OrganoCation
	Trichlorure de monobutyle étain	0.623
	Dichlorure de dibutyle étain	0.767
	Chlorure de tributyle étain	0.891
Etalons	Tétrabutyle étain	1.000
Etal	Trichlorure de monooctyle étain	0.686
	Dichlorure de dioctyle étain	0.830
	Chlorure de triphényle étain	0.908
	Chlorure de tricyclohexyle étain	0.912
	Trichlorure de monoheptyle étain	0.672
Etalons nternes	Dichlorure de diheptyle étain	0.817
Etal nter	Chlorure de tripropyle étain	0.875
- -	Tétrapropyle étain (TTPT)	1.000
Etalon injection	Tétrapentyle étain (TTPeT)	1.000

Solutions filles de travail :

Par dilution de la solution $\bf A$ dans du méthanol, préparer au moins 5 solutions étalons $\bf Ax$ (avec x niveau de solution étalon) couvrant la gamme de travail de 50 à 1000 ng/mL .

(v μ L de A qsp 10mL de méthanol avec $10 \le v \le 200$)

Par dilution de la solution d'étalon interne **B** dans du méthanol, préparer une solution **B1** à 1 µg/mL (1mL de B qsp 10 mL de méthanol).

Les solutions étalons **Ax** et **B1** sont à préparer chaque jour.

Extraction Acide

Cas des étalons :

Pour chaque solution étalon Ax (avec au moins 5 solutions étalons), ajouter dans un flacon en verre de 40 mL:

- 20 mL d'acide acétique glacial
- 100 µL de solution fille de travail **Ax**
- 40 μL de solution d'étalon interne **B1**

(Solution **E**)

- Solide / Liquide

Cas des échantillons :

- Dans un flacon en verre de 40 mL, ajout de :
 - o 1000 mg de biote
 - 40 μL de solution d'étalon interne B1



- o 10 mL d'acide acétique glacial,
- Agitation mécanique pendant 30 min,
- Centrifugation à 3000xg pendant 2 min,
- Récupération du surnageant S1,
- Ajout de 10 mL d'acide acétique supplémentaire au biote,
- · Agitation mécanique pendant 30 min,
- Centrifugation à 3000xg pendant 2 min,
- Récupération du surnageant S2,
- Réunion des surnageants S1 et S2 et homogénéisation (Solution S).

Dérivation & Extraction

- Liquide / Liquide

Éthylation à pH 4,5 :

Pour chaque extrait d'étalon (E) ou d'échantillon (S) en milieu acide,

- Ajout dans un flacon en verre de 40 mL d'une aliquote de 10 mL de solution E ou S
- Ajustement du pH à 4,5 par ajout d'environ 5 mL d'hydroxyde de sodium 10 M (réaction très exothermique (55 °C), plongée de flacon dans un bain d'eau froide après ajout)
- Après retour à 20 °C, vérification du pH et ajustement à 4,5 si nécessaire.
- Ethylation des composés organostanniques par ajout de 1 mL de la solution de tétraéthyle borate de sodium (à 10% dans le THF).
- Légère agitation manuelle pendant 30 s

Extraction liquide/liquide:

- Ajout de 4 mL de n-hexane,
- Extraction liquide/liquide par agitation mécanique pendant 30 min.
- Centrifugation à 3000xg pendant 2 min pour éliminer l'émulsion.
- Récupération du surnageant.
- Transfert de l'extrait organique dans une fiole de 5 mL.
- Ajustement au trait de jauge par n-hexane.
- Conservation possible de l'extrait 24 h à 4 °C à l'abri de la lumière avant purification et analyse.

Purification

Extraction dispersive sur phase solide (Florisil®):

- Ajout de 500 mg de Florisil® dans un tube en verre 16x100 mm.
- Ajout de 2 mL d'extrait.
- Agitation 30 s au moyen d'un agitateur Vortex.
- Centrifugation à 3000xg pendant 1 min.

Rendement de purification :



Composés	Moyenne n= 8	Ecart-type
MBT	94%	8%
DBT	94%	6%
TBT	96%	6%
MOT	98%	6%
TTBT	100%	7%
DOT	97%	5%
TphT	92%	9%
TcyT	103%	8%
TPT	96%	6%
TTPT	97%	5%
MHT	96%	7%
DHT	98%	4%

Conservation de l'extrait

Non testée.

Volume ou masse finale avant analyse :

- Prélèvement de 1 mL de surnageant,
- Méthode analytique
- Ajout de 5 μL de la solution **C** d'étalon d'injection (TTPeT).

Méthode analytique utilisée :

• Conditions chromatographiques :

Colonne: VF1701-MS (60 m; 0,25 mm; 0,25 μm)

o Gaz vecteur : Hélium à un débit constant de 2 mL/min

o Liner en verre à chicanes

Injecteur: Programmable Temperature Vaporization (PTV).
Programmation en température:

Temp °C initiale	Rampe °C/min	Temp °C Finale	Palier min
250	720	350	5
-	10	250	-

Mode d'injection Pulsed Splitless 75 psi pendant 0,5 min après injection

<u>Programmation du Split</u> ouverture à 100 mL/min à partir d'1 min après injection.

Gas Saver à 20 mL/min à partir de 5 min après injection.

Purge Septum à 3 mL/min.

Volume d'injection 1 μL

-Four : Programmation en température

•	Temp °C initiale	Rampe °C/min	Temp °C Finale	Palier min
	50	-	-	1



- 5 150 0 - 15 290 3,67

Temps d'analyse 34,0 min

-Température des auxiliaires :

Préchauffage de l'Argon : 290°C

Ligne de transfert : 290°C

Injecteur Torche: 290°C

• Conditions spectrométriques (sur le matériel utilisé pour cette étude, voir ci-dessous) : ICP/MS

Paramètres	Critère fixé
ICP RF Power	700 W
Plasma Gas flow	15 L.min ⁻¹
Carrier Gas Flow	1,25 L.min ⁻¹
Make-up Gas Flow	Non
Oxygen	Non
Reaction mode	Off
Acquisition mode	Time resolved analysis (1 point per peak)
Integration mode	0,1 s per mass
Isotopes Sn	118 & 120

Ces conditions sont données à titre indicatif. Elles seront à adapter en fonction du type de matériel utilisé pour le GC et l'ICP/MS et selon la colonne chromatographique utilisée.

Equipement ¹ (modèles utilisés) :

Chromatographie en phase gazeuse GC Agilent® 7890A équipé d'un injecteur PTV.

Spectromètre de masse à plasma à couplage inductif ICP-MS Agilent® 7500.

Type d'étalonnage

Interne

Modèle utilisé

Linéaire pondéré 1/x

Programme AQUAREF 2012 - Date de mise à jour : 27/06/2014

¹ Les matériels cités ici constituent des exemples d'application satisfaisante. Ces mentions ne constituent pas une recommandation exclusive, ni un engagement quelconque de la part du rédacteur ou d'AQUAREF



		. —					,
Etal	lons.	/ Ira	ceu	ırs	Uti	Ш	ies

	Composés	Abbrév.	Formule	N° CAS
Etalons Internes	Trichlorure de monoheptyle étain	МНТ	C ₇ H ₁₅ SnCl ₃	59344-47-7
	Dichlorure de diheptyle étain Chlorure de tripropyle étain	DHT	$(C_7H_{15})_2$ SnCl ₂	74340-12-8
		TPT	$(C_3H_7)_3$ SnCl	2279-76-7
	Tétrapropyle étain	TTPT	$(C_3H_7)_4$ Sn	2176-98-9
Etalon injection	Tétrapentyle étain	TTPeT	(C₅H ₁₁)₄Sn	3765-65-9

Domaine de concentration

Matrice dopée (milieu acide acétique glacial) :

MBT, DBT, MOT, DOT, TCyT, TPhT: 5 à 100 ng/mL. TBT, TTPT: 5 à 80 ng/mL.

Exprimé en concentration d'organo-cation.

Méthode de calcul des résultats

L'efficacité de la dérivation dépend entre autres du degré d'alkylation des composés à analyser. Pour s'en affranchir, il est nécessaire d'utiliser un étalon interne ayant le même degré de substitution que l'analyte à doser. Ainsi les composés mono-substitués (MBT, MOT) sont dosés par rapport au monohexyle étain (MHT), les composés di-substitués (DBT, DOT), par le dihexyle étain (DHT), les composés tri-substitués (TBT, TCyT, TPhT) par le tripropyle étain (TPT) et le composé tétra-substitué (TTBT) par le tétrapropyle étain (TTPT).

Le tétrapentyle étain est ajouté avant l'injection. Il ne subit pas tout le processus (extraction, dérivation, purification) et peut être utilisé pour déterminer les taux de récupération des étalons internes.

Le tétrapropyle étain (TTPT) est péralkylé, il ne subit pas la dérivation et est donc un indicateur de l'efficacité de l'extraction. Le tripropyle étain (TPT) de par sa volatilité élevée renseigne sur la perte de composés pendant une étape d'évaporation. Le monohexyle étain (MHT) indique l'achèvement de la dérivation puisqu'il doit être éthylé trois fois. Enfin, le diheptyle étain (DHT), étant le moins volatile, permet de faire ressortir des discriminations chromatographiques.

Il convient de calculer le facteur de réponse relatif (RRF) de chacun des 4 étalons internes par rapport à l'étalon d'injection dans les 7 étalons de la gamme d'étalonnage selon l'équation suivante :

$$RRF = \frac{A_i * m_{TTPeT}}{A_{TTPeT} * m_i}$$

Facteurs de réponse relatifs des étalons internes

οù

 A_i est l'aire du pic de l'étalon interne i m_i est la masse de l'étalon interne i A_{TTPeT} est l'aire du pic de l'étalon d'injection m_{TTPeT} est la masse de l'étalon d'injection.

De la même manière sont calculés les facteurs de réponse relatifs de chacun des étalons interne dans les échantillons.



Les taux de récupération de chacun des étalons internes dans l'échantillon sont ensuite déterminés en faisant le rapport du RRF de l'étalon interne considéré dans l'échantillon sur le RRF moyen de l'étalon interne considéré obtenu pour l'étalonnage :

$$T_{x}R\acute{e}cup_{i} = \frac{RRF_{i_{\acute{e}chantillon}}}{RRF_{i_{\acute{e}alonnage}}} *100$$

 $RRF_{i_{\acute{e}chantillon}}$ est le facteur de réponse relatif de l'étalon interne i dans l'échantillon

 $\mathit{RRF}_{i_{\mathit{\'etalonnage}}}$ est le facteur de réponse relatif moyen de l'étalon interne i dans l'étalonnage

Ces taux de récupération ne doivent pas intervenir dans le calcul des résultats. Cependant ils permettent de mettre en évidence des erreurs systématiques (mode opératoire, matrice) et peuvent constituer un critère de contrôle qualité.

Il convient que ces taux de récupération soit d'au moins 80% pour chacune des étapes de la méthode (extraction/dérivation et purification) avec un minimum de 50% de récupération totale (Cf NF ISO 23161 : 2009-11 paragraphe 9 et annexe A3)

Rendement calculé à partir de matériaux de référence certifiés (MRC)

On peut aussi utiliser des matériaux de référence certifiés pour déterminer l'efficacité de la méthode.

Matrice: Les teneurs en OTC dans le blanc doivent être inférieures aux

LQ/3.

Blancs

Soustraction du blanc : Non

Références de la méthode

La méthode est dérivée de la publication suivante

Norme dont est tirée la méthode

Le traitement des échantillons est inspiré de la norme NF ISO 23161 (11/2009) Qualité du sol : « Dosage d'une sélection de composés organostanniques-Méthode par chromatographie en phase gazeuse » avant analyse en couplage GC/ICP/MS, développé dans le cadre de la fiche méthode MA-33

Niveau de validation selon Norman

Niveau 1

Paramètres de validation de la méthode

Norme utilisée

Norme NF T 90-210 (mai 2009)

Domaine de validation

MBT, DBT, MOT, DOT, TCyT, TPhT: 5 à 100 ng/g poids sec. TBT, TTPT: 5 à 80 ng/g poids sec (en dopants ajoutés).



Matériaux de référence utilisés

ERM CE-477 Tissu de moule

Blancs analytiques

(concentration ou résultat maximum acceptable)

Blancs méthodes et échantillons analysés inférieurs à la LQ/3.

Rendement

Matrice testée : muscle de truite et tissu de moule

Détermination suivant NF T90-210 (2009) réalisée par ajout d'une quantité connue de chacun des 8 composés dans les biotes Nombre d'essais par niveau de concentration : 2 répétitions/jour pendant 5 jours.

Mono-substitués :

Valeur des niveaux	MBT		М	т
(ng/g poids sec exprimée en dopant ajouté)	Rdt (n=10)	type		Ecart type (n=10)
5(LQ)	79%	9%	90%	12%
10	79%	5%	100%	9%
20	74%	4%	95%	3%
40	77%	4%	99%	5%
60	79%	4%	101%	4%
80	79%	3%	104%	4%
100	82%	6%	108%	5%

par molécule de même degré de substitution

Di-Substitués:

Valeur des niveaux	DI	ЗТ	DOT		
(ng/g poids sec exprimée en dopant ajouté)	Rdt (n=10)	Ecart type (n=10)	Rdt (n=10)	Ecart type (n=10)	
5(LQ)	97%	5%	103%	7%	
10	95%	4%	100%	3%	
20	89%	2%	94%	2%	
40	95%	1%	100%	2%	
60	95%	2%	99%	2%	
80	94%	2%	98%	3%	
100	93%	4%	99%	3%	



Tri-substitués :							
Valeur des niveaux	TE	ТВТ		ТСуТ		TPhT	
(ng/g poids sec exprimée en dopant ajouté)	Rdt (n=10)	Ecart type (n=10)	Rdt (n=10)	Ecart type (n=10)	Rdt (n=10)	Ecart type (n=10)	
5(LQ)	111%	4%	106%	6%	90%	5%	
10	109%	3%	109%	3%	93%	3%	
20	106%	2%	109%	3%	93%	3%	
40	104%	2%	109%	5%	94%	4%	
60	101%	2%	106%	5%	91%	4%	
80	101%	3%	107%	5%	93%	3%	
100	-	-	106%	5%	92%	3%	

Tétra-substitué :

Valeur des niveaux	ТТВТ	
(ng/g poids sec exprimée en	Rdt	Ecart type
dopant ajouté)	(n=10)	(n=10)
5(LQ)	102%	3%
10	101%	2%
20	98%	2%
40	99%	1%
60	98%	1%
80	98%	1%
100	-	-

Détermination réalisée sur 0,5 g de matériau certifié ERM CE-477 (moule) avec application des rendements moyens déterminés ci-dessus. Nombre d'essais : 2 répétitions/jour pendant 5 jours.

- par molécule certifiée

Composés	Concentration certifiée (ng/g)	Conc moyenne mesurée (ng/g)	Rdt moyen % (n=10)	Ecart Type (%)
MBT	2200	1661	72%	5%
DBT	1540	1204	79%	4%
TBT	1500	1739	116%	2%

Limite de quantification(LQ) Limite de détection (LD) (indiquez la méthode de détermination en précisant la

matrice testée)

LQ : Détermination suivant NF T90-210 (2009) réalisée par ajout d'une quantité connue de chacun des 8 composés dans les biotes Nombre d'essais à la LQ : 2 répétitions/jour pendant 5 jours.



Composés	LQ (ng/g poids sec exprimée en dopant ajouté)
MBT	5
DBT	5
TBT	5
MOT	5
TTBT	5
DOT	5
TphT	5
TcyT	5

Le plan d'expérience a été effectué avec des LQ présupposées de 5 ng/g car une dispersion importante est observée à ce niveau pour les formes monosubstitués. Pour le dosage d'autres espèces, notamment le TBT, la LQ pourrait être améliorée d'un facteur estimé à 2 sur la base du signal obtenu à 5 ng/g. Le volume d'injection (1 µL pour cette étude avec injecteur PTV) pourrait également être optimisé afin d'obtenir une meilleure LQ.

Incertitudes (%) sur les résultats

Estimation des incertitudes réalisée à partir des données de fidélité intermédiaire par interpolation à différents niveaux de concentration couvrant le domaine de la méthode.

Facteur d'élargissement : k = 2

Nombre d'essais par niveau de concentration : 2 répétitions/jour pendant 5 jours.

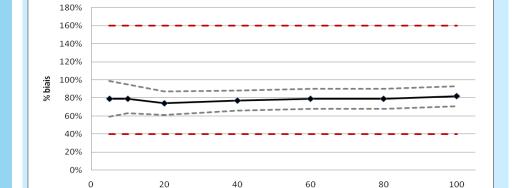
Matrice: muscle de truite

Valeur des niveaux : (ng/g poids sec exprimé en dopant ajouté)

En noir trait plein : recouvrement (justesse)

En gris trait hachuré : Valeur haute et basse de reproductibilité En rouge trait hachuré : Limite haute et basse d'acceptabilité

Mono-substitués:

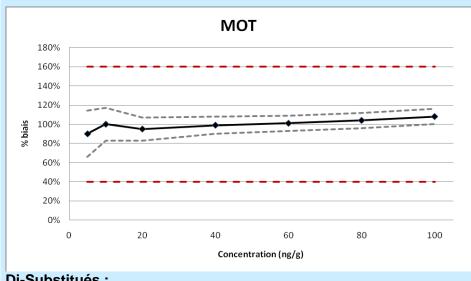


Concentration (ng/g)

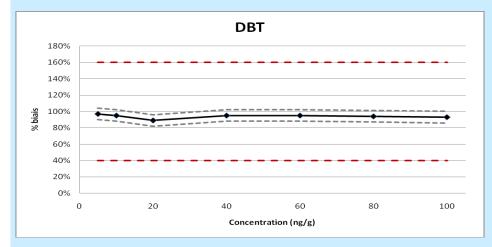
MBT

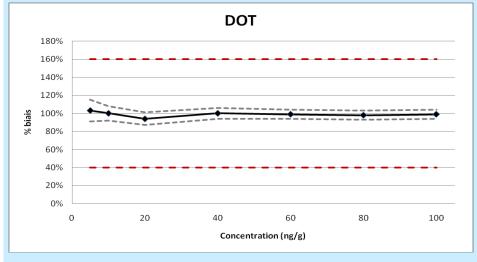
- par molécule



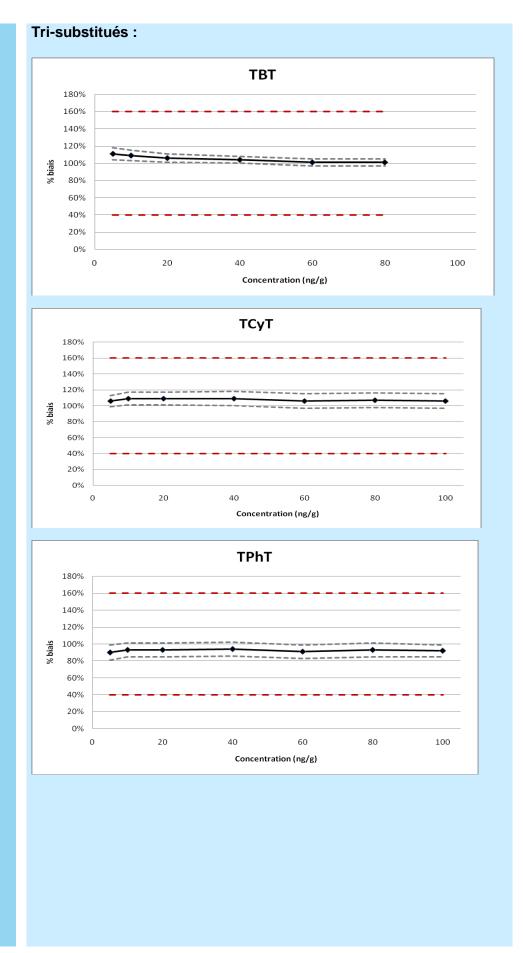


Di-Substitués:





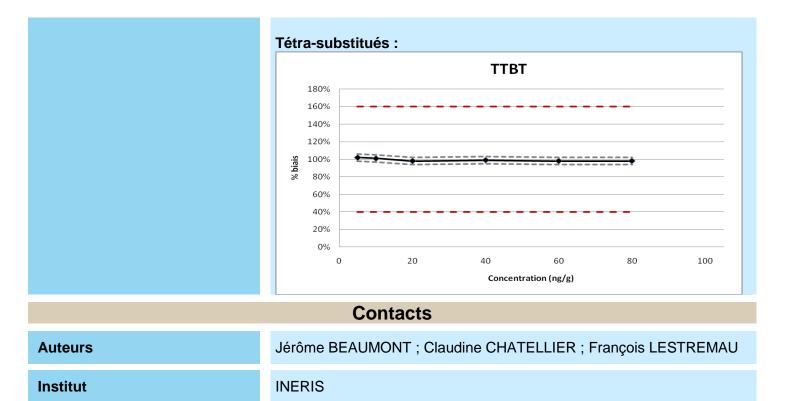




Contact



claudine.chatellier@ineris.fr



<u>Jerome.BEAUMONT@ineris.fr</u>;

Francois.lestremau@ineris.fr