
**Alliages de nickel — Dosage du tantale —
Méthode par spectrométrie d'émission
atomique avec source à plasma induit par
haute fréquence**

*Nickel alloys — Determination of tantalum — Inductively coupled
plasma atomic emission spectrometric method*

iTeh STANDARD PREVIEW
(standards.iteh.ai)

ISO 22725:2007

<https://standards.iteh.ai/catalog/standards/sist/0041a80d-1b42-4651-90b4-e3dd0777d0bd/iso-22725-2007>



PDF – Exonération de responsabilité

Le présent fichier PDF peut contenir des polices de caractères intégrées. Conformément aux conditions de licence d'Adobe, ce fichier peut être imprimé ou visualisé, mais ne doit pas être modifié à moins que l'ordinateur employé à cet effet ne bénéficie d'une licence autorisant l'utilisation de ces polices et que celles-ci y soient installées. Lors du téléchargement de ce fichier, les parties concernées acceptent de fait la responsabilité de ne pas enfreindre les conditions de licence d'Adobe. Le Secrétariat central de l'ISO décline toute responsabilité en la matière.

Adobe est une marque déposée d'Adobe Systems Incorporated.

Les détails relatifs aux produits logiciels utilisés pour la création du présent fichier PDF sont disponibles dans la rubrique General Info du fichier; les paramètres de création PDF ont été optimisés pour l'impression. Toutes les mesures ont été prises pour garantir l'exploitation de ce fichier par les comités membres de l'ISO. Dans le cas peu probable où surviendrait un problème d'utilisation, veuillez en informer le Secrétariat central à l'adresse donnée ci-dessous.

**iTeh STANDARD PREVIEW
(standards.iteh.ai)**

[ISO 22725:2007](https://standards.iteh.ai/catalog/standards/sist/0041a80d-1b42-4651-90b4-e3dd0777d0bd/iso-22725-2007)

<https://standards.iteh.ai/catalog/standards/sist/0041a80d-1b42-4651-90b4-e3dd0777d0bd/iso-22725-2007>



DOCUMENT PROTÉGÉ PAR COPYRIGHT

© ISO 2007

Droits de reproduction réservés. Sauf prescription différente, aucune partie de cette publication ne peut être reproduite ni utilisée sous quelque forme que ce soit et par aucun procédé, électronique ou mécanique, y compris la photocopie et les microfilms, sans l'accord écrit de l'ISO à l'adresse ci-après ou du comité membre de l'ISO dans le pays du demandeur.

ISO copyright office
Case postale 56 • CH-1211 Geneva 20
Tel. + 41 22 749 01 11
Fax. + 41 22 749 09 47
E-mail copyright@iso.org
Web www.iso.org

Publié en Suisse

Sommaire

Page

Avant-propos.....	iv
1 Domaine d'application	1
2 Références normatives	1
3 Principe	1
4 Réactifs	2
5 Appareillage	3
6 Prélèvement et préparation des échantillons	4
7 Mode opératoire	4
7.1 Prise d'essai	4
7.2 Préparation de la solution d'essai, T_{Ta}	4
7.3 Optimisation du spectromètre	5
7.4 Analyse préliminaire de la solution d'essai	5
7.5 Préparation des solutions étalon d'encadrement $K_{l,Ta}$ et $K_{h,Ta}$	6
7.6 Mesurage des solutions d'essai	6
8 Expression des résultats	6
8.1 Méthode de calcul	6
8.2 Fidélité	7
8.3 Justesse	7
9 Rapport d'essai	8
Annexe A (normative) Contrôle des performances d'un spectromètre d'émission atomique avec source à plasma	9
Annexe B (informative) Informations relatives au programme d'essais	11

Avant-propos

L'ISO (Organisation internationale de normalisation) est une fédération mondiale d'organismes nationaux de normalisation (comités membres de l'ISO). L'élaboration des Normes internationales est en général confiée aux comités techniques de l'ISO. Chaque comité membre intéressé par une étude a le droit de faire partie du comité technique créé à cet effet. Les organisations internationales, gouvernementales et non gouvernementales, en liaison avec l'ISO participent également aux travaux. L'ISO collabore étroitement avec la Commission électrotechnique internationale (CEI) en ce qui concerne la normalisation électrotechnique.

Les Normes internationales sont rédigées conformément aux règles données dans les Directives ISO/CEI, Partie 2.

La tâche principale des comités techniques est d'élaborer les Normes internationales. Les projets de Normes internationales adoptés par les comités techniques sont soumis aux comités membres pour vote. Leur publication comme Normes internationales requiert l'approbation de 75 % au moins des comités membres votants.

L'attention est appelée sur le fait que certains des éléments du présent document peuvent faire l'objet de droits de propriété intellectuelle ou de droits analogues. L'ISO ne saurait être tenue pour responsable de ne pas avoir identifié de tels droits de propriété et averti de leur existence.

L'ISO 22725 a été élaborée par le comité technique ISO/TC 155, *Nickel et alliages de nickel*, sous-comité SC 3, *Analyse du nickel, du ferro-nickel et des alliages de nickel*.

iTeh STANDARD PREVIEW
(standards.iteh.ai)

ISO 22725:2007
<https://standards.iteh.ai/catalog/standards/sist/0041a80d-1b42-4651-90b4-e3dd0777d0bd/iso-22725-2007>

Alliages de nickel — Dosage du tantale — Méthode par spectrométrie d'émission atomique avec source à plasma induit par haute fréquence

1 Domaine d'application

La présente Norme internationale décrit une méthode, par spectrométrie d'émission atomique avec source à plasma induit par haute fréquence, pour le dosage de la fraction massique du tantale comprise entre 0,1 % et 5 % dans les alliages de nickel.

2 Références normatives

Les documents de référence suivants sont indispensables pour l'application du présent document. Pour les références datées, seule l'édition citée s'applique. Pour les références non datées, la dernière édition du document de référence s'applique (y compris les éventuels amendements).

ISO 648:—¹⁾, *Verrerie de laboratoire — Pipettes à un volume*

ISO 1042:1998, *Verrerie de laboratoire — Fioles jaugées à un trait*

ISO 3696:1987, *Eau pour laboratoire à usage analytique — Spécification et méthodes d'essai*

ISO 5725-1:1994, *Exactitude (justesse et fidélité) des résultats et méthodes de mesure — Partie 1: Principes généraux et définitions*

ISO 5725-2:1994, *Exactitude (justesse et fidélité) des résultats et méthodes de mesure — Partie 2: Méthode de base pour la détermination de la répétabilité et de la reproductibilité d'une méthode de mesure normalisée*

ISO 5725-3:1994, *Exactitude (justesse et fidélité) des résultats et méthodes de mesure — Partie 3: Mesures intermédiaires de la fidélité d'une méthode de mesure normalisée*

3 Principe

Mise en solution d'une prise d'essai dans un mélange d'acide fluorhydrique, d'acide chlorhydrique, d'acide nitrique et d'acide phosphorique, puis évaporation jusqu'à émission de fumées blanches après ajout d'acide perchlorique. Ajout d'acide fluorhydrique et, éventuellement, d'un élément «étalon de référence interne», puis dilution de la solution à un volume connu. Nébulisation de la solution dans un spectromètre d'émission atomique à plasma induit par haute fréquence et mesurage de l'intensité de la lumière émise par le tantale et le cas échéant, de la lumière émise simultanément par l'élément «étalon de référence interne».

Le Tableau 1 regroupe des exemples de longueurs d'onde de mesure pour le tantale.

La méthode fait appel à un étalonnage établi sur la base d'une quasi-identité de la composition des solutions d'étalonnage et de la solution échantillon et d'un encadrement entre 0,75 et 1,25 (fraction massique) de la teneur supposée en tantale dans l'échantillon à analyser. La concentration de chacun des autres éléments

1) À publier. (Révision de l'ISO 648:1977)

présents dans l'échantillon doit donc être connue approximativement. Si ces concentrations ne sont pas connues, l'échantillon doit être analysé par le biais d'une méthode semi-quantitative. L'avantage du mode opératoire présenté ici est que toutes les interférences possibles de la matrice seront automatiquement compensées, ce qui lui confère une grande exactitude. Ceci est particulièrement crucial lorsqu'il s'agit d'interférences spectrales qui peuvent être très importantes dans le cas de compositions hautement alliées. Toutes les interférences possibles doivent être maintenues à un niveau minimal. De ce fait, il est fondamental que le spectromètre utilisé réponde aux critères de performance spécifiés dans la méthode, pour les longueurs d'onde de mesure retenues.

La longueur d'onde de mesure à 240,06 nm a fait l'objet d'une étude approfondie. Si d'autres longueurs d'onde sont utilisées, elles doivent être précautionneusement testées. Il convient que la longueur d'onde de mesure correspondant à l'élément «étalon de référence interne» soit précautionneusement choisie. Il est recommandé d'utiliser le scandium à 363,07 nm. Cette longueur d'onde d'émission ne présente aucune interférence due aux teneurs des différents éléments habituellement présents dans la composition des différentes nuances d'alliages de nickel.

Tableau 1 — Exemple de longueur d'onde de mesure pour le tantale

Élément	Longueurs d'onde de mesure	Interférences
	nm	
Tantale	240,06	Fe - Hf

NOTE L'utilisation d'un étalon de référence interne n'est pas indispensable, puisqu'aucune différence significative n'a été décelée entre les laboratoires ayant opéré avec ou sans un étalon de référence interne.

iTeh STANDARD PREVIEW
(standards.iteh.ai)

4 Réactifs

Au cours de l'analyse et sauf indication contraire, utiliser uniquement des réactifs de qualité analytique reconnue et de l'eau de qualité 2 conformément aux spécifications de l'ISO 3696:1987.

4.1 Acide fluorhydrique, HF, 40 % (fraction massique), $\rho = 1,14$ g/ml, ou 50 % (fraction massique), $\rho = 1,17$ g/ml.

AVERTISSEMENT — L'acide fluorhydrique est extrêmement irritant et corrosif pour la peau et pour les muqueuses et provoque de graves brûlures qui sont très lentes à guérir. En cas de contact avec la peau, rincer abondamment avec de l'eau, appliquer une pommade en gel contenant 2,5 % (fraction massique) de gluconate de calcium et consulter un médecin sans tarder.

4.2 Acide chlorhydrique, HCl, $\rho = 1,19$ g/ml.

4.3 Acide nitrique, HNO₃, $\rho = 1,40$ g/ml.

4.4 Acide phosphorique, H₃PO₄, $\rho = 1,70$ g/ml.

4.5 Acide perchlorique, HClO₄, 60 % (fraction massique), $\rho = 1,54$ g/ml, ou 70 % (fraction massique), $\rho = 1,67$ g/ml.

4.6 Solution «étalon de référence interne», à 100 mg/l.

Choisir un élément approprié, à ajouter comme étalon de référence interne, et préparer une solution à 100 mg/l.

4.7 Solution étalon de tantale, à 10 g/l.

Peser à 0,000 5 g près, 1 g de tantale de haute pureté [99,9 % minimum (fraction massique)] et le mettre en solution par un mélange de 10 ml d'acide fluorhydrique (4.1) et de 10 ml d'acide nitrique (4.3). Refroidir et

transvaser quantitativement la solution dans une fiole jaugée de 100 ml. Diluer au volume avec de l'eau et homogénéiser.

NOTE 1 ml de cette solution contient 10 mg de tantale.

4.8 Solution étalon de tantale, à 1 g/l.

Peser à 0,000 5 g près, 0,1 g de tantale de haute pureté [99,9 % minimum (fraction massique)] et le mettre en solution par un mélange de 10 ml d'acide fluorhydrique (4.1) et de 10 ml d'acide nitrique (4.3). Refroidir et transvaser quantitativement la solution dans une fiole jaugée de 100 ml. Diluer au volume avec de l'eau et homogénéiser.

NOTE 1 ml de cette solution contient 1 mg de tantale.

4.9 Solution étalon de tantale, à 100 mg/l.

À l'aide d'une pipette jaugée (ou d'une burette), introduire 10 ml de la solution étalon de tantale (4.8) dans une fiole jaugée de 100 ml. Ajouter 10 ml d'acide fluorhydrique (4.1) et 10 ml d'acide nitrique (4.3). Diluer au volume avec de l'eau et homogénéiser.

NOTE 1 ml de cette solution contient 0,1 mg de tantale.

4.10 Solutions étalon des éléments interférents.

Préparer des solutions étalon correspondant à chacun des éléments présents dans l'échantillon à analyser dont la teneur est supérieure à 1 % (fraction massique). Utiliser des métaux purs ou d'autres produits chimiques purs ayant une teneur en tantale inférieure à 10 µg/g (fraction massique).

(standards.iteh.ai)

5 Appareillage

ISO 22725:2007

<https://standards.iteh.ai/catalog/standards/sist/0041a80d-1b42-4651-90b4-c5d077d00d/iso-22725-2007>

Toute la verrerie jaugée doit être de classe A et étalonnée conformément à l'ISO 648 ou à l'ISO 1042, selon le cas.

Matériel courant de laboratoire et ce qui suit.

5.1 Bêchers en polytétrafluoréthylène (PTFE) ou en polymère perfluoroalkoxy (PFA), ayant une base en graphite.

5.2 Fioles jaugées en polypropylène, de capacité 100 ml, étalonnées conformément à l'ISO 1042.

5.3 Spectromètre d'émission atomique (SEA).

Le spectromètre doit être équipé d'une source à plasma induit et d'un système de nébulisation résistant à l'acide fluorhydrique. L'équipement utilisé s'avérera satisfaisant si, après optimisation conformément à 7.3, il remplit les critères de performance indiqués dans le présent paragraphe.

Le spectromètre peut être de type simultané ou de type séquentiel. Si un spectromètre séquentiel peut être équipé d'un dispositif supplémentaire pour mesurer simultanément l'intensité correspondant à l'étalon de référence interne, il peut être utilisé avec l'étalon en question. S'il n'est pas équipé de ce dispositif, aucun étalon de référence interne ne peut être utilisé et on doit alors mettre en œuvre une technique de mesure sans étalon de référence interne.

5.3.1 Résolution pratique du spectromètre séquentiel.

Calculer la largeur de bande (largeur à mi-hauteur), selon A.2, pour la longueur d'onde utilisée et pour la longueur d'onde de mesure de l'étalon de référence interne. La largeur de bande doit être inférieure à 0,030 nm.

5.3.2 Stabilité à court terme.

Calculer l'écart-type de dix mesurages de l'intensité absolue ou du rapport des intensités correspondant au tantale et à l'étalon de référence interne, en utilisant la solution d'étalonnage la plus concentrée en tantale, conformément à A.3. L'écart-type relatif ne doit pas dépasser 0,4 %.

5.3.3 Concentration équivalente au bruit de fond.

Calculer la concentration équivalente au fond (BEC), selon A.4, caractérisant la longueur d'onde retenue, en utilisant une solution ne contenant que l'élément à analyser. La valeur maximale pour le BEC doit être de 0,8 mg/l.

6 Prélèvement et préparation des échantillons

6.1 Le prélèvement et la préparation des échantillons à soumettre à essai doivent être effectués selon des modes opératoires reconnus ou, en cas de litige, conformément à la Norme internationale appropriée.

6.2 En principe, l'échantillon à soumettre à essai se présente sous la forme de tournures ou de fraises et aucune autre préparation mécanique n'est à effectuer.

6.3 L'échantillon à soumettre à essai doit être nettoyé par lavage avec de l'acétone pure, puis séché à l'air.

6.4 Si des outils à base d'alliages brasés sont utilisés lors de la préparation de l'échantillon pour essai, celui-ci doit tout d'abord être nettoyé par un décapage de quelques minutes dans de l'acide nitrique dilué à 15 % (fraction massique). Il doit ensuite être lavé à plusieurs reprises avec de l'eau distillée, puis rincé avec de l'acétone pure et séché à l'air.

(standards.iteh.ai)

7 Mode opératoire

ISO 22725:2007

<https://standards.iteh.ai/catalog/standards/sist/0041a80d-1b42-4651-90b4-e3dd0777d0bd/iso-22725-2007>

7.1 Prise d'essai

Peser, à 0,000 5 g près, 0,25 g d'échantillon pour essai.

7.2 Préparation de la solution d'essai, T_{Ta}

Il convient d'utiliser des béchers en PTFE ou en PFA lors de l'utilisation de HF (4.1).

7.2.1 Introduire la prise d'essai dans un bécher en PTFE ou en PFA ayant une base en graphite

7.2.2 Ajouter 5 ml de HF (4.1), 30 ml de HCl (4.2), 3 ml de HNO₃ (4.3) et laisser la mise en solution se dérouler pendant la nuit, à la température ambiante. Ajouter ensuite 2,5 ml de H₃PO₄ (4.4) et, si nécessaire, chauffer pour parfaire la mise en solution. Ajouter 7,5 ml de HClO₄ (4.5) et chauffer jusqu'à émission de fumées blanches perchloriques. Maintenir à ce stade pendant 2 min à 3 min.

NOTE 5 ml de H₃PO₄ (4.4) et 5 ml de HClO₄ (4.5) peuvent aussi être utilisés au lieu de 2,5 ml de H₃PO₄ (4.4) et de 7,5 ml de HClO₄ (4.5).

7.2.3 Refroidir la solution et ajouter 10 ml d'eau pour dissoudre les sels. Des résidus peuvent ne pas se dissoudre. Dans ce cas, ajouter 2 ml de HF (4.1) et chauffer modérément pendant environ 20 min jusqu'à mise en solution complète de tous les résidus.

NOTE Ce qui suit est un mode opératoire alternatif pour la mise en solution: 7.2.2 et 7.2.3.

Ajouter 30 ml de HCl (4.2), 3 ml de HNO₃ (4.3) et 5 ml de H₃PO₄ (4.4) et laisser la mise en solution s'amorcer à la température ambiante. Si nécessaire, chauffer pour parfaire la mise en solution. Ajouter 2 ml de HF (4.1) et 5 ml de H₂SO₄ ($\rho = 1,84$ g/ml) et chauffer jusqu'à émission de fumées blanches sulfuriques. Refroidir la

solution et ajouter 10 ml d'eau pour dissoudre les sels. Chauffer modérément jusqu'à ce tous les résidus soient entièrement mis en solution.

7.2.4 Refroidir la solution à température ambiante et la transvaser quantitativement dans une fiole jaugée de 100 ml, en polypropylène. Si on utilise un étalon de référence interne (4.6), ajouter 10 ml de cette solution, à l'aide d'une pipette jaugée.

7.2.5 Compléter au volume avec de l'eau et homogénéiser. Effectuer les mesurages aussi vite que possible.

7.3 Optimisation du spectromètre

7.3.1 Mettre l'appareillage en fonctionnement et le laisser se stabiliser pendant au moins une demi-heure avant d'entreprendre les mesurages.

7.3.2 Optimiser l'instrument en suivant les instructions du fabricant.

7.3.3 Préparer les logiciels associés de manière à pouvoir mesurer l'intensité, la valeur moyenne et l'écart-type relatif aux longueurs d'onde sélectionnées.

7.3.4 Si l'on utilise un étalon de référence interne préparer les logiciels associés pour calculer le rapport entre l'intensité de l'élément à analyser et celle de l'étalon de référence interne. L'intensité de celui-ci doit être mesurée simultanément à celle correspondant à l'analyte.

7.3.5 Contrôler les exigences de performance de l'appareillage selon 5.3.1 à 5.3.3.

7.4 Analyse préliminaire de la solution d'essai

Préparer une solution d'étalonnage, K_x , ayant une composition de matrice identique à celle de la solution d'essai, comme il est décrit ci après.

7.4.1 À l'aide d'une pipette jaugée (ou d'une burette) et d'une fiole jaugée de 100 ml en polypropylène (5.2), marquée K_x , préparer une solution étalon K_x , correspondant à la fraction massique approximative, en pourcentage, de tantale dans l'échantillon, comme il est indiqué dans le Tableau 2.

Tableau 2 — Analyse préliminaire de la solution d'essai

Fraction massique approximative %	Fraction massique équivalente de K_x %	Identification de K_x	Solution étalon de tantale	Volume de la solution étalon ml
0,10 à 1,0	1,0	K_1	4.8	2,5
1,0 à 5,0	5,0	K_5	4.8	12,5

7.4.2 Ajouter dans cette fiole K_x les volumes des solutions étalon (4.10) nécessaires à la reconstitution de la matrice de l'échantillon à soumettre à l'essai pour chacun des éléments présents en une fraction massique supérieure à 1 %.

Il convient que la reconstitution de la matrice soit faite à 1 % près.

7.4.3 Ajouter 2,5 ml de H_3PO_4 (4.4) et 7,5 ml de $HClO_4$ (4.5), ainsi que 10 ml de la solution de l'étalon de référence interne (4.6). Compléter au volume avec de l'eau et homogénéiser.

7.4.4 Préparer également un terme zéro d'étalonnage, K_0 , de la même manière que la solution d'étalonnage K_x , mais en omettant l'ajout de tantale.