وزارة التجارة وترقية الصادرات

قرار وزاري مشترك مؤرخ في 2 ذي القعدة عام 1443 الموافق أول يونيو سنة 2022، يتضمن اعتماد اللائحة الفنية التي تحدد خصائص الطلك.

إنّ وزير التجارة وترقية الصادرات،

ووزير الصناعة،

ووزير الصحة،

– بمقتضى المرسوم الرئاسي رقم 21-281 المؤرخ في 26 ذي القعدة عام 1442 الموافق 7 يوليو سنة 2021 والمتضمن تعيين أعضاء الحكومة، المعدّل،

– وبمقتضى المرسوم التنفيذي رقم 90-39 المؤرخ في 3 رجب عام 1410 الموافق 30 يناير سنة 1990 والمتعلق برقابة الجودة وقمع الغش، المعدّل والمتمّم،

– وبمقتضى المرسوم التنفيذي رقم 92-65 المؤرخ في 8 شعبان عام 1412 الموافق 12 فبراير سنة 1992 والمتعلق بمراقبة مطابقة المواد المنتجة محليا أو المستوردة، المعدّل والمتمّم،

– وبمقتضى المرسوم التنفيذي رقم 97-37 المؤرخ في 5 رمضان عام 1417 الموافق 14 يناير سنة 1997 الذي يحدد شروط وكيفيات صناعة مواد التجميل والتنظيف البدني وتوضيبها واستيرادها وتسويقها في السوق الوطنية، المعدّل والمتمّم،

– وبمقتضى المرسوم التنفيذي رقم 02-453 المؤرخ في 17 شوّال عام 1423 الموافق 21 ديسمبر سنة 2002 الذي يحدد صلاحيات وزير التجارة،

– وبمقتضى المرسوم التنفيذي رقم 05-464 المؤرخ في 4 ذي القعدة عام 1426 الموافق 6 ديسمبر سنة 2005 والمتعلق بتنظيم التقييس وسيره، المعدّل والمتمّم، لا سيما المادة 28 منه،

– وبمقتضى المرسوم التنفيذي رقم 05-467 المؤرخ في 8 ذي القعدة عام 1426 الموافق 10 ديسمبر سنة 2005 الذي يحدد شروط مراقبة مطابقة المنتوجات المستوردة عبر الحدود وكيفيات ذلك،

– وبمقتضى المرسوم التنفيذي رقم 11-379 المؤرخ في 25 ذي الحجّة عام 1432 الموافق 21 نوفمبر سنة 2011 الذي يحدد صلاحيات وزير الصحة والسكان وإصلاح المستشفيات،

– وبمقتضى المرسوم التنفيذي رقم 12-203 المؤرخ في 14 جمادى الثانية عام 1433 الموافق 6 مايو سنة 2012 والمتعلق بالقواعد المطبقة في مجال أمن المنتوجات،

– وبمقتضى المرسوم التنفيذي رقم 13-378 المؤرخ في 5 محرّم عام 1435 الموافق 9 نوفمبر سنة 2013 الذي يحدد الشروط والكيفيات المتعلقة بإعلام المستهلك،

– وبمقتضى المرسوم التنفيذي رقم 17-62 المؤرخ في 10 جمادى الأولى عام 1438 الموافق 7 فبراير سنة 2017 والمتعلق بشروط وضع وسم المطابقة للوائح الفنية وخصائصه وكذا إجراءات الإشهاد بالمطابقة،

– وبمقتضى المرسوم التنفيذي رقم 20-393 المؤرخ في 8 جمادى الأولى عام 1442 الموافق 23 ديسمبر سنة 2020 الذي يحدد صلاحيات وزير الصناعة،

– وبمقتضى القرار الوزاري المشترك المؤرخ في 4 رجب عام 1442 الموافق 16 فبراير سنة 2021 الذي يتضمن اللائحة الفنية المحددة للشروط والكيفيات المطبقة على وضع الرمز العمودي (كودبار) على المنتوجات الموجهة للاستهلاك البشري،

– وبمقتضى القرار المؤرخ في أول رجب عام 1438 الموافق 29 مارس سنة 2017 الذي يحدد مختلف مستويات وإجراءات تقييم المطابقة،

يقرّرون ما يأتي :

المادة الأولى : تطبيقا لأحكام المادة 28 من المرسوم التنفيذي رقم 05-464 المؤرخ في 4 ذي القعدة عام 1426 الموافق 6 ديسمبر سنة 2005، المعدّل والمتمّم والمذكور أعلاه، يهدف هذا القرار إلى اعتماد اللائحة الفنية التي تحدد خصائص الطلك.

المادة 2 : يقصد، في مفهوم هذا القرار، بالطلك سيليكات المغنزيوم المميهة والطبيعية والمنتقاة والمسحوقة.

المادة 3 : يمكن أن يحتوي الطلك على كميات متغيرة من المواد المعدنية المشتركة، من بينها الكلوريت (سيليكات الألومنيوم والمغنزيوم المميهة) والمغنزيت (كربونات المغنزيوم) والكالسيت (كربونات الكالسيوم) والدولميت (كربونات الكالسيوم والمغنزيوم).

المادة 4 : يجب ألاّ يحتوي الطلك، في حالة منتوج نهائي، على الأمينات. ويجب أن يستجيب للخصائص الآتية :

1- الخصائص العامة :

– الشكل : مسحوق خفيف ومتجانس وأبيض أو أبيض بشكل ملحوظ وناعم (غير كاشط).

– القابلية للذوبان : عمليا غير قابل للذوبان في الماء وفي الإيثانول إلى 96 % وفي المحاليل المخففة بالأحماض والهيدروكسيدات القلوية.

2- الخصائص الميكروبيولوجية :

يجب أن يستجيب الطلك إلى الخصائص الميكروبيولوجية المحددة في الجدول أدناه :

أنواع الكائنات الحية الدقيقة	الحدود الميكروبيولوجية	
	الطلك الموجه خصيصا للأطفال أقل من ثلاث (3) سنوات والمنتوجات الملامسة للأغشية المخاطية	الطلك الموجه للاستعمالات الأخرى
مجموع الكائنات الحية الدقيقة الهوائية الأليفة للحرارة المعتدلة (البكتيريات، الخمائر والعفن)	$\geq 10 \times 1^2$ و ت م / غ أو و ت م / ملل	$\geq 10 \times 1^3$ و ت م /غ أو و ت م / ملل
الإشريشية القولونية (Escherichia coli)	غياب في 1 غ أو 1 ملل	غياب في 1 غ أو 1 ملل
الزائفة الزنجارية (Pseudomonas æruginosa)		
المكورات العنقودية الذهبية (Staphylococcus aureus)		
مبيضات البيض (Candida albicans)		

و ت م : *وحدة تشكل مستعمرة.*

3- الخصائص الفيزيائية والكيميائية :

تحدّد الخصائص الفيزيائية والكيميائية للطلك في الجدول أدناه :

العوامل	الحدود المرخص بها
الأس الهيدروجيني (pH)	الحد الأقصى 9,5
المواد القابلة للذوبان في الماء	الحد الأقصى 0,2%
خسارة في التكلس	الحد الأقصى 7%
الألومنيوم	الحد الأقصى 2%
الكالسيوم	الحد الأقصى 0,9%
الحديد	الحد الأقصى 0,25%
الرصاص	الحد الأقصى 10 أجزاء من المليون
المغنيزيوم	من % إلى 19,5%

المادة 5 : يحدد منهج تعيين الطلك ومناهج التحليل، في الملحق بهذا القرار.

المادة 6 : يجب أن يتوافق تقييم مطابقة الطلك مع المستوى "أ" المنصوص عليه في التنظيم المعمول به.

المادة 7 : ينشر هذا القرار في الجريدة الرسميّة للجمهوريّة الجزائريّة الديمقراطيّة الشعبيّة.

حرّر بالجزائر في 2 ذي القعدة عام 1443 الموافق أوّل يونيو سنة 2022.

وزير التجارة وترقية الصادرات
كمال رزيق

وزير الصناعة
أحمد زغدار

وزير الصحة
عبد الرحمان بن بوزيد

الملحق

منهج تعيين الطلك ومناهج التحليل

– الصيغة الكيميائية للطلك النقي:

$Mg_3Si_4O_{10}(OH)_2$ (Mr 379,3).

– يجب أن تكون المواد المستعملة في منهج تعيين الطلك ومناهج تحليله ذات جودة نقية.

1- منهج تعيين الطلك :

– التعيين الأول :

القياس الطيفي لامتصاص الأشعة تحت الحمراء.

التحضير : قرص برومور البوتاسيوم.

نطاقات الامتصاص : إلى 3677 ± 2 سم$^{-1}$، 1018 ± 2سم$^{-1}$ و669 ± 2 سم$^{-1}$.

– التعيين الثاني أ :

في وعاء عميق من البلاتين، قم بإذابة خليط 0,2 غ من كربونات الصوديوم منزوعة الماء و2,0 غ من كربونات البوتاسيوم. وفي الكتلة الذائبة أضف 0,1 غ من الطلك وسخّن إلى غاية الذوبان الكلّي للخليط.

أتركه حتى يبرد وحوّل الكتلة الذائبة في وعاء ترسيب باستخدام 50 ملل من الماء الساخن. أضف حمض الكلور هيدريك إلى غاية زوال الفوران. وأضف 10 ملل من حمض الكلوهيدريك وبخّره حتى يجف في حمام مائي.

أتركه حتى يبرد، أضف 20 ملل من الماء، قم بالتسخين حتى الغليان وقم بالترشيح (البقايا تعمل على التعيين ب).

أضف إلى 5 ملل من المرشح، 1 ملل من الأمونياك و1 ملل من محلول كلورور الأمونيوم. رشح وأضف إلى المرشح 1 ملل من محلول فوسفاط ثنائي الصوديك. ويتشكل راسب بلوري أبيض.

– التعيين الثاني ب :

البقايا المتحصل عليها في التعيين أ يعطي تفاعل السيليكات.

2- مناهج التحليل :

2-1- تحضير المحاليل :

– المحلول S1 :

– أدخل 10,0 غ من الطلك، أضف تدريجيا مع الاستمرار في الخلط 50 ملل من حمض الكلورهدريك 0,5 M (مول) وقم بالتسخين في حمام مائي لمدة 30 دقيقة. ثم أتركه يبرد.

– قم بنقل الخليط إلى وعاء ترسيب وأتركه حتى تترسب المادة غير المذابة.

– قم بترشيح السائل الذي يطفو على ورق ترشيح متوسط الحجم في قارورة معايرة سعتها 100 ملل مع الاحتفاظ، قدر المستطاع، بالبقايا غير القابلة للذوبان في وعاء الترسيب.

– أغسل البقايا ووعاء الترسيب ثلاث (3) مرات بـ 10 ملل من الماء الساخن. وأغسل المرشح بـ 15 ملل من الماء الساخن، أتركه يبرد وأكمله بـ 100,0 ملل مع نفس المذيب.

– المحلول S2 :

– أدخل 0,5 غ من الطلك في كبسولة 100 ملل من متعدد تترافليورو وإيثيلان،

– أضف 5 ملل من حمض الكلورهيدريك و5 ملل من حمض النيتريك الخالي من الرصاص و5 ملل من حمض البيركلوريك.

– أخلط برفق، بعدها أضف 35 ملل من حمض الفليورهيدريك.

– بخرها ببطء حتى تجف على صفيحة ساخنة. وأضف إلى البقايا 5 ملل من حمض الكلورهيدريك.

– قم بتغطية الكبسولة بزجاج ساعة، وسخنه حتى الغليان واتركه يبرد.

– أشطف زجاج الساعة والكبسولة بالماء.

– أنقل إلى قارورة معايرة. واغسل الكبسولة بالماء وأكمل بـ 50,0 ملل مع نفس المذيب.

2-2- التحليل :

2-2-1. رقابة الأميانت :

الطلك المتحصل عليه من التسربات المعروفة باحتوائها لمواد مرتبطة بالأميانت، لا يناسب الاستعمال الصيدلاني.

الطلك خال من الأميانت (البحث عن الأمفيبول والسربنتين). ويمكن البحث عن وجود الأمفيبول والسربنتين عن طريق القياس الطيفي لامتصاص الأشعة تحت الحمراء أو عن طريق حيود الأشعة X (S1 و S2).

في حالة الكشف، يكون البحث عن المعايير المورفولوجية الخاصة بالأميانت عن طريق منهج الفحص المجهري البصري الملائم الذي يسمح بتحديد ما إذا تعلق الأمر بأصناف الأميانتيفير (Amiantifères) : الكرسوتيل أو التريموليت الأميانت، كما هي مبيّنة أدناه :

2-2-1-1.القياس الطيفي لامتصاص الأشعة تحت الحمراء :

التحضير : أقراص برومور البوتاسيوم.

إفحص بين 740 سم$^{-1}$ و760 سم$^{-1}$ باستعمال توسيع السلّم، يمكن أن يشير نطاق الامتصاص إلى 758 ± 1 سم$^{-1}$ إلى وجود التريموليت أو الكلوريت.

يشير نطاق الامتصاص بعد تكلس المادة الموجهة للفحص إلى 850 ± 50 درجة مائوية لمدة 30 دقيقة، على الأقل، إلى وجود التريموليت.

إفحص بين 600 سم$^{-1}$ و650 سم$^{-1}$ باستعمال توسيع السلّم، يمكن أن يشير وجود نطاقات الامتصاص أو الدعامة إلى وجود السربنتين.

2-1-2-2. حيود الأشعة X :

التحضير : ضع العيّنة الموجهة للفحص على حامل العينة، وقم بحشو سطحها وتسويته بشريحة زجاجية مصقولة.

الشطب : CuKα أحادي الكروم، 40 كيلوفولط، 24-30 ميلي أومبير.

شق الحادث : 1 درجة.

شق الكشف : 0,2 درجه.

سرعة مسح القونيومتر (goniomètre) : 10/1 درجة θ2/ دقيقة.

مجال المسح : 10-13 درجة θ2 و24-26 درجة θ2.

العينة : غير موجهة.

النتائج : الكشف عن وجود الأمفيبول من خلال نقر الحيود إلى 10,5 ± 0,1 درجة θ2 ووجود السربنتين من خلال نقرات الحيود إلى 24,3 ± 0,1 درجة θ2 وإلى 12,1 ± 0,1 درجة θ2.

إذا كان عن طريق أحد المنهجين (2)، يكشف عن وجود الأمفيبول أو السربنتين، إفحص الطلك بمنهج الفحص المجهري البصري الملائم قصد تحديد وجود الأميانت.

يوضح وجود الأميانت إذا اجتمع المعياران (2) الآتيان :

– تقارير الطول والعرض من 20/1 إلى 100/1 أو أكثر للألياف الطويلة لأكثر من 5 ميكرومتر.

– القدرة على الانقسام إلى ألياف رقيقة جدا وإذا اجتمع على الأقل، معياران (2) من الأربعة (4) معايير الآتية :

- تشكل ألياف متوازية على شكل حزم،
- حزم من الألياف تشكل نهايات مهترئة،
- ألياف على شكل إبر رقيقة،
- ألياف فردية متشابكة أو ألياف مرنة.

2-2-2. تحديد الأس الهيدروجيني pH :

قم بوزن بدقة 10 غ من المنتوج، أضف 50 ملل من الماء المقطر، ضعه للغليان لمدة 30 دقيقة، مع إضافة الماء من حين لآخر من إجل الحفاظ تقريبا على الحجم الأصلي للسائل، اتركه يبرد بعدها يتم ترشيحه.

تحديد الأس الهيدروجيني pH للرشاحة في الخمس (5) دقائق الموالية للترشيح.

3-2-2. المواد القابلة للذوبان في الماء :

أكمل الرشاحة إلى 50,0 ملل من الماء. واقتطع 25,0 ملل من الرشاحة، بخرها حتى تجف إلى 105 درجة مائوية لمدة ساعة واحدة. كتلة البقايا 10 ملغ على الأكثر.

4-2-2. الألمنيوم :

القياس الطيفي للامتصاص الذري.

المحلول الموجه للفحص : اقتطع 5,0 ملل من المحلول S2، أضف 10 ملل من محلول كلورو السيزيوم إلى 25,34 غ/ل و10,0 ملل من حمض كلورهيدريك وأكمل إلى 100,0 ملل بالماء.

محاليل المرجع : في أربع (4) قارورات معايرة متشابهة تحتوي كل واحدة منها على 10,0 ملل من حمض كلورهيدريك، و10 ملل من محلول كلورور السيزيوم إلى 25,34 غ/ل، أدخل، على التوالي، 5,0 ملل و10,0 ملل و15,0 ملل و20,0 ملل من محلول إلى 100 جزء من المليون من الألمنيوم (A1) وأكمل إلى 100,0 ملل بالماء.

المصدر : مصباح كاثود (cathode) مجوف من الألمنيوم.

طول الموجة : 309,3 نانومتر.

جهاز التذرية : لهب بروتوكسيد أزوت - اسيتيلان.

5-2-2. الكالسيوم :

القياس الطيفي للامتصاص الذري.

المحلول الموجه للفحص : اقتطع 5,0 ملل من المحلول S2، أضف 10,0 ملل من حمض كلورهيدريك و10 ملل من محلول كلورور اللانتان، وأكمل إلى 100,0 ملل بالماء.

محاليل المرجع : في أربع (4) قارورات معايرة متشابهة تحتوي كل واحدة منها على 10,0 ملل من حمض كلورهيدريك و10 ملل من محلول كلورور اللانتان، أدخل، على التوالي 1,0 ملل و2,0 ملل و3,0 ملل و4,0 ملل من محلول إلى 100 جزء من المليون من الكالسيوم (Ca) وأكمل إلى 100,0 ملل بالماء.

المصدر : مصباح كاثود (cathode) مجوف بالكالسيوم.

طول الموجة : 422,7 نانومتر.

جهاز التذرية : لهب بروتوكسيد أزوت - اسيتيلان.

2-2-6. الحديد :

القياس الطيفي للامتصاص الذري.

المحلول الموجه للفحص : اقتطع 2,5 ملل من المحلول S1، أضف 50,0 ملل من همض الكلورهيدريك و0,5 مول، وأكمل إلى 100,0 ملل بالماء.

محاليل المراجع : في أربع (4) قارورات معايرة متشابهة تحتوي كل واحدة منها على 50,0 ملل من حمض الكلورهيدريك 0,5 مول، أدخل 2,0 ملل و2,5 ملل و3,0 ملل و4,0 ملل من محلول إلى 250 جزء من المليون من الحديد (Fe) وأكمل إلى 100,0 ملل بالماء.

المصدر : مصباح كاثود (cathode) مجوف بالحديد.

طول الموجة : 248,3 نانومتر.

جهاز التذرية : لهب هواء - اسيتيلان.

التصحيح : مصباح الدوتيريوم.

2-2-7. الرصاص :

القياس الطيفي للامتصاص الذري.

المحلول الموجه للفحص : استعمل محلول S1.

محاليل المرجع : في أربع (4) قارورات معايرة متشابهة تحتوي كل واحدة منها على 50,0 ملل من حمض الكلورهيدريك 0,5 مول، أدخل، على التوالي، 5,0 ملل و7,5 ملل و10,0 ملل و12,5 ملل من محلول إلى 10 جزء من المليون من الرصاص (Pb)، وأكمل إلى 100,0 ملل بالماء.

المصدر : مصباح كاثود (cathode) مجوف بالرصاص.

طول الموجة : 217,0 نانومتر.

جهاز التذرية : لهب هواء - اسيتيلان.

2-2-8. المغنزيوم :

القياس الطيفي للامتصاص الذري.

المحلول الموجه للفحص : اقتطع 0,5 ملل من محلول S2 وأكمل إلى 100,0 ملل بالماء. اقتطع 4,0 ملل من هذا المحلول أضف 10,0 ملل من حمض الكلورهيدريك و10 ملل من محلول، كلور اللانتان وأكمل إلى 100,0 ملل بالماء.

محاليل المرجع : في أربع (4) قارورات معايرة متشابهة تحتوي كل واحدة منها على 10,0 ملل من حمض الكلورهيدريك و10 ملل من محلول كلور اللانتان، أدخل، على التوالي، 2,5 ملل و3,0 ملل و4,0 ملل و5,0 ملل من محلول إلى 10 أجزاء من المليون من المغنزيوم (Mg)، وأكمل إلى 100,0 ملل بالماء.

المصدر : مصباح كاثود (cathode) مجوف بالمغنزيوم.

طول الموجة : 285,2 نانومتر.

جهاز التذرية : لهب هواء - اسيتيلان.

2-2-9. الفقدان عند التكلس : الحد الأقصى 7،0%، محدد للتكلس إلى 1050 - 1100 درجة مائوية إلى غاية الكتلة الثابتة على 1,00 غ من الطلك.