

الموافق 30 يناير سنة 1990، المعدل والمتمّم والمذكور أعلاه، يهدف هذا القرار إلى جعل منهج تحديد مؤشر التصبين للمواد الدسمة ذات الأصل الحيواني والنباتي إجباريا.

المادة 2 : من أجل تحديد مؤشر التصبين للمواد الدسمة ذات الأصل الحيواني والنباتي، فإنّ مخابر مراقبة الجودة وقمع الغش والمخابر المعتمدة لهذا الغرض، ملزمة باستعمال المنهج المبين في الملحق المرفق بهذا القرار.

كما يجب أن يستعمل هذا المنهج من طرف المخبر عند الأمر بإجراء خبرة.

المادة 3 : ينشر هذا القرار في الجريدة الرسمية للجمهورية الجزائرية الديمقراطية الشعبية.

حرر بالجزائر في 26 جمادى الثانية عام 1432 الموافق 29 مايو سنة 2011.

مصطفى بن بادة

الملحق

منهج تحديد مؤشر التصبين للمواد الدسمة ذات الأصل الحيواني و النباتي

يحدد هذا المنهج تقنية لتحديد مؤشر التصبين للأجسام الدسمة ذات الأصل الحيواني والنباتي. مؤشر التصبين هو ميزة الأحماض الدسمة الحرة والمؤسّرة الموجودة في العينة التي أجري عليها التحليل.

1 . المصطلحات والتعريف :

لتطلبات هذا المنهج، يطبق المصطلح والتعريف الآتي :

مؤشر التصبين : عدد الميليغرامات من هيدروكسيد البوتاسيوم اللازم لتصبين 1غ من مادة دسمة في الشروط المعينة في هذا المنهج.

2 . المبدأ :

غليان ارتدادي لعينة مع حلول ايتانوليك لهيدروكسيد البوتاسيوم ثم معايرة فائض هيدروكسيد البوتاسيوم بواسطة محلول حمض الكلوريدريك المعير.

3 . الكواشف :

يستعمل فقط كواشف ذات نوعية معترف بها وماء مقطر أو ماء ذو نقاوة مكافئة على الأقل.

تحت ضغط منخفض ضروريا. بالنسبة للمواد الدسمة التي من الواجب تجفيفها في درجة حرارة أعلى من 50° م يجب أن تحلل في مذيب ثم تجفف.

ترج العينة المجففة بقوة مع سلفات الصوديوم المجفف ثم يرشح. إذا تجمدت المادة الدسمة مع برودها، نعمل داخل مجفف أو بواسطة قمع الترشيح مزود بتسخين (3 . 2) في درجة حرارة مناسبة التي يجب ألا تتعدى 50° م.

5 . الحفظ : يجب حفظ العينات في ظروف مناسبة بالأخذ بعين الاعتبار طبيعة كل عينة معنية والتجارب المراد إجراؤها.



قرار مؤرخ في 26 جمادى الثانية عام 1432 الموافق 29 مايو سنة 2011، يجعل منهج تحديد مؤشر التصبين للمواد الدسمة ذات الأصل الحيواني والنباتي إجباريا.

إن وزير التجارة،

– بمقتضى المرسوم الرئاسي رقم 10 – 149 المؤرخ في 14 جمادى الثانية عام 1431 الموافق 28 مايو سنة 2010 والمتضمن تعيين أعضاء الحكومة،

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

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

– وبمقتضى المرسوم التنفيذي رقم 05 – 465 المؤرخ في 4 ذي القعدة عام 1426 الموافق 6 ديسمبر سنة 2005 والمتعلق بتقييم المطابقة،

– وبمقتضى القرار الوزاري المشترك المؤرخ في 21 شعبان عام 1419 الموافق 10 ديسمبر سنة 1998 والمتعلق بالموصفات التقنية للزبدة و كفيات وضعها للاستهلاك،

– وبمقتضى القرار الوزاري المشترك المؤرخ في 2 ذي الحجة عام 1422 الموافق 14 فبراير سنة 2002 الذي يحدد قائمة المواد المضافة المرخص بها في المواد الغذائية،

يقرر ما يأتي :

المادة الأولى : تطبيقا لأحكام المادة 19 من المرسوم التنفيذي رقم 90 – 39 المؤرخ في 3 رجب عام 1410

4. 4 **قطارة زجاجية** سعتها 50 ملل، مدرج بـ 0,1 ملل أو قطارة زجاجية أوتوماتيكية.

4. 5 **ماصة**، سعتها 25 ملل أو **ماصة أوتوماتيكية**.

4. 6 **ميزان تحليل**

5. **أخذ العينة**

من المهم أن يستقبل المخبر عينة نموذجية، لم تتعرض للتلف أو التغيير خلال النقل أو التخزين.

6. **تحضير العينة للتجربة**

تخلط العينات للتجربة وترشح بعناية إذا وجدت شوائب مرئية.

7. **طريقة العمل**

1. 7 **العينة المأخوذة للتجربة**

توزن، بتقريب 5 ملغ، حوالي 2 غ من العينة للتجربة (المادة 6) في حوجلة مخروطية (4 . 1)

حددت العينة المأخوذة للتجربة بـ 2 غ على أساس مؤشر تصبين من 170 إلى 200. بالنسبة لمؤشرات تصبين أخرى، من الملائم تغيير الكتلة بطريقة يعدل فيها حوالي النصف من المحلول الايثانولي لهيدروكسيد البوتاسيوم. تبين التوصيات المتعلقة بكتلة العينة المأخوذة للتجربة في الجدول 1.

الجدول 1 : كتلة العينة المأخوذة للتجربة

مؤشر التصبين المحتمل	كتلة العينة المأخوذة للتجربة
150 إلى 200	2,2 غ إلى 1,8 غ
200 إلى 250	1,7 غ إلى 1,4 غ
250 إلى 300	1,3 غ إلى 1,2 غ
أكبر من 300	من 1,1 غ إلى 1,0 غ

2. 7 **التحديد**

1. 2. 7 يضاف للعينة المأخوذة للتجربة، بواسطة الماصة (4 . 5)، 25 ملل من محلول إيتانوليك لهيدروكسيد البوتاسيوم (3 . 1) وبعض المعدلات للغليان (3 . 5) يوصل المبرد الارتدادي (4 . 2) بالحوجلة، توضع الحوجلة فوق جهاز التسخين (4 . 3) وتترك للغليان ببطء لمدة 60 دقيقة مع الرج من حين إلى آخر،

3. 1 هيدروكسيد البوتاسيوم، محلول (KOH) = 0,5 مول/ل في الايثانول لـ 95% (نسبة حجمية).

يجب أن يكون هذا المحلول غير ملون أو أصفر قشبي ويمكن الحصول على محلول ثابت وغير ملون حسب إحدى طرق العمل الآتية :

أ - يغلى بارتداد 1 ل من الايثانول مع 8 غ من هيدروكسيد البوتاسيوم و 5 غ من قطع الألنيوم لمدة ساعة واحدة، ثم يقطر هذا المستحضر فوراً. تذوب في المحلول المقطر، كمية هيدروكسيد البوتاسيوم المطلوبة (35 غ بالتقريب). ويترك للاستراحة لعدة أيام، ثم يصفى السائل الفاتح اللون الذي يطفو في قارورة زجاجية داكنة لفصله من كربونات البوتاسيوم المترسبة.

ب - يضاف 4 غ من ثلاثي بيتو أكسيد الألنيوم إلى 1 لتر من الإيثانول ويترك الخليط للاستراحة لعدة أيام.

يصفى السائل الذي يطفو وتذوب في هذا السائل الكمية المطلوبة من هيدروكسيد البوتاسيوم. ويترك للاستراحة لمدة أيام ثم يصفى السائل الفاتح الذي يطفو في قارورة زجاجية داكنة لفصله من كربونات البوتاسيوم المترسبة.

3. 2 **حمض الكلوريدريك**، محلول معيّر (HCL) c

0,5 مول/ل =

3. 3 **فينول فتالين**، محلول (p = 0,1 غ /

100 ملل) في الايثانول بنسبة 95% (نسبة حجمية).

3. 4 **أزرق الألكلين b6**، محلول (p = 2,5 غ /

100 ملل) في الايثانول بنسبة 95% (نسبة حجمية).

3. 5 **معدلات الغليان**

4. **الأجهزة :**

أجهزة عادية للمخبر، خاصة ما يأتي :

4. 1 **حوجلة مخروطية** سعتها 250 ملل من زجاج

مقاوم للقليات (alcalis) ذات عنق مروض.

4. 2 **مبرد ارتدادي** ذو صقل زجاجي متكيف مع

الحوجلة المخروطية (4 . 1).

4. 3 **جهاز تسخين** (على سبيل المثال حمام مائي،

صفيحة كهربائية للتسخين، أو كل جهاز آخر مناسب للتسخين).

عدم استعمال شعلة نار مكشوفة.