



Arab Republic of Egypt

EDICT OF GOVERNMENT

In order to promote public education and public safety, equal justice for all, a better informed citizenry, the rule of law, world trade and world peace, this legal document is hereby made available on a noncommercial basis, as it is the right of all humans to know and speak the laws that govern them.

ES 382-2 (2005) (Arabic): ETHYL ALCOHOL,
Part 2: THE MATERIALS USED FOR
CONVERSION OF ETHYL ALCOHOL

BLANK PAGE



PROTECTED BY COPYRIGHT

مواصفات القياسية المصرية



م ق م : ٢٠٠٥ / ٣٨٢

الكحول الايثيلي

الجزء الثاني : المواد المستخدمة في تحويل الكحول الايثيلي

جمهورية مصر العربية

الهيئة المصرية العامة للمواصفات والجودة



٢٠٠٥/١٣ تاريخ الاعتماد :

كل الحقوق محفوظة للهيئة، ما لم يحدد خلاف ذلك، ولا يجوز إعادة إصدار أى جزء من المواصفة أو الانتفاع به فى أى شكل وبأى وسيلة إلكترونية أو ميكانيكية أو خلافها ويتضمن ذلك التصوير الفوتوغرافي والميكروفيلم بدون تصريح كتابي مسبق من الهيئة أو الناشر.

الهيئة المصرية العامة للمواصفات والجودة

العنوان : ١٦ ش تدريب المتدربين – السواح –الأميرية.

تلفون : ٦٠٣١٣٤٩ - ٦٠٣١٣٥١

فاكس : ٢٥٩٣٤٨٠

moi@idsc.net.eg

بريد الكترونى :

www.eos.org.eg

موقع الكترونى :

مقدمة:

٢٠٠٥ / ٢ - ٣٨٢



المواصفة القياسية المصرية رقم ٢٠٠٥ / ٢ ٣٨٢ و الخاصة بالكحول الأيتيلي

ج ٢ المواد المستخدمة في تحويل الكحول الأيتيلي ، تلغي وتحل محل آخر

إصدار لها عام ١٩٩٥ .

قام بإعداد هذه المواصفة لجنة التوافق رقم (٢/٧) الخاصة بالكيماويات المتتوغة



الكحول الايثيلي

الجزء الثاني : المواد المستخدمة في تحويل الكحول الايثيلي

١- المجال

تختص هذه الموصفات القياسية بالاشتراطات الخاصة بـكحول الخشب وزيت العظم والبترول التجارى المستخدمين فى تحويل الكحول وكذلك الطرق القياسية لاختبارها .

٢- الاشتراطات الفنية وطرق الاختبارات

١/٢ كحول الخشب المستخدم في تحويل الكحول

يجب ان يكون كحول الخشب غير نقى بحيث يعطى للمزيج المكون من جزء منه مع تسعه اجزاء من الكحول النقى رائحة كريهة مميزة تدعى للغثيان تحول دون استخدام هذا المزيج كمشروب واذا أضيف الى اى مشروب كحولي يصبح غير صالح للاستهلاك الادمى .

١/١ الاشتراطات الفنية

١/١/١ لايزيد كمية كحول الخشب اللازمة لازالة لون ٥،٠ جرام من البروم على ٢٠ مل .

١/١/٢ يكون متعادلا او قليلا خفيفا بالنسبة لدليل عباد الشمس ولا يقل حجم حمض الكبريتيك ١،١ ع اللازم لمعادلة ٢٥ مل كحول الخشب عن ٥ مل باستخدام دليل الميثيل البرتقالى ويكون ضعيف الحموضة بالنسبة للفينولفثالين .

١/١/٣ لا يقل نسبة الكحول الميثيلي عن ٧٢ % بالحجم .

١/١/٤ لايزيد نسبة الاسيتون والالدهيدات والكيتونات العليا على ١٢ جرام فى كل ١٠٠ مل من كحول الخشب محسوبة كاستيون .

١/١/٥ لايزيد نسبة الاسترات على ٣ جرام فى كل ١٠٠ مل من كحول الخشب محسوبة كخلات الميثيل .

٢/١ الاختبارات

٢/١/١ ازالة لون البروم :

٢/١/٢ الكواشف :



- محلول البروم القياسي : يذاب ١٢,٤٠ جرام من بروميد البوتاسيوم ٣,٤٨١ جرام برومات البوتاسيوم فى لتر ماء مقطر بارد حديث الغلى .
- محلول حمض الكبريتيك المخفف يضاف حجم من حمض الكبريتيك الى ثلاثة احجام ماء مقطر ويترك ليبرد .

٢/١/٢ الطريقة :

يؤخذ فى قنينة سعة ٢٠٠ مل ذات غطاء زجاجى ٥٠ مل من محلول البروم القياسي ويضاف اليه ١٠ مل محلول حمض الكبريتيك المخفف وترج بطف وتعلق وبعد بضعة دقائق يضاف كحول الخشب ببطء من ساحة الى محلول حتى يزول لون البروم تماما . يجب الايزيد حجم كحول الخشب اللازم على ١٠ مل .

٢/١/٢ القلوية :

يؤخذ ٢٥ مل من كحول الخشب فى كأس ويعادل بحمض ٠,١ ع باستخدام بعض نقط من دليل عباد الشمس ، يلزم لانتمال التعادل من ٠,١ الى ٠,٢ مل من الحمض العشر عيارى تعاد التجربة على حجم مماثل باستخدام دليل الميثيل البرتقالي وفي هذه الحالة تكون القلوية الكلية اكثراً ولا يقل حجم الحمض العشر عيارى الذى يلزم للتعادل عن ٦,١٥ مل .

٢/١/٣ الكحول الميثيلي :

١/٢/١ الطريقة :

- يؤخذ ٢٢ جرام من يود مسحوق سحقا خشنا فى قنينة مناسبة ويضاف اليها ٥ مل من ماء مقطر وتبرد بعمرها فى ماء متلألئ ثم يضاف ٥ مل من كحول الخشب وتعلق وترج محتوياتها برفق ، وتنترك فى حمام ثلجى لمدة ١٠ - ١٥ دقيقة عندما تبرد تماما يضاف الى محتويات القنينة جرامان من الفوسفور الاحمر ثم توصل القنية فوراً بمكثف راد بيدأ التعامل مباشرة ويجب ان يبدأ بعمر القنينة وفي الماء البارد (قد يفقد جزء من محلول اذا كان التفاعل شديداً) بعد ١٥ - ٢٠ دقيقة حينما يبدأ التفاعل قد تم ، توضع القنينة فى حمام مائى وترفع درجة حرارته تدريجياً حتى نصل الى ٧٥ س مع الرج من ان لا يرتج وتحفظ فى هذه الدرجة من ١٥ - ٢٠ دقيقة وتنترك لمدة ساعة حتى تبرد ثم يعكس المكثف ويقطر يوديد الميثيل ببطء على حمام مائى اولاً عند درجة منخفضة ثم عند قرب نهاية التقطير يترك الحمام ليغلى .
- ويجب ان يكون طرف المكثف منغمسا تحت الماء فى مackbar مدرج ويجمع يوديد الميثيل تحت الماء فى درجة حرارة حوالى ١٥,٥ س .

٢/١/٣ طريقة الحساب :

$$\text{نسبة الكحول الميثيلي بالحجم} = \frac{\text{مليilitرات يوديد الميثيل}}{\text{مليilitرات كحول الخشب المأخوذ}}$$

فإذا كان المستعمل من كحول الخشب هو ٥ مل تكون :

$$\text{نسبة الكحول الميثيلي بالحجم} = \frac{١٢,٩٤}{٥,٦٤٧} \times ١٥٠$$

٤ / ٢ / ١ / ٢ تقدير الضابطة

١ / ٤ / ٢ / ١ الطريقة

ينقل ٥ مل من كحول الخشب الى زجاجة ضغط فضية سعة حوالي ١٥٠ مل ويضاف اليها ٢٥ مل ماء مقطر حديث الغلى ، ١٠ مل محلول هيدروكسيد الصوديوم عيارى ثم تنقل الزجاجة قفلا محكما وتترك على حمام مائي لمدة ساعتين عند درجة ١٠٠ ° س ثم تترك لتبرد وينقل محتوياتها كميا في كأس وتعاير بمحلول حمض عيارى مع استخدام دليل الفينولفاتلين .

٢ / ٤ / ٢ / ٢ طريقة الحساب :

$$\text{نسبة الاسترات محسوبة كخلات الميثيل} (\text{وزن / حجم}) = \frac{\text{(مليilitرات التجربة الضابطة - مليilitرات الاختبار)}}{100 \times 0,074}$$

مليilitرات كحول الخشب

فإذا كانت مليilitرات كحول الخشب المستعمل في التجربة هي ٥ مل تكون كنسبة الاسترات محسوبة كخلات الميثيل (وزن / حجم) =

$$\frac{\text{مليilitرات التجربة الضابطة - مليilitرات الاختبار}}{1,48} \times 100$$

٥ / ٢ / ١ / ٢ تقدير الاسيتون :

١ / ٥ / ٢ / ١ الكواشف :

- محلول هيدروكسيد صوديوم عيارى
- محلول يود
- محلول حمض كبريتيك عيارى
- محلول ١٠٪ عثيوكبريتات الصوديوم
- محلول نشا

٢ / ٥ / ٢ / ١ / ٢ الطريقة :

- يؤخذ في قنية مخروطية سعة ٢٠٠ مل ذات سادة زجاجية ٢٥ مل من محلول هيدروكسيد الصوديوم العيارى ويضاف ٠,٥ مل من كحول الخشب ويمزج الخليط جيدا ويترك جانبا لمدة ٥ - ١٠ دقائق ويضاف اليه من ساحة محلول يود نقطة نقطة مع الرج الشديد طوال الاضاءة حتى يصبح الجزء الاعلى من محلول رائقا تماما اذا ترك هادئا لمدة دقيقة واحدة تضاف بضفة مليilitرات اخرى ، وللحصول على نتائج متطابقة يضاف ربع الحجم السابق ويرج محلول .

بعد ١٥ - ١ دققة يضاف ٢٥ مل من حمض كبريتيك عيارى ويعاير اليود المنطلق بمحلول ١٠٪ عثيوكبريتات الصوديوم باستخدام دليل النشا .

٣ طريقة الحساب

يطرح نصف حجم محلول الثيووكبريتات من حجم اليود ويحسب الفرق كحجم اليود المناظر للاستيون الموجود بكحول الخشب طبقا للمعادلة

$$\text{عدد جرامات الاستيون في كل ١٠٠ مل كحول الخشب} = \frac{\text{حجم اليود}}{0,3876}$$



فـى حالة وجود الاسـيـتون بـنـسـبـة عـالـيـة تـخـفـف ١٠ مـل من كـحـول الـخـشـب بـمـقـدـار ١٠ مـل من كـحـول مـيـثـيلـى خـالـى من الاسـيـتون وـتـجـرـى التجـربـة السـابـقة .

٢ / ٢ زيت العـضـم المستـخـدـم فـى تحـوـيل الـكـحـول :

يـجب أـن يـتـوفـر فـى زـيـت العـضـم المستـخـدـم فـى تحـوـيل الـكـحـول الخـواصـ التـالـيـة

١ / ٢ اللـون : بنـى غـامـقـ (دـاـكـنـ) .

٢ / ٢ المستـقـطـر حتى درـجـة ٩٠ سـ.

يـوضـع فـى قـنـبـة زـاجـاجـية سـعـة ١٥٠ مـل ذاتـ اـنـبـوـبـة جـانـبـيـة ، ١٠٠ مـل من زـيـت العـضـم وـتـوـصـل الـانـبـوـبـة جـانـبـيـة بمـكـفـ هوـائـ طـولـه حـوـالـيـ مـتر وـنـصـ وـتـغـلـقـ القـنـبـة بـسـادـه منـ المـطـاط يـمـ خـالـلـها تـرـمـومـتر وـتـسـخـنـ عـلـىـ الـلـهـبـ الـمـباـشـرـ ويـسـتـقـطـرـ فـىـ مـخـابـرـ مـدـرـجـ يـجـبـ الـاـيزـيدـ حـجمـ المـسـتـقـطـرـ حتى درـجـة ٩٠ مـل عـلـىـ ٥ مـل .

٣ / ٢ تـفـاعـلـ الـبـيرـولـ

يـخـفـ ٢،٥ مـل مـحـلـول ١٪ زـيـتـ عـضـمـ فـىـ كـحـولـ ٩٥٪ إـلـىـ ١٠٠ مـلـ كـحـولـ ٩٥٪ ، وـيـغـمـسـ فـىـ ١٠ مـلـ منـ هـذـاـ مـحـلـولـ الـمـخـفـ الذـىـ يـحـتـوىـ عـلـىـ ٠،٠٢٥٪ زـيـتـ عـضـمـ قـطـعـةـ مـنـ خـشـبـ الصـنـوـبـرـ مـنـدـاهـ بـحـمـضـ الـبـيـدـورـكـلـورـيكـ الـمـرـكـزـ بـعـدـ دـقـائقـ تـتـلـونـ الشـظـيـةـ بـلـونـ اـحـمـرـ مـمـيـزـ .

٤ / ٢ التـفـاعـلـ معـ كـلـورـيدـ الزـئـبـقـيـكـ

عـنـدـ اـضـافـةـ ٥ مـلـ مـحـلـولـ ١٪ زـيـتـ غـضـمـ (ـفـىـ كـحـولـ درـجـةـ الـكـحـولـيـةـ ٩٠٪ـ) إـلـىـ ٥ مـلـ مـحـلـولـ ٢٪ـ كـلـورـيدـ زـئـبـقـيـكـ كـحـولـىـ ، يـتـعـكـرـ الـخـلـيـطـ فـورـاـ ثمـ يـنـفـصـلـ مـنـهـ بـعـدـ دـقـائقـ رـاسـبـ مـتـجـمـعـ .
عـنـدـ اـضـافـةـ ٥ مـلـ مـحـلـولـ ٠،٢٥٪ زـيـتـ عـضـمـ إـلـىـ ٥ مـلـ مـنـ ٢٪ـ كـلـورـيدـ الزـئـبـقـيـكـ كـحـولـىـ يـتـعـكـرـ تعـكـرـاـ خـفـيـفاـ بـعـدـ بـعـضـ دـقـائقـ .

٣ / ٢ البـنـزـولـ التجـارـىـ :

يـجـبـ أـنـ يـتـوفـرـ فـىـ الـبـنـزـولـ التجـارـىـ المـسـتـخـدـمـ فـىـ تحـوـيلـ الـكـحـولـ لـاـغـرـاضـ الصـنـاعـةـ الـخـواصـ التـالـيـةـ :

١ / ٣ الوزـنـ النـوعـىـ ٠،٨٧٤ـ،ـ عندـ درـجـةـ ١٥ـ سـ.

٢ / ٣ اللـونـ أـيـبـصـ مـائـىـ إـلـىـ اـصـفـ خـفـيفـ

٣ / ٣ بـداـيـةـ التـقطـيرـ عندـ ٥٨ـ سـ.

٤ / ٣ مـعـدـلـ التـقطـيرـ ٣٠٪ـ عـلـىـ درـجـةـ ٥٨ـ سـ.



٣- المراجع

مواصفات الانتاج المحلي .

٤- الجهات التي اشتركت في وضع المواصفات

قام بإعداد هذه المواصفة اللجنة الفنية رقم (٢ / ٧) والخاصة بالكيماويات المتعددة والتي يضم تشكيلها الجهات التالية

- شركة السكر والصناعات التكاملية .
- مصلحة الكيمياء .
- المركز القومى للبحوث .
- شركة ابو زعبيل للكيماويات المتخصصة .
- شركة بارفيكو .
- شركة ابو زعبيل للأسمدة والمواد الكيماوية .
- شركة الشبة المصرية .
- شركة النصر لصناعة الكوك و الكيماويات الأساسية .
- الهيئة المصرية العامة للمواصفات والجودة



الهيئة المصرية العامة للمواصفات والجودة

١- أنشئت الهيئة المصرية العامة للتوحيد القياسي عام ١٩٥٧ بالقرار الجمهوري رقم ٢٩ لسنة ١٩٥٧ الذي نص على اعتبارها المرجع القومي المعتمد للشئون التوحيد القياسي ونص القانون رقم ٢ لسنة ١٩٥٧ على أن المواصفة لا تعتبر قياسية إلا بعد اعتمادها من الهيئة.

٢- في عام ١٩٧٩ صدر القرار الجمهوري رقم ٣٩٢ لسنة ١٩٧٩ الذي قرر ضم مركز ضبط الجودة إلى الهيئة، وإعادة تسميتها بالهيئة المصرية العامة للتوحيد القياسي وجودة الإنتاج، وفقاً لهذا القرار فإن الهيئة تختص بالآتي :

- إعداد وإصدار المواصفات القياسية للخامات والمنتجات والخامات والأجهزة ونظم الإدارة والتوثيق والمعلومات ومتطلبات الأمن والسلامة وفترات العلاجية وأجهزة القياس.
- التفتيش الفنى والاختبار والرقابة وسحب العينات وإصدار شهادات المطابقة للمواصفات المعتمدة وشهادات المعايرة لأجهزة القياس.
- الترخيص بمنح علامة الجودة للمنتجات الصناعية وعلامات وشهادات الجودة والمطابقة المنتجات للمواصفات القياسية.
- تقديم المشورة الفنية وخدمات التدريب في مجالات المواصفات والجودة القياس والمعايرة والاختبار والمعلومات لجميع الأطراف المعنية.
- تمثل مصر في أنشطة المنظمات الدولية والإقليمية العامة في مجالات المواصفات والجودة والاختبار والمعايرة.

تقوم الهيئة بتنفيذ متطلبات واحتياطات اتفاقية العوائق الفنية على التجارة لمنظمة التجارة العالمية حيث أن الهيئة هي نقطة الاستعلام المصرية للإمداد بالمعلومات والوثائق في مجال المواصفات وتقدير المطابقة.

٣- يدير الهيئة مجلس إدارة برئاسة وكيل أول الوزارة رئيس الهيئة، ويضم المجلس في عضوية ممثلين عن مختلف الجهات المعنية للتوكيد القياسي وجودة الإنتاج والاختبار والمعايرة في مصر بالإضافة إلى عدد من الأكاديميين والعلميين والخبراء والقانونيين ورجال الإعلام.

٤- يتم إعداد المواصفات القياسية من خلال لجان فنية يربو عددها على مائة لجنة يشارك فيها خبراء طبقاً للمعايير الدولية ومتخصصون من جميع الجهات المعنية ويقوم بالأمانة الفنية لها أعضاء من العاملين بالهيئة.

٥- يتم توزيع مشاريع المواصفات على قاعدة عريضة من الجهات المعنية والبلاد العربية لإبداء الملاحظات خلال فترة ستين يوماً كما تعرض هذه المشاريع على لجنة الصياغة ولجان عامة للمراجعة قبل العرض على مجلس الإدارة.

٦- تتبع الهيئة نظام الترخيص للمصانع باستخدام علامات الجودة على السلع والمنتجات المطابقة للمواصفات المصرية وذلك حماية المستهلكين وخدمة للمصانعين لرفع جودة منتجاتهم. ويوجد بالهيئة مجموعة كبيرة من المعامل الحديثة لاختبار المنتجات الكيميائية ومواد البناء والتشييد والمنتجات الهندسية والغذائية ومنتجات الغزل والنسيج بالإضافة إلى معامل لقياس المعايرة الميكانيكية والكهربائية والفيزيائية.

٧- يتتوفر بالهيئة وحدة لحماية المستهلك لتنقلي شكاهم وتعمل على حلها وقد لاقت أعمال الوحدة نجاحاً كبيراً.

٨- يتتوفر بالهيئة المكتبة الوحيدة في مصر المتخصصة في المواصفات القياسية تحتوى على أكثر من ١٣٠ ألف مواصفة دولية وأجنبية وإقليمية وعربية ومصرية.



ES: 382-2/ 2005

ETHYL ALCOHOL

PART 2 : THE MATERIALS USED FOR CONVERSION OF ETHYL ALCOHOL

ICS :71.080.60

**Arab Republic of Egypt
Egyptian Organization for Standardization and Quality**