

**قرار مؤرخ في 13 ربيع الثاني عام 1433 الموافق  
6 مارس سنة 2012، يحدد القائمة الاسمية لأعضاء  
مجلس التوجيه للوكالة الوطنية لترقية التجارة  
الخارجية.**

بموجب قرار مؤرخ في 13 ربيع الثاني عام 1433 الموافق 6 مارس سنة 2012 يعين أعضاء في مجلس التوجيه للوكالة الوطنية لترقية التجارة الخارجية لمدة ثلاث (3) سنوات قابلة للتجديد، تطبيقاً لأحكام المادة 10 من المرسوم التنفيذي رقم 04-174 المؤرخ في 23 ربيع الثاني عام 1425 الموافق 12 يونيو سنة 2004 والمتضمن إنشاء الوكالة الوطنية لترقية التجارة الخارجية وتنظيمها وسيرها، السيدة والسادة الآتية أسماؤهم :

- شريف زعاف، ممثل وزير التجارة، رئيساً،
- غوتي بن موسات، ممثل وزير الشؤون الخارجية، عضواً،
- عبد الخالق شرفة، ممثل وزير الداخلية والجماعات المحلية، عضواً،
- نادية بلوشراني، ممثلة وزير المالية، عضواً،
- يوسف بوعرابية، ممثل وزير الصناعة والمؤسسات الصغيرة والمتوسطة وترقية الاستثمار، عضواً،
- اسكندر ميكارسي، ممثل وزير الفلاحة والتنمية الريفية، عضواً،
- أحمد علي محند أمزيان، ممثل وزير النقل، عضواً،
- محمد غزالي، ممثل وزير الصيد والموارد الصيدية، عضواً،
- قدور بن طاهر، ممثل المديرية العامة للجمارك، عضواً،
- محمد شامي، المدير العام للغرفة الجزائرية للتجارة والصناعة، عضواً،
- جيلالي تاركات، الرئيس المدير العام للوكالة الجزائرية للتأمين وضمان الصادرات، عضواً.

العامل الهيدروجيني لنقطة الإنحناء (الموافق مبدئياً لإضافة 10 ملل من محلول هيدروكسيد البوتاسيوم تركيزه 0,1 مول/ل). انطلاقاً من هذه القيمة يقرأ على منحني التعديل لزيت القطن حجم محلول هيدروكسيد البوتاسيوم المستعمل لتعديل زيت القطن.

**4.5.4 عدد التحديدات**

إجراء تحديدين على نفس العينة المأخوذة للتجربة.

**5. التعبير من النتائج**

**1.5 التعبير بمؤشر الحمض**

يساوي مؤشر الحمض :

$$\frac{56,1 \times \text{ح} \times \text{ت}}{\text{ك}}$$

ك

حيث :

56,1 هي الكتلة المولية المعبر عنها بالغرام في المول، من هيدروكسيد البوتاسيوم.

ح : هو الحجم، بالملييلتر، للمحلول المعايير لهيدروكسيد البوتاسيوم المستعمل.

ت : هو التركيز الدقيق، بالمول في اللتر للمحلول المعايير لهيدروكسيد البوتاسيوم المستعمل.

ك : هي الكتلة، بالغرام للعينة المأخوذة للتجربة. يؤخذ كنتيجة المعدل الجبري للتحديد.

**2.5 التعبير بالحموضة**

يمكن حساب الحموضة انطلاقاً من النتائج المتحصل عليها لتحديد مؤشر الحموضة، إما بمنهج المعايير (3) أو بمنهج الفرق الكموني (4).

الحموضة المعبر عنها بالنسبة المئوية للكتلة تساوي :

$$\text{ح} \cdot \text{ت} = \frac{100}{1000} \times \frac{\text{ك}}{\text{ك} \cdot 10}$$

حيث :

ح : هو الحجم بالملييلتر، للمحلول المعايير لهيدروكسيد البوتاسيوم المستعمل،

ت : هو التركيز الدقيق بالمول في اللتر للمحلول المعايير لهيدروكسيد البوتاسيوم المستعمل،

ك : هي الكتلة المولية بالغرام في المول للحمض المعتمد، للتعبير عن النتائج (أنظر جدول 1)،

ك : هي الكتلة بالغرام، للعينة المأخوذة للتجربة، يؤخذ كنتيجة المعدل الجبري للتحديد.