

**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 :

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

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.