

تقرير

العمل التطبيقي الثاني

تحضير محلول قياسي انطلاقا من
مادة سائلة نقية كيميائيا

الاسم واللقب	رقم التسجيل	العلامة
.1		
.2		
.3		
.4		

التاريخ :/...../.....

الفوج :الدفعة:.....

1) - حدد الهدف الرئيسي للعمل التطبيقي ؟

.....

.....

2) - عرف المادة النقية كيميائيا

.....

3) - أثناء تسوّك من احدى السوبرات القريبة من منزلك لفت انتباهك الى قارورتين تحملان المواصفات الاتية :

قارورة رقم 01 : خل التفاح الطبيعي 5°

قارورة رقم 02 : خل صناعي 5° ذو حجم 1 ل

أ) - ما المقصود بكل من الخل الطبيعي و الخل الصناعي (التجاري)؟

.....

.....

.....

ب) - ما ذا تعني 5° و ما تفسيرها كيميائيا ؟

.....

.....

ج) - ماهي المعلومات التي يمكن تقديمها للمستهلك حتى يستطيع التمييز بين الخل الطبيعي والصناعي ؟

.....

.....

.....

4) أردت ان تتأكد من صحة المعلومات المدونة على القارورة رقم 02 فنقلتها الى مخبر رقم 5 بكلية التكنولوجيا

جامعة الوادي وقمت بمايلي :

- أخذت كتلة قدرها 50 غرام منها وحضرت محلولاً قياسياً (S_a) ذو حجماً $V_a = 500 \text{ mL}$

- عايرت 20 ملل من محلول S_a بمحلول هيدروكسيد الصوديوم ذو التركيز $C_b = 0.2 \text{ mol/L}$ وباستعمال كاشف

مناسب X فتحصلت على التكافؤ بعد اضافة حجماً من هيدروكسيد الصوديوم $V_{eq} = 10 \text{ mL}$

أ) - أذكر البروتوكول الصحيح لتحضير محلول قياسي ؟ يجب ذكر الزجاجيات المستعملة في التحضير

.....

ب) - اقترح اسم الكاشف المناسب X مع التعليل ثم احسب قيمة C_a تركيز المحلول S_a ؟.

ج) - احسب كتلة الحمض النقية المتواجدة في القارورة رقم 02 - ماذا تستنتج ؟.

د) - على ماذا تدل هذه الاشارتين ؟.

