

# تقرير

## العمل التطبيقي الخامس

المعايرة اللونية

معايرة حمض الاكساليك بواسطة محلول



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

التاريخ : ...../...../.....

الفوج : .....الدفعة:.....

(1) - حدد الهدف الرئيسي للعمل التطبيقي ؟

.....

.....

.....

.....

(2) إذا علمت بان الثنائية :  $(H_2C_2O_4/CO_2)$  ,  $(MnO_4^-/Mn^{2+})$ .  
-1-2 أكتب المعادلة النصفية للاكسدة

.....

-2-2 أكتب المعادلة النصفية للارجاع.

.....

-2-2 استنتج المعادلة الاجمالية للاكسدة والارجاع

.....

(3) - أذكر كيفية تحديد حجم محلول البرمنغنات عند نقطة التكافؤ ؟

.....

.....

.....

.....

(4) - حدد العلاقة بين كمية المادة  $n_{Red}$  لحمض الأوكساليك و كمية المادة  $n_{OX}$  للبرمنغنات عند التكافؤ.

.....

.....

.....

.....

(5) - أحسب كمية المادة للحمض المتواجد في البيشر إذا علمت ان  $V_{eq}(KMnO_4) = 10 \text{ ml}$  .؟

.....

.....

.....

.....

