

تقرير العمل التطبيقي رقم 03: معايرة كربونات الصوديوم بالطريقة اللونية والـ pH مترية

الاسم واللقب: الفوج:/.....

تاريخ الإجراء:

1. أكتب تفاعلات المعايرة الحاصلة

2. أكمل الجدول (خلف الورقة).

3. أرسم المنحنى $\text{pH} = f(V)$ وحدد إحداثيي E_1 و E_2 (خلف الورقة).

4. حدد بيانيا pK_{a1} ، pK_{a2}

5. أحسب قيمة pH عند : V_{E2} , $(V_{E1} + V_{E2})/2$, $(V_{E1})/2$, $V_{a} = 0$

6. ما الطبيعة الكيميائية للمركب الناتج عند E_1 . علل ذلك.

7. أحسب التركيز المولي للمحلول المدروس بالطريقتين.

مقياس:الأعمال التطبيقية في الكيمياء التحليلية

.....

.....

.....

.....

الجدول :

											V _{HCl} (ml)
											pH

المنحنى :

