الاسم واللقب :..... الفوج.....

تاريخ الإجراء:.....

1. **حدد نوع المعايرة . أكتب التفاعل الحاصل ؟**

.....

2. **أكمل الجدول (خلف الورقة).**
3. **أرسم المنحنى البياني ($pH=f(V_b)$.حدد بيانيا إحداثيات نقطة التكافؤ E. (خلف الورقة).**
4. **حدد بيانيا قيمة ثابت تفكك حمض الأستيك محددا قوة الحمض الإلكتروليتية.**

.....

.....

.....

5. **قارن بين قيمتي التركيز المولي للمحلول (S) بالطريقتين.**

اللونية..... **الـpHمترية**.....

.....

.....

.....

.....

6. **حدد عند $V_b = 0$; 15 ; V_{PE} ; 22 ml**

أ. **الأفراد الكيميائية المتواجدة(عدا الماء)**

.....

.....

.....

.....

ب. **قيم الـ pH (كتابة العلاقة قبل التعويض)**

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

7. إستنتج التركيز الكتلي بوحدة (g/l) للمحلول (S).

.....

.....

8. أحسب درجة الخل المدروس. وقارنها بما هو مكتوب على اللاصقة .علما أن: $\rho = 1g/ml$ ،
$M=60g.mol^{-1}$

.....

.....

.....

.....

الجدول :

V_b(ml)	0	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15
pH	3	3.7	4	4.3	4.5	4.65	4.7	4.8	5	5.2	5.5	6	10.5	11.4	11.8	11.95

المنحنى :