

04

الشعب : علوم تجريبية
رياضيات ، تقني رياضي

تمارين مقترحة - 03

إضافية

التطورات الرتبة ٥

تطور جملة كيميائية نحو حالة التوازن

www.sites.google.com/site/faresfergani

تاريخ آخر تحديث : 2013/11/24

التمرين (1) :

- 1- نحضر محلولاً مائياً S_1 حجمه $V = 200 \text{ mL}$ لحمض البنزويك $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$ بتركيز مولي $C_1 = 1.00 \cdot 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$ ، ثم نقيس pH هذا المحلول فنجد $\text{pH}_1 = 3.1$.
أ- اكتب معادلة تفاعل حمض البنزويك مع الماء .
ب- أنشئ جدولاً لتقدم التفاعل .
ج- احسب نسبة التقدم النهائي τ_{1f} لهذا التفاعل . ماذا تستنتج ؟
د- اكتب عبارة ثابت الحموضة K_{a1} للثنائية $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}_{(aq)}/\text{C}_6\text{H}_5\text{COO}^{-}_{(aq)}$.
هـ- أثبت أن : K_{a1} يعطى بالعلاقة : $K_{a1} = C_1 \frac{\tau_{1f}^2}{1 - \tau_{1f}}$ ، ثم احسب قيمته .
- 2- نأخذ حجماً 20 mL من المحلول S_1 و نمده 10 مرات بالماء فنحصل على محلول S_1' لحمض البنزويك بتركيز مولي $C_1' = 1.00 \cdot 10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}$ ، ثم نقيس pH هذا المحلول فنجد $\text{pH}_1' = 3.6$.
أ- أثبت أن : $C_1' = 1.00 \cdot 10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}$.
ب- احسب القيمة الجديدة لنسبة التقدم النهائي τ_{2f} لتفاعل حمض البنزويك مع الماء .
ج- ما هو تأثير تخفيف المحاليل على نسبة التقدم النهائي ؟

التمرين (2) :

- 3- فيما يلي قيم الـ pH لمحاليل لها نفس التركيز المولي $C = 10^{-3} \text{ mol/L}$.
 - محلول حمض الإيثانويك CH_3COOH : $\text{pH} = 3.9$.
 - محلول حمض كلور الهيدروجين HCl : $\text{pH} = 3.0$.
 - محلول حمض الكبريت H_2SO_4 : $\text{pH} = 2.7$.
 - محلول هيدروكسيد الصوديوم NaOH : $\text{pH} = 11$.من بين الأحماض و الأسس السابقة بين من هي القوية و من هي الضعيفة .

- 4- نحضر محلول (B) لهيدروكسيد الصوديوم السابق بـ 0.04 g من هيدروكسيد الصوديوم النقي في 1L من الماء المقطر .
 أ- أحسب C التركيز الابتدائي للمحلول (B) .
 ب- أحسب pH هذا المحلول علماً أن هيدروكسيد الصوديوم هو أساس قوي .
 5- نحضر عند الدرجة 25°C محلول (A) لكلور الهيدروجين بـ V(HCl) من غاز كلور الهيدروجين مقاس في الشرطين النظاميين في 1L من الماء النقي ، قسنا pH المحلول (A) المتحصل عليه فوجدنا $pH = 2$. أوجد :
 أ- التركيز المولي للمحلول (A) علماً أن الحمض HCl هو حمض قوي .
 ب- قيمة V(HCl) .
 يعطى: $M(O) = 16 \text{ g.mol}^{-1}$ ، $M(H) = 1 \text{ g.mol}^{-1}$ ، $M(Na) = 23 \text{ g.mol}^{-1}$.

التمرين (3):

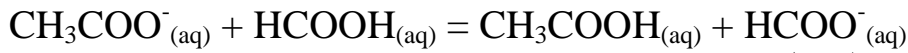
- أربعة محاليل مائية لها نفس التركيز المولي الابتدائي $C = 10^{-2} \text{ mol/L}$ هي :
 S_1 : محلول حمض كلور الهيدروجين $(H_3O^+ + Cl^-)$.
 S_2 : محلول حمض الإيثانويك CH_3COOH .
 S_3 : محلول النشادر NH_3 .
 S_4 : محلول هيدروكسيد الصوديوم $(Na^+ + HO^-)$.
 نقيس pH كل محلول عند الدرجة 25°C ، نسجل النتائج التالية من غير ترتيب $pH = 10.6$ ، $pH = 2$ ، $pH = 12$ ، $pH = 3.4$.
 1- أرفق كل محلول بقيمة الـ pH الموافقة له و دون النتائج في الجدول التالي :

المحلول	S_1	S_2	S_3	S_4
قيمة الـ pH				

- 2- أكتب معادلة تفاعل غاز النشادر مع الماء . هل هو تفاعل حمض أساس ؟ اذكر الثنائيتين (أساس/حمض) الداخليتين في التفاعل .
 3- مثل جدول التقدم لهذا التفاعل .
 4- أوجد العبارات التالية :
 أ- عبارة τ_f بدلالة $[HO^-]_f$.
 ب- عبارة ثابت الحموضة Ka للثنائية (NH_4^+/NH_3) بدلالة $[HO^-]_f$.
 ج- عبارة ثابت الحموضة Ka للثنائية (NH_4^+/NH_3) بدلالة τ_f .
 5- اعتماداً على قيمة pH محلول النشادر المدونة في الجدول السابق بين أن النسبة النهائية للتقدم هي $\tau_f = 4\%$.
 6- أحسب عند حدوث التوازن الكيميائي تركيز الوسط التفاعلي بكل من NH_3 ، NH_4^+ .
 7- أحسب قيمة ثابت الحموضة Ka للثنائية (NH_4^+/NH_3) بطريقتين ثم استنتج قيمة الـ pKa الموافقة .
 8- قارن بين الأساسين NH_3 ، CH_3NH_2 من حيث القوة علماً أن $pKa(CH_3NH_3^+/CH_3NH_2) = 10.7$.
 يعطى : الجداء الشاردي للماء عند 25°C : $K_e = 10^{-14}$

التمرين (4) :

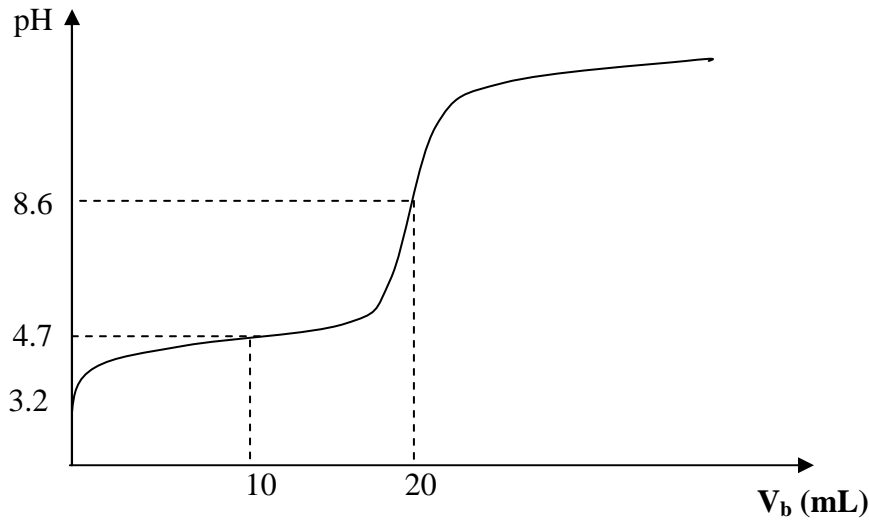
نريد دراسة التفاعل بين 0.1mol من شوارد الإيثانوات CH_3COO^- مع 0.1mol من حمض الميثانويك HCOOH الذي يتم وفق المعادلة :



- 1- مثل جدول التقدم لهذا التفاعل .
- 2- أوجد قيمة كسر التفاعل الابتدائي Q_{ri} .
- 3- أوجد عبارة كسر التفاعل في نهاية التفاعل بدلالة نسبة التقدم النهائي τ_f .
- 4- علما أن ثابت التوازن الموافق لهذه المعادلة هو $K = 13$. استنتج :
 - النسبة النهائية لتقدم التفاعل .
 - التقدم النهائي .
 - التركيب المولي للمزيج عند نهاية التفاعل .

التمرين (5) :

بالتعريف الخل ذو الدرجة n يعني أن 100g منه تحتوي على n(g) من الحمض النقي . نريد التحقق من درجة الخل التجاري مكتوب على بطاقته 6.2° ، انطلاقا من هذا الخل نحضر محلولاً (S) ممددا إلى $\frac{1}{10}$ (أي بتمديد الخل التجاري 10 مرات) ، فنحصل على محلول تركيزه C_s . نعاير عند الدرجة 25°C حجما $V_s = 20 \text{ mL}$ من المحلول (S) بواسطة محلول الصود تركيزه المولي $C_b = 0.1056 \text{ mol/L}$ فنحصل على المنحنى : $\text{pH} = f(V_b)$ حيث V_b هو حجم محلول الصود المضاف .

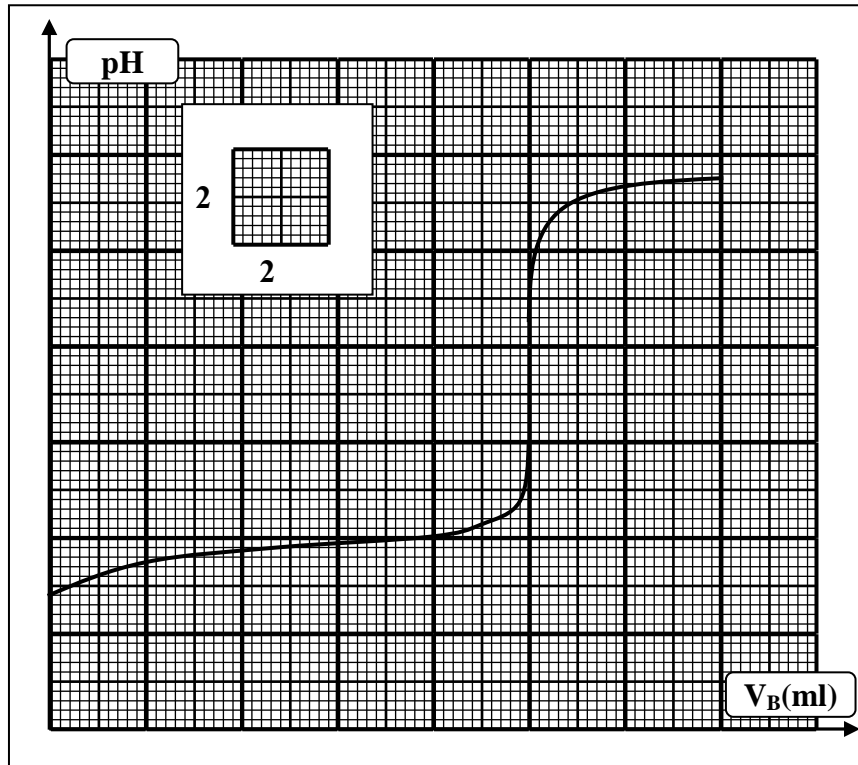


- 1- أ- أذكر الأدوات اللازمة لتحضير المحلول S .
ب- ضع رسماً تخطيطياً يجسد عملية المعايرة .
- 2- البيان يدل على أن الحمض المستعمل ضعيف . علل .
- 3 - أ- أكتب معادلة التفاعل بين الحمض و الأساس (المعايرة) .
ب- حدد من البيان ثابت الحموضة K_a للثنائية $(\text{CH}_3\text{COOH}/\text{CH}_3\text{COO}^-)$.
ج- أحسب كسر التفاعل (Q_{rf}) عند التوازن .

- 4- أ- حدّد إحداثيي نقطة التكافؤ و استنتج تركيز الحمض في المحلول (S) و التركيز C للخل المدروس.
 ب- أوجد كتلة الحمض المنحل في 100g من الخل التجاري .
 ج- أوجد درجة الخل التجاري ، و تأكد من أن الخل المدروس مغشوش أم لا .
 يعطى : الكتلة الحجمية للخل النقي : $\rho = 1.02 \cdot 10^3 \text{ g/l}$.

التمرين (6) :

- جميع المحاليل مأخوذة عند الدرجة 25°C حيث $K_e = 10^{-14}$. يعطى : $(\text{HOOH}/\text{HCOO}^-) = 3.8$.
 1- نعتبر محلولاً مائياً (S_A) لحمض النمل (الميثانويك) تركيزه المولي C_A و له $\text{pH} = 2.9$.
 أ- أكتب معادلة تفاعل HCOOH مع الماء . هل هو تفاعل حمض أساس ؟ بين الثنائيتين (أساس/حمض) الداخلتين في التفاعل في حالة الإيجاب .
 ب- أنشئ جدول تقدم هذا التفاعل .
 ج- بين أن نسبة التقدم النهائي τ_f للتفاعل تكتب على الشكل : $\tau_f = \frac{1}{1 + 10^{\text{pKa} - \text{pH}}}$. أحسب قيمة τ_f .
 د- استنتج التركيز المولي C_A للمحلول (S_A) .
 2- لتحديد تركيز المحلول (S_A) بواسطة المعايرة ، نأخذ حجماً $V_A = 10 \text{ mL}$ من المحلول (S_A) و نعايره بمحلول (S_B) لهيدروكسيد الصوديوم تركيزه المولي $C_B = 1.1 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$. يمثل البيان أسفله تغيرات الـ pH بدلالة حجم الأساس المضاف V_B



- أ- أكتب معادلة تفاعل المعايرة .
 ب- حدد إحداثيات نقطة التكافؤ (V_{BE}, pH_E) .
 ج- استنتج التركيز C_A للمحلول (S_A) . هل النتيجة توافق ما تم التوصل إليه سابقاً .

التمرين (7) :

نعتبر في كل التمرين أن درجة الحرارة 25°C ،
 الإيبوبروفين مستحضر دوائي يباع في الصيدليات على شكل مسحوق في أكياس مكتوب عليها 200 mg ، من خصائص هذا الدواء أنه مضاد للإلتهاب و مسكن للألام و مخفض للحرارة .
 التركيبة الكيميائية لهذا الدواء عبارة عن حمض كربوكسيلي صيغته الجزيئية المجملية $\text{C}_{13}\text{H}_{18}\text{O}_2$.
 نرمز للإيبوبروفين اختصارا بالرمز RCOOH و لأساسه المرافق بـ RCOO^- .
 I- لأجل تحديد ثابت التوازن للتحويل الكيميائي بين هذا الدواء و الماء ، أذبنا محتوى كيس منه في كمية من الماء فتحصلنا على محلول S_0 حجمه $V_0 = 100 \text{ mL}$ و تركيزه المولي C_0 ، حيث أعطى قياس pH هذا المحلول القيمة 3.17 .

- 1- أثبت أن التركيز المولي C_0 مساوي بالتقريب 10^{-2} mol/L .
- 2- أكتب معادلة التفاعل المنمذج لتفكك الإيبوبروفين في الماء .
- 3- مثل جدول التقدم ، و اعتمادا عليه تأكد من أن الدواء هذا يتفكك جزيئات في الماء .
- 4- أكتب عبارة Q_r كسر التفاعل لهذا التحويل .

$$5- \text{ تأكد من أن عبارة كسر التفاعل عند التوازن هي : } Q_{rf} = \frac{X_{\max} \cdot \tau_f^2}{V_0 (1 - \tau_f)}$$

حيث : τ_4 نسبة التقدم النهائي ، X_{\max} التقدم الأعظمي .
 استنتج قيمة ثابت التوازن K الموافق للتحويل المدروس .
 II- للتحقق من صحة المعلومات المكتوبة على كيس الإيبوبروفين 200 mg ، نذيب محتوى الكيس في حجم $V_b = 60 \text{ mL}$ من محلول هيدروكسيد الصوديوم تركيزه المولي $C_b = 3.0 \cdot 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$ فنحصل على محلول S حجمه $V = V_b = 60 \text{ mL}$.
 1- أكتب معادلة التفاعل للتحويل الحادث .

2- بين أن كمية مادة شوارد HO^- الابتدائية في محلول هيدروكسيد الصوديوم أكبر من كمية مادة الحمض الابتدائية (نعتبر أن المعلومة المكتوبة الكيس صحيحة) .
 3- لأجل معرفة كمية مادة شوارد HO^- المتبقية في المحلول S في نهاية التحويل السابق ، أخذنا حجما $V = 20 \text{ mL}$ من المحلول S و عايرناها بمحلول حمض كلور الهيدروجين تركيزه المولي $C_a = 1.0 \cdot 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$ فكان حجم الحمض الذي سمح لنا بالحصول على نقطة التكافؤ هو $V_{aE} = 27.7 \text{ mL}$. نمذج التحويل الحادث بين حمض كلور الهيدروجين و شوارد HO^- المتبقية بالتفاعل ذي المعادلة :

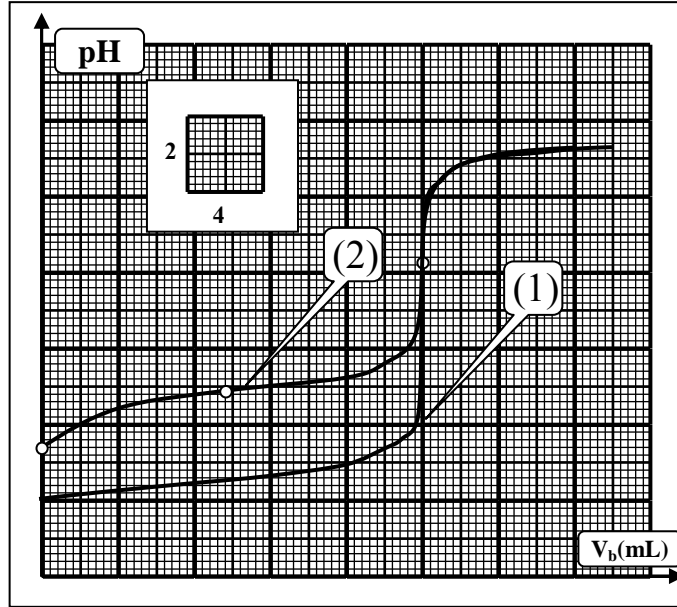


- أ- أوجد كمية مادة شوارد HO^- المتفاعلة عند حدوث التكافؤ .
- ب- استنتج كمية مادة شوارد HO^- المتبقية في المحلول (S) .
- ج- مثل جدول تقدم التفاعل السابق الحادث بين شوارد H_3O^+ و حمض الإيبوبروفين RCOOH في المحلول (S) باعتبار كمية RCOOH الابتدائية مجهولة .

د- إذا علمت أن شوارد HO^- هي المتفاعل المحد و أن التفاعل المذكور تام ، أوجد التقدم النهائي X_f .
 هـ- أوجد كمية RCOOH الابتدائية التي قمنا بحلها و الموجودة في الكيس 200 mg من الإيبوبروفين .
 و- استنتج كتلة RCOOH الموجودة في الكيس . و بين إن كانت تتوافق مع ما هو مكتوب على الكيس ؟

التمرين (8) :

كل المحاليل تؤخذ في درجة حرارة 25°C .
 محلولين حمضيين HA_1 ، HA_2 تركيزهما على الترتيب C_{a1} ، C_{a2} أحدهما قوي و الآخر ضعيف ، نأخذ
 $V_a = 20 \text{ mL}$ من كل محلول حمضي و نعايره بمحلول هيدروكسيد الصوديوم $(\text{Na}^+ + \text{HO}^-)$ تركيزه المولي
 $C_b = 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$. نتابع في كل معايرة تطور الـ pH بدلالة حجم الأساس المضاف V_B فنحصل على البيانيين
 (1) و (2) ، حيث يوافق البيان (1) معايرة الحمض (HA_1) و يوافق البيان (2) معايرة الحمض (HA_2) (الشكل) .



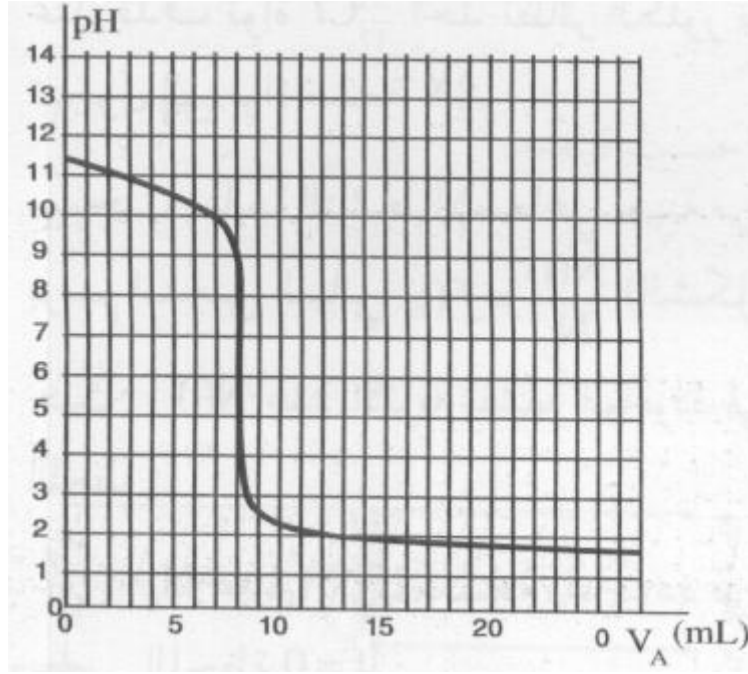
- 1- أ- أرسم شكل تخطيطي لعملية المعايرة محددا بعض الإختياطات الأمنية الوقائية المتخذة .
 2- أ- بالإستعانة بالبيانيين (1) ، (2) (الشكل-2) :
 أ- صنف الحمضين HA_1 ، HA_2 المستعملين إلى (قوي أم ضعيف) .
 ب- اكتب معادلة التفاعل المنمذج لكل معايرة .
 ج- عرف التكافؤ ، بين أن للحمضين نفس التركيز الابتدائي : $C_A = C_{A1} = C_{A2}$ ثم أحسبه .
- 3- عين قيمة الـ pK_a للثنائية (أساس/حمض) .
- 4- ما هو الكاشف الملون المناسب لكل عملية معايرة من بين الكواشف التالية :

الكاشف	مجال التغير اللوني
أزرق البروموثيمول	6.1 - 7.6
أحمر الميثيل	4.2 - 6.3
الفينول فتالين	8.2 - 10.0
الهيليالتين	3.1 - 4.4

- 5- نفرض أن HA_2 هو الحمض الضعيف .
 أ- أكتب معادلة تفاعله مع الماء .
 ب- أنشئ جدولا للتقدم ، و استنتج قيمة التقدم النهائي .

التمرين (9) :

نحقق المعايرة الـ pH مترية لحجم $V_B = 50 \text{ mL}$ من محلول مثيل أمين CH_3NH_2 تركيزه المولي C_B بواسطة محلول A لحمض كلور الهيدروجين ($\text{H}_3\text{O}^+ + \text{Cl}^-$) تركيزه المولي $C_A = 0.1 \text{ mol/L}$. الشكل المقابل يمثل المنحنى الموافق للمعايرة و الذي يمثل تطور pH المحلول بدلالة حجم الحمض المضاف V_A .

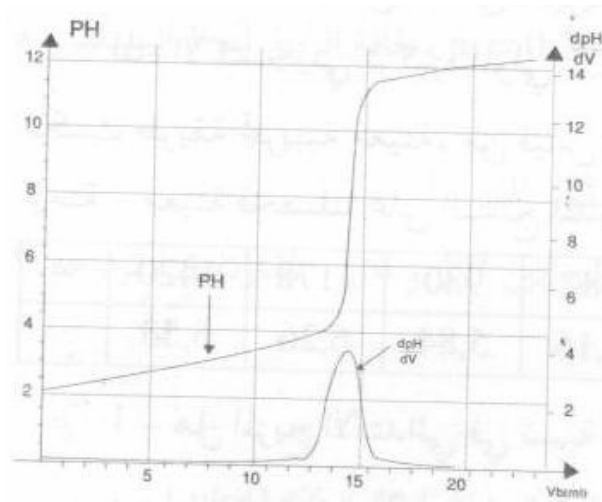


- 1- أ- أعط تعريف برنشتد للأساس .
- ب- كيف تبين أن محلول مثيل أمين عبارة عن أساس .
- 2- اكتب معادلة تفاعل المعايرة . أذكر خصائصه .
- 3- عين احداثيتي نقطة التكافؤ و استنتج التركيز C_B .
- 4- بين أن انحلال ميثيل أمين في الماء محدودا .
- 5- اعتمادا على البيان ، أوجد قيمة pK_a الثنائية .
- 6- أ- احسب النسبة $\frac{[\text{CH}_3\text{NH}_2]}{[\text{CH}_3\text{NH}_3^+]}$ عند إضافة حجم $V_A = 8 \text{ mL}$.
- ب- عبر عن النسبة السابقة بدلالة : V_B ، C_B و X_E (قيمة التقدم عند التكافؤ) ، ثم استنتج قيمة X_{eq} .
- 7- احسب نسبة التقدم النهائي τ لتفاعل المعايرة عند التكافؤ . ماذا تلاحظ و ماذا تستنتج ؟
- 8- احسب ثابت التوازن K لتفاعل المعايرة . هل توافق هذه النتيجة استنتاجك في السؤال-7 .

التمرين (10) :

- حمض السالسليك أو حمض الأسبرين (2-حمض 2-هيدروكسي بنزويك) يعرف بخصائصه المضادة للإلتهابات و مسكن لآلام المفاصل .
- نقوم بتحضير حجم V من محلول مائي لحمض السالسليك الذي نرمز له اختصارا بـ HA ، تركيزه المولي $C = 1.0 \cdot 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$ ثم نقيس pH المحلول في الدرجة 25°C فنجد $\text{pH} = 2.5$.
- 1- حرف الحمض حسب برونشتد .

- 2- اكتب معادلة تفاعل حمض السالسليلك مع الماء .
- 3- مثل جدولاً التقدم الممثل لتطور الجملة الكيميائية .
- 4- عرف ثم أحسب نسبة التقدم النهائي لهذا التفاعل . ماذا تستنتج ؟
- 5- أعط عبارة كسر التفاعل عند التوازن $Q_{r \text{ éq}}$ لهذا التفاعل بدلالة $[H_3O^+]_f$ و التركيز المولي الابتدائي C ثم بين أن قيمته هي $Q_{r \text{ éq}} = 1.46 \cdot 10^{-3}$.
- 6- كيف يسمى كسر التفاعل عند التوازن ؟ هل تتعلق قيمته بالشروط الابتدائية ؟
- 7- نريد معايرة حمض السالسليلك بعد شرائه من الصيدلية ، لذا نأخذ عينة منها و نقوم بتمديدتها 10 مرات ثم نأخذ 20 mL من المحلول الممدد و نعايرها بواسطة محلول مائي لهيدروكسيد الصوديوم ($Na^+ + HO^-$) تركيزه المولي $C_b = 0.10 \text{ mol/L}$. نسجل pH المزيج بعد كل إضافة لمحلول هيدروكسيد الصوديوم . تسمح التسجيلات برسم المنحنى $pH = f(V_b)$ و استنتاج المنحنى المشتق $\frac{dpH}{dV_b} = f(V_b)$ المبينين في الشكل التالي :



- أ- اكتب معادلة التفاعل بين حمض السالسليلك و محلول هيدروكسيد الصوديوم باعتبار التفاعل تام .
- ب- باستخدام المنحنى (الشكل-1) عين احداثيتي نقطة التكافؤ .
- ج- عرف نقطة التكافؤ و استنتج التركيز المولي لحمض السالسليلك في المحلول الممدد ثم في المحلول الصيدلي .
- د- حدد من القائمة المقترحة في الجدول ، الكاشف المناسب لهذه المعايرة . علل .

الكاشف	مجال التغير اللوني
الهيلياليتين	3.1 - 4.4
أحمر البرمفيتول	4.8 - 6.4
أزرق البروموتيمول	6.0 - 7.6
أحمر الكريزول	7.2 - 8.8
فينول فتالين	8.2 - 10

التمرين (11) :

- المحاليل مأخوذة في الدرجة $25^\circ C$.
- 1- لدينا حمض (HA) تركيزه المولي $C_a = 0.1 \text{ mol/L}$ ، نحضر منه محلولاً مائياً له pH يساوي 2.4 .
- أ- أكتب معادلة التفاعل المنمذج لانحلال الحمض HA في الماء .
- ب- مثل جدولاً التقدم لهذا التفاعل .

ج- أحسب نسبة التقدم النهائي x_f ماذا تستنتج ؟

2- نعاير 20 mL من محلول الحمض (HA) بمحلول مائي لهيدروكسيد الصوديوم الذي تركيزه المولي $C_b = 0.1 \text{ mol/L}$.

أ- أكتب معادلة التفاعل المنمذج لتفاعل المعايرة .

ب- مثل جدول التقدم لهذا التفاعل .

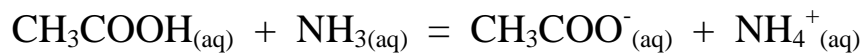
ج- ما هي الأفراد الكيميائية الموجودة في المزيج عند حدوث التكافؤ . أحسب تراكيزها المولية .

د- أوجد قيمة الـ pK_a للثنائية (HA/A⁻) ، و اعتمادا على الجدول الآتي استنتج الصيغة المجملية للحمض (AH) المستعمل .

الثنائية (اساس / حمض)	PK_a
HCOOH / HCOO ⁻	3.7
C ₆ H ₅ COOH / C ₆ H ₅ COO ⁻	4.2
CH ₃ -COOH / CH ₃ COO ⁻	4.8

التمرين (12) :

نحضر مزيج (S) حجمه V بمزج $n_1 = 10^{-3} \text{ mol}$ من حمض الإيثانويك مع $n_2 = 10^{-3} \text{ mol}$ من النشادر في الماء المقطر فيحدث تحول كيميائي ينمذج بالمعادلة الكيميائية :



1- مثل جدول التقدم لهذا التفاعل .

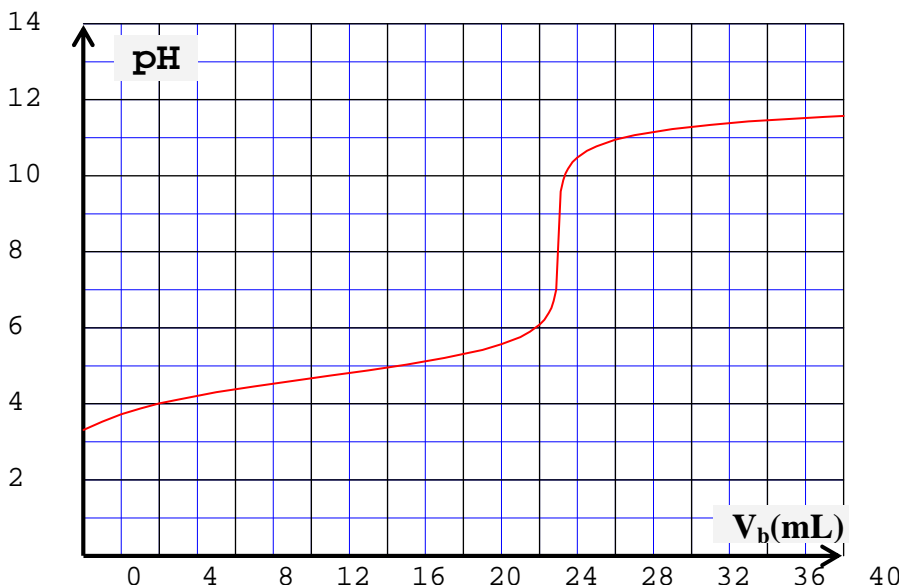
2- أوجد عبارة كسر التفاعل في الحالة النهائية Q_{rf} بدلالة pK_{a1} ، pK_{a2} ، ثم أحسب قيمته . ماذا تستنتج ؟
يعطى :

$$pK_{a1}(\text{CH}_3\text{COOH}/\text{CH}_3\text{COO}^{-}) = 4.8 \quad , \quad pK_{a2}(\text{NH}_4^{+}/\text{NH}_3) = 9.2$$

3- أوجد عبارة كسر التفاعل في الحالة النهائية بدلالة التقدم النهائي x_f .

4- أوجد نسبة التقدم النهائي τ_f للتفاعل ، هل تتفق النتيجة مع جواب السؤال (2) .

التمرين (13) :



نعاير حجما قدره $V = 40 \text{ mL}$ من محلول لحمض الإيثانويك بمحلول البوتاس KOH تركيزه $C_b = 0.02 \text{ mol/L}$ معايرة pH مترية تمكننا من رسم المنحنى البياني المبين في الشكل التالي :

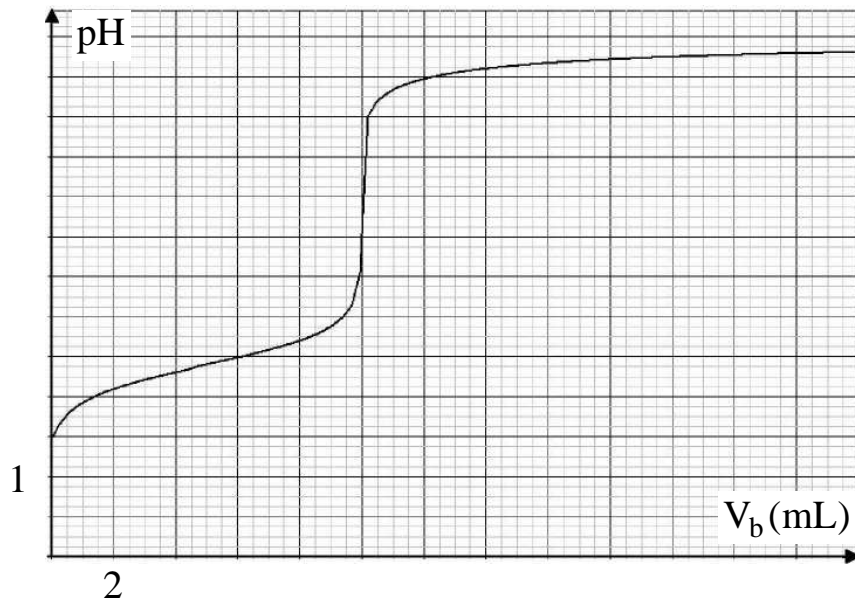
- 1- عين إحداثيات نقطة التكافؤ .
- 2- استنتج تركيز حمض الإيثانويك و بين أنه حمض ضعيف .
- 3- عين pK_a الثنائية (CH_3COOH / CH_3COO^-) .
- 4- أكتب معادلة تفاعل المعايرة .
- 5- أحسب ثابت التوازن K لهذا التفاعل يعطى : $K_e = 10^{-14} = [H_3O^+][OH^-]$.
- 6- لنعتبر الجملة الكيميائية عند سكب $V_b = 16 \text{ ml}$ من KOH حيث $pH = 5$. أوجد نسبة التقدم النهائي لتفاعل المعايرة . ماذا يمكنك أن تقول عن هذا التفاعل .
- 7- في غياب جهاز الـ pH متر ما هو الكاشف المناسب لهذا النوع من المعايرة . علل .

يعطى :

الكاشف الملون	أزرق بروموتيمول	فينول فتالين	هلينتين	أحمر المثيل
مجال التغير اللوني	7.6 - 6.2	10 - 8.2	4.4 - 3.1	6.2 - 4.2

التمرين (14) :

نعاير حجما $V_A = 10 \text{ ml}$ من محلول مائي لحمض الايثانويك CH_3COOH بواسطة محلول هيدروكسيد الصوديوم $NaOH$ تركيزه المولي $C_b = 1,0 \cdot 10^{-1} \text{ mol/L}$. البيان التالي يمثل تغيرات pH المزيج بدلالة حجم محلول هيدروكسيد الصوديوم المضاف .



- 1- عين إحداثيتي نقطة التكافؤ $(pH_e ; V_{b_e})$.
- 2- ما هو الفرد الكيميائي المتغلب في الثنائية CH_3COOH/CH_3COO^- عند إضافة حجم $V' = 3 \text{ mL}$ من المحلول الأساسي ؟
- 3- أكتب معادلة التفاعل المنمذج للمعايرة .
- 4- أنشئ جدولاً لتقدم تفاعل المعايرة .
- 5- أحسب مقدار التقدم النهائي لهذا التفاعل .
- 6- أحسب النسبة النهائية للتقدم ، واستنتج أن تفاعل المعايرة تام .
- 7- ما هي الأفراد الكيميائية المتواجدة عند التكافؤ ؟ أحسب $[CH_3COOH]$ عند التكافؤ .

التمرين (15) :

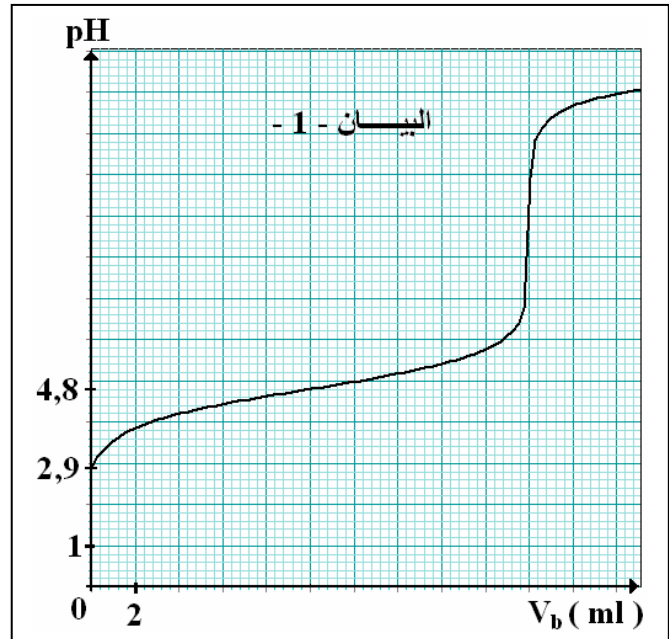
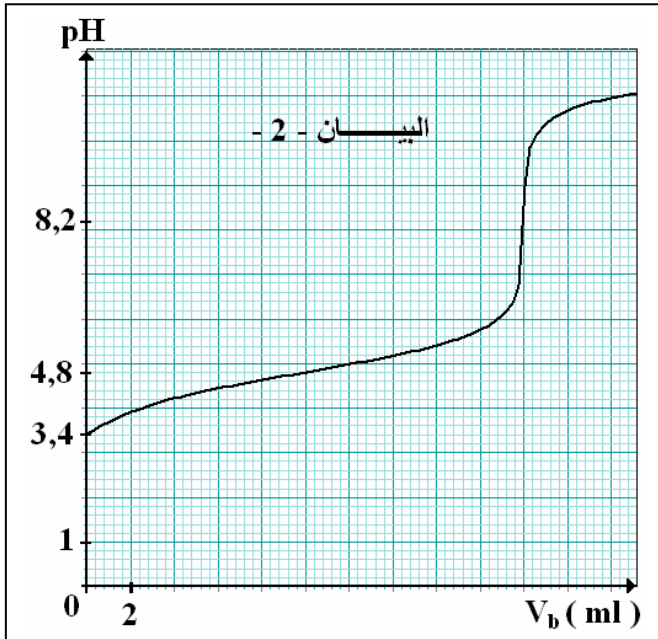
من أجل دراسة تطور تفكك الماء الأكسجيني H_2O_2 نقوم بمعايرة مجموعة أنابيب اختبار من هذا المحلول في وسط حمضي على فترات زمنية معينة وذلك بمعايرة الماء الأكسجيني المتبقي في الحجم 10.0 mL منها في كل مرة بمحلول برمنغنات البوتاسيوم تركيزه $C = 15.0 \text{ mol/L}$ فنحصل على الجدول التالي حيث V_e يمثل الحجم اللازم للمعايرة لبلوغ نقطة التكافؤ .

t (s)	0	230	390	570	735	910	1055
V_e (mL)	12.3	7.8	5.7	4.0	2.9	2.0	1.55
$n(H_2O_2)$ (mol)							

- 1- كيف يمكن التعرف على نقطة التكافؤ؟
- 2- أكتب معادلة تفكك الماء الأكسجيني .
- 3- أكتب معادلة التفاعل الحادث أثناء المعايرة علماً أن الثنائيتين Ox/Red المشاركتين في التفاعل هما :
(O_2/H_2O_2) ، (MnO_4^-/Mn^{2+})
- 4- عبر عن الكمية $n(H_2O_2)$ أثناء التحول بدلالة C و V_e ثم أكمل الجدول السابق .
- 5- أرسم المنحنى $n(H_2O_2) = f(V_b)$.

التمرين (16) :

كل المحاليل مأخوذة عند الدرجة $25^\circ C$ التي من أجلها $pK_e = 14$.
لدينا محلول حمضي (S_1) تركيزه المولي $C_1 = 10^{-1} \text{ mol/L}$ و محلول حمضي آخر (S_2) تركيزه المولي C_2 مجهول، قمنا بمعايرة pH متريّة لحجم $V = 20 \text{ mL}$ من المحلول (S_1) بواسطة محلول لهيدروكسيد الصوديوم NaOH تركيزه المولي $C_{b1} = 10^{-1} \text{ mol/L}$ و معايرة ثانية لحجم $V = 20 \text{ mL}$ من المحلول (S_2) بواسطة محلول لهيدروكسيد الصوديوم NaOH تركيزه المولي $C_{b2} = 10^{-2} \text{ mol/L}$ ، حصلنا على المنحنيات التالية :



- 1- انطلاقاً من المنحنيين بين أن الأحماض المستعملة ضعيفة .

- 2- استنتج من المنحنيين قيمتي pK_{a1} و pK_{a2} للحمضين .
- 3- بمقارنة قيمتي pK_{a1} و pK_{a2} بين أنه يمكن تحضير المحلولين (S_1) ، (S_2) انطلاقاً من نفس الحمض .
- 4- بأخذ قيمة نقطة تقاطع المنحنى (1) مع محور الترتيب ، تحقق أنه يمكن حساب الـ pH من العبارة التالية :

$$pH = \frac{1}{2} (pK_a - \log C)$$

- حيث C يمثل التركيز المولي للمحلول الحمضي .
- 5- باعتبار أن المحلولين هما لنفس الحمض ، عين قيمة التركيز المولي C_2 للمحلول (S_2) .
- 6- بين أنه يمكن الحصول على المحلول (S_2) انطلاقاً من المحلول (S_1) و ذلك بتخفيفه بالماء المقطر .

التمرين (17) :

I- حمض البنزويك C_6H_5COOH جسم صلب أبيض اللون يستعمل كمادة حافظة في بعض المواد الغذائية و خاصة المشروبات، نظراً لخصائصه كمبيد للفطريات و كمضاد للبكتيريا .
يعطى :

$$M(O) = 16 \text{ g/mol} , M(H) = 1 \text{ g/mol} , M(C) = 12 \text{ g/mol}$$

$$\lambda(C_6H_5COO^-) = 3.24 \cdot 10^{-3} \text{ S.m}^2/\text{mol} , \lambda(H_3O^+) = 35 \cdot 10^{-3} \text{ S.m}^2/\text{mol}$$

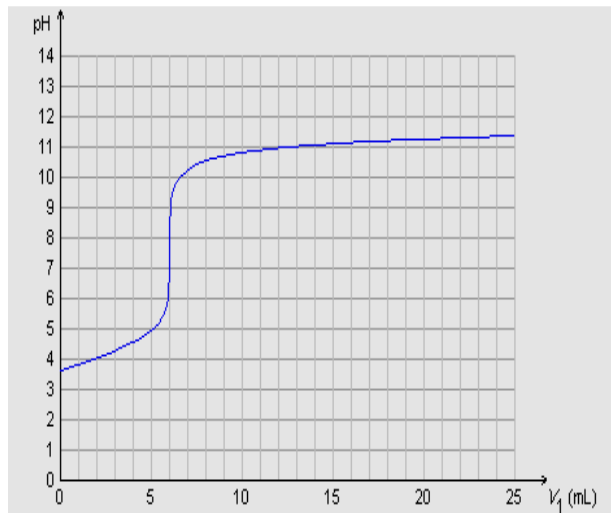
نحضر محلولاً مائياً (S) لهذا الحمض تركيزه المولي $C = 5 \cdot 10^{-3} \text{ mol/L}$ و حجمه $V = 200 \text{ mL}$ ، نقيس عند التوازن في الدرجة $25^\circ C$ ناقليته النوعية فنجدها $\sigma = 2.03 \cdot 10^{-2} \text{ S/m}$.

- 1- أنشئ جدول لتقدم التفاعل المنمذج للتحويل الحادث بين حمض البنزويك و الماء .
- 2- أكتب عبارة x_f تقدم التفاعل عند نهاية التفاعل (التوازن) بدلالة σ ، $\lambda(H_3O^+)$ ، $\lambda(C_6H_5COO^-)$ و V (نهمل التشرّد الذاتي للماء) .
- 3- أحسب قيمة x_f . ماذا يمكن قوله عن حمض البنزويك ؟

$$4- \text{بين أن عبارة كسر التفاعل عند التوازن هي : } Q_{r \text{ éq}} = \frac{x_{\text{éq}}^2}{V (CV - x_{\text{éq}})}$$

5- استنتج قيمة ثابت الحموضة K_a للثنائية (C_6H_5COOH/CH_3COO^-) .

II- تشير لصيقة قارورة مشروب غازي حجمها 1L إلى وجود 0.15 g من حمض البنزويك في المشروب. للتأكد من صحة هذه المعلومة عايرنا حجماً $V_A = 50 \text{ mL}$ من المشروب بواسطة محلول الصود $NaOH$ تركيزه المولي $C_B = 10^{-2} \text{ mol/L}$ فتحصلنا على المنحنى $pH = f(V_B)$ الموضح في الشكل التالي :



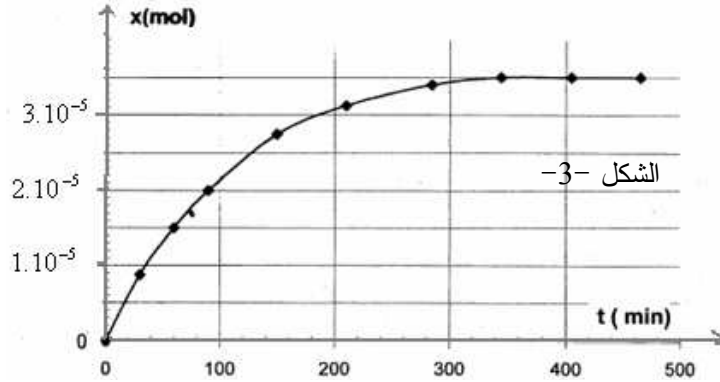
- 1- أكتب معادلة التفاعل المنمذج للتحويل الحادث.
- 2- أحسب ثابت التوازن K لتفاعل المعايرة. ماذا تستنتج؟
- 3- عرف نقطة التكافؤ ثم حدد إحداثياتها.
- 4- استنتج التركيز المولي C_A لمحلول حمض البنزويك في المشروب .
- 5- هل القيمة المشار إليها في اللصيقة صحيحة ؟
- 6- ما هي الصفة الغالبة للثنائية ($C_6H_5COOH/C_6H_5COO^-$) في المحلول عند سكب حجم $V_B = 3 \text{ mL}$ من محلول الصود $NaOH$ ؟ علل .

التمرين (18):

يعتبر حمض الأسكوربيك أو الفيتامين C مضاد للعدوى ويوجد في عدد من المواد الغذائية وبالأخص عصير الليمون ولكنه حساس لأنه يتأكسد بأكسجين الهواء تحت تأثير الضوء .

● أكسدة الفيتامين C :

نأخذ حجما $V = 100 \text{ mL}$ من عصير الليمون وندرس تطور هذا التفاعل (الأكسدة) ثم نرسم تغيرات التقدم x بدلالة الزمن ، نحصل علة البيان الممثل في (الشكل-3) .



- 1- عبر عن سرعة التفاعل بدلالة x .
 - 2- أحسب سرعة التفاعل عند اللحظة $t = 90 \text{ min}$.
 - 3- عرف زمن نصف التفاعل ، احسب قيمته .
- دراسة مخطط الصفة الغالبة :
- للتبسيط سنرمز لحمض الأسكوربيك $C_6H_8O_6$ بالرمز HA في كامل التمرين .
- 1- أكتب معادلة تفاعل حمض الأسكوربيك (HA) مع الماء .
 - 2- عبر عن ثابت الحموضة K_a للثنائية (HA/A^-) بدلالة x_f ، تركيز المحلول C و حجمه V .
 - 3- علما أن $K_a = 8.9 \cdot 10^{-5}$ ، اعط مخطط الصفة الغالبة بدلالة الـ PH بدون حساب ومن خلال سلم PH ما هي الصفة الغالبة في المحلول من أجل $PH = 3$.

- 4- أحسب النسبة $\frac{[A^-]}{[HA]}$ بالنسبة لمحلول حمض الأسكوربيك ذو الـ $PH = 3$. ماذا تستنتج ؟

● دراسة التفاعل بين محلول مائي لحمض الأسكوربيك و محلول مائي لهيدروكسيد الصوديوم :

- نفرض أن التفاعل سريعا جدا بين المحلول الحمضي HA و محلول هيدروكسيد الصوديوم $NaOH$.
- 1- أكتب معادلة التفاعل .
 - 2- أكتب عبارة ثابت التوازن K ثم أكتبه بدلالة ثابت الحموضة K_a للثنائية (HA/A^-) .
 - 3- إذا علمت أن $pK_a = 4$ أحسب ثابت التوازن K . ماذا تستنتج ؟

- 4- نحطم قرص فيتامين C و نحل مسحوقه في الماء المقطر و نضع الجملة في حولة 100,0 mL و نكمل بالماء المقطر فنحصل على محلول (S) .
- نأخذ حجم قدره $V_A = 10,0 \text{ mL}$ من المحلول S و نعايرها بمحلول مائي لهيدروكسيد الصوديوم تركيزه المولي $C_B = 2,00 \times 10^{-2} \text{ mol/L}$ فلزم حجم مضاف عند نقطة التكافؤ قدره $V_{BE} = 14,4 \text{ mL}$.
- أ- ارسم مخطط توضح فيه التركيب التجريبي مدعما بالبيانات .
- ب- ما هو الكاشف الملون المناسب من بين الثلاث المقترحة .

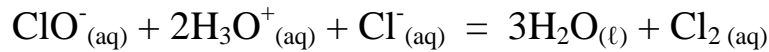
الكاشف	مجال التغير PH
أحمر الميثيل	4,2 - 6,2
أزرق البرومثيمول	3,0 - 4,6
أحمر الكريزول	7,2 - 8,8

- ج- أحسب تركيز حمض الأسكوربيك $C_6H_8O_6$ أي HA .
- د- أحسب كمية حمض الأسكوربيك في 10,0 mL من المحلول المعايير ثم إستنتج الكمية من حمض الأسكوربيك في الحولة .
- هـ- استنتج الكتلة m بالـ mg لحمض الأسكوربيك في القرص . فسر عبارة المصنع «vitamine C 500»
- يعطى : $M(O) = 16 \text{ g/mol}$ ، $M(H) = 1 \text{ g/mol}$ ، $M(C) = 12 \text{ g/mol}$.

التمرين (19) :

ماء جافيل محلول مائي قاعدي يحتوي على شوارد ClO^- و شوارد Na^+ و شوارد Cl^- ، يتميز بخصائص مطهرة للجلد ، فهو فعال ضد العدوى البكتيرية والفيروسية . تعطي شوارد تحت كلوريت ClO^- لماء جافيل الصفة المؤكسدة ، كما أنها تتميز بالصفة الأساسية .

يحرر ماء جافيل غاز الكلور وفق معادلة التفاعل التالية :



كتب على محلول (S_1) لماء جافيل الدرجة الكلورو مترية 11.2° حيث الدرجة الكلورو مترية تساوي حجم غاز ثنائي الكلور (مقدرة بالتر) الذي يحرره لتر واحد من ماء جافيل في الشروط التي من أجلها الحجم المولي $V_M = 22.4 \text{ L/mol}$.

- 1- ما هي قيمة التركيز المولي C_1 بشوارد ClO^- في المحلول (S_1) ؟
 - 2- لتحضير 1L من محلول جديد لماء جافيل وليكن (S_2) تركيزه المولي $C_2 = 6.67 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$ نأخذ حجما V_1 من المحلول (S_1) ونمدده بالماء . أحسب حجم الماء اللازم لذلك .
 - 3- إن صيغة الحمض الذي أساسه المرافق ClO^- هي HClO .
- أ- أكتب معادلة انحلال الحمض HClO في الماء .
- ب- أكتب عبارة ثابت الحموضة للثنائية ($HClO/ClO^-$) .
- د- إذا كانت قيمة pH المحلول (S_2) تساوي 10.8 وثابت الحموضة Ka للثنائية ($HClO/ClO^-$) هي $3.2 \cdot 10^{-8}$.

أوجد قيمة النسبة $\frac{[ClO^-]}{[HClO]}$.

التمرين (20) :

يحتوي مخبر ثانويتنا على قارورة لحمض كلور الماء المركز كتب عليها المعلومات الآتية :

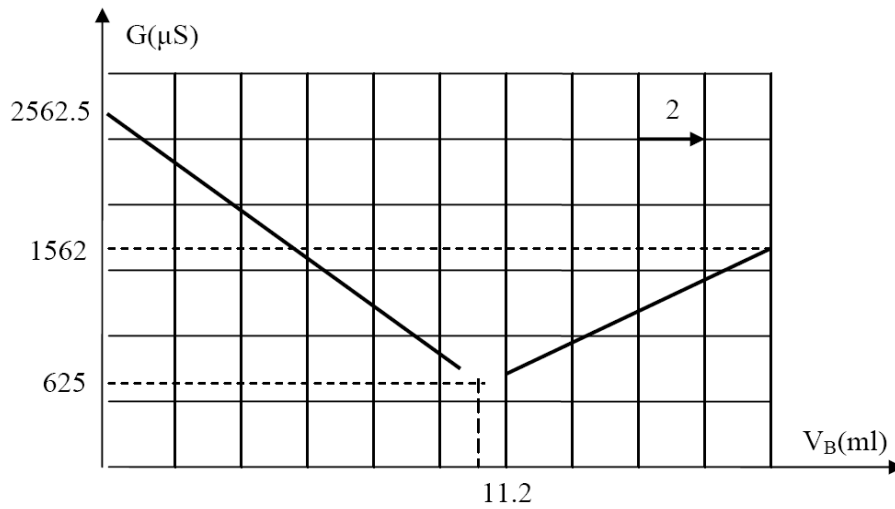
• $M = 36.5 \text{ g/mol}$.

• درجة النقاوة : 33 % .

• الكتلة الحجمية : $\rho_0 = 1160 \text{ g/L}$.

هذا المحلول نسيمه S_0 . نريد معرفة التركيز C_0 لهذا المحلول ، لذلك في خطوة أولى نمدد عينة من هذا المحلول 1000 مرة ، نحصل عندئذ على محلول ممدد (S_1) تركيزه C_1 .

و في الخطوة الثانية نأخذ حجما $V_1 = 100.0 \text{ ml}$ من المحلول الممدد (S_1) و نعايره عن طريق قياس ناقلتيته بواسطة محلول هيدروكسيد الصوديوم ذو التركيز $C_B = 1.00 \cdot 10^{-1} \text{ mol/L}$. تطور ناقلية المحلول بدلالة حجم الأساس المسكوب ممثل بالبيان الآتي :



- 1- أكتب معادلة التفاعل بين هيدروكسيد الصوديوم و حمض كلور الماء.
- 2- عين بيانيا الحجم V_{BE} عند التكافؤ .
- 3- عند التكافؤ أكتب العلاقة بين V_{BE} ، C_B ، C_1 ، V_1 ، ثم احسب التركيز C_1 للمحلول الممدد (S_1) .
- 4- استنتج التركيز C_0 للمحلول المركز (S_0) .
- 5- أحسب كتلة كلور الهيدروجين m_0 المذابة في 1L من المحلول (S_0) . استنتج كتلة 1L من المحلول S_0 .
- 6- أحسب النسبة الكتلية (درجة النقاوة) للمحلول S_0 . هل تتفق مع ما هو مكتوب على القارورة؟

التمرين (21) :

تدافع النمل عن نفسها بواسطة فكها و بقذفها لحمض النمل . تثبت عدوها بواسطة فكها ثم تحرقه بالحمض ويمكنها أن تقذف بحمضها إلى أكثر من 30 cm .

نود دراسة بعض خواص المحلول المائي لحمض النمل أو حمض الميثانويك ذي الصيغة HCOOH .

- 1- نضع حجما $V_0 = 2 \text{ mL}$ من حمض النمل ذي التركيز C_0 في حوجة حجمها $V = 100 \text{ mL}$ ثم نملئها بالماء النقي حتى الخط العياري و نحركها لنحصل على محلول متجانس (S_A) ذي تركيز C_A و ناقلتيته النوعية $\sigma = 0.25 \text{ S/m}$.

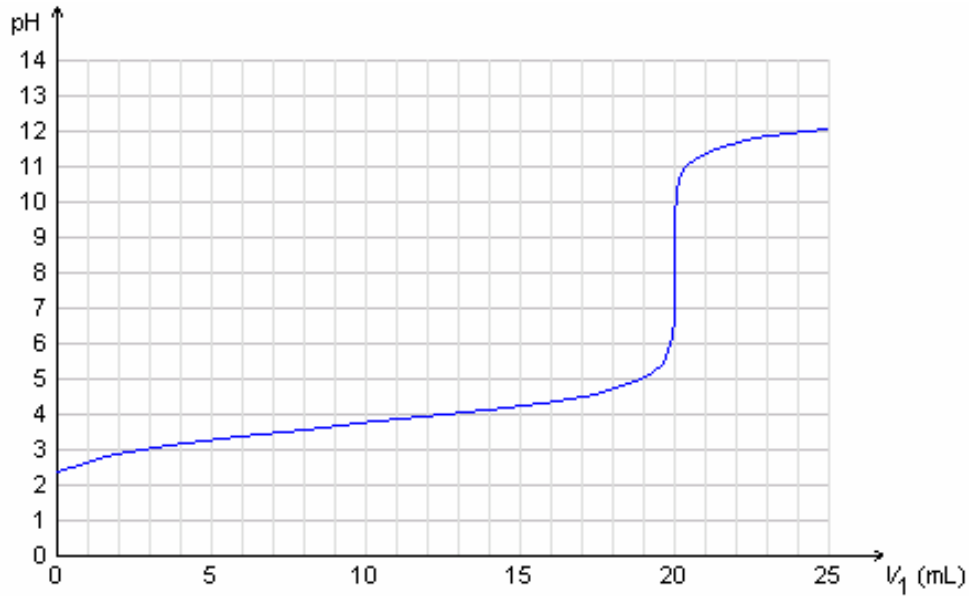
يعطى :

$$\lambda(\text{H}_3\text{O}^+) = 35 \cdot 10^{-3} \text{ S.m}^2/\text{mol} , \lambda(\text{HCOO}^-) = 5.46 \cdot 10^{-3} \text{ S.m}^2/\text{mol}$$

أ- أكتب معادلة انحلال حمض النمل في الماء .

ب- حدد العلاقة بين التركيزين C_A و C_0 .ج- أحسب قيمة pH المحلول S_A .د- أوجد نسبة التقدم النهائي x_F بدلالة تركيز شوارد الهيدرونيوم H_3O^+ عند التوازن و التركيز C_0 .

2- نعاير حجما $V_A = 20 \text{ mL}$ من محلول (S_A) بواسطة محلول هيدروكسيد الصوديوم NaOH تركيزه المولي $C_B = 0.1 \text{ mol/L}$. يعطى المنحني أسفله تغيرات pH المزيج بدلالة الحجم V_B لمحلول ماءات الصوديوم المضاف .



أ- أرسم التركيب التجريبي الذي يمكن من إنجاز هذه المعايرة .

ب- أكتب معادلة التفاعل الحاصل .

ج- حدد بيانيا نقطة التكافؤ ثم استنتج قيمة التركيزين C_A و C_0 .

د- باستعمال الجدول أسفله التالي حدد الكاشف المناسب لتحديد نقطة التكافؤ :

منطقة الإنعطاف	الكاشف الملون
4.4 - 3.1	الهيليانتين
7.6 - 6	BBT
8.8 - 7.2	احمر الكريزول
10 - 8	الفينولفتالين

هـ- أوجد ثابت التوازن لهذا التفاعل . ماذا تستنتج فيما يخص تفاعل المعايرة .

و- قارن قوة حمض النمل بالأحماض الموجودة في الجدول أسفله علل إجابتك .

PK_a	الصيغة	المركب
3.8	$\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$	النمل (الميثانويك)
4.8	CH_3COOH	الخل (الإيثانويك)
3.3	HNO_2	النتر

التمرين (22) :

تم تحضير 1L من محلول حمض البروبانويك C_2H_5COOH بإذابة كمية من الحمض في الماء .

1- أكتب معادلة انحلال حمض البروبانويك في الماء ، ما هو الأساس الموافق لهذا الحمض ؟ .

2- إذا كان pH المحلول الحمضي في $25^\circ C$ يساوي 3.1 و قيمة pK_a للثنائية $(C_2H_5COOH/C_2H_5COO^-)$ تساوي 4.9 .

أ- أحسب النسبة $\frac{[C_2H_5COO^-]}{[C_2H_5COOH]}$.

ب- أحسب تراكيز مختلف الأفراد الكيميائية الموجودة في المحلول .

3- نضيف للمحلول السابق حجما V من محلول الصود $NaOH$ تركيزه $C_b = 0.1 \text{ mol/L}$ فكان pH المحلول الناتج هو 4.9 .

أ- استنتج بدون حساب قيمة النسبة $\frac{[C_2H_5COO^-]}{[C_2H_5COOH]}$.

ب- أوجد قيمة الحجم V المضاف .

التمرين (23) :

الأمونياك (النشادر) NH_3 غاز يعطي عند انحلاله في الماء محلولاً أساسياً .

1- ما هو تعريف الأساس حسب برونشستد ؟

2- أكتب معادلة انحلال هذا الغاز في الماء مبينا الثنائيتين (أساس/حمض) الداخلتين في التفاعل .

3- الناقلية النوعية لمحلول غاز نشادر تركيزه المولي $C_b = 10^{-2} \text{ mol/L}$ تساوي $\sigma_f = 10.9 \text{ mS/m}$ عند الدرجة $25^\circ C$.

أ- أكتب عبارة الناقلية النوعية لمحلول الأمونياك بدلالة التراكيز المولية للأفراد الكيميائية المتواجدة عند حالة التوازن و الناقلات النوعية المولية للشوارد .

ب- أحسب التركيز المولي النهائي للأفراد الكيميائية المتواجدة في محلول الأمونياك . (نهمل التفكك الشارد للماء)

ج- أكتب عبارة ثابت التوازن K لتفاعل تفكك غاز النشادر في الماء .

د- أوجد العلاقة بين ثابت التوازن K السابق و ثابت الحموضة K_a للثنائية (NH_4^+/NH_3) ، أحسب ثابت الحموضة واستنتج قيمة الـ pK_a .

4- نحقق معايرة pH مترية بواسطة جهاز pH metre لحجم قدره $V_b = 20 \text{ mL}$ من محلول الأمونياك السابق بواسطة محلول كلور الهيدروجين تركيزه المولي $C_a = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$.

أ- أكتب المعادلة الكيميائية المنمذجة للتفاعل الحادث .

ب- ما هو الحجم اللازم إضافته من محلول حمض كلور الماء حتى يحدث التكافؤ ؟

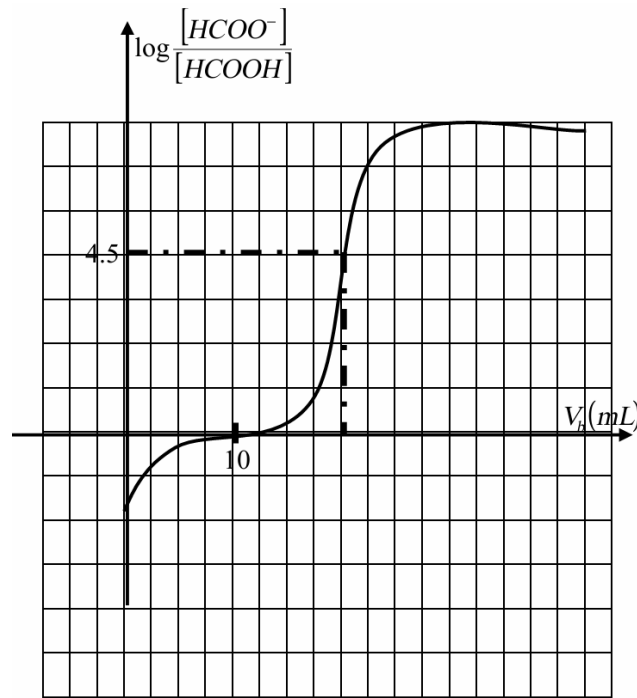
ج- بين أنه عند إضافة 5mL من محلول حمض كلور الماء لمحلول الأمونياك نجد pH المحلول يساوي 9.2 . يعطى عند الدرجة $25^\circ C$:

$$\lambda(NH_4^+) = 7.4 \text{ mS.m}^2/\text{mol} , \lambda(HO^-) = 19.2 \text{ mS.m}^2/\text{mol} , K_e = 10^{-14}$$

التمرين (24) :

I - نذيب كتلة قدرها $m = 0.046 \text{ g}$ من حمض الميثانويك (النمل) $HCOOH$ في 100 ml من الماء المقطر ، قياس الناقلية النوعية للمحلول أعطى : $\sigma = 0.049 \text{ S/m}$ عند الدرجة $25^\circ C$.

- 1- أكتب معادلة انحلال الحمض في الماء .
- 2- أنشئ جدول تقدم التفاعل .
- 3- أحسب التركيز المولي للمحلول C_a .
- 4- أحسب pH المحلول ثم احسب نسبة التقدم النهائي τ_f ، ماذا تستنتج ؟
- 5- أحسب ثابت التوازن الكيميائي K ، ماذا يمثل في هذه الحالة ؟
- 6- استنتج pKa للثنائية ($\text{HCOOH}/\text{HCOO}^-$)
- II - نعاير حجم $V_a = 10 \text{ ml}$ من المحلول السابق بمحلول هيدروكسيد الصوديوم NaOH تركيزه C_b . نرسم البيان $\log \frac{[\text{HCOO}^-]}{[\text{HCOOH}]} = f(V_b)$ فنحصل على ما يلي :



- 1- أكتب معادلة تفاعل المعايرة .
- 2- باستغلال البيان السابق اوجد :
أ - حجم محلول NaOH V_{BE} اللازم للتكافؤ ثم استنتج قيمة C_b .
ب- قيمة pH المحلول عند التكافؤ .
- 3- من بين الكواشف الملونة التالية بين الكاشف المناسب لهذه المعايرة مع التعليل

الكاشف	الهلياننتين	احمر الكريزول	فينول فتالين
مجال تغير اللون	3.1 - 4.4	7.2 - 8.8	8.2 - 10

التمرين (25) :

تحتوي الأزهار نبات ملكة البراري على حمض ساليسيليك ذي الخصائص المضادة للإلتهاب و مسكن لآلام المفاصل صيغته العامة $\text{HOC}_6\text{H}_4\text{COOH}$ و نرمز اختصارا له بـ HA بحيث أساسه المرافق A^- يمثل $\text{HOC}_6\text{H}_4\text{COO}^-$.

نحضر محلول لحمض ساليسيليك تركيزه المولي $C_a = 10^{-2} \text{ mol/L}$ و حجمه $V_A = 100 \text{ mL}$ ، نقيس الـ pH فنجدها 2.5 .

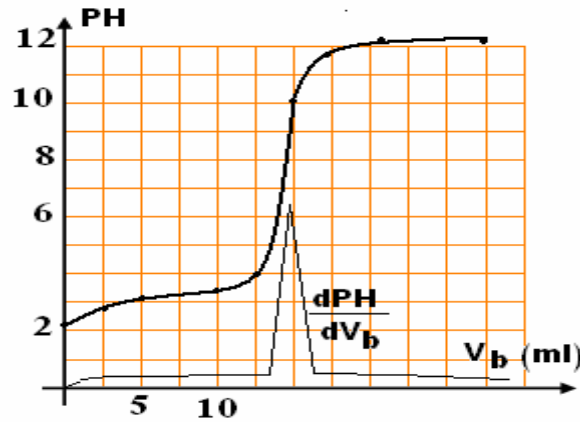
1- أكتب معادلة التفاعل حمض ساليسيليك مع الماء .

2- أنشئ جدول تقدم التفاعل .

3- عرف ثم أحسب نسبة التقدم النهائي ، ماذا تستنتج .

4- أحسب ثابت التوازن K ، هل يتعلق بالشروط الابتدائية .

5- نريد التأكد من التركيز لحمض ساليسيليك تجاري مكتوب على علبته 100 g/L ، لهذا نمدد عينة منه 10 مرات ثم نأخذ حجم 20 mL من المحلول الممدد و نعايره بمحلول هيدروكسيد الصوديوم NaOH تركيزه المولي $C_b = 10^{-1} \text{ mol/L}$. البيان التالي حصلنا عليه من خلال هذه المعايرة :



أ- أكتب معادلة تفاعل المعايرة .

ب- عين إحداثيات نقطة التكافؤ .

ج- أحسب التركيز الحمض الممدد C_a' ثم استنتج التركيز المحلول الأصلي C_a ، هل الكتابة 100 g/L صحيحة ؟

د- اختر من بين الكواشف الملونة التالية الكاشف المناسب لهذه المعايرة ؟

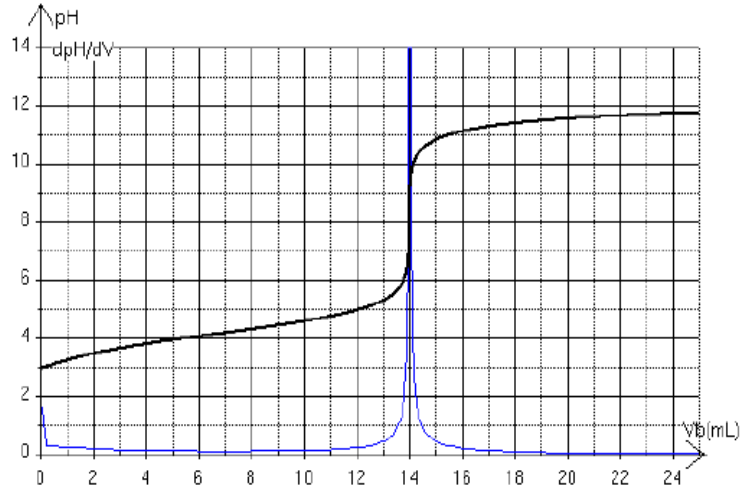
الكاشف	مجال تغير اللوني
هلياننتين	3.1 - 4.4
فينول فتالين	8.2 - 10
أحمر الكريزول	7.8 - 8.8
أزرق البروموتيمول	6 - 7.6

التمرين (26) :

يستعمل حمض البترويك C_6H_5COOH في الصناعة الغذائية كمادة حافظة رمزه E210 ، عند درجة الحرارة 25°C حالته الفيزيائية صلبة ، نحضر محلولاً مائياً مشبعاً لحمض البترويك و ذلك بإذابة كتلة m منه في 250 ml من الماء المقطر عند 25°C . نذكر أنه للحصول على محلول مشبع من هذا الحمض يلزم إذابة 2g منه في 1L من الماء .

1- عين الكتلة m التي يجب ان نستعملها للحصول على هذا المحلول .

2- نأخذ حجماً $V_1 = 20 \text{ ml}$ من هذا المحلول ونعايره بواسطة محلول هيدروكسيد الصوديوم $(Na^+ + HO^-)$ تركيزه المولي $C_B = 2,50 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$ من خلال القياسات المحصل عليها نمثل تغيرات PH المزيج بدلالة الحجم المضاف V_B فنحصل على ما يلي :



- أ- أكتب معادلة المعايرة.
- ب- أنشئ جدول تقدم تفاعل المعايرة ، ثم استنتج التركيز المولي C_A لمحلول حمض البتريك .
- ج- أوجد الكتلة المستعملة m للحصول على المحلول المائي لحمض البتريك ، ماذا تستنتج؟
- د- من خلال البيان حدد pH محلول حمض البتريك المعيار وبين أن تفاعله مع الماء غير تام .
- 4- نضيف الحجم $V_B = 6 \text{ ml}$ من محلول هيدروكسيد الصوديوم.
- أ- أحسب قيمة التقدم x لتفاعل المعايرة عند هذه الاضافة.
- ب- حدد قيمة التقدم الاعظمي x_{\max} لهذا التفاعل .
- ج- استنتج نسبة التقدم τ لتفاعل المعايرة عند هذه الاضافة .
- د- أحسب قيمة ثابت التوازن K للثنائية المشاركة في التفاعل .

التمرين (27) :

- المنظفات التجارية الموجودة على شكل سائل والتي تباع في المحلات التجارية خطيرة جدا وهي عبارة عن محاليل لهيدوكسيد الصوديوم . ولمعايرة مثل هذا المنتج نتبع البروتوكول التجريبي التالي :
- المرحلة-1 : نأخذ 1 ml من المنظف السائل ونخففه 100 مرة لنتحصل على المحلول (S_1) .
- المرحلة-2 : بالمعايرة الـ pH- مترية نعاير الحجم $V_1 = 20 \text{ ml}$ من المحلول الممدد (S_1) بمحلول (S_2) لحمض كلور الهيدروجين ذو التركيز $C_2 = 1,00 \cdot 10^{-1} \text{ mol/L}$.
- المنحني $\text{pH} = f(V_2)$ يسمح بتعيين الحجم المكافئ للمحلول المعيار حيث نجد $V_E = 14,5 \text{ ml}$.
- 1- اشرح العملية التجريبية التي تسمح بتحقيق التخفيف المذكور في المرحلة 1 .
 - 2- ضع المخطط التجريبي للمرحلة 2 .
 - 3- أرسم الشكل الكيفي للمنحني $\text{pH} = f(V_2)$.
 - 4- اكتب معادلة تفاعل النموذج للمعايرة وأنشئ جدول تقدم التفاعل ثم استنتج التركيز C_1 للمحلول الممدد (S_1) .
 - 5- استنتج التركيز الكتلي للمنظف .
 - 6- الكتلة الحجمية لهذا المنظف هي $\rho = 1,25 \text{ kg/L}$. استنتج النسبة المئوية الكتلية لهيدروكسيد الصوديوم في هذا المنتج التجاري .

التمرين (28) :

الصيغة العامة للأحماض الكربوكسيلية هي $C_nH_{2n+1}COOH$ لتحضير محلول (S_A) لحمض كربوكسيلي نذيب في الماء المقطر كتلة $m = 450 \text{ mg}$ من هذا الحمض النقي ونضيف إليه الماء المقطر للحصول على $V_0 = 500 \text{ ml}$ من هذا المحلول . نأخذ حجما $V_A = 10 \text{ ml}$ من المحلول (S_A) ونعايره بواسطة محلول مائي (S_B) لهيدروكسيد الصوديوم ($Na^+ + HO^-$) تركيزه $C_B = 10^{-2} \text{ mol/L}$. نحصل على التكافؤ حمض - أساس عند إضافة حجم $V_B = 15 \text{ ml}$ من المحلول (S_B) .

● تحديد الصيغة الإجمالية للحمض الكربوكسيلي :

1- أكتب معادلة التفاعل المنمذج للمعايرة .

2- أحسب التركيز المولي C_A للمحلول (S_A) ، ثم بين أن الصيغة الإجمالية له هي CH_3COOH .

● تحديد الـ PKa_1 للثنائية (CH_3COOH/CH_3COO^-) :

نأخذ حجما V من المحلول (S_A) ونقيس الـ PH عند $25^\circ C$ فنجد $pH = 3,3$.

3- اعتمادا على جدول التقدم ، عبر عن التقدم النهائي x_f لتفاعل الحمض مع الماء بدلالة V و pH ، ثم أثبت أن :

$$\frac{[CH_3COOH]_f}{[CH_3COO^-]_f} = -1 + C_A \cdot 10^{pH}$$

حيث : $[CH_3COOH]_f$ ، $[CH_3COO^-]_f$ تركيزا لنوعين كيميائيين عند التوازن .

4- استنتج قيمة pKa_1 .

● دراسة تفاعل الحمض CH_3COOH مع الأساس NH_3 :

نأخذ من المحلول (S_A) حجما يحتوي على كمية المادة الابتدائية $n_0 = 3 \cdot 10^{-4} \text{ mol}$ $n_i(CH_3COOH)$ ونضيف اليه حجما من محلول الامونياك يحتوي على نفس كمية المادة الابتدائية n_0 $n_i(NH_3)$.

5- أكتب معادلة التفاعل الحادث بين CH_3COOH و NH_3 .

6- أحسب ثابت التوازن K .

7- بين أن نسبة التقدم النهائي لهذا التفاعل تكتب على الشكل : $\tau_f = \frac{\sqrt{K}}{1 + \sqrt{K}}$.

8- ماذا تستنتج بخصوص هذا التفاعل ؟

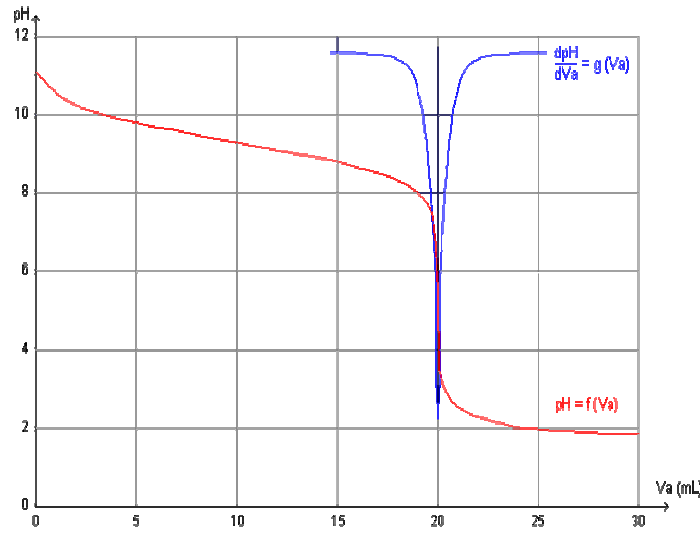
يعطى :

$$M(O) = 16 \text{ g/mol} , M(C) = 12 \text{ g/mol} , M(H) = 1 \text{ g/mol} , pKa_2(NH_4^+/NH_3) = 9.2$$

التمرين (29) :

نريد معايرة محلول النشادر بمحلول حمض كلور الماء ، لذا نضع في بيشر $V_b = 20 \text{ mL}$ من محلول (S) للنشادر تركيزه C_b مجهول و بواسطة سحاحة ، نضيف تدريجيا محلول كلور الهيدروجين تركيزه $C_a = 0,10 \text{ mol/L}$. كل التجربة تحقق في $25^\circ C$.

الشكل التالي يمثل المنحنين $pH = f(V_a)$ و $\frac{dpH}{dV_a} = g(V_a)$ الذي تحصلنا عليهما بواسطة برنامج خاص .



- 1- أرسم التجربة.
- 2- أكتب معادلة التفاعل.
- 3- أحسب ثابت التوازن K الموافق لهذا التفاعل.
يعطى عند 25°C :
- $\text{pKa}(\text{NH}_4^+/\text{NH}_3) = 9,9$ ، $\text{pKa}(\text{H}_3\text{O}^+/\text{H}_2\text{O}) = 0,0$
- 4- عين من المنحنى حجم الحمض المضاف عند التكافؤ . استنتج تركيز C_b لمحلول النشادر .
- 5- اشرح لماذا الـ pH أصغر من 7.
- 6- ما هو الكاشف الملون المناسب المستعمل بالاعتماد على الجدول التالي :

الكاشف	مجال تغير اللوني
هلياننتين	3.2 - 4.4
فينول فتالين	8.1 - 9.8
أحمر الميثيل	4.2 - 3.2

التمرين (30) :

- الهيلياننتين هو كاشف ملون . الشكل حمض $\text{HIn}_{(\text{aq})}$ هو أحمر و الشكل أساس $\text{In}^-_{(\text{aq})}$ هو أصفر.
- 1- أكتب معادلة تفاعل الهيلياننتين مع الماء . أكتب عبارة ثابت الحموضة للتناثية $(\text{HIn}_{(\text{aq})}/\text{In}^-_{(\text{aq})})$ و أحسب قيمته عند 25°C .
 - 2- إن محلولاً يأخذ اللون الأحمر عند إضافة بعض قطرات من الهيلياننتين إذا كان $[\text{HIn}] > 10[\text{In}^-]$ ، و يأخذ اللون الأصفر إذا كان $[\text{In}^-] > 10[\text{HIn}]$.
أ- عين مجال التغير اللوني للهيلياننتين.
ب- ما هو لون الهيلياننتين ؟
ج- لماذا نضيف فقط بضع قطرات من الكاشف الملون في المحلول ؟
 - 3- نضيف بضع قطرات من الهيلياننتين في محلول حمض كلو الماء تركيزه $[\text{H}_3\text{O}^+] = 10^{-2} \text{ mol/L}$. ما هو لون الهيلياننتين ؟
يعطى : $\text{pKa}(\text{HIn}/\text{In}^-) = 3.8$.