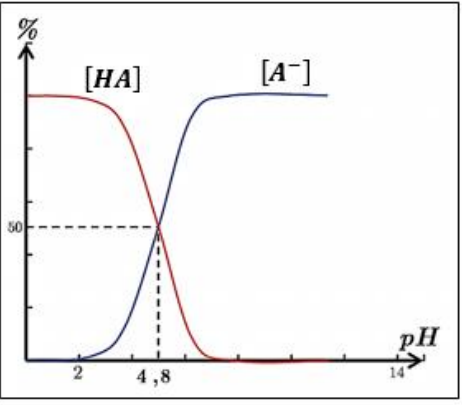
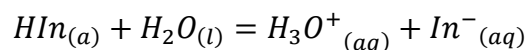


▪ N_A عدد آفوقادرو: $N_A = 6,023 \cdot 10^{23}$ ▪ N عدد الذرات أو الجزيئات	$n = \frac{N}{N_A}$	عدد المولات أو كمية المادة n بـ mol	
▪ M: الكتلة المولية بـ g/mol ▪ m الكتلة بـ g	$n = \frac{m}{M}$		
▪ V_g حجم الغاز ▪ V_M الحجم المولي بـ L	$n = \frac{V_g}{V_M}$		
▪ n عدد المولات بـ mol ▪ V حجم المحلول بـ L	$c = \frac{n}{V}$	التركيز المولي c بـ mol/L	
▪ m الكتلة بـ g ▪ V حجم المحلول بـ L	$c_m = \frac{m}{V}$	التركيز الكتلي: c_m أو t بـ g/L	
▪ m كتلة العينة بـ g ▪ V حجم العينة بـ mL	$\rho = \frac{m}{V}$	الكتلة الحجمية ρ بـ g/mL	
▪ ρ_e الكتلة الحجمية للماء ▪ $\rho_e = 1 g/ml = 1 kg/l$ ▪ ρ الكتلة الحجمية للسائل أو الصلب	$d = \frac{\rho}{\rho_e}$	السوائل والمواد الصلبة	الكثافة d
▪ c_1 تركيز المحلول المركز . ▪ c_2 تركيز المحلول المخفف . ▪ V_1 حجم المحلول المركز . ▪ V_2 حجم المحلول المخفف . ▪ حجم الماء المضاف : $V_e = V_2 - V_1$	$c_1 V_1 = c_2 V_2$	قانون التمديد أو التخفيف	
▪ c_1 تركيز المحلول المركز . ▪ c_2 تركيز المحلول المخفف . ▪ V_1 حجم المحلول المركز . ▪ V_2 حجم المحلول المخفف .	$F = \frac{c_1}{c_2} = \frac{V_2}{V_1}$	معامل التمديد F	
▪ P درجة النقاوة ▪ d الكثافة بالنسبة للماء . ▪ M الكتلة المولية .	$C = \frac{10 \cdot P \cdot d}{M}$	تركيز محلول تجاري	
▪ m كتلة المادة النقية . ▪ m' الكتلة الغير نقية أو التجارية .	$P = \frac{m}{m'} \times 100$	درجة النقاوة	
▪ ثابت الخلية $K = \frac{S}{L}$ ▪ التيار الكهربائي بـ A ▪ التوتر الكهربائي بين طرفي الخلية بـ V ▪ الناقلية النوعية σ	$G = \frac{I}{U} = K\sigma$	الناقلية : G بـ S	
▪ λ_1 الناقلية النوعية المولية . ▪ $[X]$ التركيز المولي للشاردة بـ mol/m^3	$\sigma = \lambda_1 [X_1] + \lambda_2 [X_2] + \dots$	الناقلية النوعية σ بـ S/m	

الحمض: هو نوع كيميائي قادر على منح بروتون أو أكثر. $HA_{(aq)} + H_2O_{(l)} = H_3O^+_{(aq)} + A^-_{(aq)}$ - حمض ضعيف: $[H_3O^+] < C, \tau_f < 1, K < 10^4$ - حمض قوي: $[H_3O^+] = C, \tau_f = 1, K > 10^4$	الأساس: هو نوع كيميائي قادر على التقاط بروتون أو أكثر $B_{(aq)} + H_2O_{(l)} = BH^+_{(aq)} + OH^-_{(aq)}$ - أساس ضعيف: $[OH^-] < C, \tau_f < 1, K < 10^4$ - أساس قوي: $[OH^-] = C, \tau_f = 1, K > 10^4$
$pH = -\log[H_3O^+] \Rightarrow [H_3O^+] = 10^{-pH}$	$[HO^-] = \frac{10^{-14}}{[H_3O^+]} \Rightarrow [HO^-] = 10^{pH-14}$
- نسبة التقدم النهائي: $\tau_f = \frac{x_f}{x_{max}} = \frac{[H_3O^+]}{C} = \frac{10^{-pH}}{C}$ - نسبة التقدم تتعلق بالحالة الابتدائية للجملة كلما نقص التركيز زادت نسبة التقدم النهائي	- نسبة التقدم النهائي: $\tau_f = \frac{x_f}{x_{max}} = \frac{[HO^-]}{C} = \frac{10^{pH-14}}{C}$
- الجداء الشاردي للماء: $Ke = [H_3O^+] \times [OH^-] = 10^{-14}$ - كسر التفاعل Q_r، كسر التفاعل النهائي، ثابت التوازن K: $aA + bB = cC + dD$ $Q_r = \frac{[C]^c \times [D]^d}{[A]^a \times [B]^b}, \quad K = Q_{rf} = \frac{[C]^c_f \times [D]^d_f}{[A]^a_f \times [B]^b_f}$ - في حالة تفاعل يوجد فيه الماء بوفرة نضع: $[H_2O] = 1$ - إذا كان أحد النواتج أو المتفاعلات صلبا فان تركيزها اصطلاحا هو 1. - كسر التفاعل النهائي لا يتعلق بالحالة الابتدائية للجملة.	
ثوابت الحموضة: $K_a = \frac{[A^-]_f \times [H_3O^+]_f}{[HA]_f}$ $pK_a = -\log K_a \Rightarrow K_a = 10^{-pK_a}$ $pH = pK_a + \log \frac{[A^-]_f}{[HA]_f}$	أساس مع الماء: $K = \frac{[BH^+]_f \times [OH^-]_f}{[B]_f} = \frac{[BH^+]_f \times [OH^-]_f \times [H_3O^+]_f}{[B]_f \times [H_3O^+]_f}$ $K = \frac{Ke}{K_a}$
الصفة الغالبة: - إذا كان $pH = pK_a$ أي $[A^-]_f = [HA]_f$ لا توجد صفة غالبة. - إذا كان $pH < pK_a$ أي $[A^-]_f < [HA]_f$ الصفة الحمضية هي الغالبة. - إذا كان $pH > pK_a$ أي $[A^-]_f > [HA]_f$ الصفة الأساسية هي الغالبة. - عند تقاطع المنحنيين $pH = pK_a$ - تحسب هذه النسب كما يلي: $[HA]_f \% = \frac{[HA]_f}{[HA]_f + [A^-]_f} \times 100; [A^-]_f \% = \frac{[A^-]_f}{[HA]_f + [A^-]_f} \times 100$	

• الكواشف الملونة:

الكاشف الملون عبارة على ثنائية اساس/حمض حيث لون الصفة الحمضية يختلف عن لون الصفة الأساسية، ويرمز لها بالرمز (HIn/In^-) . معادلة تفاعل الكاشف مع الماء هي:



ثابت الحموضة لهذا التفاعل

$$K_i = \frac{[In^-]_f \times [H_3O^+]_f}{[HIn]_f} \Rightarrow pH = pK_i + \log \frac{[In^-]_f}{[HIn]_f}$$

- | | | | |
|-----------|------------|-------------|----|
| لون الحمض | لون وسطي | لون الأسـاس | pH |
| | pK_{i-1} | pK_{i+1} | → |

- $$[A^-] = [HA] \Rightarrow V_b = \frac{V_E}{2} \Rightarrow pH = pKa$$

- معادلة التفاعل: $H_3O^+_{aq} + OH^-_{aq} = 2H_2O$
 - ثابت التوازن: $K = \frac{1}{[OH^-] \times [H_3O^+]} = \frac{1}{K_e}$

• معادلة التفاعل: $HA_{(aq)} + HO^- = A^-_{(aq)} + H_2O_{(l)}$

$HA_{(aq)} + HO^- = A^-_{(aq)} + H_2O_{(l)}$			
$C_a V_a$	$C_b V_b$	0	بوفرة
$C_a V_a - x_f$	$C_b V_b - x_f$	x_f	بوفرة

- نسبة التقدم النهائي عند إضافة حجم $\tau_f = \frac{x_f}{x_{max}} : V_b < V_E$
- المتفاعل المحد هو HO^- : $C_b V_b - x_{max} = 0 \Rightarrow x_{max} = C_b V_b$

الصفحة 3

$$\tau_f = \frac{x_f}{x_{max}} = \frac{C_b V_b - 10^{pH-14} V_T}{C_b V_b}$$

• ثابت التوازن:

$$K = \frac{[A^-]}{[HA] \times [OH^-]} = \frac{[A^-] \times [H_3O^+]}{[HA] \times [OH^-] \times [H_3O^+]} = \frac{K_a}{K_e}$$

ب- معايرة أساس ضعيف بحمض قوي:

- معادلة التفاعل: $B_{(aq)} + H_3O^+ = BH^+_{(aq)} + H_2O_{(l)}$
- جدول التقدم:

$B_{(aq)} + H_3O^+ = BH^+_{(aq)} + H_2O_{(l)}$			
$C_b V_b$	$C_a V_a$	0	بوفرة
$C_b V_b - x_f$	$C_a V_a - x_f$	x_f	بوفرة

- نسبة التقدم النهائي عند إضافة حجم $V_b < V_E$: $\tau_f = \frac{x_f}{x_{max}}$

- المتفاعل المحد هو H_3O^+ : $C_a V_a - x_{max} = 0 \Rightarrow x_{max} = C_a V_a$

- التقدم النهائي: $[H_3O^+] = \frac{C_a V_a - x_f}{V_T} \Rightarrow x_f = C_a V_a - [H_3O^+] V_T = C_a V_a - 10^{-pH} V_T$

$$\tau_f = \frac{x_f}{x_{max}} = \frac{C_a V_a - 10^{-pH} V_T}{C_a V_a}$$

• ثابت التوازن:

$$K = \frac{[BH^+]}{[H] \times [H_3O^+]} = \frac{1}{K_a}$$

- يمكن استعمال الناقلية لاستخراج نقطة التكافؤ كما في الشكل:

تحضير المحاليل:

أ- تحضير محلول مخفف من محلول مركز:

- نأخذ الحجم V_0 بواسطة ماصة مناسبة نسكبه في بيشر أو حولة عيارية .
- نظيف الماء المقطر مع الرج الى الحجم العياري.

ب- تحضير محلول تركيزه c وحجمه V من مادة صلبة نقية :

- نقوم بحساب كتلة العينة الواجب اخذها بالعلاقة : $m = c V M$.
- نضع العينة في جفنة ونزنها بميزان الكتروني حساس .
- نضع العينة في حولة ونظيف اليها الماء مع الرج حتى نصل الى الحجم V .
- ج- تحضير محلول تركيزه c وحجمه V من مادة صلبة غير نقية درجة نقية P :
- نقوم بحساب كتلة العينة الواجب اخذها ثم نضعها في جفنة ونزنها بميزان الكتروني حساس .
- نضع العينة في حولة ونظيف اليها الماء مع الرج حتى نصل الى الحجم V .

د- تحضير محلول تركيزه c وحجمه V من محلول تجاري:

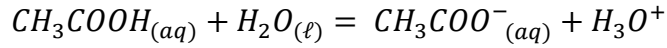
- نقوم بحساب V_0 الحجم الواجب أخذه .
- اخذ هذا الحجم بواسطة ماصة مزودة بإجاصة مص .
- نفرغ الماصة في حولة ونظيف اليها الماء المقطر مع الرج حتى نحصل على الحجم V .

• نحسب الحجم V_0 باستعمال قانون التمديد او معامل التمديد.

• المحلول التجاري يحسب تركيزه باستعمال العلاقة : $C = \frac{10 \cdot P \cdot d}{M}$

التمرين 1: بكالوريا علوم تجريبية 2008

I - نمذج التحول الكيميائي المحدود لحمض الايثانويك (حمض الخل) مع الماء بتفاعل كيميائي معادلته.



1- أعط تعريفا للحمض وفق نظرية برونستد.

2- اكتب الشائتين(acide/base) الداخلتين في التفاعل الحاصل.

3- اكتب عبارة ثابت التوازن K الموافق للتفاعل الكيميائي السابق.

II - نحضر محلولاً مائياً لحمض الايثانويك حجمه $V = 100\text{mL}$ ، وتركيزه المولي $C = 2.7 \times 10^{-3} \text{ mol/L}$ ، وقيمة الـ pH له في الدرجة 25°C تساوي 3,7.

1- استنتج التركيز المولي النهائي لشوارد الهيدرونيوم في محلول حمض الايثانويك.

2- أنشئ جدولاً لتقدم التفاعل، ثم احسب كلا من التقدم النهائي x_f والتقدم الأعظمي x_{max} .

3- احسب قيمة النسبة النهائية τ_f لتقدم التفاعل. ماذا تستنتج؟

4- احسب: أ - التركيز المولي النهائي لكل من $[CH_3COOH]_f$ و $[CH_3COO^{-}]_f$.

ب - قيمة pKa للثنائية (CH_3COOH/CH_3COO^{-}) ، واستنتج النوع الكيميائي المتغلب، برر اجابتك.

التمرين 2: بكالوريا رياضيات 2011

محلول مائي S_0 لحمض الإيثانويك CH_3COOH ، حجمه V_0 وتركيزه المولي $C_0 = 0.01 \text{ mol/l}$.

1 - اكتب معادلة التفاعل النمذجة لانحلال حمض الإيثانويك في الماء.

2 - أنشئ جدولاً لتقدم التفاعل. نرمز بـ x_{eq} إلى تقدم التفاعل عند التوازن.

3 - اكتب عبارة كل من :

أ - نسبة التقدم النهائي τ_f بدلالة C_0 و $[H_3O^{+}]_f$.

ب - كسر التفاعل عند التوازن، ويبيّن أنه يمكن كتابته على الشكل: $Q_{r,eq} = \frac{[H_3O^{+}]_{eq}^2}{C_0 - [H_3O^{+}]_{eq}}$.

ج - الناقلية النوعية σ_{eq} عند التوازن بدلالة $\lambda_{H_3O^{+}}$ ، $\lambda_{CH_3COO^{-}}$ و $[H_3O^{+}]_{eq}$ (نهمل $[HO^{-}]_{eq}$).

4 - أ - باستخدام العلاقات المستنتجة سابقاً، أكمل الجدول الموالي:

علماً أن $\lambda_{CH_3COO^{-}} = 3.6 \text{ mS.m}^2.\text{mol}^{-1}$ ، $\lambda_{H_3O^{+}} = 35.9 \text{ mS.m}^2.\text{mol}^{-1}$

المحلول	$c(\text{mol L}^{-1})$	$\sigma_{eq}(\text{S.m}^{-1})$	$[H_3O^{+}]_{eq}(\text{mol L}^{-1})$	$\tau_f(\%)$	$Q_{r,eq}$
S_0	$1,0 \times 10^{-2}$	0,016			
S_1	$5,0 \times 10^{-2}$	0,036			

ب - استنتج تأثير التركيز المولي للمحلول على كل من :

- نسبة التقدم النهائي τ_f .
- كسر التفاعل عند التوازن $Q_{r,eq}$.

التمرين 3: بكالوريا رياضيات 2008

I - نأخذ محلولاً مائياً (S_1) لحمض البنزويك $C_6H_5 - COOH$ تركيزه المولي $C_1 = 10^{-2} \text{ mol/L}$ ، نقيس عند التوازن في الدرجة 25°C ناقلية النوعية فنجدها $\sigma = 0,86 \times 10^{-2} \text{ S/m}$.

1 - اكتب معادلة التفاعل النمذج لتحول حمض البنزويك في الماء.

2 - أنشئ جدولاً لتقدم التفاعل.

3 - احسب التراكيز المولية لأنواع الكيميائية المتواجدة في المحلول (S_1) عند التوازن.

تعطى الناقلية المولية للشوارد: $\lambda_{H_3O^{+}} = 35.0 \text{ mS.m}^2.\text{mol}^{-1}$ ، $\lambda_{C_6H_5 - COO^{-}} = 4 \text{ mS.m}^2.\text{mol}^{-1}$

4 - أوجد النسبة النهائية τ_{1f} لتقدم التفاعل. ماذا تستنتج؟

5 - أحسب ثابت التوازن الكيميائي k_1 .

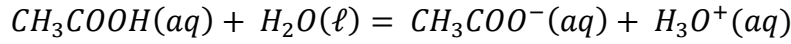
II - نعتبر محلولاً مائياً (S_2) لحمض الساليسيليك نرمز له HA تركيزه المولي $C_2 = C_1$ وله $pH = 3,2$ في الدرجة $25^\circ C$.

1 - أوجد النسبة النهائية τ_{2f} لتقدم تفاعل حمض الساليسيليك مع الماء.

2 - قارن بين τ_{1f} و τ_{2f} . استنتج أي الحمضين أقوى.

التمرين 4: بكالوريا علوم تجريبية 2011

انحلال حمض الإيثانويك CH_3COOH في الماء هو تحول كيميائي يتمذج بالتفاعل ذي المعادلة التالية:



نقيس في الدرجة $25^\circ C$ الناقلية النوعية للمحلول الذي تركيزه المولي الابتدائي $C_0 = 0.01 \text{ mol/l}$ فنجدها $\sigma = 1,6 \times 10^{-2} \text{ S/m}$.

1 - حدّد الثنائيات ($acide/base$) المشاركة في هذا التحول.

2 - اكتب عبارة ثابت التوازن الكيميائي K بدلالة C_0 و $[H_3O^+]_{eq}$.

3 - يعطى الشكل العام لعبارة الناقلية النوعية في كل لحظة بدلالة التراكيز المولية والناقلات النوعية المولية الشاردية لمختلف الأفراد الكيميائية المتواجدة في المحلول بالصيغة: $\sigma(t) = \sum_{i=1}^n \lambda_i [X_i]$.

اكتب العبارة الحرفية للناقلية النوعية $\sigma(t)$ للمحلول السابق، (يهمل التفكك الذاتي للماء).

4 - أنشئ جدولاً لتقدم التفاعل الحادث.

5 - أ - احسب التراكيز المولية لمختلف الأفراد الكيميائية المتواجدة في المحلول عند توازن الجملة الكيميائية.

ب - احسب ثابت التوازن الكيميائي K .

ج - عيّن النسبة النهائية للتقدم τ_f . ماذا تستنتج؟

المعطيات: $\lambda_{H_3O^+} = 35.9 \text{ mS.m}^2.\text{mol}^{-1}$ ، $\lambda_{CH_3COO^-} = 4.1 \text{ mS.m}^2.\text{mol}^{-1}$

التمرين 5: بكالوريا رياضيات 2008

نعتبر محلولاً مائياً لحمض الإيثانويك حجمه $V = 100 \text{ mL}$ وتركيزه المولي $C = 10^{-2} \text{ mol/L}$. نقيس الناقلية G لهذا المحلول في

الدرجة $25^\circ C$ بجهاز قياس الناقلية، ثابت خلتيته $k = 1,2 \times 10^{-2} \text{ m}$ فكانت $G = 1.92 \times 10^{-4} \text{ S}$.

1 - احسب كتلة الحمض النقي المنحلة في الحجم V من المحلول.

2 - اكتب معادلة التفاعل المنمذج لانحلال حمض الإيثانويك في الماء.

3 - أنشئ جدولاً لتقدم التفاعل. عرّف التقدم الأعظمي x_{max} وعبر عنه بدلالة التركيز C للمحلول وحجمه V .

4 - أ/ أعط عبارة الناقلية النوعية σ للمحلول:

- بدلالة الناقلية G للمحلول والثابت k للخلية.

- بدلالة التركيز المولي لشوارد الهيدرونيوم $[H_3O^+]$ ، والناقلية المولية الشاردية $\lambda_{H_3O^+}$ والناقلية المولية الشاردية

$\lambda_{CH_3COO^-}$ (نهمل التشرد الذاتي للماء).

ب/ استنتج عبارة $[H_3O^+]_f$ في الحالة النهائية (حالة التوازن) بدلالة G ، k ، $\lambda_{H_3O^+}$ و $\lambda_{CH_3COO^-}$. احسب قيمته.

جـ/ استنتج قيمة pH المحلول.

5 - أوجد عبارة كسر التفاعل Q_{rf} في حالة التوازن بدلالة $[H_3O^+]_f$ والتركيز C للمحلول. ماذا يمثل Q_{rf} في هذه الحالة؟

6 - احسب pKa للثنائية (CH_3COOH/CH_3COO^-) .

$\lambda_{H_3O^+} = 35.0 \text{ mS.m}^2.\text{mol}^{-1}$ و $\lambda_{CH_3COO^-} = 4 \text{ mS.m}^2.\text{mol}^{-1}$

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

نحضر محلولاً مائياً S_1 حجمه $V = 200\text{ml}$ لحمض البنزويك C_6H_5COOH بتركيز مولي $C_1 = 10^{-2}\text{ mol/l}$ ثم نقيس الـ pH له فنجد $pH_1 = 3.1$.

- 1- اكتب معادلة تفاعل حمض البنزويك مع الماء .
- 2- أنشئ جدولاً لتقدم هذا التفاعل .
- 3- احسب نسبة التقدم لهذا التفاعل τ_{1f} لهذا التفاعل ، ماذا تستنتج ؟
- 4- اكتب عبارة ثابت الحموضة K_{a1} للثنائية $C_6H_5COOH/C_6H_5COO^-$.
- 5- أثبت أن K_{a1} يعطى بالعلاقة $K_{a1} = C_1 \frac{\tau_{1f}^2}{1-\tau_{1f}}$ ، ثم احسب قيمته .
- 6- نأخذ حجماً 20ml من المحلول S_1 ونمدده عشر مرات بالماء فنحصل على محلول S_1' لحمض البنزويك بتركيز مولي C'_1 ، ثم نقيس الـ pH لهذا المحلول فنجد $pH'_1 = 3.6$.

أ- أثبت ان $C'_1 = 1 \times 10^{-3}\text{ mol/l}$

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 7: بكالوريا علوم تجريبية 2009

محلول مائي لحمض الايثانويك CH_3COOH تركيزه C مقدراً بالوحدة (mol/l) .

- 1 - اكتب معادلة التفاعل الكيميائي المنمذج للتحول الكيميائي الحاصل بين حمض الايثانويك والماء.
- 2 - أنشئ جدولاً لتقدم التفاعل الكيميائي السابق.
- 3 - أوجد عبارة $[H_3O^+]$ بدلالة C ، τ_f (نسبة تقدم التفاعل).
- 4 - بين أنه يمكن كتابة عبارة ثابت الحموضة للثنائية (CH_3COOH/CH_3COO^-) على الشكل: $Ka = \frac{\tau_f^2 \cdot C}{1-\tau_f}$.
- 5 - نحدد قيمة τ للتحول من أجل تراكيز مولية مختلفة (C) وندون النتائج في الجدول أدناه.

$C(\text{mol.L}^{-1}) \times 10^{-2}$	17,8	8,77	1,78	1,08
$\tau (\times 10^{-2})$	1,0	1,4	3,1	4,0
$A = 1/C (\text{L.mol}^{-1})$				
$B = \tau^2 / (1 - \tau)$				

أ - أكمل الجدول السابق.

ب - مملّ البيان $A = f(B)$.

ج - استنتج ثابت الحموضة ka للثنائية (CH_3COOH/CH_3COO^-) .

التمرين 8 : بكالوريا علوم 2012

تؤخذ كل المحاليل في 25°C .

i. حضرنا محلولاً S_1 لحمض الإيثانويك $CH_3 - COOH$ تركيزه المولي $C_1 = 10^{-2}\text{ mol/l}$ وله $pH = 3.4$

- 1- اكتب معادلة تفاعل حمض الإيثانويك مع الماء .
- 2- أنشئ جدولاً لتقدم التفاعل الكيميائي .
- 3- بين ان $CH_3 - COOH$ لا يتفاعل كلياً مع الماء.
- 4- اثبت أن K_1 ثابت التوازن للتفاعل يعطى بالعلاقة: $K_1 = C_1 \frac{\tau_{1f}^2}{1-\tau_{1f}}$ ، ثم احسب قيمته حيث τ_{1f} هي نسبة التقدم النهائي
- 5- ما هو النوع الكيميائي الذي يشكل الصفة الغالبة في المحلول ؟

ii. في تجربة ثانية حضرنا محلولاً S_2 لحمض الإيثانويك تركيزه المولي: $C_2 = 10^{-1}\text{ mol/l}$ ، الناقلية النوعية له:

$$\sigma = 50\text{ms.m}^{-1}$$

1- احسب التراكيز المولية للأنواع الشاردية المتواجدة في المحلول.

2- احسب كلا من : K_2 و τ_f .

3- أ- ما هو تأثير التراكيز الابتدائية على نسبة التقدم النهائي ؟

ب- هل يتعلق ثابت التوازن بالتراكيز المولية الابتدائية ؟

$$\lambda_{CH_3COO^-} = 4.1 \text{ mS.m}^2.\text{mol}^{-1} \quad \text{و} \quad \lambda_{H_3O^+} = 35.0 \text{ mS.m}^2.\text{mol}^{-1}$$

التمرين 9: بكالوريا علوم تجريبية 2016

كل القياسات مأخوذة في الدرجة 25°C وتعطى $M(C_6H_5COOH) = 122 \text{ g/mol}$.

1- حمض البنزويك جسم صلب أبيض اللون يستعمل كحافظ للمواد الغذائية صيغته C_6H_5COOH أساسه المرافق شاردة البنزوات

$C_6H_5OO^-$. نحضر منه محلولاً مائياً (S_1) حجمه $V_1 = 50 \text{ mL}$ ، تركيزه المولي $C_1 = 0.01 \text{ mol/L}$ انطلاقاً من محلول

تجاري ذي التركيز المولي $C_0 = 0.025 \text{ mol/L}$.

أ- ما هو حجم المحلول التجاري V_0 الواجب استعماله للتحضير ؟

ب- اكتب البروتوكول التجريبي لتحضير المحلول (S_1) مبينا الزجاجيات المستعملة من بين ما يلي:

- حوجلات عيارية (50 mL , 100 mL , 500 mL).

- ماصات عيارية (5 mL , 10 mL , 20 mL).

ج - ماذا يعني مصطلح عيارية المقترن بالماصات والحوجلات المذكورة في السؤال 1- أ .

2- إن قياس pH المحلول (S_1) أعطى القيمة 3.12 .

أ- اكتب معادلة تشرد حمض البنزويك في الماء موضحا الثنائيتين أساس / حمض المشاركتين في ذا التحول.

ب- احسب كسر التفاعل النهائي Q_{rf} .

3- نسكب 10 mL من المحلول (S_1) في بيشر ونضع هذا الأخير فوق مخلوط مغناطيسي ونضيف له كل مرة حجماً من الماء

المقطر ثم نقيس pH المحلول الناتج فنحصل على النتائج المدونة في الجدول التالي:

حجم الماء المضاف $V_{H_2O}(\text{mL})$	0	10	40
$C(\text{mol/L})$			
pH	3.12	3.28	3.49
τ_f			

أ- ما الفائدة من استعمال المخلوط المغناطيسي في هذه العملية ؟

ب - أكمل الجدول أعلاه واستنتج تأثير إضافة الماء للمحاليل الحمضية على C و τ_f .

التمرين 10: بكالوريا علوم تجريبية 2014

في حصة الأعمال التطبيقية، طلب الأستاذ من تلامذته تحضير محاليل مائية لأحد الأحماض الصلبة HA بتركيز مولية مختلفة

وقياس pH كل محلول في درجة الحرارة 25°C ،

فكانت النتائج كالتالي:

$c(\text{mol/L})$	$1,0 \cdot 10^{-2}$	$5,0 \cdot 10^{-3}$	$1,0 \cdot 10^{-3}$	$5,0 \cdot 10^{-4}$	$1,0 \cdot 10^{-4}$
pH	3,10	3,28	3,65	3,83	4,27
$[H_3O^+]_{eq} (\text{mol} \cdot L^{-1})$					
$[A^-]_{eq} (\text{mol} \cdot L^{-1})$					
$[HA]_{eq} (\text{mol} \cdot L^{-1})$					
$\text{Log} \frac{[A^-]_{eq}}{[HA]_{eq}}$					

1- أعط بروتوكولا تجريبيا توضح فيه كيفية

تحضير محلولاً للحمض الصلب HA تركيزه

المولي C وحجمه V .

2- عرف الحمض HA حسب برونشتد و اكتب

معادلة تفاعله مع الماء.

3- أكمل الجدول السابق.

4- جد عبارة pH المحلول المائي للحمض HA بدلالة الثابت pK_a للتثائية (HA/A^-) .5- أ- ارسم المنحنى $pH = f\left(\log \frac{[A^-]_{eq}}{[HA]_{eq}}\right)$ و اكتب معادلته.ب- حدد بيانيا قيمة الثابت pK_a للتثائية (HA/A^-) ثم استنتج صيغة الحمض HA من الجدول التالي :

التثائية	$HCOOH / HCOO^-$	$C_2H_5COOH / C_2H_5COO^-$	$C_6H_5COOH / C_6H_5COO^-$
pK_a	3,8	4,87	4,2

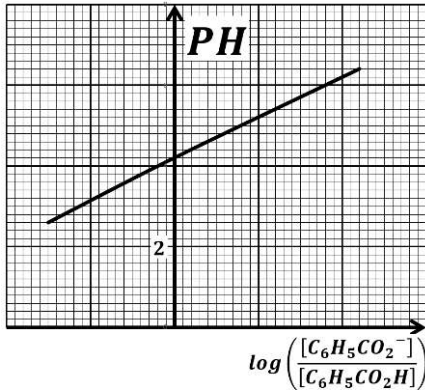
ج- رتب هذه الأحماض حسب تزايد قوتها الحمضية مع التعليل.

التمرين 11: باك 2015 علوم

I. نحضر محلولاً لحمض الميثانويك $HCOOH$ حجمه V وتركيزه المولي $C = 0.01 \text{ mol/l}$ وله $pH = 2.9$ عند $25^\circ C$.

1- اكتب معادلة انحلال الحمض في الماء واذكر التثائيتين (أساس/ حمض) الداخلتين في التفاعل .

2- أنشئ جدول تقدم التفاعل.

3- احسب نسبة التقدم النهائي τ_f للتفاعل . ماذا تستنتج؟4- احسب قيمة الـ pK_a للتثائية $(HCOOH/HCOO^-)$.II. نحضر عدة محاليل من حمض البنزويك $C_6H_5CO_2H$ مختلفة التراكيز C ونحسب في كل مرة النسبة $\frac{[C_6H_5CO_2^-]}{[C_6H_5CO_2H]}$ لنرسم البيان

$$pH = f\left(\log \frac{[C_6H_5CO_2^-]}{[C_6H_5CO_2H]}\right)$$

1- اكتب عبارة K_a ثابت الحموضة للتثائية $(C_6H_5CO_2H/C_6H_5CO_2^-)$.2- أوجد علاقة pH المحلول بدلالة الـ pK_a للتثائية $(C_6H_5CO_2H/C_6H_5CO_2^-)$ والنسبة $\frac{[C_6H_5CO_2^-]}{[C_6H_5CO_2H]}$.3- اعتماداً على البيان استنتج قيمة الثابت pK_a للتثائية $(C_6H_5CO_2H/C_6H_5CO_2^-)$.4- أي الحمضين أقوى $HCOOH$ أم $C_6H_5CO_2H$ اذا علمت أن لهما نفس التركيز المولي؟ برر اجابتك.

التمرين 12: بكالوريا 2016 شعبة رياضيات

تحتوي فارورة على محلول S_0 حمض عضوي HA تركيزه المولي C_0 .1- أ- اكتب معادلة انحلال الحمض HA في الماء.

ب - أنشئ جدول التقدم لهذا التفاعل.

ج - اكتب عبارة النسبة النهائية τ_f لتقدم التفاعل بدلالة pH المحلول و C_0 .د - بين أن pH المحلول S_0 يعطى بالعلاقة التالية:

$$pH = pK_a + \log\left(\frac{\tau_f}{1-\tau_f}\right)$$

2- لغرض تحديد التركيز المولي C_0 لهذا الحمض والتعرف على صيغته ، نحضر مجموعة من المحاليل ممددة ومختلفة التراكيزالمولية انطلاقاً من المحلول S_0 . قياس الـ pH لكل محلول سمح برسم بيان الدالة $pH = f\left(\log\left(\frac{\tau_f}{1-\tau_f}\right)\right)$

أ- اكتب عبارة الدالة الموافقة للمنحنى البياني.

ب- استنتج ثابت الحموضة K_a للتثائية (HA/A^-) .

ج- حدد النوع الكيميائي الغالب في محلول للحمض HA من أجل $\tau_f = 0.4$.

د- أعطى قياس لأحد المحاليل الممددة بـ 160 مرة القيمة $pH = 4.2$ ، احسب التركيز المولي C_0 .

هـ- يبين الجدول التالي قيم الثابت pKa لبعض الثنائيات (HA/A^-) . تعرف على الحمض HA الموجود في القارورة.

HA/A^-	CH_3COOH/CH_3COO^-	$HCOOH/HCOO^-$	$C_6H_6COOH/C_6H_5COO^-$	كل الحاليل مأخوذة عند $25^\circ C$
pKa	4.8	3.8	4.2	

التمرين 13: بكالوريا رياضيات 2010

بغرض تحضير محلول (S_1) لغاز النشادر NH_3 ، نحل $1,2 L$ منه في $500 ml$ من الماء المقطر.

1 - أ - احسب التركيز المولي C_1 للمحلول (S_1) ، علما أن الحجم المولي في شروط التجربة $V_M = 24 L/mol$.

ب - أكتب المعادلة الكيميائية للتفاعل المنمذج للتحويل الكيميائي الحاصل.

2 - إن قياس pH المحلول (S_1) في الدرجة $25^\circ C$ أعطى القيمة 11,1.

أ - أنشئ جدولا لتقدم التفاعل.

ب - احسب نسبة التقدم النهائي τ_{1f} . ماذا تستنتج؟

3 - كلف الأستاذ في حصة الأعمال المخبرية فوج من التلاميذ لتحضير محلول (S_2) حجمه $V = 50 ml$ وتركيزه المولي

$C_b = 2 \times 10^{-2} mol/l$ انطلاقا من المحلول (S_1) .

أ - ما هي الخطوات العملية المتبعة لتحضير المحلول (S_2) ؟

ب - إن قيمة pH المحلول (S_2) المحضر تساوي 10,8. احسب قيمة نسبة التقدم النهائي τ_{2f} للتفاعل.

ج - ما تأثير الحالة الابتدائية للجملة على نسبة التقدم النهائي للتفاعل؟

4 - احسب قيمة ثابت الحموضة ka للثنائية $(NH_4^+(aq)/NH_3(aq))$.

التمرين 14 :

يهمل التفكك الذاتي للماء في كامل التمرين.

أ- نحضر محلول (S_1) لغاز النشادر NH_3 تركيزه المولي $C = 0.02 mol/l$ وحجمه $V = 100 ml$ نقيس الناقلية النوعية له

فنجدها : $\sigma = 15.3 mS.m^{-1}$.

1- اكتب معادلة انحلال غاز النشادر في الماء.

2- أنشئ جدولا لتقدم التفاعل الحادث،

3- احسب تراكيز الافراد المتواجدة في المحلول.

4- احسب نسبة التقدم النهائي τ_f . ماذا تستنتج؟

5- احسب قيمة ثابت التوازن k لهذا التفاعل ثم استنتج قيمة الـ pka للثنائية (NH_4^+/NH_3) .

ب- نحضر محلول (S_2) حجمه $V_2 = 200 ml$ انطلاقا من المحلول (S_1) بتمديده 20 مرة.

1- احسب C_2 تركيز المحلول (S_2) .

2- بين أن نسبة التقدم النهائي τ_{2f} تعطى بالعلاقة: $\tau_{2f} = \frac{1}{1+10^{pH-pKa}}$ ثم احسب قيمتها علما أن $pH = 10.08$.

3- هل يؤثر تخفيف المحلول على نسبة التقدم؟

معطيات: $\lambda_{OH^-} = 19.9 mS.m^2/mol$ ، $\lambda_{NH_4^+} = 7.34 mS.m^2/mol$ ، $Ke = 10^{-14}$.

التمرين 15: بكالوريا تفني رياضي 2013

1- نحضر محلول مائيا S_1 لحمض الإيثانويك CH_3COOH وذلك بانحلال كتلة : $m = 0.72 g$ من حمض الإيثانويك النقي في

$800 ml$ من الماء المقطر، في درجة الحرارة $25^\circ C$ كانت قيمة الـ pH له 3.3.

أ- احسب C_1 التركيز المولي للمحلول S_1 .

ب- اكتب المعادلة المنمذجة لتفاعل حمض الإيثانويك مع الماء .

ج- أنشئ جدولاً لتقدم التفاعل .

د- عبر عن التقدم x_{eq} عند التوازن بدلالة pH و V . حيث V : حجم المحلول S_1 .

هـ- بين أن قيمة الـ pKa للتثائية : $CH_3COOH(aq)/CH_3COO^-(aq)$ هي : 4.76 .

2- نمزج حجماً V_1 من المحلول S_1 كمية مادته n_0 مع حجم V_2 من محلول النشادر له نفس كمية المادة n_0 .

أ- اكتب معادلة التفاعل الحادث بين : NH_3 و CH_3COOH .

ب- احسب ثابت التوازن K .

ج- بين أن النسبة النهائية τ_{eq} لتقدم التفاعل يمكن كتابتها على الشكل : $\tau_{eq} = \frac{\sqrt{K}}{1+\sqrt{K}}$.

د- احسب τ_{eq} ماذا تستنتج ؟

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

تمرين 16:

نريد دراسة التفاعل المباشر بين شوارد الايثانوات CH_3COO^- مع حمض الميثانويك $HCOOH$.

من أجل ذلك نضع في بيشر يحتوي على 500ml من الماء المقطر، 0.1mol من إيثانوات الصوديوم CH_3COONa

و 0.1mol من حمض الميثانويك .

1- اكتب معادلة التفاعل الحادث وبين انه تفاعل حمض - أساس .

2- اكتب جدول تقدم التفاعل الحادث .

3- عين كسر التفاعل الابتدائي Q_{ri} .

4- عين عبارة كسر التفاعل النهائي بدلالة النسبة النهائية لتقدم التفاعل τ_f .

5- علما أن ثابت التوازن الموافق هذا التفاعل $K = 13$ استنتج النسبة النهائية لتقدم التفاعل في هذه التجربة .

6- كيف يمكن تحسين قيمة τ_f لهذا التفاعل؟

التمرين 17:

محلول (S_0) للمثيل أمين CH_3NH_2 تركيزه المولي $C = 0.01 \text{ mol/l}$ وحجمه $V = 100 \text{ ml}$ ، نقيس الـ pH نجدها 11,3 .

1- اكتب معادلة تفاعل المثيل امين مع الماء محددا الثنائيات (أساس/حمض) .

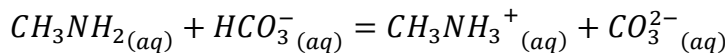
2- أنجز جدولاً لتقدم هذا التفاعل .

3- احسب نسبة التقدم النهائي τ_f وماذا تستنتج؟

4- بين ان قيمة الـ pKa للتثائية $CH_3NH_3^+/CH_3NH_2$ هي $pka = 10.6$.

5- نحقق مزيج متساوي المولات يتكون من المثيل امين CH_3NH_2 وكربونات الصوديوم ($Na^+ + HCO_3^-$) ، حيث كمية المادة

لكل متفاعل هي: $n = CV$. معادلة التفاعل الحادث تتمزج كالتالي :



أ- بين ان التفاعل الحادث هو تفاعل حمض - أساس .

ب- أنجز جدولاً لتقدم التفاعل ثم احسب التقدم الاعظمي .

ج - احسب k ثابت التوازن لهذا التفاعل .

د - بين أن ثابت التوازن لهذا التفاعل يعطى بالعلاقة : $k = \frac{(x_f)^2}{(CV-x_f)^2}$ ، ثم احسب قيمة التقدم النهائي x_f .

هـ - احسب نسبة التقدم النهائي τ_f لهذا التفاعل وماذا تستنتج؟

و- ما هي قيمة الـ pH للمزيج التفاعلي؟

$$pka(HCO_3^-/CO_3^{2-}) = 10.3 \quad , \quad Ke = 10^{-14}$$

التمرين 18: بكالوريا علوم 2012

تؤخذ كل المحاليل في $25^\circ C$.

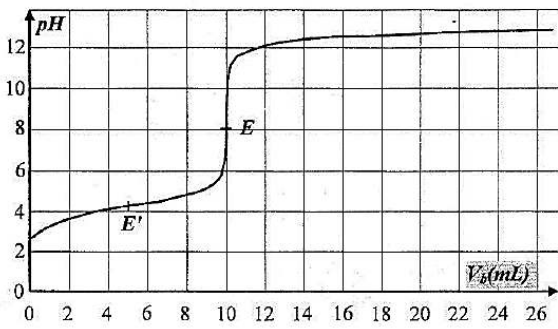
نحضر محلولاً مائياً S حجمه $500ml$ لحمض البنزويك النقي C_6H_5COOH في الماء .

1- اكتب معادلة انحلال حمض البنزويك في الماء .

2- اعط عبارة ثابت الحموضة K_a للثنائية أساس/حمض .

3- نعاير حجماً $V_a = 20ml$ من محلول حمض البنزويك بمحلول هيدروكسيد الصوديوم $(Na^+_{aq} + OH^-_{aq})$ تركيزه المولي :

$C_b = 0.2 mol/l$ المنحنى البياني يعطي تطور pH المزيج بدلالة حجم الأساس المضاف V_b .



أ - اكتب معادلة تفاعل المعايرة .

ب- عين احدائيات النقطتين E و E' من الشكل ، ما مدلولهما الفيزيائي ؟

ج- جد التركيز المولي C_a لحمض البنزويك .

د- احسب الكتلة m لحمض البنزويك النقي المستعملة لتحضير المحلول S .

هـ - جد قيمة K_a للثنائية : $C_6H_5COOH/C_6H_5COO^-$.

و- ما هو النوع الكيميائي الذي يشكل الصفة الغالبة عند $pH = 6$ ؟

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

التمرين 19: بكالوريا علوم 2013

نعاير حجماً $V_a = 20ml$ من محلول مائي ممدد لحمض البنزويك $C_6H_5CO_2H$ ، تركيزه المولي C_a بمحلول هيدروكسيد

الصوديوم تركيزه المولي $C_b = 10^{-1} mol/l$ وحجمه V_b . النتائج المتحصل

عليها مكنت من رسم البيان $pH = f(V_b)$

1- ارسم بشكل تخطيطي التركيب التجريبي لعملية المعايرة

2- بين كيف يمكن تحقيق قياس الـ pH لمحلول .

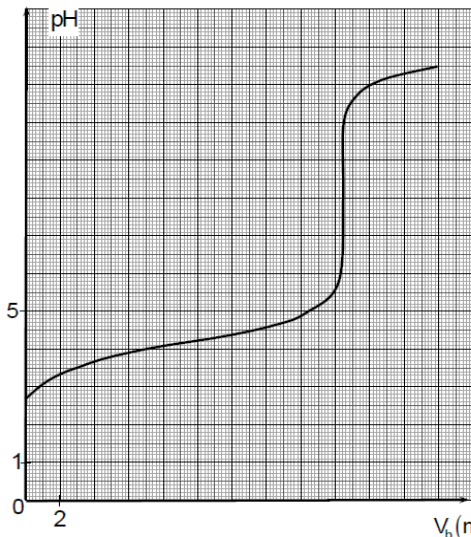
3- اكتب معادلة تفاعل المعايرة .

4- حدد بيانياً :

أ - احدائيات نقطة التكافؤ E ، ثم احسب C_a .

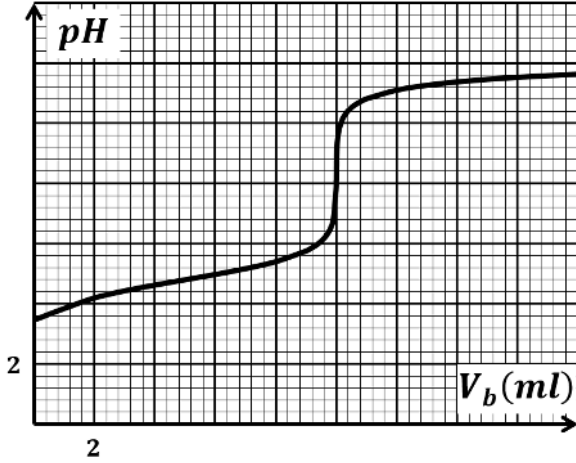
ب- قيمة الـ pKa للثنائية $C_6H_5COOH/C_6H_5COO^-$.

ج- قيمة الـ pH من اجل $V_b = 0$ ثم بين أن حمض البنزويك حمض ضعيف



المحاليل مأخوذة عند الدرجة 25°C ، يعطى $K_e = 10^{-14}$

أثناء عملية تنظيم محتويات مخبر ثانوية، عثر التلاميذ على قارورات لمحاليل أحماض عضوية أُلُفَت بطاقيتها المحددة للاسم والصيغة والتركيز المولي C_a للحمض HA . للتعرف على احداها، قام التلاميذ بمعايرة الحجم $V_a = 20\text{mL}$ من محلول أحد هذه الاحماض بمحلول مائي لهيدروكسيد البوتاسيوم ($K^+ + HO^-$) تركيزه المولي $C_b = 0.02\text{mol/L}$. باستعمال لاقط pH متر وواجهة دخول موصولة بجهاز اعلام الي مزود ببرمجية مناسبة حصلنا على المنحنى البياني $pH = f(V_b)$ حيث V_b حجم الأساس المضاف أثناء المعايرة .



الكاشف	مجال التغير اللوني
ازرق البروموثيمول	6.2-7.6
الفينول فتالين	8.2-10.0
أحمر المثيل	4.2-6.2

1. اعط المفهوم الكيميائي لنقطة التكافؤ .

2. عين احداثيات نقطة التكافؤ واستنتج التركيز المولي C_a للحمض المعاير .

3. عين بيانيا pKa الثنائية (HA/A^-) ثم تعرف على الحمض المعاير .

الثنائية (HA/A^-)	pKa
CH_3COOH/CH_3COO^-	4,8
$HCOOH/HCOO^-$	3,8
$C_6H_6COOH/C_6H_5COO^-$	4,2

4. اعتمادا على البيان بين دون حساب ان الحمض HA ضعيف .

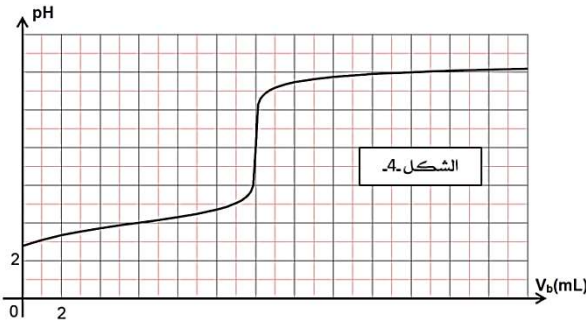
5. أ- اكتب معادلة التفاعل المنمذج للتحويل الكيميائي الحادث أثناء المعايرة .

ب - احسب ثابت التوازن K لهذا التفاعل . ماذا تستنتج؟

ج - ما هو الكاشف الملون المناسب لهذه المعايرة؟

التمرين 21: بكالوريا علوم تجريبية 2008

يحتوي الحليب على حمض اللاكتيك (حمض اللبن) الذي تزداد كميته عندما لا تحترم شروط الحفظ، ويكون الحليب غير صالح للاستهلاك إذا زاد تركيز حمض اللاكتيك فيه عن $2.4 \times 10^{-2}\text{mol/L}$. الصيغة الكيميائية لحمض اللاكتيك هي $CH_3CHOHCOOH$ ونرمز لها اختصارا HA . أثناء حصة الأعمال المخبرية، طلب الأستاذ من تلميذين تحقيق معايرة عينة من حليب قصد معرفة مدى صلاحيته.



التجربة الأولى: أخذ التلميذ الأول حجما $V_a = 20\text{mL}$ من الحليب وعايره

بمحلول هيدروكسيد الصوديوم تركيزه المول $C_b = 5 \times 10^{-2}\text{mol/L}$

متتبعًا تغيرات pH المزيج بواسطة pH متر، فتحصل على المنحنى المقابل .

التجربة الثانية: أخذ التلميذ الثاني حجما $V_a = 20\text{mL}$ من الحليب ومدده

بالماء المقطر إلى أن أصبح حجمه 200mL ثم عاير المحلول الناتج بمحلول

هيدروكسيد الصوديوم السابق مستعملا كاشفا ملونا مناسبًا فلاحظ أن لون الكاشف يتغير عند إضافة حجم من الصودا قدره $V_a = 12.9\text{mL}$.

1 - اكتب معادلة التفاعل المنمذج لعملية المعايرة .

2 - ضع رسما تخطيطيا للتجربة الأولى .

3 - لماذا أضاف التلميذ الماء في التجربة الثانية؟ هل يؤثر ذلك على نقطة التكافؤ؟

4 - عين التركيز المولي لحمض اللاكتيك في الحليب المعاير في كل تجربة . ماذا تستنتج عن مدى صلاحيته للاستهلاك؟

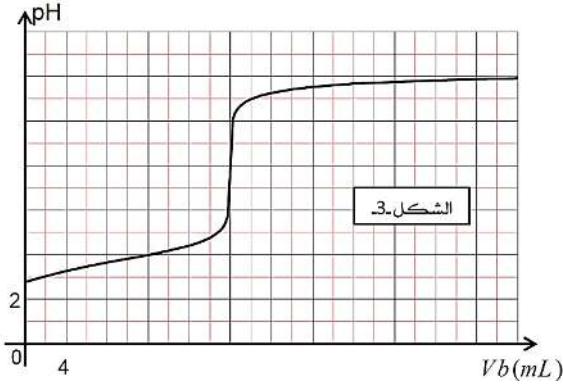
5 - برأيك، أي تجربة أكثر دقة؟

المحاليل المائية في الدرجة 25°C .

لأجل تعيين قيمة التركيز المولي لمحلول مائي (S_0) لحمض الميثانويك (HCOOH(aq)) نحقق التجريبتين التاليتين:

التجربة الأولى: نأخذ حجما $V_0 = 20\text{mL}$ من المحلول (S_0) ونمدده 10 مرات (أي إضافة 180mL من الماء المقطر) لنحصل على محلول (S_1).

التجربة الثانية: نأخذ حجما $V_1 = 20\text{mL}$ من المحلول الممدد (S_1) ونعايره بمحلول هيدروكسيد الصوديوم ($\text{Na}^+ + \text{HO}^-$) تركيزه المولي $C_b = 0.02\text{mol/L}$. أعطت نتائج المعايرة البيان الشكل - 3



1 - اشرح باختصار كيفية تمديد المحلول (S_0) وما هي الزجاجيات

الضرورية لذلك؟

2 - اكتب معادلة التفاعل للمنذج للتحويل الكيميائي الحادث أثناء المعايرة.

3 - عيّن بيانيا إحداثيتي نقطة التكافؤ، واستنتج التركيز المولي للمحلول

الممدد (S_1)

4 - أوجد بالاعتماد على البيان القيمة التقريبية لثابت الحموضة ka للتثائية

$(\text{HCOOH(aq)}/\text{HCOO}^-(\text{aq}))$.

5 - استنتج قيمة التركيز المولي للمحلول الأصلي (S_0).

التمرين 23: بكالوريا علوم تجريبية 2010

يتكون مشروب غازي من ثنائي أكسيد الكربون CO_2 منحل في الماء والسكر وحمض البنزويك $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$.

يريد أحد التلاميذ إجراء عملية معايرة لمعرفة التركيز المولي C_a للحمض في هذا المشروب، ولأجل ذلك يأخذ منه حجما قدره $V_a =$

50mL بعد إزالة غاز CO_2 عن طريق رجه جيدا ويضعه في بيشر ثم يعايره بواسطة محلول هيدروكسيد الصوديوم

($\text{Na}^+ + \text{HO}^-$) ذي التركيز المولي $C_b = 0.1\text{mol/L}$.

1 - من أجل كل حجم V_b هيدروكسيد الصوديوم المضاف يسجل التلميذ في كل مرة قيمة pH المحلول عند الدرجة 25°C باستعمال

مقياس الـ pH متر فتمكن من رسم المنحنى البياني $\text{pH} = f(V_b)$. الشكل - 1.

باعتبار حمض البنزويك الحمض الوحيد في المشروب الغازي.

أ - اكتب المعادلة الكيميائية المعبرة عن التفاعل للمنذج للتحويل

الكيميائي الحاصل خلال المعايرة.

ب - حدد بيانيا إحداثيتي نقطة التكافؤ E.

ج - استنتج التركيز المولي C_a لحمض البنزويك.

2 - من أجل حجم $V_b = 10\text{mL}$ هيدروكسيد الصوديوم المضاف:

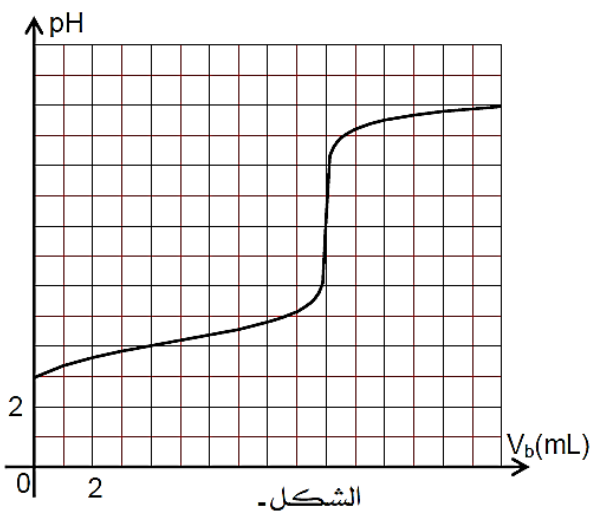
أ - أنشئ جدولا لتقدم التفاعل.

ب - أوجد كمية مادة كل من شوارد الهيدرونيوم H_3O^+ وجزيئات

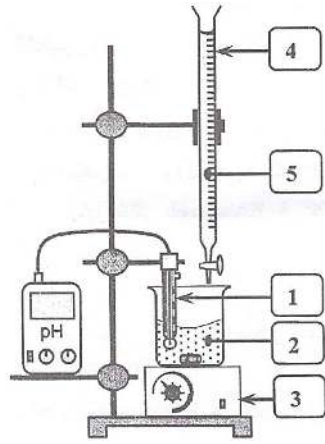
حمض البنزويك المتبقية في الوسط التفاعلي مستعينا بجدول التقدم.

3 - ما هو الكاشف المناسب لمعرفة نقطة التكافؤ من بين الكواشف

المذكورة أدناه مع التعليل؟



إسم الكاشف	pH مجال التغير اللوني
أحمر الميثيل	4,2 - 6,2
أزرق البروموتيمول	6,0 - 7,6
الفينول فتالين	8,0 - 10,0



المحاليل مأخوذة عند 25°C .

لإزالة الطبقة الكلسية على جدران أدوات الطهي المنزلية يمكن استعمال منظف تجاري لمسحوك حمض السولفاميك القوي ذي الصيغة الكيميائية HSO_3NH_2 والذي نرسم له اختصارا HA ونقاوته $(P\%)$.

1- للحصول على المحلول (S_A) لحمض السولفاميك ذي التركيز المولي C_A ، نحضر محلولاً حجمه $V = 100\text{mL}$ ويحتوي الكتلة $m = 0.9\text{g}$ من المسحوق التجاري لحمض السولفاميك.

أ- اكتب معادلة انحلال الحمض في الماء.

ب- صف البروتوكول التجريبي المناسب لعملية تحضير المحلول (S_A) .

2- لمعايرة المحلول (S_A) نأخذ منه حجماً $V_A = 20\text{mL}$ ونضيف له 80mL من الماء المقطر، وباستعمال التركيب التجريبي المبين في الشكل نعايره بواسطة هيدروكسيد الصوديوم $(\text{Na}^+ + \text{HO}^-)$ ذي التركيز المولي $C_b = 0.1\text{mol/L}$. نبلغ نقطة التكافؤ عند إضافة الحجم $V_{bE} = 15.3\text{mL}$ من محلول هيدروكسيد الصوديوم ويكون $\text{pH}_E = 7$.

أ- تعرف على أسماء العناصر المرقمة في الشكل.

ب- اكتب معادلة تفاعل المعايرة.

ج- احسب التركيز المولي C_A للمحلول (S_A) ثم استنتج الكتلة m_A للحمض HA المذابة في هذا المحلول.

د- احسب النقاوة $(P\%)$ للمنظف التجاري.

تعطى الكتلة المولية للحمض HA : $M = 97\text{g/mol}$

التمرين 25: بكالوريا رياضيات 2010

نحضر محلولاً (S) لحمض الإيثانويك CH_3COOH لهذا الغرض نحل كتلة m في حجم قدره 100ml من الماء المقطر. نقيس pH المحلول (S) بواسطة مقياس الـ pH متر عند الدرجة 25°C فكانت قيمته 3,4.

1 - اكتب معادلة التفاعل المنمذج للتحويل الكيميائي الحادث.

2 - أ/ أنشئ جدولاً لنقدم التفاعل الكيميائي. ب/ أوجد قيمة التقدم النهائي x_f .

ج/ إذا علمت أن نسبة التقدم النهائي $\tau_f = 0.039$ بين أن قيمة التركيز المولي $C = 0.01\text{mol/L}$. ثم استنتج m قيمة الكتلة المنحلة في المحلول (S) .

3 - احسب كسر التفاعل الابتدائي Q_{ri} وكسر التفاعل عند التوازن Q_{rf} ما هي جهة تطور الجملة الكيميائية؟

4 - بهدف التأكد من قيمة التركيز المولي C للمحلول (S) ، نعاير حجماً $V_a = 10\text{mL}$ منه بواسطة محلول أساسي هيدروكسيد الصوديوم $(\text{Na}^+ + \text{HO}^-)$ تركيزه المولي $C_b = 4 \times 10^{-3}\text{mol/l}$ فيحدث التكافؤ عند إضافة حجم من المحلول الأساسي مقداره $V_{bE} = 25\text{mL}$.

أ/ اذكر البروتوكول التجريبي لهذه المعايرة.

ب/ اكتب معادلة التفاعل المنمذج لهذا التحويل.

ج/ احسب قيمة التركيز المولي C للمحلول (S) . قارنها مع القيمة المعطاة سابقاً.

د/ ما هي قيمة pH المزيج لحظة إضافة $12,5\text{ml}$ من محلول هيدروكسيد الصوديوم؟

$M(\text{H}) = 1\text{g/mol}$ ، $M(\text{C}) = 12\text{g/mol}$ ، $M(\text{O}) = 16\text{g/mol}$ ، $\text{pKa}(\text{CH}_3\text{COOH}/\text{CH}_3\text{COO}^-) = 4,8$

نحضر محلولاً مائياً S لحمض الإيثانويك CH_3COOH حجمه V ، تركيزه $C = 10^{-2} \text{ mol/l}$. نقيس الناقلية الكهربائية النوعية σ للمحلول S في درجة الحرارة 25°C فكانت : $\sigma = 16 \text{ ms.m}^{-1}$.

1- اكتب معادلة التفاعل المنمذجة لانحلال حمض الإيثانويك في الماء.

2- جد عبارة $[H_3O^+]$ في المحلول S بدلالة σ و $\lambda_{CH_3COO^-}$ و $\lambda_{H_3O^+}$ حيث : λ الناقلية النوعية المولية الشاردية ، ثم احسبه .

3- بين ان قيمة الـ pH للمحلول هي 3.4.

4- نعاير حجماً V_a من المحلول السابق S بواسطة محلول هيدروكسيد البوتاسيوم $(K^+_{aq} + OH^-_{aq})$ تركيزه المولي

$C_b = 2 \times 10^{-3} \text{ mol/l}$. قبل عملية المعايرة ، كانت النسبة : $\frac{[CH_3COO^-(aq)]}{[CH_3COOH(aq)]} = 41.43 \times 10^{-3}$ وأثناء المعايرة عند

إضافة حجم $V_b = 10 \text{ ml}$ أصبحت النسبة : $\frac{[CH_3COO^-(aq)]}{[CH_3COOH(aq)]} = 1$.

أ- استنتج قيمة K_A ثابت الحموضة للثنائية $CH_3COOH(aq)/CH_3COO^-(aq)$

ب- احسب قيمة V_a .

$$\lambda_{CH_3COO^-} = 4.1 \text{ mS.m}^2.\text{mol}^{-1} \quad \text{و} \quad \lambda_{H_3O^+} = 35.0 \text{ mS.m}^2.\text{mol}^{-1}$$

التمرين 27: بكالوريا 2015 رياضيات.

تتعرض اغلب الأجهزة الكهرومنزلية مثل المسخن المائي وآلة تقطير القهوة الى ترسبات كلسية يمكن ازالتها باستعمال منظفات تجارية ، يفضل استعمال المنظفات التي تحتوي على حمض اللاكتيك $C_3H_6O_3$ نظراً لفاعليته وعدم تفاعله مع مكونات الأجهزة وتحلله بسهولة في الطبيعة ، إضافة إلى انه غير ملوث للبيئة. كتب على لاصقة قارورة المنظف التجاري المعلومات التالية:

- النسبة المئوية لحمض اللاكتيك في المنظف $P = 45\%$.

- يستعمل المنظف التجاري المركز مع التسخين .

- الكتلة المولية الجزيئية لحمض اللاكتيك $M = 90 \text{ g/mol}$.

- الكتلة الحجمية للمنظف التجاري $\rho = 1.13 \text{ kg/l}$.

1- نحضر حجماً $V = 500 \text{ ml}$ من محلول مائي لحمض اللاكتيك تركيزه $C = 0.1 \text{ mol/l}$ ، أعطى قياس pH هذا المحلول $pH = 2.4$ عند 25°C .

أ- اكتب المعادلة الكيميائية المنمذجة لتفاعل حمض اللاكتيك مع الماء.

ب- أنشئ جدولاً لتقدم التفاعل.

ج- احسب تراكيز الافراد الكيميائية المتواجدة في المحلول عند التوازن عدا الماء.

د- احسب ثابت الحموضة pK_a للثنائية $(C_3H_6O_3/C_3H_5O_3^-)$.

2- بهدف التحقق من النسبة المئوية الكتلية لحمض اللاكتيك في المنظف التجاري المركز ، نمدده 100 مرة فنحصل على محلول

(S_a) لحمض اللاكتيك تركيزه المولي C_a . نعاير حجماً $V_a = 10 \text{ ml}$ من المحلول (S_a) بواسطة محلول مائي لهيدروكسيد

الصوديوم $(Na^+ + HO^-)$ تركيزه المولي $C_b = 0.02 \text{ mol/l}$. نصل الى نقطة التكافؤ عند إضافة الحجم $V_{bE} = 28.3 \text{ ml}$.

أ- اكتب المعادلة الكيميائية المنمذجة لتفاعل المعايرة .

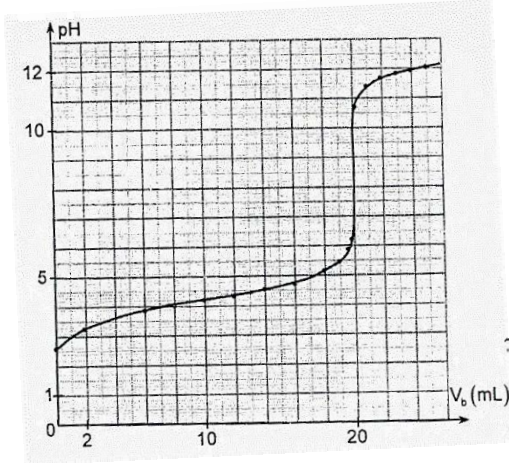
ب- احسب قيمة C_a ، واستنتج قيمة C_0 التركيز المولي للمنظف التجاري المركز.

ج- احسب النسبة المئوية الكتلية لحمض اللاكتيك في المنظف التجاري . ماذا تستنتج؟

$$\rho = 1 \text{ kg/l} \text{ للماء}$$

التمرين 28: بكالوريا 2015 علوم

نعاير حجما $V_a = 20 \text{ ml}$ من محلول مائي لحمض البنزويك $C_6H_5CO_2H$ تركيزه المولي C_a مجهول بمحلول لهيدروكسيد الصوديوم $(Na^+ + OH^-)$ تركيزه المولي $C_b = 0.1 \text{ mol/l}$. النتائج المتحصل عليها مكن من رسم البيان $pH = f(V_b)$.



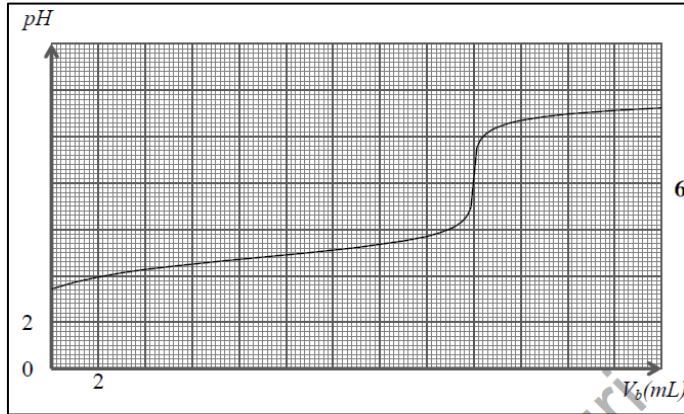
حيث V_b حجم الاساس المسكوب:

- 1- اكتب معادلة تفاعل المعايرة الحادث .
- 2- حدد بيانيا احداثيات نقطة التكافؤ E .
- 3- احسب التركيز المولي C_a للحمض .
- 4- عين بيانيا قيمة الـ pK_a للشائية: $(C_6H_5CO_2H/C_6H_5CO_2^-)$.
- 5- احسب تركيز الافراد الكيميائية المتواجدة عند سكب 14 ml من المحلول الاساسي ثم اوجد قيمة التقدم النهائي τ_f للتفاعل . ماذا تستنتج؟ علما ان المعايرة تمت عند 25°C .

التمرين 29: بكالوريا تفني رياضي 2013

كتب على قارورة ما يلي: حمض الايثانويك CH_3COOH تركيزه المولي C_a .

- 1- بهدف تحديد التركيز المولي لمحلول حمض الايثانويك قيس الـ pH فوجد 3.8 عند درجة الحرارة 25°C .



أ- اكتب معادلة انحلال حمض الايثانويك في الماء .

ب- اكتب عبارة نسبة التقدم عند التوازن بدلالة C_a و $[H_3O^+]_{eq}$.

ج- استنتج التركيز المولي لمحلول حمض الايثانويك C_a علما

$$\tau_{eq} = 0.0158$$

- 2- بهدف التأكد من قيمة C_a ، نعاير حجما $V_a = 18 \text{ ml}$ من

محلول حمض الايثانويك بمحلول هيدروكسيد الصوديوم ،

تركيزه المولي : $C_b = 10^{-2} \text{ mol/l}$. استعمال تجهيز $ExAO$ مكن من الحصول على البيان .

أ- أنشئ جدولا لتقدم تفاعل المعايرة .

ب- جد احداثيات نقطة التكافؤ $E(V_{bE}, pH_E)$ ، ثم احسب C_a .

- 3- عند إضافة حجم : $V_b = 9 \text{ ml}$ من محلول هيدروكسيد الصوديوم ، نجد pH المحلول هو 4.8 .

أ- عبر عن النسبة $\frac{[CH_3COO^-(aq)]}{[CH_3COOH(aq)]}$ بدلالة pH و pK_a ، ثم احسبها .

ب- عبر عن النسبة السابقة بدلالة تقدم التفاعل x ، ثم استنتج قيمة x .

ج- احسب النسبة النهائية للتقدم τ ، ماذا تستنتج ؟

$$pK_a(CH_3COOH(aq)/CH_3COO^-(aq)) = 4.8$$

عينة مخبرية S_0 لمحلول هيدروكسيد الصوديوم تحمل المعلومات التالية: 27% و $d = 1,3$.

1 - أ - بين بالحساب أن التركيز المولي للمحلول يقارب $C_0 = 8,8 \text{ mol/l}$.

ب - ما هو حجم محلول حمض كلور الهيدروجين الذي تركيزه المولي $C_a = 0,1 \text{ mol/l}$ اللازم لمعايرة $V_0 = 10 \text{ ml}$ من

العينة المخبرية السابقة؟

ج - هل يمكن تحقيق هذه المعايرة بسهولة؟ علّل.

2 - نحضر محلولاً S بتمديد العينة المخبرية 50 مرة. صف

البروتوكول التجريبي الذي يسمح بتحضير 500 ml من

المحلول S .

3 - نأخذ بواسطة ماصة حجماً $V_b = 10 \text{ ml}$ من المحلول

S . نضعها في بيشر، نضع مسبار جهاز الـ pH متر في

البيشر ونضيف إليه كمية مناسبة من الماء المقطر تجعل

المسبار مغموراً بشكل ملائم. نقيس قيمة الـ pH ، بعدها نسكب بواسطة سحاحة حجماً من المحلول الحمضي ثم نعيد قياس الـ pH

نكرر العملية، ونرسم البيان.

أ - كيف نضع مسبار الـ pH - متر حتى يكون مغموراً بشكل ملائم في البيشر؟ لماذا؟

ب - اكتب المعادلة المنمذجة للتحويل الحادث أثناء المعايرة.

ج - عيّن الإحداثيين $(V_{aE}; PH_E)$ لنقطة التكافؤ E مع ذكر الطريقة المتبعة.

د - احسب التركيز المولي للمحلول S ثم استنتج التركيز المولي للعينة المخبرية.

$$M(H) = 1 \text{ g/mol}, M(Na) = 23 \text{ g/mol}, M(O) = 16 \text{ g/mol}$$

التمرين 31: بكالوريا رياضات 2014

نريد تحديد تجريبياً التركيز المولي C_b لمحلول مائي (S) للنشادر NH_3 عن طريق المعايرة الـ pH مترية، لذلك نعاير حجماً

$V_b = 20 \text{ ml}$ من المحلول (S) بواسطة حمض كلور الماء $(H_3O^+ + Cl^-)$ تركيزه المولي $C_a = 0.015 \text{ mol/L}$

1-أ- أعط البروتوكول التجريبي لهذه المعايرة مع رسم تخطيطي للتجهيز المستعمل.

ب- أنجز جدول تقدم التفاعل الذي ينمذج التحويل الكيميائي الحادث بين محلول النشادر وحمض كلور الماء .

2- النتائج المحصل عليها عند 25°C سمحت برسم البيان (الشكل-09) بالاعتماد على البيان جد:

أ - إحداثيتي نقطة التكافؤ .

ب- التركيز المولي الابتدائي C_b .

ج- قيمة الـ pKa للثنائية NH_4^+/NH_3 .

3- أحسب قيمة ثابت التوازن K لهذا التفاعل .

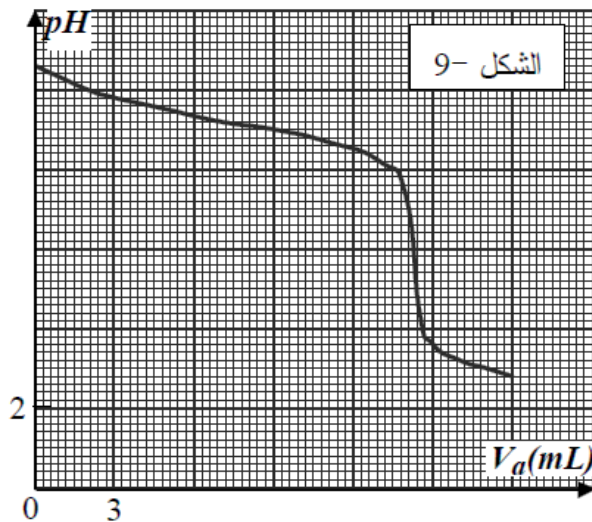
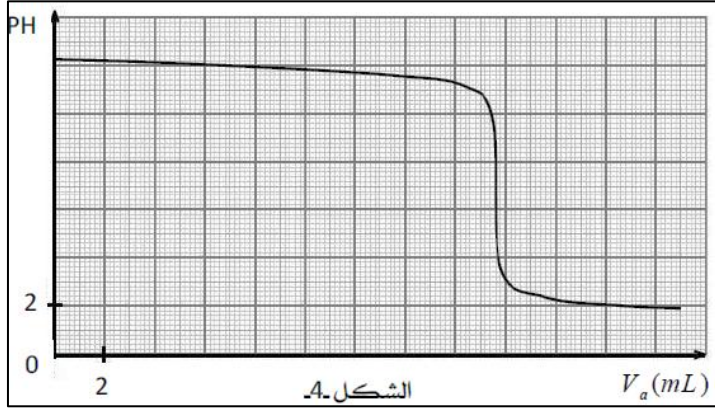
4- عند إضافة حجم $V_a = 9 \text{ ml}$ من المحلول الحمضي :

أ - احسب النسبة $\frac{[NH_3]_f}{[NH_4^+]_f}$ للمزيج التفاعلي النهائي .

ب- عبر عن النسبة السابقة بدلالة C_b و V_b والتقدم النهائي x_f .

ج- احسب قيمة نسبة التقدم النهائي τ_f لتفاعل المعايرة عند

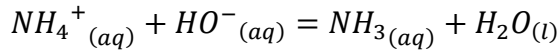
الإضافة السابقة. ماذا تستنتج ؟



التمرين 32: بكالوريا 2015 رياضيات،

تستعمل المنتجات الصناعية الأرونية في المجال الفلاحي لتوفرها على عنصر الأروت الذي يعد من بين العناصر الضرورية لتخصيب التربة . يحتوي منتج صناعي على نترات الامونيوم NH_4NO_3 كثير الذوبان في الماء . تشير لاصقة كيس المنتج الصناعي الأروتي الى النسبة المئوية لعنصر الأروت 33% . القياسات تمت عند $25^\circ C$.

في اللحظة $t = 0$ نمزج حجما $V_1 = 20ml$ من محلول شوارد الامونيوم NH_4^+ تركيزه المولي $C_1 = 0.15 mol/l$ مع حجم $V_2 = 10ml$ من محلول هيدروكسيد الصوديوم $(Na^+ + HO^-)$ تركيزه المولي $C_2 = 0.15 mol/l$. قيس pH المزيج التفاعلي فوجد $pH = 9.2$. نمذج التحول الكيميائي الحادث بالمعادلة الكيميائية التالية:



1- أ- بين أن التفاعل السابق هو تفاعل حمض - أساس .

ب - أنشئ جدولا لتقدم التفاعل . حدد المتفاعل المحد واستنتج التقدم الأعظمي x_{max} .

ج - بين أنه عند التوازن : $x_{eq} = 1.5 \times 10^{-3} mol$.

د - احسب النسبة النهائية τ_f لتقدم التفاعل . ماذا تستنتج؟

2- بهدف التأكد من النسبة المئوية الكتلية لعنصر الأروت في المنتج الصناعي ، نذيب عينة كتلتها $m = 6g$ منه في حوالة عيارية ، فنحصل على محلول (S_a) حجمه $250ml$ نأخذ حجما $V_a = 10ml$ من المحلول (S_a) ونعايره بواسطة محلول هيدروكسيد الصوديوم تركيزه المولي $C_b = 0.2 mol/l$ ، نصل الى نقطة التكافؤ عند اضافة الحجم $V_{bE} = 14ml$.

أ- احسب التركيز المولي C_a للمحلول (S_a) واستنتج كتلة الأروت في العينة.

ب- تعرف النسبة المئوية الكتلية للأروت بأنها : النسبة بين كتلة الأروت في العينة وكتلة العينة .

- احسب النسبة المئوية الكتلية لعنصر الأروت في العينة . ماذا تستنتج؟

تعطى : $PKa(NH_4^+/NH_3) = 9.2$ ، $M(H) = 1 g/mol$ ، $M(N) = 14 g/mol$ ، $M(O) = 16 g/mol$

التمرين 33: بكالوريا تقني رياضي 2012

الايوبروفين حمض كربوكسيلي صيغته الجزيئية الاجمالية : $C_{13}H_{18}O_2$ ، دواء يعتبر من المضادات للالتهاب ، سبيه بالاسبيرين ، ممكن استعماله للألام ومخفض للحرارة . تباع مستحضراته في الصيدليات على شكل مسحوق في أكياس تحمل المقدار $200mg$ يذوب في الماء . في كل هذا النشاط نرسم لحمض الايوبروفين بـ $RCOOH$ ولأساسه المرافق $RCOO^-$. $M(RCOOH) = 206 g/mol$. تؤخذ كل المحاليل في $25^\circ C$.

أولا : نذيب محتوى كيس الايوبروفين $200mg$ من الحمض في بيشر به ماء فنحصل على محلول مائي S_0 تركيزه المولي C_0 وحجمه $V_0 = 500ml$.

1- تأكد من أن $C_0 \approx 0.002 mol/l$

2- أعطى قياس الـ pH للمحلول S_0 القيمة : $pH = 3.5$.

أ- تحقق باستعانتك بجدول التقدم أن تفاعل حمض الايوبروفين مع الماء محدود .

ب- اكتب كسر التفاعل Q_r لهذا التحول .

ج- بين ان عبارة Q_r عند التوازن تكتب من الشكل : $Q_{req} = \frac{x_{max}\tau_f^2}{V_0(1-\tau_f)}$ حيث τ_f نسبة التقدم النهائي و x_{max} التقدم الاعظمي .

د- استنتج قيمة ثابت التوازن K .

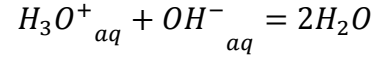
ثانيا: للتحقق من صحة المقدار المسجل على الكيس ، نأخذ حتما $V_b = 100ml$ من محلول مائي S_b لهيدروكسيد الصوديوم

$(Na^+_{aq} + OH^-_{aq})$ تركيزه المولي : $C_b = 2 \times 10^{-2} mol/l$ ونذيب فيه كليا محتوى الكيس فنحصل على محلول مائي S

نعتبر ان حجمه V_b ، نأخذ $20ml$ من المحلول S ونضعه في بيشر ونعايره

بمحلول حمض كلور الهيدروجين تركيزه $C_a = 2 \times 10^{-2} mol/l$ فنحصل

على المنحنى الباني ، معادلة تفاعل المعايرة هي :



1- ارسم بشكل تخطيطي عماية المعايرة .

2- عرف نقطة التكافؤ ، ثم حدد إحداثيات هذه النقطة E

3- حدد كمية شوارد OH^-_{aq} التي تمت معايرتها .

4- جد كمية المادة الاصلية لشوارد OH^-_{aq} ثم استنتج تلك التي تفاعلت مع

الحمض $RCOOH$ المتواجد في الكيس .

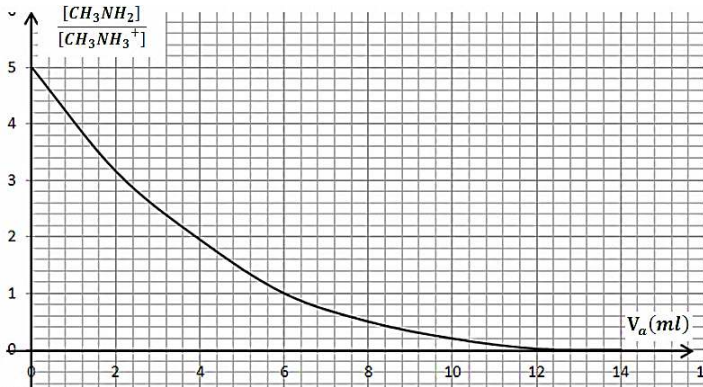
احسب m كتلة حمض الايبوبروفين المتواجدة في الكيس ، ماذا تستنتج ؟

التمرين 34:

المثيل أمين $CH_3NH_2(aq)$ هو أساسا ضعيف ينحل في الماء ليعطي شوارد الميثيل أمونيوم $CH_3NH_3^+(aq)$.

يوجد في مخبر ثانوية قارورة من المثيل أمين مجهولة التركيز نرمز لها بالمحلول (S) ، لمعرفة قيمة تركيزه قام فوج من التلاميذ

بتحضير محلول (S_1) للمثيل امين ممدد 10 مرات انطلاقا من القارورة . أخذ أحد التلاميذ بواسطة ماصة حتما $V_b = 20 ml$ من



المحلول الممدد وضعه في بيشر ثم أضاف اليه تدريجيا

بواسطة سحاحة محلول من كلور الهيدروجين تركيزه

$C_a = 0.02 mol/l$. بعد اجراء القياسات تمكن التلاميذ

من الحصول على البيان في الشكل :

1- ارسم مخطط البروتوكول التجريبي للمعايرة.

2- اكتب معادلة تفاعل المعايرة . ثم انجز جدولا لتقدم تفاعل

المعايرة.

3- حدد من البيان قيمة حجم نصف التكافؤ ثم استنتج حجم التكافؤ.

4- احسب التركيز المولي C_b للمحلول الممدد ثم استنتج التركيز داخل القارورة .

5- عند اضافة $V_a = 2.8ml$ الى البيشر:

أ- احسب pH المحلول .

ب- احسب نسبة التقدم النهائي τ_f وماذا تستنتج؟

6- للتأكد ان انحلال محلول المثيل امين في الماء غير تام نستعين بالمحلول (S_1) .

أ- اكتب معادلة انحلال المثيل امين في الماء.

ب- عبر عن نسبة تقدم التفاعل τ_f بدلالة التركيز المولي C_b ، والـ K_e و PH المحلول .

- احسب τ_f ، ماذا تستنتج ؟

يعطى: $PKa(CH_3NH_3^+/CH_3NH_2) = 10.6$ ، $K_e = 10^{-14}$ ،

التمرين 35:

درجة حموضة الخل d هي كتلة حمض الايثانويك النقي المحتوات في 100g منه .

قارورة من الخل الشفاف التجاري كتب عليها $\rho = 1.02 \text{ g/ml}$ ، نريد أن نحدد درجة حموضتها . من أجل ذلك وضع الأستاذ في متناول تلاميذه الوسائل التالية:

- حوجة سعتها 100ml واخري سعتها 200ml .

- ماصة سعتها 10ml ، وماصة اخرى سعتها 20ml .

- سحاحة مدرجة + بيشر سعته 100ml + مخلاط مغناطيسي + pH متر .

- محلول هيدروكسيد الصوديوم $(\text{Na}^+ + \text{OH}^-)$ تركيزه المولي : $C_b = 0.1 \text{ mol/L}$.

قام أحد التلاميذ بتمديد الخل التجاري 10 مرات للحصول على محلول (S_1) حجمه $V_1 = 100 \text{ ml}$ ، قيس الـ pH له فوجد يساوي

2.4 . بعد ذلك قام بمعايرة حجما $V_a = 20 \text{ ml}$ من المحلول (S_1) بواسطة محلول هيدروكسيد الصوديوم $C_b = 0.1 \text{ mol/L}$. قبل

المعايرة كانت النسبة $\frac{[\text{CH}_3\text{COO}^-]}{[\text{CH}_3\text{COOH}]} = 3.98 \times 10^{-3}$ وعند إضافة $V_b = 13.75 \text{ ml}$ من هيدروكسيد الصوديوم $(\text{Na}^+ + \text{OH}^-)$

تصبح النسبة $\frac{[\text{CH}_3\text{COO}^-]}{[\text{CH}_3\text{COOH}]} = 1$.

1- ان قياس pH محلول الخل مكننا من القول انه محلول حامضي . أثبت ان المحلول الذي له $\text{pH} < 7$ حامضي .

2- أ - ما هي الزجاجيات المستعملة في تمديد الخل التجاري للحصول على المحلول (S_1) .

ب- اذكر البروتوكول التجريبي لعملية المعايرة .

3- أ- اكتب معادلة المعايرة بين حمض الايثانويك CH_3COOH وشاردة الهيدروكسيد . ثم انشئ جدولا لتقدم هذا التفاعل .

ب - استنتج التركيز المولي C_a للمحلول (S_1) و التركيز C_0 للخل التجاري ثم حدد درجة حموضته .

4- احسب قيمة الـ pka_1 للثنائية $(\text{CH}_3\text{COOH}/\text{CH}_3\text{COO}^-)$.

5- احسب قيمة pH المحلول في البيشر عند اضافة $V_b = 15 \text{ mL}$ من محلول هيدروكسيد الصوديوم . ما هي الصفة السائدة عندئذ

معطيات: $M_O = 16 \text{ g/mol}$ ، $M_H = 1 \text{ g/mol}$ ، $M_C = 12 \text{ g/mol}$

$\text{pka}_2(\text{CH}_3\text{NH}_3^+/\text{CH}_3\text{NH}_2) = 10.7$ ، $K_e = 10^{-14}$

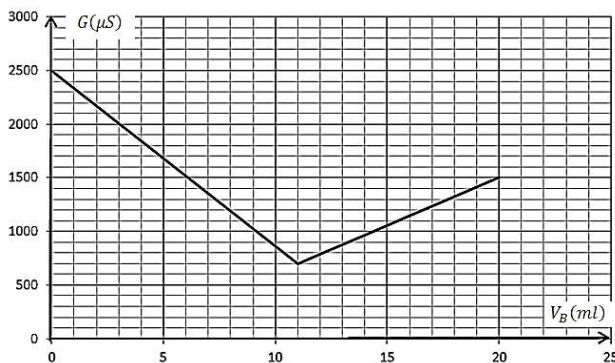
التمرين 36:

توجد في مخبر ثانوية حوجة تحتوي على محلول مركز لحمض كلور الماء بطاقتها تحمل المعلومات : 33% كتليا من حمض كلور

الهيدروجين . نسمي هذا المحلول S_0 تركيز C_0 . لمعرفة التركيز C_0 نقوم بتمديد المحلول S_0 بـ 1000 مرة فنحصل على محلول

S_1 تركيزه المولي C_1 . نأخذ حجما $V_1 = 100 \text{ ml}$ من المحلول الممدد ثم نعاير العينة عن طريق قياس الناقلية بواسطة محلول

هيدروكسيد الصوديوم تركيزه المولي $C_B = 0.01 \text{ mol/l}$. البيان يمثل تغيرات الناقلية بدلالة V_B حجم هيدروكسيد الصوديوم .



1- اكتب معادلة تفاعل المعايرة .

2- عين من البيان V_{BE} الحجم المضاف عند التكافؤ ثم استنتج C_1 .

3- عين التركيز المولي C_0 للمحلول S_0 .

4- تمثل النسبة المئوية الكتلية للمحلول كتلة كلور الهيدروجين المذابة

في 100g من المحلول . عين هذه النسبة في المحلول S_0 وهل

تتوافق مع ما هو مكتوب على الملصقة؟

التمرين 37:

يتكون مشروب غازي من ثنائي أكسيد الكربون CO_2 منحل في الماء والسكر وحمض البنزويك C_6H_5COOH .
يريد أحد التلاميذ إجراء عملية معايرة لمعرفة التركيز المولي C_a للحمض في هذا المشروب، ولأجل ذلك يأخذ منه حجما قدره $V_a = 50mL$ بعد إزالة غاز CO_2 عن طريق رجه جيدا ويضعه في بيشر ثم يعايره بواسطة محلول هيدروكسيد الصوديوم $(Na^+ + HO^-)$ ذي التركيز المولي $C_b = 0.1 mol/L$. عند إضافة حجم $V_b = 4mL$ من هيدروكسيد الصوديوم الى البيشر يكون $pH = 4$ عند الدرجة $25^\circ C$.

- 1- اكتب المعادلة الكيميائية المعبرة عن التفاعل المنمذج للتحويل الكيميائي الحاصل خلال المعايرة.
 - 2- أنشئ جدولاً لتقدم تفاعل المعايرة .
 - 3- احسب نسبة التقدم النهائي τ_f لهذا التفاعل وماذا تستنتج؟
 - 4- احسب ثابت التوازن k لهذا التفاعل.
 - 5- بالاستعانة بجدول التقدم بين أنه عند إضافة حجم V_b الى البيشر أقل من حجم التكافؤ يمكن ان نكتب: $C_a V_a = C_b V_b (1 + 10^{pKa-pH})$ ثم احسب C_a .
- $$pKa(C_6H_5COOH/C_6H_5COO^-) = 4.2 \quad Ke = 10^{-14}$$

التمرين 38:

نحضر محلولاً مائياً S_1 لحمض $C_nH_{2n+1}COOH$ وذلك بانحلال كتلة: $m = 0.48g$ منه في $800ml$ من الماء المقطر ، في درجة الحرارة $25^\circ C$ قياس الـ pH له أعطى $pH = 3.39$.
أ- اكتب المعادلة المنمذجة لتفاعل الحمض مع الماء .

ب- أنشئ جدولاً لتقدم التفاعل .

ج- اذا علمت ان الـ pKa_1 للثنائية: $C_nH_{2n+1}COOH/C_nH_{2n+1}COO^-$ هي: $pKa_1 = 4.76$ فاحسب C_a التركيز المولي لهذا الحمض.

د- استنتج صيغة هذا الحمض.

1- للتأكد قيمة C_a التركيز المولي نقوم بمعايرة حجم $V_a = 20mL$ من المحلول S_1 بواسطة محلول هيدروكسيد الصوديوم $(Na^+ + HO^-)$ تركيزه المولي $C_b = 2 \times 10^{-2} mol/l$ ، أثناء المعايرة عند إضافة حجم $V_b = 8ml$ أصبحت قيمة pH المحلول في البيشر $pH = 5.36$.

أ- اكتب معادلة تفاعل المعايرة .

ب- احسب ثابت التوازن K لتفاعل المعايرة وماذا تستنتج؟

ج- بين انه عند إضافة حجم V_b من الاساس أقل من حجم التكافؤ فإن: $V_{bE} = V_b (1 + 10^{pKa-pH})$ ثم احسب حجم التكافؤ V_{bE} .

د- استنتج التركيز المولي C_a للحمض.

$$H = 1 g/mol \quad O = 16 g/mol \quad C = 12 g/mol$$