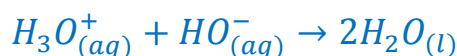


تصحيح تمارين المعايرة المباشرة

تمرين 1:

- 1- تحديد المحلول المتواجد في كل من الكاس والسحاحة :
▪ في السحاحة : نصب محلول (المعاير) هيدروكسيد الصوديوم .
▪ في الكأس : نصب محلول (المعاير) حمض الكلوريدريك .
- 2- المعادلة الحاصلة :



- 3- البروتوكول التجريبي :
يمكن معاينة نقطة التكافؤ بالمعايرة الملوانية مثلا استعمال الكاشف أرزق البروموتيمول B.B.T أوالمعايرة بقياس المواصلة للخليط في الكأس .

- 4- جدول التقدم :
كمية مادة أيونات OH^- المضافة عند التكافؤ :

$$n_e = C_1 \cdot V_e = 10,0 \cdot 10^{-2} \text{mol} \cdot L^{-1} \times 5,3 \cdot 10^{-3} L$$

$$n_e = 5,3 \cdot 10^{-4} \text{mol}$$

الجدول الوصفي عند التكافؤ :

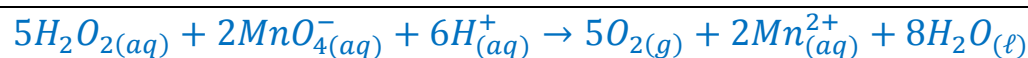
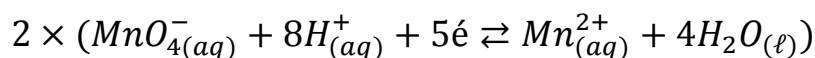
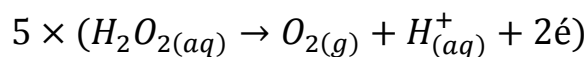
$H_3O^+_{(aq)} + HO^-_{(aq)} \rightarrow 2H_2O_{(l)}$			معادلة التفاعل	
$n(H_3O^+)$	$n(HO^-)$	$n(H_2O)$	التقدم	حالة المجموعة
n_0	$5,3 \cdot 10^{-4}$	وفير	0	البدئية
$n_0 - x$	$5,3 \cdot 10^{-4} - x$	وفير	x	خلال التطور
$n_0 - x_{eq}$	$5,3 \cdot 10^{-4} - x_{eq}$	وفير	x_{eq}	التكافؤ

- 5- كمية المادة n_0 :
6- عند التكافؤ نكتب :

$$\begin{cases} n_0 - x_e = 0 \\ 5,3 \cdot 10^{-4} - x_e = 0 \end{cases} \Rightarrow n_0 = x_e = 5,3 \cdot 10^{-4} \text{mol}$$

التمرين 2 :

1- المعادلة الحصيلة للتفاعل :



2- 2.1- الجدول الوصفي :

معادلة التفاعل							
$5H_2O_{2(aq)} + 2MnO_{4(aq)}^- + 6H_{(aq)}^+ \rightarrow 5O_{2(g)} + 2Mn_{(aq)}^{2+} + 8H_2O_{(\ell)}$						التقدم	حالة المجموعة
$n(H_2O_2)$	$n(MnO_4^-)$	$n(H^+)$	$n(O_2)$	$n(Mn^{2+})$	$n(H_2O)$		البدئية
n_1	n_2	n_3	0	0	وفير	0	
$n_1 - 5x$	$n_2 - 2x$	$n_3 - 6x$	$5x$	$2x$	وفير	x	خلال التحول
$n_1 - 5x_e$	$n_2 - 2x_e$	$n_3 - 6x_e$	$5x_e$	$2x_e$	وفير	x_e	النهائية

2.2- عند التكافؤ يختفي كل من المتفاعلين H_2O_2 و MnO_4^- نكتب :

$$\begin{cases} n_1 - 5x_e = 0 \\ n_2 - 2x_e = 0 \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} x_e = \frac{n_1}{5} \\ x_e = \frac{n_2}{2} \end{cases}$$

نستنتج : $\frac{n_1}{5} = \frac{n_2}{2}$
كمية مادة الماء الأوكسيجيني :

$$n_1 = \frac{5}{2}n_2 = \frac{5}{2}C_2 \cdot V_2$$

ت.ع:

$$n_1 = \frac{5}{2} \times 1,04 \text{ mol} \cdot L^{-1} \times 18,4 \cdot 10^{-3} L$$

$$n_1 = 4,78 \cdot 10^{-2} \text{ mol}$$

3.2- التركيز المولي C_1 للمحلول (S_1) :

$$C_1 = \frac{n_1}{V_1}$$

$$C_1 = \frac{4,78.10^{-2}mol}{20.10^{-3}L}$$

$$C_1 = 2,39mol.L^{-1}$$

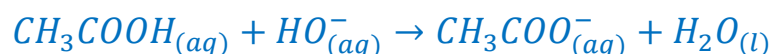
2.4- لون الخليط بنفسجي فاتح يوضح ظهور بعض الأيونات البرمنغنات MnO_4^- التي بقيت في الكأس دون أن تتفاعل .

تمرين 3 :

1- المزدوجتان المتفاعلتان والمعادلة الحصيلة :

• المزدوجتان : CH_3COOH/CH_3COO^- و H_2O/HO^- .

• معادلة التفاعل :



2- تفسير ضرورة اضافة كاشف ملون :

بما أن جميع الأنواع المتفاعلة عديمة اللون ، فإنه من الضروري إضافة كاشف ملون مثلا الفينولفتالين لمعلمة نقطة التكافؤ .

3- جدول التقدم :

كمية مادة المتفاعل المعايير HO^- هي :

$$n_e = C_1.V_e = C_1 = 10^{-2}mol.L^{-1} \times 9,7.10^{-3}mol = 9,7.0^{-5}mol$$

$CH_3COOH_{(aq)} + HO^-_{(aq)} \rightarrow CH_3COO^-_{(aq)} + H_2O_{(l)}$				معادلة التفاعل	
$n(CH_3COOH)$	$n(HO^-)$	$n(CH_3COO^-)$	$n(H_2O)$	التقدم	حالة المجموعة
n_0	$9,7.10^{-5}$	0	وفير	0	الحالة البدئية (mol)
$n_0 - x$	$9,7.10^{-5} - x$	x	وفير	x	الحالة خلال التحول
$n_0 - x_{eq}$	$9,7.10^{-5} - x_{eq}$	x_{eq}	وفير	x_{eq}	الحالة النهائية (mol)

نستنتج أن كمية مادة حمض الإيثانويك المعايير هي :

$$n_0 = x_{eq} = 9,5.10^{-5} mol$$

4- التركيز C_0 :

التركيز المولي لحمض الإيثانويك في المحلول المخفف :

$$C_0 = \frac{n_0}{V_0} \Rightarrow C_0 = \frac{9,5.10^{-5} mol}{10.10^{-3} L}$$

$$C_0 = 9,5.10^{-3} mol.L^{-1}$$

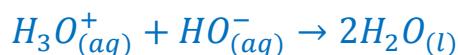
ليكن C التركيز المولي لحمض الإيثانويك في الخل التجاري حيث :

$$C = 100C_0$$

$$C = 0,95 mol.L^{-1}$$

تمرين 4:

1- معادلة تفاعل المعايرة :



2- الجدول الوصفي :

$H_3O^+_{(aq)} + HO^-_{(aq)} \rightarrow 2H_2O_{(l)}$			معادلة التفاعل	
$n(H_3O^+)$	$n(HO^-)$	$n(H_2O)$	التقدم	حالة المجموعة
$n_i(H_3O^+)$	$C_S \cdot V_{\acute{e}q}$	وفير	0	البديئة
$n_i(H_3O^+) - x$	$C_S \cdot V_{\acute{e}q} - x$	وفير	x	خلال التطور
$n_i(H_3O^+) - x_{\acute{e}q}$	$C_S \cdot V_{\acute{e}q} - x_{\acute{e}q}$	وفير	$x_{\acute{e}q}$	عند التكافؤ

$V_{\acute{e}q}$: حجم الملول المعايير المضاف عند التكافؤ .

3- استنتاج التركيز C للمحلول المعايير :

مبيانيا نجد $V_e \simeq 10,3mL$ أفصول نقطة التكافؤ التي تمثل تقاطع الجزأين المستقيمين للمنحنى $G=f(V_s)$.

تفاعل المعايرة كلي وسريع حيث يستهلك التفاعلين H_3O^+ و HO^- كلياً عند التكافؤ ، حسب الجدول الوصفي نكتب :

$$\begin{cases} n_i(H_3O^+) - x_{\acute{e}q} = 0 \\ C_S \cdot V_{\acute{e}q} - x_{\acute{e}q} = 0 \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} n_i(H_3O^+) = x_{\acute{e}q} \\ C_S \cdot V_{\acute{e}q} = x_{\acute{e}q} \end{cases}$$

$$\Rightarrow n_i(H_3O^+) = C_S \cdot V_{\acute{e}q} = x_{\acute{e}q}$$

بالنسبة للمحلول المعايير (H_3O^+) تركيزه يكتب :

$$C = \frac{n_i(H_3O^+)}{V}$$

$$C = \frac{C_S \cdot V_{\acute{e}q}}{V}$$

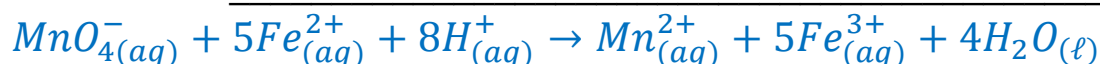
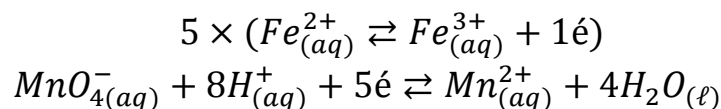
$$C = \frac{0,100 \times 10,3}{10,0}$$

$$C = 0,103mol.L^{-1}$$

تمرين 5:

1- معادلة تفاعل المعايرة :

-2



3- حساب كمية المادة البدئية ل Fe^{2+} :

عند التكافؤ لدينا :

$$\frac{n_i(Fe^{2+})}{5} = \frac{n_v(MnO_4^-)}{1}$$

$$n_i(Fe^{2+}) = 5n_v(MnO_4^-)$$

$$n_i(Fe^{2+}) = 5C_2.V_2$$

ت.ع:

$$n_i(Fe^{2+}) = 5 \times 1,25.10^{-2}mol.L^{-1} \times 16.10^{-3}L$$

$$n_i(Fe^{2+}) = 10^{-3}mol$$

4- تركيز الايونات $Fe^{2+}_{(aq)}$ في المحلول المعاير:

$$C_1 = \frac{n_i(Fe^{2+})}{V_1}$$

$$C_1 = \frac{10^{-3}}{10.10^{-3}}$$

ت.ع:

$$C_1 = 0,10mol.L^{-1}$$

5- حساب n :

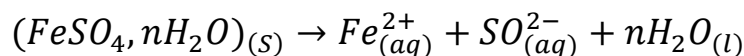
تعبير الكتلة المولية للمركب الأيوني $(FeSO_4, nH_2O)_{(s)}$ بدلالة n :

$$M = M(Fe) + M(S) + 4M(O) + n(2M(H) + M(O))$$

$$M = 56 + 32 + 4 \times 16 + 2n + 16 \times 2n$$

$$M=152+18n$$

معادلة ذوبان المركب $(FeSO_4, nH_2O)_{(s)}$ في الماء تكتب :



من المعادلة يتبين أن مول واحد من المركب الأيوني يعطي مول واحد من الأيونات $Fe_{(aq)}^{2+}$ أي :

$$n(FeSO_4, nH_2O) = n(Fe^{2+})$$

$$C_1 = \frac{n(Fe^{2+})}{V} = \frac{n(FeSO_4, nH_2O)}{V}$$

$$C_1 = \frac{m}{M \cdot V} \Rightarrow M = \frac{m}{C_1 \cdot V}$$

$$M = \frac{27,8}{0,1 \times 1} = 278 g \cdot mol^{-1}$$

$$M = 152 + 18n$$

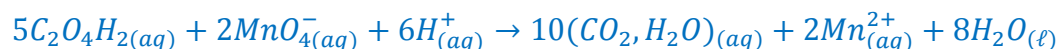
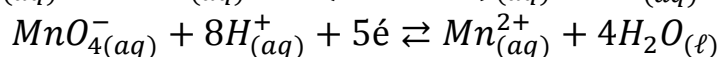
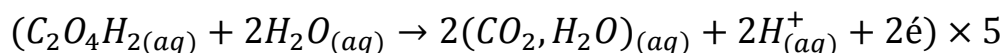
$$n = \frac{M - 152}{18} = \frac{278 - 152}{18}$$

$$n = 7$$

صيغة المركب الايوني هي $(FeSO_4, 7H_2O)$

تمرين 6 :

- 1- نصب الحجم V_2 من محلول حمض الأوكساليك في الكأس ، ونصب تدريجيا محلول برمنغنات البوتاسيوم من السحاحة حتى نقطة التكافؤ .
- 2- معادلة تفاعل المعايرة :



3- تتميز نقطة التكافؤ بعدم اختفاء اللون البنفسجي المميز لمحلول برمنغنات البوتاسيوم في الكأس .

4- الجدول الوصفي لتفاعل المعايرة :

$5C_2O_4H_{2(aq)} + 2MnO_4^-(aq) + 6H^+(aq) \rightarrow 10(CO_2, H_2O)_{(aq)} + 2Mn^{2+}_{(aq)} + 8H_2O_{(l)}$						معادلة التفاعل	
$n(C_2O_4H_2)$	$n(MnO_4^-)$	$n(H^+)$	$n(CO_2)$	$n(Mn^{2+})$	$n(H_2O)$	التقدم	حالة المجموعة
$n_i(C_2O_4H_2)$	$n_{\text{المضاف}}(MnO_4^-)$	وفير	0	0	وفير	0	الحالة البدئية
$n_i(C_2O_4H_2) - 5x$	$n_{\text{المضاف}}(MnO_4^-) - 2x$	وفير	$10x$	$2x$	وفير	x	خلال التطور
$n_i(C_2O_4H_2) - 5x_{\text{éq}}$	$n_{\text{المضاف}}(MnO_4^-) - 2x_{\text{éq}}$	وفير	$10x_{\text{éq}}$	$2x_{\text{éq}}$	وفير	$x_{\text{éq}}$	الحالة النهائية

5- عند التكافؤ نكتب :

$$\begin{cases} n_{\text{المضاف}}(MnO_4^-) - 2x_{\text{éq}} = 0 \\ n_i(C_2O_4H_2) - 5x_{\text{éq}} = 0 \end{cases} \Rightarrow$$

$$\begin{cases} n_{\text{المضاف}}(MnO_4^-) = 2x_{\text{éq}} = 0 \\ n_i(C_2O_4H_2) = 5x_{\text{éq}} \end{cases}$$

$$\frac{n_i(C_2O_4H_2)}{5} = \frac{n_{\text{المضاف}}(MnO_4^-)}{2} = x_{\text{éq}}$$

$$n_i(C_2O_4H_2) = \frac{5}{2} n_{\text{المضاف}}(MnO_4^-)$$

$$n_i(C_2O_4H_2) = \frac{5}{2} C_1 V_{\text{éq}}$$

$$n_i(C_2O_4H_2) = \frac{5}{2} \times 10^{-1} \times 10.10^{-3}$$

$$n_i(C_2O_4H_2) = 2,5.10^{-3} \text{ mol} \cdot L^{-1}$$

6- تركيز الحمض في المحلول المائي البدئي:

$$C_2 = \frac{n_i(C_2O_4H_2)}{V_2}$$
$$\Rightarrow C_2 = \frac{2,5 \cdot 10^{-3}}{25 \cdot 10^{-3}}$$

$$C_2 = 0,1 \text{ mol} \cdot L^{-1}$$

حساب الكتلة m للحمض التي يجب إذابتها في $V=100\text{mL}$ للحصول على هذا المحلول المدروس :

$$\begin{cases} C_2 = \frac{n}{V} \\ n = \frac{m}{M} \end{cases} \Rightarrow C_2 = \frac{m}{M \cdot V}$$

$$m = C_2 \cdot M \cdot V$$

ت.ع:

$$M = M(C_2O_4H_2) = 2M(C) + 4M(O) + 2M(H) = 2 \times 12 + 4 \times 16 + 2 \times 1 = 90 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$$

$$m = 0,1 \times 90 \times 100 \cdot 10^{-3}$$

$$m = 0,9 \text{ g}$$