

تمرين - 1 (6.5 نقطة)

- 1- أعط تعريف الحمض و الأساس.
- 2- لدينا الأساسين، NaOH ، NH_3 ، والحمضين، HCl ، H_2SO_4
 (ا) اكتب معادلة انحلال كل نوع في الماء
 (ب) أعط لثنائيتين (A/B) لتفاعل NH_3 مع الماء.
- 3- قارورة ذات حجم كبير لمحلول (S_0) لحمض كلور الماء HCl تركيزه (C_0) مجهول. نأخذ منها حجم قدره $V_0 = 10\text{mL}$ ونمدده بالماء القطر حتى نحصل على محلول (S) حجمه $V = 250\text{mL}$ وتركيزه $C = 0,10\text{mol/L}$.
 (ا) احسب قيمة التركيز (C_0) للمحلول (S_0).
 (ب) نأخذ الحجم $V_s = 20\text{mL}$ من المحلول الخفف (S) ونعايره بواسطة محلول لهيدروكسيد الصوديوم NaOH تركيزه (C_b) مجهول.
 - اكتب معادلة التفاعل الحادث بين المحلولين أثناء المعايرة ثم استنتج مقدار التركيز (C_b) إذا علمت أن حجم هيدروكسيد الصوديوم المضاف عند نقطة التكافؤ هو $V_b = 20\text{mL}$.

تمرين - 2 (7 نقاط)

- 1- أعط تعريف المؤكسد والرجع.
- 2- في كاس يحتوي على الحجم $V = 60\text{mL}$ من محلول كلور الهيدروجين HCl تركيزه $C = 1\text{mol/L}$ نلقي بكمية من مسحوق الألمنيوم كتلتها $m = 2,7\text{g}$. الثنائيتان الداخلتان في التفاعل هما $(\text{Al}^{3+} / \text{Al})$ و $(\text{H}_3\text{O}^+ / \text{H}_2)$.
 (ا) اكتب المعادلتين النصفيتين الالكترونيتين ثم معادلة تفاعل الأكسدة والإرجاع الحادثة.
 (ب) احسب الكميتين الابتدائيتين n_1 و n_2 للمتفاعلين Al و H_3O^+ على الترتيب، ثم أنجز جدول تطور التفاعل.
 (ج) اوجد قيمة التقدم النهائي X_f للتفاعل ثم عين المتفاعل المحد.
 (د) في نهاية التفاعل يطلب إيجاد حجم ثنائي الهيدروجين H_2 المنطلق في الشرطين النظاميين.
 - تركيز الشوارد Al^{3+} في المحلول. (يفترض أن حجم المحلول لا يتغير).
 يعطى، $V_M = 22,4\text{L/mol}$ ، $\text{Al} = 27\text{g/mol}$.

تمرين - 3 (6.5 نقطة)

- 1- للبتوتان C_4H_{10} متماكين (ا) و (ب). الأول ذو سلسلة خطية والآخر متفرعة،
 (ا) أعط الصيغة نصف الفصلة لتماكيه (ا) و (ب).
 (ب) إن تأثير غاز الكلور Cl_2 على احد التماكين يعطي المركب ذي الصيغة $\text{CH}_3 - \overset{\text{Cl}}{\underset{|}{\text{C}}} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$
 - اكتب باستعمال الصيغ نصف الفصلة معادلة التفاعل الحادث وأعط اسم هذا المركب.
- 2- يبين الجدول الآتي (بالصفحة الوالية) مجموعة من المركبات لعضوية.
 أكمل الجدول (الذي يطلب إرجاعه مع ورقة الإجابة) ثم اجب عن الأسئلة الآتية،
 (ا) اذكر (دون كتابة المعادلة) كيف يمكنك الانتقال من المركب C إلى المركب E. ثم من المركب E إلى المركب F
 (ب) بين بمعادلة كيميائية الصيغة نصف الفصلة للمركب الذي نحصل عليه بالأكسدة القتصدة للمركب D.

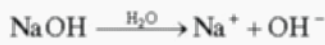
الاسم واللقب

التسمية	العائلة	المركبات
		A ، $\text{CH}_3 - \overset{\text{C}}{\underset{\text{CH}_3}{ }} = \text{CH} - \text{CH}_3$
		B ، $\text{CH}_3 - \overset{\text{CH}_3}{\underset{ }{\text{C}}} - \text{CH}_2 - \underset{\text{Cl}}{\underset{ }{\text{CH}}} - \text{CH}_3$
		C ، $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{OH}$
		D ، $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \underset{\text{OH}}{\underset{ }{\text{CH}}} - \text{CH}_3$
		E ، $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CHO}$
		F ، $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \overset{\text{O}}{\parallel} \text{C} - \text{O} - \text{H}$

التمرين 1 - (6.5 نقطة)

1 الحمض هو كل فرد كيميائي قادر على التخلي عن بروتون أو أكثر. والأساس هو الفرد الكيميائي القادر على تثبيت بروتون أو أكثر.

0,5×4 (1-2) معادلة انحلال كل نوع في الماء،



0,5×2 (ب) اثنتان (A/B) لتفاعل NH_3 مع الماء هما $(\text{NH}_4^+ / \text{NH}_3)$ ، $(\text{H}_2\text{O} / \text{OH}^-)$ ،

(1-3) حساب التركيز (C_0) للمحلول (S_0) ،

$$\text{حسب قانون التخفيف } C_0 V_0 = C V \text{ يكون } C_0 = \frac{C V}{V_0} = \frac{0,10 \times 250}{10} = 2,5 \text{ mol/L}$$

(ب) تفاعل العايرة ، $\text{H}_3\text{O}^+ + \text{OH}^- \longrightarrow 2\text{H}_2\text{O}$ ،

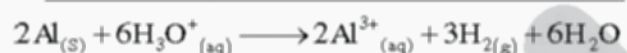
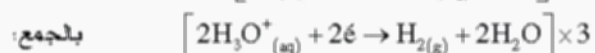
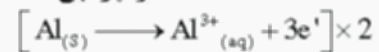
$$\text{عند نقطة التكافؤ يكون } C_a V_a = C_b V_b \text{ . ومنه } C_b = \frac{C_a V_a}{V_b} = \frac{10 \times 0,10}{20} = 0,05 \text{ mol/L}$$

التمرين 2 - (7 نقطة)

1 - تعريف للوكسد والرجع ،

0,5×2 - اللوكسد هو لفرد كيميائي الذي يستطيع كسب الالكترونات. والرجع هو الذي يستطيع التخلي عنها.

2- تفاعلات الأكسدة والإرجاع الحادثة ،



(ب) حساب لكميتين الابتدائيتين n_1 و n_2 للمتفاعلين Al و H_3O^+ :

$$n_2 = C \cdot V = 1 \times 60 \times 10^{-3} = 0,06 \text{ mol} \quad , \quad n_1 = \frac{m}{M} = \frac{2,7}{27} = 0,1 \text{ mol}$$

العايرة	$2\text{Al}_{(s)}$	$+ 6\text{H}_3\text{O}^+_{(aq)}$	\longrightarrow	$2\text{Al}^{3+}_{(aq)}$	$+ 3\text{H}_{2(g)}$	$+ 6\text{H}_2\text{O}$
الحالة الابتدائية	0,1 mol	10^{-2} mol		0	0	وقرة
الحالة الانتقالية	$0,1 - 2X$	$10^{-2} - 6X$		$2X$	$3X$	وقرة
الحالة النهائية	$0,1 - 2X_m$	$10^{-2} - 6X_m$		$2X_m$	$3X_m$	وقرة

(ج) إيجاد قيمة التقدم النهائي X_f للتفاعل وتعيين للتفاعل الحد ،

$$n_{(\text{Al})} = 0,1 - 2X_m = 0 \Rightarrow X_m = \frac{0,1}{2} = 0,05 \text{ mol}$$

$$n_{(\text{H}_3\text{O}^+)} = 0,06 - 6X_m = 0 \Rightarrow X_m = \frac{0,06}{6} = 0,01 \text{ mol}$$

التقدم النهائي للتفاعل هو $X_f = 0,01 \text{ mol}$. والتفاعل الحد هو لشاردة H_3O^+ .

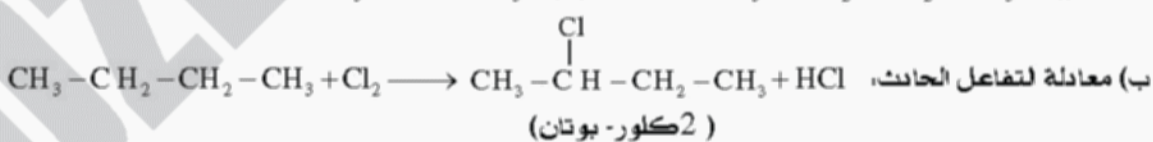
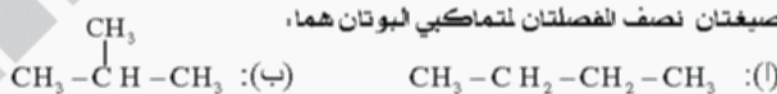
(د) حساب حجم ثنائي الهيدروجين H_2 المنطلق في لشرطين النظاميين ،

$$\text{من جدول لتقدم } n_{\text{H}_2} = 3X_f = 3 \times 0,01 = 0,03 \text{ mol}$$

$$\text{ومنه } n_{\text{H}_2} = \frac{V}{V_M} \Rightarrow V = n_{\text{H}_2} \times V_M = 0,03 \times 22,4 \approx 0,67 \text{ L}$$

التمرين 3 - (6.5 نقطة)

1-1 لصيغتان نصف الفصلتان لتماكبي البوتان هما ،



2- الجدول ،

التسمية	العائلة	الركبات
ميثيل - بروبا-ين - 2	السان	A ، $\text{CH}_3 - \overset{\text{C}}{\underset{\text{CH}_3}{ }} = \text{CH} - \text{CH}_3$
2ميثيل 4كلور - بنتان	الكان	B ، $\text{CH}_3 - \overset{\text{CH}_3}{\underset{ }{\text{C}}} - \text{CH}_2 - \underset{\text{Cl}}{\underset{ }{\text{C}}} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$
بوتان - 1-ول	كحول اولي	C ، $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{OH}$
بوتان - 2-ول	كحول ثانوي	D ، $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \underset{\text{OH}}{\underset{ }{\text{C}}} - \text{CH}_3$
بوتانال	لدهيد	E ، $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CHO}$
بوتانويك	حمض كربوكسيلي	F ، $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \overset{\text{O}}{\parallel} \text{C} - \text{O} - \text{H}$

(ا) الانتقال من المركب C إلى المركب E ، بالأكسدة القتصدة للكحول الأولي C .

-الانتقال من المركب E إلى المركب F ، بالأكسدة القتصدة للدهيد E .

(ب) الأكسدة القتصدة للكحول الثانوي D تعطي كيتونا ،

