

أسئلة وزارية (الحموض والقواعد)

الدورات (2001-2005)

الدورة التكميلية 2001

أ- انقل إلى دفتر إجابتك الإجابة الصحيحة لكل فقرة من الفقرات الثلاث الآتية:

1- في محلول مائي لـ N_2H_4 تركيزه $(K_b, 0.01 M)$ لـ $N_2H_4 = 1 \times 10^{-6}$ ، فإن قيمة pH للمحلول تساوي:

(أ) 4

(ب) 8

(ج) 10

(د) 12

2- أحد المحاليل الآتية المتساوية في التركيز له أقل قيمة pH :

(أ) KCl

(ب) NaCN

(ج) $NaNO_3$

(د) NH_4NO_3

3- إحدى المواد الآتية تسلك كحمض لويس فقط:

(أ) NH_3

(ب) $B(OH)_3$

(ج) OH^-

(د) H_2O

K_a	صيغة الحمض
3.2×10^{-8}	HA
7.5×10^{-3}	HB
4.0×10^{-10}	HC
6.3×10^{-5}	HD

ب- اعتماداً على الجدول المجاور الذي يبين قيم ثابت التأيّن (K_a) لعدد من الحموض الضعيفة، أجب عما يأتي:

1- أي من محاليل هذه الحموض له أقل قيمة (pH)؟ (التركيز نفسه).

HB

2- حدد الزوجين المرافقين من الحمض والقاعدة عند تفاعل حمض HD مع الماء.

(H_2O/H_3O^+) , (HD/D^-)

3- أي من محاليل أملاح البوتاسيوم لهذه الحموض له أقل قيمة (pH)؟ (التركيز نفسه).

KB

4- احسب قيمة pH لمحلول الحمض HC تركيزه (0.25 M).

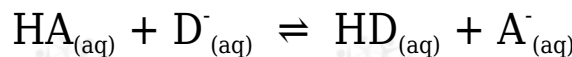
$$K_a = [H_3O^+] [C^-] / [HC] = [H_3O^+]^2 / [HC]$$

$$4 \times 10^{-10} = [H_3O^+]^2 / 0.25$$

$$[H_3O^+] = \sqrt{1 \times 10^{-10}} = 1 \times 10^{-5} \text{ M}$$

$$pH = -\log [H_3O^+] = -\log (1 \times 10^{-5}) = 5$$

5- قرر الجهة التي يربحها الاتزان في التفاعل الآتي:



يرجح الاتزان جهة المتفاعلات (الاتجاه العكسي).

ج- حُضِرَ محلول منظم من قاعدة ضعيفة (B) تركيزها (0.3 M) والملح (BHCl) بالتركيز نفسه، فإذا علمت أن $K_b \text{ لـ } B = 2 \times 10^{-4}$ ، أجب عما يأتي:

1- احسب pH للمحلول المنظم الناتج. ($\log 5 = 0.7$, $\log 2 = 0.3$)

$$K_b = [\text{OH}^-][\text{BH}^+][\text{B}]$$

$$2 \times 10^{-4} = [\text{OH}^-] 0.30.3$$

$$[\text{OH}^-] = 2 \times 10^{-4} \text{ M}$$

$$\text{pOH} = -\log [\text{OH}^-] = -\log (2 \times 10^{-4}) = 4 - \log 2 = 4 - 0.3 = 3.7$$

$$\text{pH} = 14 - 3.7 = 10.3$$

2- احسب كم تصبح قيمة pH عند إضافة 0.1 mol من HCl إلى لتر من المحلول المنظم السابق.

أحسب تركيز الحمض HCl :

$$M = nV = 0.1 \text{ mol} / 1 \text{ L} = 0.1 \text{ M}$$

$$K_b = [\text{OH}^-][\text{BH}^+][\text{B}]$$

$$2 \times 10^{-4} = [\text{OH}^-] (0.3 + 0.1)(0.3 - 0.1)$$

$$2 \times 10^{-4} = [\text{OH}^-] 0.40.2$$

$$[\text{OH}^-] = 1 \times 10^{-4} \text{ M}$$

$$\text{pOH} = -\log [\text{OH}^-] = -\log (1 \times 10^{-4}) = 4$$

$$\text{pH} = 14 - 4 = 10$$

دورة 2001

أ- انقل إلى دفتر إجابتك رقم الفقرة والإجابة الصحيحة لكل فقرة من الفقرات الآتية على الترتيب:

1- أحد محاليل الأملاح الآتية له تأثير قاعدي:

أ) KNO_3

ب) KCN

NH₄NO₃ (ج)

KCl (د)

2- محلول مائي لقاعدة ضعيفة B تركيزه (0.01 M) وكان K_b لها $= 1.6 \times 10^{-9}$,

($K_w = 1 \times 10^{-14}$)؛ فإن $[H_3O^+]$ في المحلول (M) يساوي:

أ) 4×10^{-5} ب) 4×10^{-6} ج) 2.5×10^{-9} د) 2.5×10^{-10}

المعلومات	صيغة الحمض
$[A^-] = 7 \times 10^{-6} M$	HA
pH = 4	HB
$K_a = 4.5 \times 10^{-4}$	HC
$K_a = 6.4 \times 10^{-5}$	HD

ب- لديك أربعة محاليل مائية لبعض الحموض الضعيفة بتراكيز متساوية (0.1 M) لكل منها. بالاعتماد على المعلومات الواردة عن كل حمض في الجدول المجاور، أجب عما يأتي:

1- احسب قيمة K_a لكل من الحمضين: HA , HB.

الحمض: HA

$$K_a = [H_3O^+] [A^-] / [HA] = [H_3O^+]^2 / [HA]$$

$$K_a = (7 \times 10^{-6})^2 / 2.1 \times 10^{-1} = 2.4 \times 10^{-11}$$

الحمض: HB

$$[H_3O^+] = 10^{-pH} = 10^{-4} = 1 \times 10^{-4} M$$

$$K_a = [H_3O^+] [B^-] / [HB] = [H_3O^+]^2 / [HB]$$

$$K_a = (1 \times 10^{-4})^2 / 2.1 \times 10^{-1} = 4.8 \times 10^{-9}$$

2- أي القاعدتين المرافقتين أقوى: C أم D ؟

D⁻

3- اكتب معادلة تفاعل الحمض HC_(aq) مع القاعدة NH_{3(aq)} ، وفق تعريف برونستد - لوري، وحدد الزوجين المرافقين من الحمض والقاعدة في معادلة التفاعل نفسه.



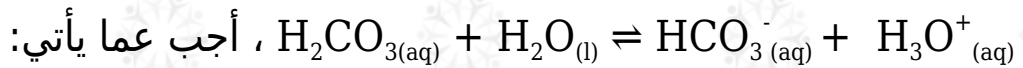
الأزواج المترافقة: (HC/C⁻) , (NH₃/NH₄⁺)

4- ماذا يحدث لقيمة pH للحمض HB_(aq) إذا خففنا التركيز إلى 0.05 M ، (تقل، تبقى ثابتة، تزداد)؟

تزداد.

ج- تم تحضير محلول من الحمض H₂CO₃ والملح NaHCO₃ بالتركيز نفسه، فإذا كان [H₃O⁺] في المحلول = 4 x 10⁻⁷ M ،

ويتأين الحمض في الماء كما في المعادلة الآتية:



1- احسب قيمة ثابت التأيين K_a للحمض.

$$K_a = [\text{H}_3\text{O}^+][\text{HCO}_3^-][\text{H}_2\text{CO}_3]$$

$$K_a = 4 \times 10^{-7} (x)(x) = 4 \times 10^{-7}$$

2- اكتب صيغة الأيون المشترك.



3- احسب قيمة النسبة $\frac{[\text{الحمض}]}{[\text{الملح}]}$ لتصبح قيمة pH للمحلول تساوي 7.4 وهي القيمة المناسبة ليؤدي الدم وظيفته في الجسم. (علماً بأن log 4 = 0.6).

$$[\text{H}_3\text{O}^+] = 10^{-\text{pH}} = 10^{-7.4} = 4 \times 10^{-8} \text{ M}$$

$$K_a = [\text{H}_3\text{O}^+][\text{CH}_3\text{COO}^-][\text{CH}_3\text{COOH}]$$

$$4 \times 10^{-7} = 4 \times 10^{-8} [\text{CH}_3\text{COO}^-][\text{CH}_3\text{COOH}]$$

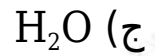
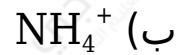
$$[\text{CH}_3\text{COO}^-][\text{CH}_3\text{COOH}] = 4 \times 10^{-7} / 4 \times 10^{-8} = 10$$

$$[\text{CH}_3\text{COOH}][\text{CH}_3\text{COO}^-] = 0.1$$

الدورة الشتوية 2001

أ- انقل إلى دفتر إجابتك الإجابة الصحيحة في الفقرة الآتية:

إحدى الصيغ الآتية تسلك سلوك قاعدة فقط:



ب- اكتب معادلة تمثل التفاعل بين الأيون CN^- والحمض HF .



ج- إذا كانت قيمة pH لمحلول (0.01 M) من القاعدة (B) ، احسب قيمة K_b للقاعدة (B). ($K_w = 1 \times 10^{-14}$)

$$[\text{H}_3\text{O}^+] = 10^{-\text{pH}} = 10^{-9} = 1 \times 10^{-9} \text{ M}$$

$$[\text{OH}^-] = K_w / [\text{H}_3\text{O}^+] = 1 \times 10^{-14} / 1 \times 10^{-9} = 1 \times 10^{-5} \text{ M}$$

$$K_b = [\text{OH}^-][\text{HB}^+][\text{B}] = [\text{OH}^-]^2[\text{B}]$$

$$K_b = [1 \times 10^{-5}]^2 / 0.01 = 1 \times 10^{-8}$$

pH	محلول الملح (0.1 M)
10	KX
7	KY
9	KZ

د- اعتماداً على الجدول المجاور الذي يبين قيمة pH لكل من محاليل الأملاح:

(KZ , KY , KX (0.1 M) أجب عما يأتي:

1- رتب الحموض: HX , HY , HZ تصاعدياً حسب قوتها.



2- اكتب معادلة تفاعل (Z⁻) مع الماء، ثم حدد الزوجين المرافقين من الحمض والقاعدة.



3- بين ما يحدث لقيمة pH لمحلول الملح KY إذا خفف تركيزه إلى (0.01 M).

تبقى ثابتة! (لأن الملح متعادل لا يتأثر بالتخفيف).

ه- تم تحضير محلول منظم من حمض CH₃COOH تركيزه (0.2 M) والملح CH₃COONa ، فكانت قيمة pH للمحلول المنظم = 5 ، فإذا علمت أن K_a لـ CH₃COOH = 2 x 10⁻⁵ ، أجب عما يأتي:

1- اكتب صيغة الأيون المشترك.



2- احسب تركيز CH₃COONa في المحلول المنظم.

$$[H_3O^+] = 10^{-pH} = 10^{-5} = 1 \times 10^{-5} \text{ M}$$

$$K_a = [H_3O^+] [CH_3COO^-] / [CH_3COOH]$$

$$2 \times 10^{-5} = 1 \times 10^{-5} [CH_3COO^-] / 0.2$$

$$[CH_3COO^-] = [CH_3COONa] = 0.4 \text{ M}$$

3- احسب $[H_3O^+]$ في المحلول المنظم إذا أضيف إلى لتر واحد منه (0.1 mol) من حمض HCl .

أحسب تركيز الحمض HCl :

$$M = nV = 0.1 \text{ mol} / 1 \text{ L} = 0.1 \text{ M}$$

$$K_a = [H_3O^+] [CH_3COO^-] / [CH_3COOH]$$

$$2 \times 10^{-5} = [H_3O^+] \times (0.4 - 0.1) / (0.2 + 0.1)$$

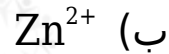
$$2 \times 10^{-5} = [H_3O^+] \times 0.3 / 0.3$$

$$[H_3O^+] = 2 \times 10^{-5} \text{ M}$$

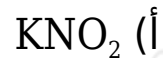
الدورة الصيفية 2002

أ- انقل إلى دفتر إجابتك رقم الفقرة والإجابة الصحيحة لكل من الفقرات الآتية على الترتيب:

1- إحدى المواد الآتية تعتبر قاعدة لويس:



2- المحلول الذي له أقل رقم هيدروجيني (pH) من بين المحاليل الآتية المتساوية في التركيز هو:



د) KCN

K _b	القاعدة
1.5 x 10 ⁻⁹	A
3.7 x 10 ⁻⁴	B
1.0 x 10 ⁻⁸	C

ب- يبين الجدول المجاور قيم K_b لمحاليل بعض القواعد الضعيفة المتساوية في التركيز. اعتماداً على الجدول أجب عما يأتي:

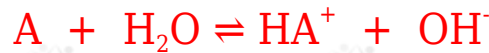
1- أي من محاليل القواعد له أقل قيمة (pH)؟

A

2- أي من محاليل القواعد يتفاعل بدرجة أكبر مع الماء؟

B

3- اكتب معادلة تفاعل القاعدة (A) مع الماء ثم حدد الزوجين المرافقين من الحمض والقاعدة.



الزوجين المترافقين: (A/HA⁺) , (H₂O/OH⁻)

4- احسب (pH) في محلول تركيزه (0.01 M) من القاعدة C.

$$K_b = [OH^-] [HC^+] [C] = [OH^-]^2 [C]$$

$$1 \times 10^{-8} = [OH^-]^2 \cdot 0.01$$

$$[OH^-] = \sqrt{1 \times 10^{-10}} = 1 \times 10^{-5} \text{ M}$$

$$pOH = -\log [OH^-] = -\log (1 \times 10^{-5}) = 5$$

$$pH = 14 - 5 = 9$$

5- رتب الحموض المرافقة للقواعد السابقة حسب تزايد قوتها.



ج- اكتب معادلة تمثل التأثير القاعدي لمحلول الملح Na₂CO₃.



-د

1- في محلول HF تركيزه (0.1 M) كان تركيز $[\text{H}_3\text{O}^+] = 8 \times 10^{-3} \text{ M}$. احسب قيمة K_a لهذا الحمض.

$$K_a = [\text{H}_3\text{O}^+][\text{F}^-][\text{HF}] = [\text{H}_3\text{O}^+]^2[\text{HF}]$$

$$K_a = (8 \times 10^{-3})^2 \times 0.1 = 64 \times 10^{-4}$$

2- إذا أضيف إلى لتر من المحلول السابق (0.64 mol) من ملح NaF ، احسب قيمة (pH) للمحلول الناتج. (أهمل التغير في حجم المحلول).

أحسب تركيز الملح NaF :

$$M = nV = 0.64 \text{ mol} / 1 \text{ L} = 0.64 \text{ M} = [\text{F}^-]$$

$$K_a = [\text{H}_3\text{O}^+][\text{F}^-][\text{HF}]$$

$$64 \times 10^{-4} = [\text{H}_3\text{O}^+] \times (0.64) \times (0.1)$$

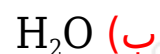
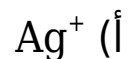
$$[\text{H}_3\text{O}^+] = 1 \times 10^{-6} \text{ M}$$

$$\text{pH} = -\log [\text{H}_3\text{O}^+] = -\log (1 \times 10^{-6}) = 6$$

الدورة الشتوية 2003

أ- انقل إلى دفتر إجابتك رقم الفقرة والإجابة الصحيحة لكل فقرة من الفقرات الآتية على الترتيب:

1- المادة التي تسلك سلوكاً قاعدياً وفق مفهوم لويس:



ج) $B(OH)_3$ د) HCl

2- أحد المحاليل الآتية المتساوية في التركيز، له أعلى قيمة pH :

أ) KCl ب) NH_4NO_3 ج) NaF د) NH_4Cl

المعلومات	المحلول (1 M)
$K_b = 1 \times 10^{-6}$	القاعدة B
$[H_3O^+] = 8 \times 10^{-3} M$	الحمض HC
$K_a = 4.9 \times 10^{-10}$	الحمض HD
pH = 9	الملح KX
$[OH^-] = 1 \times 10^{-3} M$	الملح KZ

ب- في الجدول المجاور خمسة محاليل تركيز كل منها (1 M) وهي: (قاعدة ضعيفة، وحمضان ضعيفان، وملحان). اعتماداً على المعلومات الواردة عن كل منها في الجدول، أجب عما يأتي:

1- أيهما أضعف كقاعدة: C أم D ؟

C

2- احسب قيمة pH للقاعدة B .

$$K_b = [OH^-][HB^+][B] = [OH^-]^2[B]$$

$$1 \times 10^{-6} = [OH^-]^2$$

$$[OH^-] = 1 \times 10^{-6} = 1 \times 10^{-3} M$$

$$pOH = -\log [OH^-] = -\log (1 \times 10^{-3}) = 3$$

$$pH = 14 - 3 = 11$$

3- أي الحمضين أقوى: HX أم HZ وضح إجابتك.

قيمة pH لمحلول الملح $KX = 9$ ، وقيمة pH لمحلول الملح $KZ = 11$ ، لذا فإن

الحمض HX أقوى من الحمض HZ .

4- اكتب معادلة موزونة تمثل التفاعل بين محلول الحمض HD والأيون C^- ، ثم:



أ- بين أي الاتجاهين يرجح الاتزان.

يرجح الاتزان جهة المتفاعلات (الاتجاه العكسي).

ب- حدد الزوجين المترافقين من الحمض والقاعدة في التفاعل السابق.



5- احسب $[H_3O^+]$ في محلول مكون من القاعدة (B) (1 M) والملح (0.5 M) BHCl (M).

$$K_b = [OH^-] [BH^+] [B]$$

$$1 \times 10^{-6} = [OH^-] 0.51$$

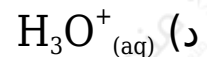
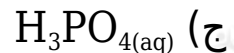
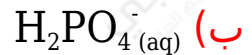
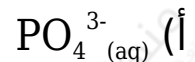
$$[OH^-] = 2 \times 10^{-6} \text{ M}$$

$$[H_3O^+] = K_w [OH^-] = 1 \times 10^{-14} \times 2 \times 10^{-6} = 0.5 \times 10^{-8} = 5 \times 10^{-9} \text{ M}$$

الدورة الصيفية 2003

أ- انقل إلى دفتر إجابتك رقم الفقرة والإجابة الصحيحة لكل فقرة من الفقرات الآتية:

1- الحمض المرافق لـ $HPO_4^{2-} (aq)$ هو:



2- إذا كانت محاليل الأملاح: NH_4NO_3 , NaHCO_3 , NaNO_3 متساوية في التركيز، فإن ترتيبها حسب تناقص قيم pH لمحاليلها هو:



ب- فسر السلوك الحمضي لـ CH_3COOH وفق مفهوم:

1- برونستد - لوري.

لأنه مانح للبروتون أثناء التفاعل.

2- لويس.

لأنه مستقبل لزوج من الإلكترونات.

ج- تم إذابة (0.015 mol) من قاعدة ضعيفة (B) في (500 mL) من الماء، فكانت قيمة pH للمحلول = 11 احسب قيمة K_b للقاعدة B .

أحسب تركيز القاعدة B :

$$M = nV = 0.015 \text{ mol} / 0.5 \text{ L} = 0.03 \text{ M}$$

أحسب تركيز أيون الهيدرونيوم ثم الهيدروكسيد من قيمة pH :

$$[\text{H}_3\text{O}^+] = 10^{-\text{pH}} = 10^{-11} = 1 \times 10^{-11} \text{ M}$$

$$[\text{OH}^-] = K_w / [\text{H}_3\text{O}^+] = 1 \times 10^{-14} / 1 \times 10^{-11} = 1 \times 10^{-3} \text{ M}$$

$$K_b = [\text{OH}^-] [\text{HB}^+] / [\text{B}] = [\text{OH}^-]^2 / [\text{B}]$$

$$K_b = (1 \times 10^{-3})^2 / 0.03 = 0.3 \times 10^{-4}$$

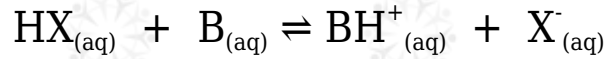
K_a	الحمض
1.4×10^{-5}	HX
5.2×10^{-7}	HY
3.6×10^{-6}	HZ
5.6×10^{-10}	BH ⁺

د- اعتماداً على الجدول المجاور الذي يبين قيم K_a لبعض الحموض الضعيفة المتساوية في التركيز.

أجب عما يأتي:

1- أي القاعدتين المرافقتين: (X⁻ أم Z⁻) أقوى؟

2- حدد الزوجين المترافقين من الحمض والقاعدة في التفاعل الآتي، ثم بين أي الاتجاهين يرجح الاتزان؟



الزوجين المترافقين: (HX/X⁻) , (B/BH⁺)

يرجح الاتزان جهة النواتج (الاتجاه الأمامي).

3- أضيف (0.09 mol) من الملح KZ إلى (250 mL) من محلول الحمض HZ (0.1 M):

- احسب قيمة pH للمحلول الناتج.

أحسب تركيز الملح KZ :

$$M = nV = 0.09 \text{ mol} / 0.25 \text{ L} = 0.36 \text{ M}$$

$$K_a = [\text{H}_3\text{O}^+] [\text{Z}^-] / [\text{HZ}]$$

$$3.6 \times 10^{-6} = [\text{H}_3\text{O}^+] \times (0.36) / (0.1)$$

$$[\text{H}_3\text{O}^+] = 1 \times 10^{-6} \text{ M}$$

$$\text{pH} = -\log [\text{H}_3\text{O}^+] = -\log (1 \times 10^{-6}) = 6$$

- ما الأيون المشترك في المحلول الناتج؟

Z⁻

الدورة الشتوية 2004

أ- انقل إلى دفتر إجابتك رقم الفقرة والإجابة الصحيحة لكل فقرة من الفقرات الآتية على الترتيب:

1- المادة التي تسلك سلوكاً حمضياً وفق مفهوم لويس هي:

(أ) Cl^-

(ب) OH^-

(ج) NH_3

(د) Ag^+

2- أحد محاليل المواد الآتية (تركيز كل منها 1 M) له أقل قيمة pH :

(أ) Na_2CO_3

(ب) NaBr

(ج) NaHS

(د) NaHCO_3

صيغة القاعدة	K_b
$\text{C}_5\text{H}_5\text{N}$	1.5×10^{-9}
NH_3	1.8×10^{-5}
$\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$	1.0×10^{-10}
CH_3NH_2	3.7×10^{-4}

ب- اعتماداً على الجدول المجاور الذي يبين قيم ثابت التأيين (K_b) لعدد من القواعد الضعيفة (تركيز كل منها 0.1 M). أجب عما يأتي:

1- اكتب صيغة القاعدة الأقوى.



2- اكتب معادلة تفاعل القاعدة ($\text{C}_5\text{H}_5\text{N}$) مع الماء، ثم حدد الزوجين المترافقين من الحمض والقاعدة في التفاعل.

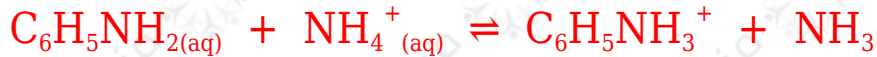
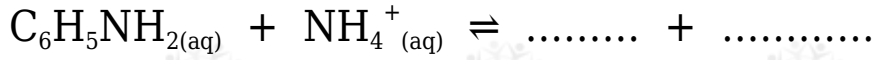


الزوجين المترافقين: ($\text{H}_2\text{O}/\text{OH}^-$) , ($\text{C}_5\text{H}_5\text{N}/\text{C}_5\text{H}_5\text{NH}^+$)

3- أي القواعد له أقل قيمة pH ؟



4- أكمل المعادلة الآتية ثم حدد أي الاتجاهين يرجح الاتزان:



يرجح الاتزان جهة المتفاعلات (الاتجاه العكسي).

ج) إذا علمت أن K_a للحمض HOCl يساوي 2.8×10^{-8} وتركيزه (0.25 M).

1- احسب $[\text{H}_3\text{O}^+]$ في محلول الحمض.

$$K_a = [\text{H}_3\text{O}^+] [\text{OCl}^-] [\text{HOCl}] = [\text{H}_3\text{O}^+]^2 [\text{HOCl}]$$

$$2.8 \times 10^{-8} = [\text{H}_3\text{O}^+] 20.25$$

$$[\text{H}_3\text{O}^+] = 2.8 \times 0.25 \times 10^{-8} = 0.7 \times 10^{-8} = 0.83 \times 10^{-4} \text{ M}$$

2- احسب عدد مولات الملح NaOCl التي يجب إضافتها إلى (200 mL) من محلول الحمض لتصبح قيمة $\text{pH} = 7$.

$$[\text{H}_3\text{O}^+] = 10^{-\text{pH}} = 10^{-7} = 1 \times 10^{-7} \text{ M}$$

$$K_a = [\text{H}_3\text{O}^+] [\text{OCl}^-] [\text{HOCl}]$$

$$2.8 \times 10^{-8} = 1 \times 10^{-7} \times [\text{OCl}^-] (0.25)$$

$$[\text{OCl}^-] = [\text{NaOCl}] = 0.7 \times 10^{-1} \text{ M}$$

$$n = M \times V = 0.7 \times 10^{-1} \times 0.2 = 0.014 \text{ mol}$$

3- ما الأيون المشترك في المحلول الناتج بعد إضافة الملح؟



أ- انقل إلى دفتر إجابتك الإجابة الصحيحة للفقرة الآتية:

إذا كان ترتيب القواعد حسب قوتها: $Y^- < A^- < X^-$ ، والحمض HZ أضعف من الحمض HX ، فإن الحمض الذي له ثابت تأين K_a أكبر هو:

أ) HA

ب) HX

ج) HY

د) HZ

ب- فسّر ما يأتي:

1- لا يوجد البروتون (H^+) منفرداً في الوسط المائي.

لأن حجمه صغير، وكثافة الشحنة عالية؛ لذا يرتبط بالماء برابطة تناسقية مكوناً أيون الهيدرونيوم.

2- يعد الأيون (Ni^{2+}) حمضاً حسب مفهوم لويس.

لأن له القدرة على استقبال زوج غير رابط من الإلكترونات لاحتوائه على فلك فارغ.

المعلومات	المحلول (M)
$[A^-] = 8 \times 10^{-3} M$	الحمض HA
$[H_3O^+] = 2.5 \times 10^{-10}$	القاعدة B
$K_a = 5 \times 10^{-7}$	الحمض HX
$K_b = 1 \times 10^{-7}$	القاعدة C
pH = 3	الحمض HD

ج- في الجدول المجاور خمسة محاليل تركيز كل منها (1 M) اعتماداً على المعلومات الواردة عن كل منها في الجدول، أجب عما يأتي:

1- حدد أقوى حمض وأضعف حمض.

أقوى حمض: HA ، أضعف حمض: HX

2- احسب K_b للقاعدة B .

$$[H_3O^+] = 2.5 \times 10^{-10} \text{ M}$$

$$[OH^-] = K_w[H_3O^+] = 1 \times 10^{-14} \times 2.5 \times 10^{-10} = 0.4 \times 10^{-4} = 4 \times 10^{-5} \text{ M}$$

$$K_b = [OH^-][HB^+][B] = [OH^-]^2[B]$$

$$K_b = (4 \times 10^{-5})^2 \times 21 = 16 \times 10^{-10}$$

3- أي القاعدتين أقوى: (B أم C)؟

C

4- أكمل التفاعل الآتي ثم بين أي الاتجاهين يرجح الاتزان:



يرجح الاتزان جهة النواتج (الاتجاه الأمامي).

5- ما أثر إضافة ملح NaX إلى محلول حمض HX على قيمة pH للحمض؟

تزداد من قيمة pH .

الدورة الصيفية 2004

أ- انقل إلى دفتر إجابتك رقم الفقرة والإجابة الصحيحة لها على الترتيب:

1- يعرّف الحمض حسب مفهوم برونستد - لوري على أنه مادة قادرة على:

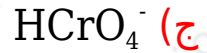
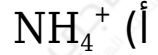
(أ) منح زوج إلكترونات أو أكثر.

(ب) استقبال زوج إلكترونات أو أكثر.

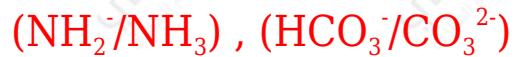
(ج) استقبال البروتون.

(د) منح البروتون.

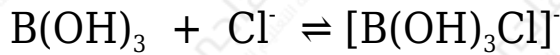
2- أي من المواد الآتية يسلك كحمض ويسلك كقاعدة؟



ب- حدد الزوجين المترافقين من الحمض والقاعدة في التفاعل التالي:



ج- حدد حمض وقاعدة لويس في التفاعل:

حمض لويس: B(OH)_3 قاعدة لويس: Cl^-

د- ما طبيعة تأثير محلول كل من الملح (حمضي، قاعدي، متعادل):

1- NH_4I : حمضي.2- KNO_3 : متعادل.هـ- إذا كانت قيمة pH لمحلول HCN تساوي (5)، احسب تركيز الحمض علماً بأن ثابت تأين الحمض (K_a) يساوي 5×10^{-10}

$$[\text{H}_3\text{O}^+] = 10^{-\text{pH}} = 10^{-5} = 1 \times 10^{-5} \text{ M}$$

$$K_a = [H_3O^+] [CN^-][HCN] = [H_3O^+]^2[HCN]$$

$$5 \times 10^{-10} = (1 \times 10^{-5})^2[HCN]$$

$$[HCN] = 0.2 \text{ M}$$

و- محلول مائي مكون من $C_6H_5NH_2$ بتركيز (0.25 M) و $C_6H_5NH_3Br$ بتركيز (0.2 M)، قيس pH فكانت (4.7):

1- حدد الأيون المشترك.



2- احسب K_b لـ $C_6H_5NH_2$.

$$(\log 7 = 0.84 , \log 4 = 0.6 , \log 3 = 0.5 , \log 2 = 0.3)$$

$$[H_3O^+] = 10^{-pH} = 10^{-4.7} = 2 \times 10^{-5} \text{ M}$$

$$[OH^-] = K_w[H_3O^+] = 1 \times 10^{-14} \times 2 \times 10^{-5} = 2 \times 10^{-9} = 2 \times 10^{-10} \text{ M}$$

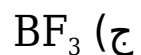
$$K_b = [OH^-] [C_6H_5NH_3^+][C_6H_5NH_2]$$

$$K_b = 2 \times 10^{-10} \times 0.2 \times 0.25 = 1 \times 10^{-10}$$

الدورة الشتوية 2005

أ- انقل إلى دفتر إجابتك رقم الفقرة والإجابة الصحيحة لكل فقرة من الفقرات الـ (2) الآتية:

1- أحد الآتية يعدّ قاعدة لويس:



2- أحد محاليل الأملاح الآتية المتساوية في التركيز له أقل قيمة pH :

أ) NaCN

ب) NH₄Cl

ج) CH₃COONa

د) NaCl

ب- احسب قيمة K_b لقاعدة ضعيفة (B)، إذا علمت أن قيمة pH لمحلول تركيزه (0.25 M) من القاعدة يساوي 9

$$[H_3O^+] = 10^{-pH} = 10^{-9} = 1 \times 10^{-9} M$$

$$[OH^-] = K_w[H_3O^+] = 1 \times 10^{-14} \times 10^{-9} = 1 \times 10^{-5} M$$

$$K_b = [OH^-][HB^+][B] = [OH^-]^2[B]$$

$$K_b = (1 \times 10^{-5})^2 \times 0.25 = 2.5 \times 10^{-10}$$

K _b	صيغة القاعدة
1.0 x 10 ⁻⁶	N ₂ H ₄
1.5 x 10 ⁻⁹	C ₅ H ₅ N
3.7 x 10 ⁻⁴	CH ₃ NH ₂
1.8 x 10 ⁻⁵	NH ₃

ج- يبين الجدول المجاور ثابت التأيين لبعض القواعد الضعيفة المتساوية في التركيز. اعتماداً على الجدول، أجب عما يأتي:

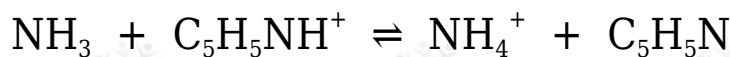
1- اكتب صيغة القاعدة التي محلولاها له أقل قيمة pH .



2- ما القاعدة التي يكون حمضها المرافق هو الأضعف؟



3- في التفاعل الآتي:



أ- حدد الزوجين المترافقين من الحمض والقاعدة.



ب- أي الاتجاهين يرجح الاتزان؟

يرجح الاتزان جهة النواتج (الاتجاه الأمامي).

4- إذا أضيف (0.18 mol) من ملح NH_4Cl إلى لتر واحد من محلول تركيزه (0.01 M) من القاعدة NH_3 :

أ- اكتب صيغة الأيون المشترك.



ب- احسب قيمة pH للمحلول الناتج. (أهمل التغير في الحجم).

أحسب تركيز الملح NH_4Cl :

$$M = nV = 0.18 \text{ mol} / 1 \text{ L} = 0.18 \text{ M}$$

$$K_b = [OH^-] [NH_4^+] / [NH_3]$$

$$1.8 \times 10^{-5} = [OH^-] \cdot 0.18 / 0.01$$

$$[OH^-] = 1 \times 10^{-6} \text{ M}$$

$$[H_3O^+] = K_w / [OH^-] = 1 \times 10^{-14} / 1 \times 10^{-6} = 1 \times 10^{-8} \text{ M}$$

$$pH = -\log [H_3O^+] = -\log (1 \times 10^{-8}) = 8$$

ج- ما أثر إضافة الملح NH_4Cl على قيمة pH لمحلول القاعدة NH_3 ؟ (تبقى ثابتة، تزداد، تقل)

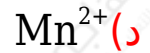
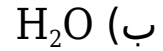
تقل.

الدورة الصيفية 2005

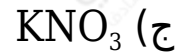
أ- انقل إلى دفتر إجابتك رقم الفقرة والإجابة الصحيحة لكل فقرة من الفقرات الـ (2)

الآتية:

1- المادة التي تعتبر حمضاً حسب تعريف لويس فقط هي:



2- أحد محاليل الأملاح الآتية (متساوية التركيز) له أعلى قيمة pH :



ب- لديك أربعة محاليل مائية لبعض الحموض الضعيفة متساوية التركيز (0.1 M) لكل منها. معتمداً على المعلومات الواردة في الجدول المجاور أجب عن الأسئلة الآتية:

المعلومات	الحمض
$K_a = 1 \times 10^{-9}$	HY
$\text{pH} = 4$	HX
$[\text{Z}^-] = 4 \times 10^{-5} \text{ M}$	HZ
$K_a = 1 \times 10^{-11}$	HA

1- احسب قيمة K_a للحمض HZ .

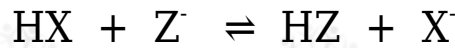
$$K_a = [\text{H}_3\text{O}^+][\text{Z}^-][\text{HZ}] = [\text{Z}^-]^2[\text{HZ}]$$

$$K_a = (4 \times 10^{-5})^2 \cdot 0.1 = 16 \times 10^{-9}$$

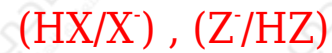
2- أي الحموض قاعدته المرافقة هي الأقوى؟



3- في التفاعل الآتي:



- حدد الزوجين المترافقين من الحمض والقاعدة.



- أي الاتجاهين يرجح الاتزان؟

يرجح الاتزان جهة النواتج (الاتجاه الأمامي).

ج- محلول مكون من القاعدة الضعيفة (N_2H_4) تركيزه (0.1 M) والملح ($\text{N}_2\text{H}_5\text{Cl}$) تركيزه (0.2 M)، فإذا علمت أن قيمة K_b للقاعدة = 1×10^{-6} ، وقيمة $K_w = 1 \times 10^{-14}$.

أجب عن الأسئلة التالية:

1- اكتب صيغة الأيون المشترك.



2- احسب قيمة pH للمحلول ($\log 2 = 0.3$).

$$K_b = [\text{OH}^-][\text{N}_2\text{H}_5^+][\text{N}_2\text{H}_4]$$

$$1 \times 10^{-6} = [\text{OH}^-] 0.20.1$$

$$[\text{OH}^-] = 0.5 \times 10^{-6} = 5 \times 10^{-7} \text{ M}$$

$$[\text{H}_3\text{O}^+] = K_w[\text{OH}^-] = 1 \times 10^{-14} \times 5 \times 10^{-7} = 2 \times 10^{-8} \text{ M}$$

$$\text{pH} = -\log [\text{H}_3\text{O}^+] = -\log (2 \times 10^{-8}) = 8 - \log 2 = 8 - 0.3 = 7.7$$