

## أسئلة الوحدة

(١) اختر الإجابة الصحيحة لكل فقرة من الفقرات الآتية:

(١) المادة التي تمثل حمض لويس فقط فيما يأتي، هي:

(أ)  $Cl^-$  (ب)  $NF_3$  (ج)  $Cu^{2+}$  (د)  $H_2O$

(٢) أيُّ المواد الآتية تسلك كحمض في بعض التفاعلات وكقاعدة في تفاعلات أخرى؟

(أ)  $HCOO^-$  (ب)  $SO_3^{2-}$  (ج)  $CH_3NH_3^+$  (د)  $HCO_3^-$

(٣) تؤدي إضافة محلول الملح  $NH_4Cl$  إلى محلول  $NH_3$  إلى:

(أ) خفض قيمة pH (ب) رفع قيمة pH

(ج) لا تتأثر قيمة pH (د) تصبح  $pH = 7$

(٤) المحلول الذي له أعلى pH من بين المحاليل الآتية المتساوية في التراكيز هو:

(أ)  $KBr$  (ب)  $NaNO_2$  (ج)  $N_2H_5NO_3$  (د)  $KOH$

(٥) إذا كانت قيمة pH لمحلول مكوّن من الحمض HA والملح KA لهما التركيز نفسه تساوي ٤، فإن  $K_a$  للحمض يساوي:

(أ)  $10^{-4}$  (ب)  $10^{-8}$  (ج) ٤ (د)  $10^{-16}$

(٦) الرقم الهيدروجيني لخليط مكوّن من الحمض الضعيف HC ( $K_a = 2 \times 10^{-9}$ )، وملحه NaC لهما التركيز نفسه هو:

(أ) ٥ (ب) أكبر من ٥ (ج) أقل من ٥ (د) ٧

(٧) ما أثر إضافة الملح  $KNO_2$  إلى محلول  $HNO_2$ ؟

(أ) زيادة  $[H_3O^+]$  (ب) نقص  $[H_3O^+]$

(ج) نقص قيمة pH (د) نقص  $[HNO_2]$

(٨) الرقم الهيدروجيني لمحلول الحمض HBr الذي تركيزه ١ مول/لتر يساوي:

(أ) صفراً (ب) ١ (ج) ٢ (د) ٤

٢) مستعينًا بالجدول المجاور لمجموعة من الحموض الافتراضية الضعيفة، أجب عن الأسئلة الآتية:

الحمض	K <sub>a</sub>
HX	$10^{-6.3}$
HY	$10^{-4.5}$
HZ	$10^{-1.8}$
HQ	$10^{-1.7}$

أ) اكتب صيغة القاعدة المرافقة للحمض الأضعف.

ب) أيّ المحلولين HY أم HQ يكون تركيز  $H_3O^+$  فيه أقل إذا كان لهما التركيز نفسه؟

ج) احسب pH للحمض HX الذي تركيزه ٠,٠٢ مول/لتر.

د) احسب الرقم الهيدروجيني للمحلول الذي حُضِر

بإذابة ٠,٠١ مول من الملح KY في ٥٠٠ مل من محلول الحمض HY الذي تركيزه ٠,٠١ مول/لتر.

هـ) حُضِر محلول بإذابة ٢,٣١٢ غ من الملح NaQ في ٢٠٠ مل من محلول الحمض HQ.

فإذا علمت أن الرقم الهيدروجيني للمحلول = ٤، والكتلة المولية لـ NaQ = ٦٨ غ/مول.

احسب تركيز الحمض HQ.

و) ما صيغة الأيون المشترك للمحلول المكون من الحمض HZ والملح KZ؟

٣) يبين أثر إضافة كل من المواد الآتية في قيمة pH للمحلول (تقل، تزداد، تبقى ثابتة):

أ) مول من KCl إلى ٥٠٠ مل من محلول KOH.

ب) مول من LiBr إلى ٥٠٠ مل من محلول HBr.

ج) مول من NaCN إلى ٥٠٠ مل من محلول HCN.

د) مول من  $CH_3NH_3Cl$  إلى ٥٠٠ مل من محلول  $CH_3NH_2$ .

K <sub>b</sub>	القاعدة
$10^{-1.8}$	$NH_3$
$10^{-4.4}$	$CH_3NH_2$
$10^{-1.7}$	$C_5H_5N$
$10^{-1.3}$	$N_2H_4$
$10^{-3.8}$	$C_6H_5NH_2$

٤) مستعينًا بالجدول المجاور لمجموعة من القواعد

الضعيفة التي لها التركيز نفسه، أجب عن الأسئلة الآتية:

أ) ما صيغة القاعدة الأقوى؟

ب) ما صيغة الحمض المرافق الذي له أقل pH؟

ج) احسب قيمة الرقم الهيدروجيني (pH) لمحلول  $C_6H_5NH_2$  ذي التركيز ٠,١ مول/لتر.

د) أكمل المعادلة الآتية، وحدد زوجي الحمض والقاعدة المترافقين فيها:



هـ) كم غراماً من  $\text{N}_2\text{H}_5\text{Cl}$  يجب إضافتها إلى ٤٠٠ مل من محلول  $\text{N}_2\text{H}_4$  بتركيز ٠,٤ مول/لتر لتصبح قيمة pH للمحلول تساوي ٨,٤٢؟ مع العلم أن الكتلة المولية للملح  $\text{N}_2\text{H}_5\text{Cl} = 69$  غ/مول.

٥) فسّر مستعيناً بالمعادلات، كلاً مما يأتي:

أ) التأثير الحمضي لمحلول الملح  $\text{NH}_4\text{NO}_3$ .

ب) التأثير القاعدي لمحلول الملح  $\text{NaOCl}$ .

ج) التأثير القاعدي للأمينات  $\text{RNH}_2$  حسب مفهوم لويس.

٦) الجدول الآتي يبيّن عدداً من المحاليل الافتراضية وقيم pH لها، أي هذه المحاليل يمثل:

F	E	D	C	B	A	المحلول الافتراضي
٦	١٢	٧	٠	٨,٧	٤,٥	pH

أ) القاعدة الأقوى.

ب) محلول  $\text{NaCl}$ .

ج) محلول  $\text{HNO}_3$  الذي تركيزه ١ مول/لتر.

د) قاعدة  $[\text{OH}^-]$  فيها  $= 10 \times 5^{-6}$  مول/لتر.

هـ) حمض  $[\text{H}_3\text{O}^+]$  فيه  $= 10 \times 3^{-5}$  مول/لتر.