الاسم :	مدارس الأكاديمية الأولى The First Academy Schools (FAS) ثابت تأين الحموض والقواعدالضعيفة	التاريخ :
الصف :الثاني ثانوي علمي		الشعبة :

1) إذا كانت قيمة PH تساوي 3 لحمض HA تركيزه 0.1M فإن قيمة Ka لهذا الحمض تساوي

أ) 1×10^{-8} ب) 1×10^{-6} ج) 1×10^{-7} د) 1×10^{-5}

2) محلول مائي لقاعدة ضعيفة B تركيزه 0.1 M وكان $Kb = 1.6 \times 10^{-8}$ فإن $[H_3O^+]$ للمحلول تساوي

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

3) إذا كان ترتيب القواعد حسب قوتها $X^- > A^- > Y^-$ والحمض HZ أضعف من الحمض HX فإن الحمض الذي له تأين Ka أكبر

أ) HZ ب) HY ج) HX د) HA

4) عند معايرة حمض وقاعدة قويين تكون قيمة pH عند نقطة التكافؤ

أ)14 ب) 11 ج) 7 د) 4

5) ما حجم محلول KOH تركيزه 0.1 M اللازم للتعادل تماما مع 100 ml من محلول HCl تركيزه 0.2M ؟

أ) 200 ml ب)20 ml ج) 50 ml د) 5ml

6) أحد الآتية زوج مترافق ينتج من تفاعل NH_4^+ مع N_2H_4

أ) N_2H_4/NH_4^+

ب)$N_2H_5^+/NH_3$

ج) $N_2H_4/N_2H_5^+$

د) N_2H_5/NH^+_4

7) أحد الآتية زوج مترافق ينتج من تفاعل NH_3 مع HCO_3^-

أ)HCO_3^-/CO_3^{-2} ب)HCO_3^-/CO_3^{-2} ج)HCO_3^-/NH_3 د) HCO_3^-/H_2CO_3

8) الأيون الذي يمثل القاعدة المرافقة الأقوى فيما يلي:

أ) ClO_4^- ب) CN^- ج) NO_3^- د) Cl^-

9) الحمض الذي تكون قاعدته المرافقة الأقوى هو:

LIVEWORKSHEETS

أ) HCl ب) HCN ج) $HClO_4$ د) HBr

10) تم تحضير محلول هيدروكسيد الليثيوم LiOH بإذابة 0.001 mol في الماء لينتج حجم المحلول 100 ml فإن تركيز أيونات H_3O^+ في المحلول

أ) $1 x10^{-12}$ ب) $1 x10^{-11}$ ج) $1x 10^{-10}$ د) $1x10^{-3}$

11) محلول HCl تركيزه 1 M فإن pH تساوي

أ)2 ب) 3 ج) 0 د) 1

12) محلول القاعدة KOH قيمة pH = 12 فإن تركيز المحلول

أ) $2 x 10^{-12}$ ب) $2 x 10^{-2}$ ج) $1 x 10^{-12}$ د) $1 x 10^{-2}$

13) محلولان لحمضيان افتراضيان HY و HX لهما التركيز نفسه تركيز أيونات H_3O^+ في محلول الحمض HX يساوي 0.01 M وقيمة pH في محلول الحمض HY تساوي 3

فإن العبارة الصحيحة هي:

أ) قيمة Ka للحمض HX أقل من قيمة Ka للحمض HY

ب) القاعدة المرافقة X^- اقوى من القاعدة المرافقة Y^-

ج) تركيز أيونات OH^- في محلول HX أعلى منها في محلول HY

د) تركيز أيونات X^- في محلول HX أعلى من تركيز أيونات Y^- في محلول HY

14) محلول حمض ضعيف HX تركيزه $1 x 10^{-3}$ M فإن تركيز أيونات H_3O^+ في المحلول يساوي

أ) أكبر من $1x10^{-3}$

ب) أقل من $1 x 10^{-3}$

ج) تساوي $1x 10^{-3}$

د) تساوي $1 x 10^{-2}$

15) محلول قاعدة ضعيفة تركيزها 0.1 M وقيمة pH تساوي 9 فإن قيمة kb

a)$1 x 10^{-8}$ b) $1 x10^{-9}$ c) $1 x10^{-10}$ d) $1 x10^{-4}$

16) محلول الهيدرازين N_2H_4 قيمة pH تساوي 10 وقيمة $Kb = 1 x 10^{-6}$ فإن تركيزه يساوي

a)$1 x 10^{-2}$ b) $1 x10^{-4}$ c) $1 x10^{-6}$ d) $1 x10^{-12}$

17) محلول المادة X يتأين كليا فإذا علمت ان قيمة الرقم الهيدروجيني pH =9 فإن تركيز المحلول يساوي

أ)$1 x10^{-10}$ ب) $1 x 10^{-4}$ ج) $1x10^{-5}$ د) $1 x10^{-9}$

LIVEWORKSHEETS

18) إذا علمت أن قيمة kb لمحلول CH_3NH_2 أكبر من kb لمحلول N_2H_4 ولهما التركيز نفسه فإن العبارة الصحيحة هي:

أ) قيمة pH لمحلول CH_3NH_2 أقل من قيمة pH لمحلول N_2H_4

ب) $[\ N_2H_5^+\ ]$ أكبر من $[\ CH_3NH\ ]$

ج) الحمض المرافق لمحلول N_2H_4 أقوى من الحمض المرافق لمحلول CH_3NH_2

د) $[\ OH^-\ ]$ متساوٍ في المحلولين

19) في محاليل قواعد متساوية التركيز يكون تركيز $[\ H_3O^+\ ]$ لمحلول القاعدة الأقل تأيّنًا في الماء يساوي:

أ) 2×10^{-11} ب) 1×10^{-11} ج) 1×10^{-8} د) 2×10^{-8}

20) يبين الجدول ثلاثة لقواعد افتراضية ضعيفة بتراكيز مختلفة، علمًا أن

فأجب عما يلي: $\log 5 = 0.7$

القاعدة	$[OH^-]$	M
Z	1×10^{-5}	0.1
Y	2×10^{-3}	0.01
X	2×10^{-5}	1

1- الترتيب الصحيح لمحاليل القواعد الضعيفة وفقًا لقيمة Kb

أ) $Z < Y < X$ ب) $Z < X < Y$

ج) $X < Y < Z$ د) $X < Z < Y$

21) إذا علمت أن قيمة pH لمحلول الحمض HOCl تساوي قيمة pH لمحلول الحمض HCl عندما يكون تركيزه 4×10^{-5} فإن تركيز HOCl يساوي :

إذا علمت أن ثابت التأين للحمض الضعيف يساوي $Ka = 4 \times 10^{-8}$

أ) 0.01 M ب) 0.1 M

ج) 0.04 M د) 0.4 M

22) يبين الجدول محاليل لقواعد ضعيفة تركيز كل منها 1 M فأجب عن الأسئلة:

$\log 2 = 0.3$

القاعدة	المعلومات
$C_2H_5NH_2$	$Kb = 5.6 \times 10^{-4}$
N_2H_4	pH = 11
CH_3NH_2	$[CH3NH2+] = 2 \times 10^{-2}$
NH_3	$Kb = 2 \times 10^{-5}$

أ- المحلول الذي يكون فيه تركيز $[H_3O^+]$ الأعلى؟

أ) $C_2H_5NH_2$ ب) N_2H_4

ج) CH_3NH_2 د) NH_3

23) إذا كانت pH للحمض HNO3 تساوي نصف ال pH للحمض HCN الذي تركيزه 0.01 M

LIVEWORKSHEETS

Ka HCN = 1 x 10 -6 فإن [NO3-] يساوي :

أ) 0.5 ب) 0.001 ج) 0.1 د) 0.01

ادرس الجدول التالي الذي يمثل مجموعة من الحموض الضعيفة ثم أجب عن الأسئلة التي تليه

الحمض	التركيز (M)	المعلومات
HA	0.02	$[H3O+] = 1 \times 10^{4}\ [OH-]$
HB	0.1	POH = 8
HC	0.01	$\frac{[C-]}{[OH-]} = 100$
HD	1	$Ka = 1 \times 10^{-12}$
HE	2	ال PH له يساوي ال PH لحمض الهيدروكلوريك الذي تركيزه 0.00001

24) الحمض الذي يحتوي على اكبر كمية من [H3O+] هو :

أ) HA ب) HB ج) HC د) HD

25) [H3O+] لمحلول الحمض HB تركيزه (1M) :

أ) 1 x 10-8 ب) 1×10^{-6} ج) 3.2 x 10-6 د) 1 x 10-11

LIVEWORKSHEETS