



امتحان شهادة الدراسة الثانوية العامة لعام ٢٠٢٣/التكميلي

(وثيقة محمية/محدود)

د س
٠٠ ٢

المبحث: الكيمياء

رقم المبحث: 214

مدة الامتحان: ٠٠ د
اليوم والتاريخ: الاثنين ١٥/١/٢٠٢٤
رقم الجلوس:الفرع: العلمي والاقتصاد المنزلي والزراعي (جامعات) رقم النموذج: (١)
اسم الطالب:

اختر رمز الإجابة الصحيحة في كل فقرة مما يأتي، ثم ظلل بشكل غامق الدائرة التي تشير إلى رمز الإجابة في نموذج الإجابة (ورقة القارئ الضوئي) فهو النموذج المعتمد (فقط) لاحتساب علامتك، علماً أن عدد الفقرات (٥٠)، وعدد الصفحات (٦).

١- تشترك جميع حموض أرهينبيوس في أنها تحتوي على ذرة هيدروجين:

(أ) قابلة للتأين في المحلول المائي

(ب) مرتبطة بذرة ذات سالبية كهربائية منخفضة

(ج) تتفاعل مع الماء وتنتج أيون الهيدرونيوم

(د) تستقبل زوجاً من الإلكترونات من مادة أخرى

٢- ينشج الزوج المترافق الآتي ($\text{HCO}_3^- / \text{H}_2\text{CO}_3$) من تفاعل:(أ) HF مع HCO_3^- (ب) NO_3^- مع HCO_3^- (ج) F^- مع HCO_3^- (د) NH_3 مع HCO_3^- ٣- في التفاعل: $\text{HNO}_2 + \text{ClO}^- \rightleftharpoons \text{HClO} + \text{NO}_2^-$ ، إذا علمت أن القاعدة NO_2^- أقل قدرة على استقبال بروتونمن القاعدة ClO^- في المحلول؛ فإن العبارة الصحيحة، هي:(أ) قيمة K_a للحمض HNO_2 أقل منها للحمض HClO

(ب) موضع الاتزان يُزاح جهة المواد المتفاعلة

(ج) تركيز الحمض HClO في المحلول أقل من تركيز الحمض HNO_2 (د) تركيز القاعدة ClO^- أقل في المحلول من تركيز القاعدة NO_2^- ٤- محلول حمض البيركلوريك HClO_4 يتأين في الماء وفقاً للمعادلة الآتية: $\text{HClO}_4 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{ClO}_4^- + \text{H}_3\text{O}^+$ فإذا كان تركيز أيونات OH^- فيه تساوي $5 \times 10^{-13} \text{ M}$ ، فإن قيمة pH تساوي: ($\log 2 = 0.3$ ، $K_w = 1 \times 10^{-14}$)

(أ) 0.3 (ب) 1.2 (ج) 1.7 (د) 0.7

٥- المحلول المنظم الحمضي من المحاليل الآتية المتساوية التركيز، هو:

(أ) $\text{NH}_3/\text{NH}_4\text{Cl}$ (ب) HF/KF (ج) HCl/NaCl (د) KOH/KBr

٦- الأيون الذي يعمل على زيادة قيمة pH في المحلول، هو:

(أ) NH_4^+ (ب) NO_3^- (ج) Na^+ (د) CN^- ٧- أحد المحاليل الآتية المتساوية التركيز يكون محلولاً قاعدياً فيه: ($K_w = 1 \times 10^{-14}$)(أ) $[\text{OH}^-] < 1 \times 10^{-6} \text{ M}$ (ب) $[\text{H}_3\text{O}^+] < 1 \times 10^{-5} \text{ M}$ (ج) pH=2 (د) pOH=10

٨- محلول الحمض HI تركيزه (0.3 M) تعادل تمامًا مع 60 mL من محلول القاعدة KOH تركيزه 0.2 M،

فإن حجم محلول الحمض (mL) يساوي:

(أ) 10 (ب) 18 (ج) 40 (د) 90

يتبع الصفحة الثانية

الصفحة الثانية / النموذج (١)

• يُبين الجدول المجاور معلومات لعدد من محاليل قواعد ضعيفة لها رموز افتراضية متساوية التركيز (0.01 M)،

ادرسه ثم أجب عن الفقرات (٩، ١٠، ١١). $K_w=1 \times 10^{-14}$.

معلومات	محلول القاعدة
$[H_3O^+] = 5 \times 10^{-12} M$	A
$K_b = 1.4 \times 10^{-9}$	B
$[OH^-] = 2.17 \times 10^{-3} M$	C
$[DH^+] = 1.5 \times 10^{-6} M$	D

٩- الترتيب الصحيح للحموض المرافقة للقواعد (A, B, C, D) وفقاً لقيم pOH هو:

(أ) $AH^+ < BH^+ < CH^+ < DH^+$ (ب) $DH^+ < BH^+ < CH^+ < AH^+$

(ج) $CH^+ < AH^+ < BH^+ < DH^+$ (د) $DH^+ < CH^+ < BH^+ < AH^+$

١٠- محلول الملح الأقل قدرة على التميّه (محاليل متساوية التركيز):

(أ) CHCl (ب) BHCl

(ج) AHCl (د) DHCl

١١- محلول القاعدة A فيه تركيز أيونات $[OH^-]$ يساوي $(4 \times 10^{-3} M)$ ، فإن تركيز المحلول A (M)، يساوي:

(أ) 1×10^{-2} (ب) 4×10^{-4} (ج) 1×10^{-4} (د) 4×10^{-2}

١٢- محاليل الحموض الضعيفة التي لها الرموز الافتراضية (HX, HQ, HY, HW) متساوية التركيز، تترتب القواعد

المرافقة لها وفقاً لقوتها كالاتي: $(Q^- > Y^- > X^- > W^-)$ ، فإن معادلة التفاعل التي يُزاح فيها موضع الاتزان

جهة المواد الناتجة، هي:

(أ) $HQ + W^- \rightleftharpoons HW + Q^-$ (ب) $HY + X^- \rightleftharpoons HX + Y^-$

(ج) $HY + Q^- \rightleftharpoons HQ + Y^-$ (د) $HX + W^- \rightleftharpoons HW + X^-$

١٣- محلول منظم يتكوّن من الحمض الضعيف HA تركيزه (0.3 M) والملح KA تركيزه (0.2 M)، وعند إضافة كمية

من القاعدة القوية NaOH إلى (1 L) من المحلول، أصبحت قيمة الرقم الهيدروجيني pH للمحلول تساوي (3.52)

فإن تركيز محلول القاعدة NaOH (M) يساوي: علماً أن k_a للحمض HA $(\log 3 = 0.48)$ ، $k_a = 4.5 \times 10^{-4}$

(أ) 0.05 (ب) 0.02 (ج) 0.01 (د) 0.1

١٤- في التفاعل: $Fe + CuSO_4 \longrightarrow Cu + FeSO_4$ ، الأيون الذي حدث له اختزال، هو:

(أ) Fe^{2+} (ب) Cu^{2+} (ج) S^{2-} (د) O^{2-}

١٥- عدد تأكسد ذرة الكلور Cl يكون (+1)، في المركب:

(أ) $MgCl_2$ (ب) HCl (ج) ClF (د) NaCl

• الفلز الذي له رمز افتراضي (X) يتفاعل تلقائياً مع أيون الكروم Cr^{3+} الذي له جهد اختزال معياري = (-0.73V)

ولا يتفاعل مع كل من أيون الألمونيوم Al^{3+} والذي له جهد اختزال معياري = (-1.66V)، وأيون المغنيسيوم Mg^{2+}

الذي له جهد اختزال معياري = (-2.37V)، أجب عن الفقرتين (١٦، ١٧).

١٦- قيمة جهد الاختزال المعياري للأيون X^{2+} بوحدة (الفولت)، هو:

(أ) -1.18 (ب) -2.76 (ج) -2.71 (د) -0.40

١٧- الخلية الجلفانية التي لها أعلى جهد خلية معياري، قطباها:

(أ) Al-X (ب) Mg-Al (ج) Mg-X (د) Mg-Cr

يتبع الصفحة الثالثة

الصفحة الثالثة / النموذج (١)

١٨- في التفاعل الآتي: $MnO_4^- + H_2O_2 \longrightarrow MnO_2 + O_2$ ، العامل المختزل، هو:

(أ) MnO_4^- (ب) H_2O_2 (ج) O_2 (د) MnO_2

• ادرس التفاعل الآتي الذي يحدث في وسط حمضي $S_2O_3^{2-} + IO_3^- + Cl^- \longrightarrow ICl_2^- + SO_4^{2-}$ ثم أجب عن الفقرتين (١٩، ٢٠).

١٩- عدد جزيئات الماء H_2O اللازم إضافته لموازنة المعادلة الكلية للتفاعل، يساوي:

(أ) 6 (ب) 5 (ج) 3 (د) 1

٢٠- عدد مولات الإلكترونات اللازم إضافته لموازنة المعادلة الكلية للتفاعل، يساوي:

(أ) 3 (ب) 7 (ج) 8 (د) 10

٢١- نصف التفاعل الذي يحتاج إلى عامل مؤكسد، هو:

(أ) $BiO_3^- \longrightarrow Bi^{3+}$ (ب) $HSO_3^- \longrightarrow SO_4^{2-}$

(ج) $CrO_4^{2-} \longrightarrow Cr(OH)_3$ (د) $NO_3^- \longrightarrow NH_3$

• ادرس المعلومات المتعلقة بالفلزات التي لها الرموز الافتراضية (Y، W، Z، X)، ثم أجب عن الفقرات (٢٢، ٢٣، ٢٤).

- الأيون Z^{2+} يؤكسد الفلز W ولا يؤكسد الفلز X

- يتفاعل الفلز Y مع حمض HCl المخفف ويُطلق غاز الهيدروجين، ولا يتفاعل الفلز W مع حمض HCl المخفف

٢٢- العامل المختزل الأقوى:

(أ) Y (ب) X (ج) W (د) Z

٢٣- العبارة الصحيحة المتعلقة بالخلية الجلفانية قطباها (Y-W)، هي:

(أ) رمز الخلية الجلفانية $WIW^{2+} || Y^{2+} | Y$

(ب) يقل تركيز أيونات Y^{2+} باستمرار تشغيل الخلية

(ج) معادلة التفاعل الكلي في الخلية: $W^{2+} + Y \longrightarrow W + Y^{2+}$

(د) جهد الاختزال المعياري لقطب Y أكبر من جهد الاختزال المعياري لقطب W

٢٤- إحدى الآتية تُعبّر عن إمكانية حفظ أحد محاليل الأملاح الآتية (XSO_4 ، $W(NO_3)_2$) بطريقة صحيحة:

(أ) XSO_4 في وعاء من W (ب) XSO_4 في وعاء من Z

(ج) $W(NO_3)_2$ في وعاء من Y (د) $W(NO_3)_2$ في وعاء من Z

٢٥- ناتج التحليل الكهربائي لمحلول $NaNO_3$ عند المصعد، هو:

(أ) N_2 (ب) Na (ج) O_2 (د) H_2

٢٦- في التفاعل الافتراضي الآتي: $A + B \longrightarrow 2C$ ، إذا علمت أن:

قانون سرعة هذا التفاعل هو: $R = k [A]^x [B]^2$ ، وأن سرعة التفاعل تتضاعف (27) مرة عند مضاعفة تركيز

كل من A و B ثلاث مرات، فإن قيمة X تساوي:

(أ) صفر (ب) 1 (ج) 2 (د) 3

يتبع الصفحة الرابعة

الصفحة الرابعة / النموذج (١)

٢٧- التفاعل الافتراضي: $A + 2B \longrightarrow C + 2D$ يحدث عند درجة حرارة معينة، إذا علمت أن تركيز A في بداية التفاعل يساوي $(3 \times 10^{-3} M)$ ويمرور زمن مقداره 20s أصبح تركيزها يساوي $(1 \times 10^{-3} M)$ ، فإن التغير في تركيز المادة D بوحدة (M) في الفترة الزمنية نفسها، يساوي:

- (أ) 4×10^{-3} (ب) 2×10^{-3} (ج) 2×10^{-4} (د) 1×10^{-4}

٢٨- إذا علمت أن التفاعل الآتي: $A \longrightarrow$ نواتج ، يحدث عند درجة حرارة معينة، وأن تركيز $A = 0.2 M$ ، وقيمة ثابت سرعة هذا التفاعل k تساوي $2.5 M^{-1} \cdot s^{-1}$ ، فإن سرعة هذا التفاعل $(M \cdot s^{-1})$ ، تساوي:

- (أ) 0.5 (ب) 0.1 (ج) 0.06 (د) 0.08

• يُبين الجدول المجاور بيانات تفاعل افتراضي، نواتج $A + B \longrightarrow$ عند درجة حرارة معينة، ادرسه، ثم أجب عن الفقرتين (٢٩، ٣٠).

رقم التجربة	[A] M	[B] M	السرعة الابتدائية $M \cdot s^{-1}$
1	0.3	0.1	2×10^{-3}
2	0.6	0.2	4×10^{-3}
3	0.3	0.4	8×10^{-3}

٢٩- قانون السرعة لهذا التفاعل R تساوي:

(أ) $k [A]^1 [B]^1$ (ب) $k [B]^2$

(ج) $k [B]^1$ (د) $k [A]^1$

٣٠- قيمة k، تساوي:

(أ) 0.02 (ب) 0.01

(ج) 0.2 (د) 0.1

٣١- التفاعل الافتراضي الآتي: $A \longrightarrow X$ ، يحدث عند درجة حرارة معينة، إذا علمت أن التركيز النهائي للمادة X

يساوي $(2.4 M)$ بعد مرور 60s ، فإن السرعة المتوسطة (S) للتفاعل $(M \cdot s^{-1})$ ، تساوي:

- (أ) 0.04 (ب) 0.4 (ج) 4 (د) 0.004

٣٢- تفاعل ما يحدث عند درجتى حرارة $(30^\circ C, 60^\circ C)$ ، عند ثبات الظروف الأخرى للتفاعل،

فإن العبارة الصحيحة، هي:

(أ) طاقة تنشيط التفاعل عند درجة حرارة $30^\circ C$ أقل منها عند $60^\circ C$

(ب) سرعة التفاعل عند درجة حرارة $60^\circ C$ تساوي سرعة التفاعل عند درجة حرارة $30^\circ C$

(ج) عدد الجسيمات التي تمتلك طاقة التنشيط عند درجة حرارة $60^\circ C$ أكبر منها عند $30^\circ C$

(د) متوسط الطاقة الحركية للجسيمات عند درجة حرارة $30^\circ C$ أكبر منها عند $60^\circ C$

٣٣- يُبين الجدول المجاور بيانات متعلقة بتفاعل افتراضي ما، يكون تركيز المادة $[B] = 0.1 M$ عندما يكون الزمن (s):

(أ) صفر (ب) 2

(ج) 5 (د) 8

الزمن (s)	[B] M	السرعة الابتدائية $M \cdot s^{-1}$
4	0.25	14×10^{-2}
6	0.50	7×10^{-2}

يتبع الصفحة الخامسة

الصفحة الخامسة / النموذج (١)

- في تفاعل ما عند درجة حرارة معينة، إذا علمت أن طاقة التنشيط للتفاعل العكسي دون عامل مساعد (160 kJ) ، وطاقة المواد المتفاعلة (85 kJ)، وطاقة المعقد المنشط بوجود عامل مساعد (190 kJ)، والقيمة المطلقة لقيمة التغير في المحتوى الحراري $|\Delta H| = 35 \text{ kJ}$ ، وأن طاقة المواد المتفاعلة أكبر من طاقة المواد الناتجة. أجب عن الفقرات (٣٤، ٣٥، ٣٦، ٣٧).

٣٤- طاقة المواد الناتجة (kJ)، تساوي:

- (أ) 40 (ب) 50 (ج) 60 (د) 70

٣٥- طاقة التنشيط للتفاعل الأمامي دون عامل مساعد (kJ)، تساوي:

- (أ) 195 (ب) 125 (ج) 105 (د) 100

٣٦- طاقة المعقد المنشط دون عامل مساعد (kJ)، تساوي:

- (أ) 195 (ب) 200 (ج) 205 (د) 210

٣٧- طاقة التنشيط للتفاعل العكسي بوجود عامل مساعد (kJ)، تساوي:

- (أ) 120 (ب) 130 (ج) 140 (د) 150

٣٨- صيغة المركب العضوي Z في المعادلة الآتية:



- (أ) CH_3COCH_3 (ب) CH_3CHO (ج) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OCH}_3$ (د) HCHO

- مركب عضوي له الرمز الافتراضي A ، يتكوّن من (4) ذرات كربون، يتفكك عند تفاعله مع HCl المخفف إلى مركبين C و B، إذا علمت أن المركب B له الصيغة الجزيئية $\text{C}_3\text{H}_8\text{O}$ الذي يتفاعل مع $(\text{PCC} / \text{CH}_2\text{Cl}_2)$ لينتج مركب يستجيب لتفاعل تولينز، والمركب C يتفاعل مع كربونات الصوديوم Na_2CO_3 مطلقاً غاز ثاني أكسيد الكربون CO_2 . أجب عن الفقرات (٣٩، ٤٠، ٤١).

٣٩- صيغة المركب A:

- (أ) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOCH}_3$ (ب) $\text{HCOOCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$
(ج) $\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_3$ (د) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_3$

٤٠- صيغة المركب B:

- (أ) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ (ب) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO}$
(ج) $\text{CH}_3\text{CHOHCH}_3$ (د) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OCH}_3$

٤١- صيغة المركب C:

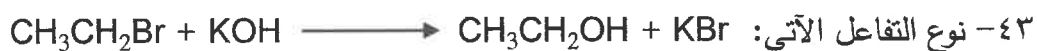
- (أ) CH_3OH (ب) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$
(ج) CH_3COOH (د) HCOOH

يتبع الصفحة السادسة

الصفحة السادسة / النموذج (١)

٤٢- يُستخدم الفلز Na للتمييز بين المركبين:

(أ) الألكان والألكين (ب) الألديهيد والكيتون (ج) الحمض الكربوكسيلي والكحول (د) الكحول والألكان



(أ) استبدال إلكتروفيلى (ب) إضافة نيوكليوفيلية (ج) استبدال نيوكليوفيلي (د) إضافة إلكتروفيلى

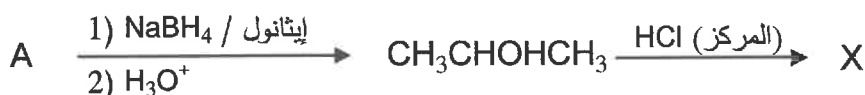
٤٤- سلسلة التفاعلات الصحيحة لتحضير المركب 2- كلوروبوتان $CH_3CH_2CHClCH_3$ ، بدءاً من 1- كلوروبوتان $CH_3CH_2CH_2CH_2Cl$

(أ) استبدال - إضافة - تأكسد
(ب) حذف - إضافة - اختزال
(ج) حذف - إضافة - تأكسد
(د) استبدال - حذف - إضافة

٤٥- صيغة المركب العضوي الناتج من تفاعل البروبين $CH_3C\equiv CH$ مع $2HBr$ ، هي:

(أ) $CH_3CHBrCH_2Br$
(ب) $CH_3CBr_2CH_3$
(ج) $CH_3CH_2CHBr_2$
(د) $BrCH_2CH_2CH_2Br$

• ادرس المخطط الآتي، ثم أجب عن الفقرتين (٤٦، ٤٧).



٤٦- صيغة المركب A:

(أ) CH_3CH_2COOH
(ب) CH_3COCH_3
(ج) CH_3CH_2CHO
(د) CH_3COOCH_3

٤٧- صيغة المركب X:

(أ) $CH_3CH_2CH_2Cl$ (ب) CH_3CH_2CHO (ج) $CH_3CH=CH_2$ (د) $CH_3CHClCH_3$

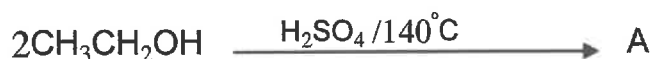
٤٨- عند تسخين المركب 2- بيوتانول $CH_3CHOHCH_2CH_3$ مع حمض الفسفوريك المركز H_3PO_4 ، فإن صيغة الناتج العضوي الرئيس، هي:

(أ) $CH_3CH_2CH_2CH_2Cl$
(ب) $CH_3CH_2CH_2CHO$
(ج) $CH_3CH_2CH=CH_2$
(د) $CH_3CH=CHCH_3$

٤٩- المادة المناسبة المستخدمة لتحضير حمض البروبانويك CH_3CH_2COOH من 1- بروبانول $CH_3CH_2CH_2OH$ بخطوة واحدة، هي:

(أ) $K_2Cr_2O_7 / H^+$ (ب) $(LiAlH_4 / Et) / H_3O^+$ (ج) H_2 / Ni (د) PCC / CH_2Cl_2

٥٠- المركب العضوي A الذي يُحضّر صناعياً وفق المعادلة الآتية:



(أ) $CH_3CH_2CH_2COOH$
(ب) $CH_3COOCH_2CH_3$
(ج) $CH_3CH_2OCH_2CH_3$
(د) $CH_3CH_2CH_2CH_2OH$

﴿ انتهت الأسئلة ﴾