



امتحان نهاية الفصل الدراسي الاول
للعام الدراسي ٢٠١٢ / ٢٠١٣



مدارس المحور الدولية
MIS

التاريخ: ٢٥ / ١١ / ٢٠١٢ المبحث: الكيمياء الصف: الثاني ثانوي علمي الشعبة: ()

الاسم: العلامة: (/ ١١٠)

ظّل رمز الإجابة الصحيحة لكل فقرة من الفقرات التالية في ورقة إجابتك :

(١) في التفاعل الآتي $MnO_2 + 4HCl \rightarrow MnCl_2 + Cl_2 + 2H_2O$ إذا كان معدل سرعة استهلاك $HCl = 0,4$ مول/لتر.ث
، فإن معدل سرعة إنتاج Cl_2 بوحدة (مول /لتر . ثانية) يساوي :

(أ) ٠,٠٤ (ب) ٠,١٦ (ج) ٠,٢ (د) ٠,١

(٢) الجدول المجاور يبين تغير تركيز H_2 مع الزمن في التفاعل $H_2 + I_2 \rightarrow 2HI$

الزمن (ث)	$[H_2]$ مول/لتر
٠	٨
٤	٤
١٢	٢

ما معدل سرعة استهلاك H_2 خلال الفترة الزمنية (من ٤ الى ١٢) ؟

(أ) ٤ (ب) ٢ (ج) ١ (د) ٠,٢٥

(٣) طاقة المعقد المنشط تساوي :

(أ) طاقة التنشيط للتفاعل الامامي + طاقة التنشيط للتفاعل العكسي (ب) طاقة التنشيط للتفاعل الامامي + طاقة وضع المواد المتفاعلة
(ج) طاقة التنشيط للتفاعل الامامي + طاقة وضع المواد الناتجة للتفاعل (د) طاقة التنشيط للتفاعل العكسي + التغير في المحتوى الحراري

(٤) أي العبارات المتعلقة بالتفاعل الآتي صحيحة : $4NH_3(g) + 3O_2(g) \rightarrow 2N_2(g) + 6H_2O(g)$

(أ) سرعة استهلاك $O_2 = \frac{1}{3}$ سرعة تكون بخار الماء
(ب) سرعة تكون $N_2 = \frac{1}{3}$ سرعة تكون بخار الماء
(ج) سرعة استهلاك $O_2 = \frac{4}{3}$ سرعة استهلاك NH_3
(د) سرعة استهلاك $NH_3 = \frac{1}{3}$ سرعة تكون N_2

(٥) العبارة الصحيحة التي تتفق وطاقة التنشيط هي :

(أ) تزداد طاقة التنشيط بارتفاع درجة الحرارة
(ب) تقل سرعة التفاعل بزيادة طاقة التنشيط
(ج) طاقة التنشيط تساوي طاقة المعقد المنشط
(د) طاقتا التنشيط للتفاعلين الامامي والعكسي متساويتان

(٦) في تفاعل ما كان قانون السرعة $K[A]^2[B]^1$ ، فإذا زاد [B] ٤ مرات وقل [A] الى النصف فإن سرعة التفاعل :

(أ) تبقى ثابتة (ب) تزداد ١٦ مرة (ج) تقل الى $\frac{1}{8}$ (د) تزداد الى الضعف

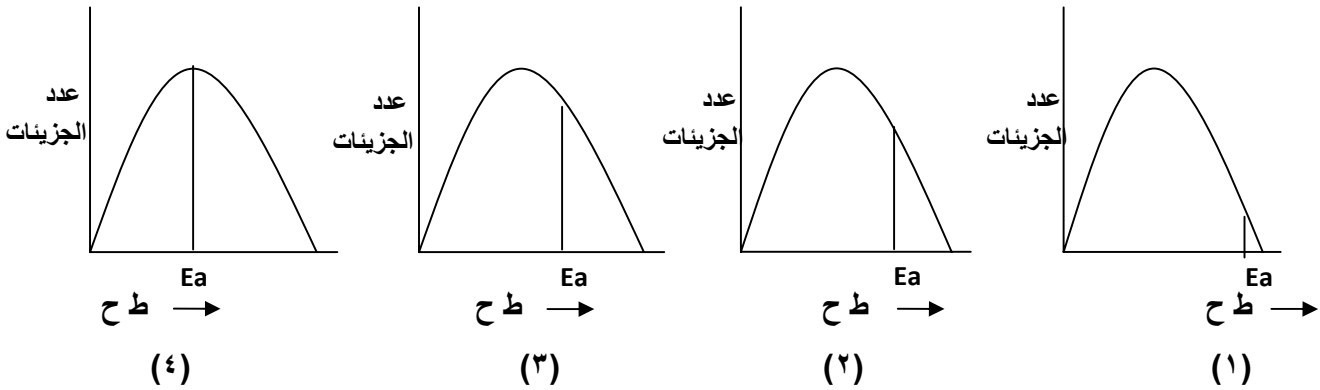
(٧) الجدول الآتي يمثل قيم ثابت السرعة عند درجات حرارة مختلفة للتفاعل $2NO + Cl_2 \longrightarrow 2NOCl$

K	سرعة التفاعل (مول/لتر)	درجة الحرارة (°س)	[Cl ₂]	[NO]
٠,٠٤٩	$١٠^{-1} \times ٤,٩$	٢٥	٠,٠١٠	٠,٠١٠
٠,١٥٠	$١٠^{-1} \times ١٥$	٣٥	٠,٠١٠	٠,٠١٠
٠,٤٨٠	$١٠^{-1} \times ٤٨$	٤٥	٠,٠١٠	٠,٠١٠

فإن رتبة التفاعل الكلي =

(أ) (صفر) (ب) (١) (ج) (٢) (د) (٣)

(٨) تمثل الأشكال الآتية توزيع الطاقة الحركية على عدد الجزيئات لاربعة تفاعلات مختلفة عند ثبات درجة الحرارة :



أي العبارات الآتية تعتبر صحيحة عند وصول التفاعل لوضع الاتزان :

(أ) جميع التفاعلات لها سرعة ثابتة

(ب) التفاعل الرابع هو الأسرع

(ج) التفاعل الأول هو الأسرع

(د) ترتيب سرعة التفاعلات تنازلياً هو $١ < ٣ < ٢ < ٤$

(٩) طاقة التنشيط للتفاعل الأمامي تساوي ٤٠ كيلو جول / مول . إذا كانت حرارة

التفاعل $\Delta H = + ٢٠$ كيلو جول / مول ، فإن طاقة التنشيط للتفاعل العكسي :

(أ) $٦٠ +$ كيلوجول/مول (ب) $٢٠ +$ كيلوجول/مول (ج) $٦٠ -$ كيلوجول/مول (د) $٢٠ -$ كيلوجول/مول

(١٠) ما نواتج تمييه الايون $N_2H_5^+$ ؟

(أ) N_2H_4 و H_2O (ب) N_2H_4 و OH^- (ج) N_2H_4 و H_3O^+ (د) H_3O^+ و $N_2H_5^+$

(١١) إضافة الماء الى محلول $RCOOH / RCOOK$ يؤدي الى :

(أ) زيادة PH (ب) تقليل PH (ج) ثبات PH (د) تقليل $[OH^-]$

(١٢) محلول منظم مكون من القاعدة (B) والملح (HBCI) بتركيز ٠,١ مول/لتر لكل منها و PH للمحلول = ٩ ،

فإن Kb للقاعدة (B) يساوي :

(أ) (١×١٠^{-٥}) (ب) (١×١٠^{-٦}) (ج) $(٢,٥ \times ١٠^{-١٨})$ (د) $(٢,٥ \times ١٠^{-١٧})$

١٣) محلول هيدروكسيد الباريوم $Ba(OH)_2$ حجمه (٢) لتر وقيمة PH له = ١٢,٣ ، فإن كتلة $Ba(OH)_2$ في المحلول

بوحدة الغرام (ك م $Ba(OH)_2 = 171$ غ / مول ، لو٢ = ٠,٣ ، لو٤ = ٠,١ ، لو٥ = ٠,٧) :-

(أ) ٨,٥٥ (ب) ٦,٨٤ (ج) ٣,٤٢ (د) ١,٧١

١٤) ترتيب المحاليل الآتية (NH_3 / NH_4Cl) (NH_3) (KOH) المتساوية التركيز حسب الزيادة في $[H_3O^+]$ هو :

(أ) $KOH > NH_3 > NH_3 / NH_4Cl$ (ب) $NH_3 / NH_4Cl > NH_3 > KOH$

(ج) $NH_3 > NH_3 / NH_4Cl > KOH$ (د) $NH_3 / NH_4Cl > KOH > NH_3$

١٥) في التفاعل الآتي $Cd^{+2} + 4CN^- \longrightarrow [Cd(CN)_4]^{-2}$ ، فإن حمض لويس :-

(أ) Cd (ب) CN^- (ج) $[Cd(CN)_4]^{-2}$ (د) Cd^{+2}

١٦) يسلك المركب H_2NCH_2COOH وفق مفهوم برونستد ولوري :-

(أ) حمض فقط (ب) قاعدة فقط (ج) حمض وقاعدة (د) ملح

١٧) إذا علمت أن Ka لحمض $HNO_2 > HCOOH$ ، فأى العبارات الآتية ليست صحيحة :

(أ) الأيون $HCOO^-$ قاعدة أقوى من NO_2^-

(ب) قيمة PH لمحلول الملح $HCOONa <$ محلول الملح $NaNO_2$ المتساوي معه في التركيز

(ج) الملح $HCOONa$ يتميه بنسبة أكبر من الملح $NaNO_2$

(د) $[OH^-]$ في محلول $HCOONa > [OH^-]$ في محلول HNO_2 (للتركز نفسه)

١٨) المحلول الذي يعتبر محلولاً منظماً هو :

(أ) KF/HCl (ب) $NaClO_4/HClO_4$ (ج) Na_2CO_3/HCO_3^- (د) Na_2CO_3/H_2CO_3

١٩) القاعدة الاضعف من الآتية هي :

(أ) $HCOO^-$ (ب) ClO_4^- (ج) NO_2^- (د) CH_3COO^-

٢٠) إذا علمت أن Kb للقاعدة N_2H_4 تساوي 1×10^{-10} ، ما قيمة PH لمحلول تركيزه ٠,٠١ مول/لتر منها :

(أ) ١١ (ب) ٤ (ج) ١٠ (د) ٨

٢١) محلول حمض HF تركيزه ٠,٠٠١ مول/لتر فإن قيمة PH له =

(أ) ٣ (ب) ١ (ج) ٣,٨ (د) ٨

PH	محلول الملح ٠,١ مول / لتر
٨	NaW
٧	NaX
٩	NaY

٢٢) بالاعتماد على الجدول المجاور فإن ترتيب الحموض (HY ، HX ، HW)

تنازلياً حسب قوتها :

(أ) $HW < HX < HY$ (ب) $HX < HW < HY$ (ج) $HW < HY < HX$ (د) $HY < HW < HX$

٢٣) الأيون المشترك في المحلول المكون من القاعدة M والملح MCl هو :

(أ) M^- (ب) MH^+ (ج) MCl (د) MH

٢٤) عدد تأكسد H في المركب NaBH_4 هو ؟

- (أ) ٣+ (ب) ١- (ج) ١+ (د) ٣-

٢٥) إذا تم تحليل مصهور هيدريد (LiH) كهربائياً باستخدام أقطاب بلاتين ، فإن تفاعل المصعد هو ؟



٢٦) أي التفاعلات الآتية تمثل تفاعل تأكسد واختزال ذاتي ؟



٢٧) العنصر C يختزل أيونات B^{+2} ولا يختزل أيونات A^{+2} ان ترتيب العناصر وفق قوتها عوامل مختزلة هو :

- (أ) $\text{A} < \text{B} < \text{C}$ (ب) $\text{A} < \text{C} < \text{B}$ (ج) $\text{B} < \text{C} < \text{A}$ (د) $\text{C} < \text{B} < \text{A}$

٢٨) إذا كانت قيمة E° لـ ($\text{Al}^{+3} = -1.66$ و $\text{Cu}^{+2} = +0.34$) فإن جهد الخلية الغلفانية المعياري

التي قطباها (Cu, Al) بالفولت يساوي :

- (أ) ٢- (ب) ٢+ (ج) ١,٣٢- (د) ١,٣٢+

٢٩) أي التفاعلات نصف الخلية الآتية يحتاج الى عامل مؤكسد ؟



٣٠) إذا علمت ان التفاعل الآتي لا يحدث تلقائياً في الظروف المعيارية : $\text{Zn}^{+2} + 2\text{Cl}^- \rightarrow \text{Zn} + \text{Cl}_2$ فإن :-

(أ) Cl^- عامل مختزل أقوى من Zn (ب) Cl_2 عامل مختزل أضعف من Zn^{+2}

(ج) Zn عامل مؤكسد (د) Cl_2 عامل مؤكسد أقوى من Zn^{+2}

٣١) إذا كان التفاعل الآتي $2\text{Cl}^- + \text{Sn}^{+2} \rightarrow \text{Cl}_2 + \text{Sn}$ يحدث في إحدى الخلايا الغلفانية فإن :

(أ) تزداد كتلة صفيحة القصدير Sn (ب) الإلكترونات تسري في الدارة الخارجية من الكلور للقصدير

(ج) يزداد تركيز Cl^- في نصف خلية الكلور (د) تسري أيونات Na^+ في القطرة الملحية نحو نصف خلية Sn

٣٢) إحدى العبارات التالية غير صحيحة بالنسبة لخلية التحليل الكهربائي :

(أ) شحنة المهبط سالبة (ب) حدوث تفاعل التأكسد عند المصعد

(ج) التفاعل الحاصل فيها غير تلقائي (د) جهد التفاعل E° الكلي فيها له قيمة موجبة

٣٣) العامل المختزل المستخدم في استخراج الألمنيوم من خام البوكسيت :

- (أ) CO (ب) C (ج) Mg (د) SO_2

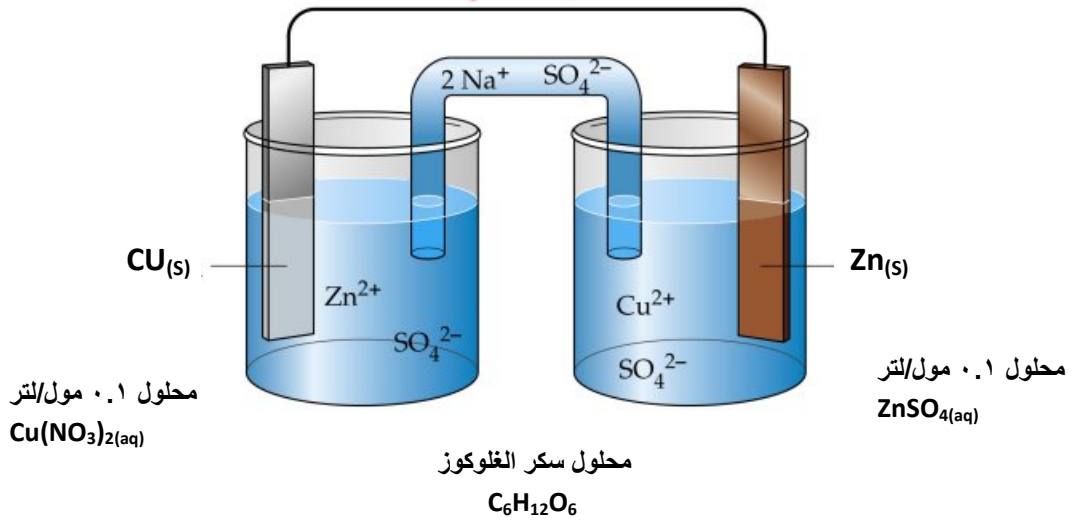
٣٤) في نصف التفاعل الآتي ($\text{N}_2 \rightarrow \text{NH}_4^+$) يكون عدد الإلكترونات التي يكتسبها جزئ النيتروجين (N_2) يساوي :

- (أ) ٦ (ب) ٣ (ج) ٢ (د) ٨

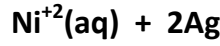
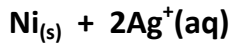
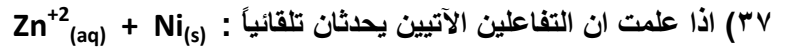
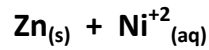
٣٥) اعتماداً على المعلومات الآتية للفلزات D / C / B / A :

- ١- يتفاعل C فقط مع محلول حمض HCl (١,٠ مول/لتر) ، ويتصاعد غاز H₂ .
 - ٢- يتفاعل A مع محلول ايونات الفلزات الأخرى فيتكون الفلز D ولا يتكون B او C .
- رتب الفلزات الأربعة (A ، B ، C ، D) تنازلياً وفق قوتها كعوامل مختزلة

(أ) D < A < C < B (ب) A < D < B < C (ج) A < D < C < B (د) D < A < B < C



- ٣٦) الخلية الموضحة في الشكل اعلاه قام بتوصيلها احد طلبة الكيمياء ' ورغم محولاته المتكررة للحصول على قراءة لجهد الخلية الا أن مؤشر الفولتميتر كان يشير دائماً الى قيمة صفر فولت . ما التفسير المتوقع في عدم حصول الطالب على قراءة الفولتميتر ؟
- (أ) تراكيز المحاليل المستخدمة كانت منخفضة جداً
 - (ب) طريقة توصيل الفولتميتر في الخلية كانت معكوسة .
 - (ج) تفاعل التأكسد والاختزال في الخلية لا يعد تفاعلاً تلقائياً .
 - (د) المحلول المستخدم في الأنبوب على شكل U غير موصل للتيار الكهربائي .



فإن الاقطاب التي تكوّن خلية غلفانية بأكبر فولتية هي

(أ) Zn / Ni (ب) Ag / Ni (ج) Zn / Ag (د) ليس أيّاً مما سبق

- ٣٨) في خلية التحليل الكهربائي لمحلول كلوريد الصوديوم NaCl ، وعند إمرار التيار الكهربائي في المحلول يتغير الرقم الهيدروجيني للمحلول من :

(أ) ٧ الى اقل من ٧ (ب) اقل من ٧ الى اكبر من ٧ (ج) ٧ الى اكبر من ٧ (د) اكبر من ٧ الى اقل من ٧

٣٩) ما الصيغة البنائية للمركب الناتج عن أكسدة $\text{CH}_3\text{CHOHCH}_3$ ؟

(أ) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO}$ (ب) CH_3COCH_3 (ج) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$ (د) CH_3OCH_3

٤٠) تفاعل CH_3O^- مع $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Cl}$ يعد مثالا على تفاعلات :

(أ) التأكسد (ب) الاختزال (ج) الاضافة (د) الاستبدال

٤١) أي الصيغ الكيميائية الآتية تعد دهناً مشبعاً ؟

(أ) $\text{C}_{17}\text{H}_{33}\text{COOH}$ (ب) $\text{C}_{17}\text{H}_{35}\text{COOH}$ (ج) $\text{C}_{17}\text{H}_{31}\text{COOH}$ (د) $\text{C}_{19}\text{H}_{37}\text{COOH}$

٤٢) يتكون الأميلوز من عدد كبير من وحدات سكر الغلوكوز المترابطة فيما بينها بروابط غلايكوسيدية من نوع :

(أ) $\alpha - 1 : 4$ (ب) $\beta - 1 : 4$ (ج) $\alpha - 1 : 6$ (د) $\beta - 1 : 6$

٤٣) عند إضافة بروبييل كلوريد المغنيسيوم الى الميثانال ثم HCl بعد ذلك ينتج :-

(أ) كحول أولي (ب) كحول ثانوي (ج) كحول ثالثي (د) (أ + ب) معاً

٤٤) في الجزئ ($\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOCH}_3$) فإن الجزء المستمد من الحمض الكربوكسيلي هو :

(أ) $\text{C}_2\text{H}_5\text{COO}^-$ (ب) $\text{C}_2\text{H}_5\text{CO}^+$ (ج) $^- \text{OCH}_3$ (د) CH_3COO^-

٤٥) يمكن التمييز بين بروبان و ٢ - ميثيل - ٢ - بروبانول باستخدام إحدى المواد التالية :-

(أ) NaHCO_3 (ب) Na (ج) Br_2/CCl_4 (د) $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7/\text{H}^+$

٤٦) إحدى الآتية لا ينطبق على الألكينات :

(ب) تتحد مع H_2 بوجود Pt

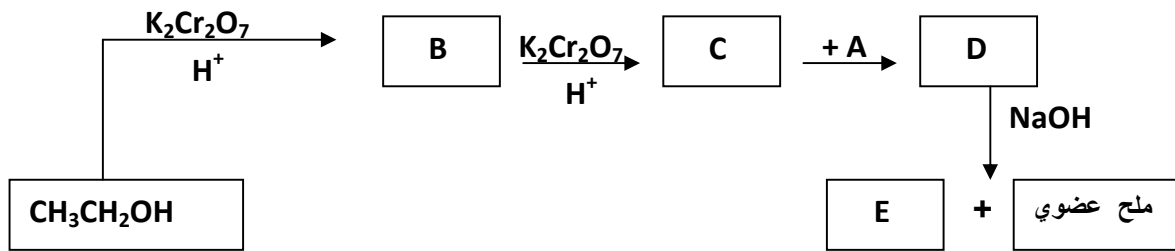
(أ) تتفاعل بالاضافة الإلكتروفيلية

(د) تتفاعل بالاضافة النيوكليوفيلية

(ج) مركبات غير مشبعة

٤٧) المركب A عبارة عن كحول $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ ، أجرى احد الطلبة سلسلة من التفاعلات الكيميائية التي اعتمدت على هذا المركب

بشكل اساسي كما هو مبين في المخطط الآتي :



معتمداً على المخطط ، ما الصيغة البنائية للمركب E في المخطط ؟

(أ) CH_3COOH (ب) CH_3COONa (ج) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ (د) $\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_3$

٤٨) تفاعل Br_2 مع C_6H_6 بوجود FeBr_3 يعد مثلاً على تفاعلات :

(أ) الإضافة (ب) الحذف (ج) الاستبدال النيوكليوفيلي (د) الاستبدال الإلكتروفيلي

٤٩) المركب العضوي الذي لا يتفاعل مع محلول NaOH فيما يلي هو :-

(أ) $\text{C}_3\text{H}_7\text{OH}$ (ب) CH_3COOH (ج) $\text{C}_2\text{H}_5\text{Cl}$ (د) $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$

٥٠) تفاعل ٢ - كلوروبروبان مع KOH بالحرارة ينتج :

- (أ) ٢ - بروبانول (ب) ١ - بروبانول (ج) بروبانال (د) بروبين

٥١) عند تحضير $CH_3CHOHCH_3$ باستخدام مركب غرينيارد متبوعاً بحمض HCl فإن :

- (أ) صيغة مركب غرينيارد CH_3MgCl (ب) صيغة مركب غرينيارد C_2H_5MgCl
(ج) الكربونيل المناسب هو بروبانول (د) الكربونيل المناسب هو ميثانال

٥٢) المادة التي تعمل على تحفيز التفاعلات الحيوية المختلفة في الجسم كعمليات هدم الدهون :

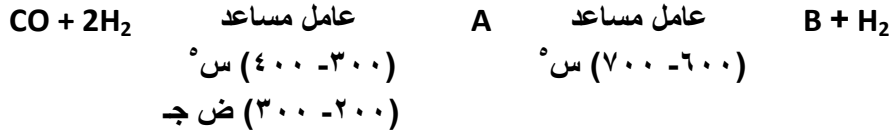
- (أ) بروتينات (ب) دهون (ج) ستيرويدات (د) كربوهيدرات

٥٣) تعتمد الطرق الصناعية في تحضير المركبات العضوية على توفير ظروف وعوامل مساعدة خاصة ، ومن الامثلة على ذلك

تحضير حمض الايثانويك من تفاعل أول أكسدة الكربون والهيدروجين حسب المخطط الآتي :



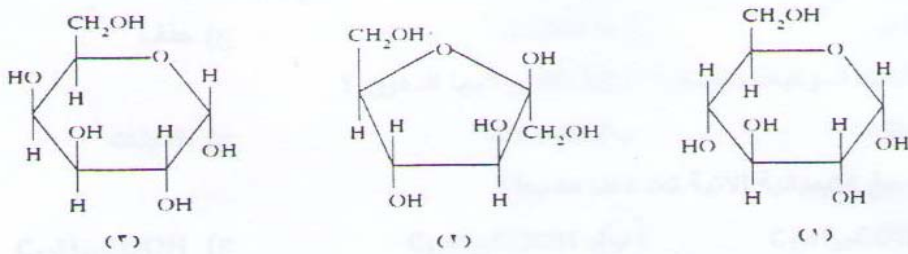
عامل مساعد
CO



ما صيغة المركبين المشار إليهما بالرموز A ، B على الترتيب ؟

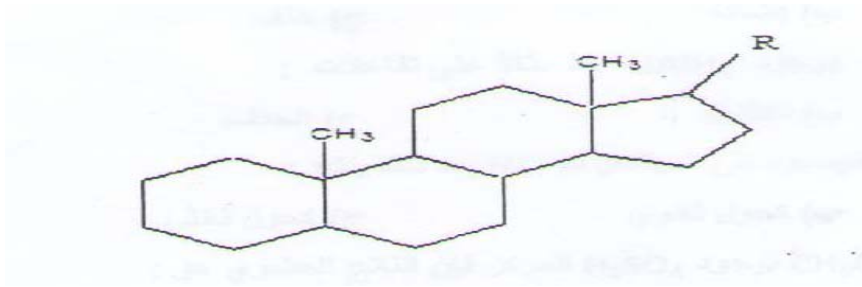
- (أ) CH_3OH ، CH_3COCH_3 (ب) $HCHO$ ، CH_3OH
(ج) CH_3CH_2OH ، CH_3CHO (د) CH_3CHO ، CH_3CH_2OH

(٥٤)



يتكون السكروز (سكر المائدة) من اتحاد جزئين من السكريات الأحادية الموضحة اعلاه وهما :

- (أ) (١) ، (٢) (ب) (١) ، (٣) (ج) (٢) ، (٣) (د) جزينان من (١) فقط



تمثل الصيغة أعلاه التركيب العام لـ :
 أ) الدهن
 ب) الزيت

ج) الستيرويد
 د) السليلوز

انتهت الاسئلة

مع تحيات قسم مبحث الكيمياء
 نضال الهندي & محمد كيوان



نموذج الاجابة

مدارس المحور الدولية

الاسم :

الشعبة : ()

(الرجاء تظليل دائرة واحدة لكل فقرة تظليلاً تاماً) استخدام قلم الرصاص

العلامة : ()

الرقم	ا	ب	ج	د	الرقم	ا	ب	ج	د
١	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	٣١	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
٢	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	٣٢	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>
٣	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	٣٣	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
٤	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	٣٤	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
٥	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	٣٥	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>
٦	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	٣٦	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
٧	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	٣٧	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
٨	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	٣٨	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>
٩	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	٣٩	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>
١٠	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	٤٠	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
١١	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	٤١	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
١٢	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	٤٢	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
١٣	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	٤٣	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>
١٤	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	٤٤	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
١٥	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	٤٥	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
١٦	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	٤٦	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
١٧	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	٤٧	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
١٨	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	٤٨	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
١٩	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	٤٩	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>
٢٠	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	٥٠	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
٢١	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	٥١	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>
٢٢	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	٥٢	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
٢٣	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	٥٣	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>
٢٤	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	٥٤	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>
٢٥	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	٥٥	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
٢٦	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>					
٢٧	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>					
٢٨	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>					
٢٩	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>					
٣٠	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>					