



مديرية التربية والتعليم الخاص

امتحان نهاية الفصل الدراسي الثاني

للعام الدراسي ٢٠١٢ / ٢٠١٣



مدارس المحور الدولية

MIS

الشعبة: ()

الصف: الثاني ثانوي علمي

المبحث: الكيمياء

التاريخ: ٢٠١٣ / ٥ / ١٥

العلامة: (١١٠ /)

الاسم:

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

١. في التفاعل الآتي $3\text{ClO}^- \longrightarrow \text{ClO}_3^- + 2\text{Cl}^-$ إذا كانت سرعة إنتاج ClO_3^- (٠,٠٦) مول / لتر. ث ما سرعة استهلاك ClO^- ؟

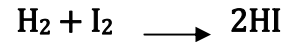
(د) ٠,١٨

(ج) ٠,١٢

(ب) ٠,٠٦

(أ) ٠,٠٢

٢. الجدول المجاور يبين تغير تركيز H_2 مع الزمن في التفاعل



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

الزمن (ث)	[H_2] مول/لتر
٠	٨
٤	٤
١٢	٢

(د) ٠,٢٥

(ج) ١

(ب) ٢

(أ) ٤

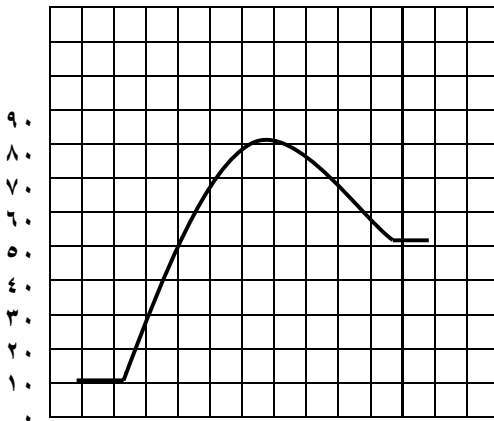
٣. يبين الشكل الآتي طاقة الوضع أثناء سير تفاعل ما ، فإن قيمة طاقة التنشيط للتفاعل الأمامي بالكيلو جول / مول ؟

(أ) ٣٠

(ب) ٦٠

(ج) ٧٠

(د) ٩٠



سير التفاعل

٤. أدى استخدام العامل المساعد في تفاعل ما الى خفض طاقة التنشيط للتفاعل الأمامي بمقدار ١٥ كيلوجول / مول ، أي الآتية تنخفض بمقدار ١٥ كيلوجول / مول ؟

(ب) طاقة الوضع للمواد الناتجة
(د) التغير في المحتوى الحراري

(أ) طاقة التنشيط للتفاعل العكسي
(ج) طاقة الوضع للمواد المتفاعلة



٥. الجدول الآتي يخص التفاعل $4NO_2 + O_2$

درجة الحرارة	k (ث ^{-١})	Ea (كيلوجول/مول)
٤٥	$٤,٨ \times ١٠^{-٤}$	١٠٣
٤٠	$٢,٥ \times ١٠^{-٤}$	ص
٥٠	$٨,٨ \times ١٠^{-٤}$	ص
٣٥	٢×١٠^{-٤}	ص

عند ارتفاع درجة الحرارة فإن القيمة ص :

(أ) تزداد (ب) تقل (ج) تبقى ثابتة (د) تقل ثم تزداد ثم تقل

٦. الاشكال الآتية تمثل تغيرات الطاقة في أربعة تفاعلات مختلفة ، فإذا حدثت التفاعلات بالاتجاه العكسي ، فإن ترتيبها حسب سرعتها تنازلياً هو :

٤٠	٤٠	٤٠	٤٠
٣٠	٣٠	٣٠	٣٠
٢٠	٢٠	٢٠	٢٠ طو
١٠	١٠ طو	١٠ طو	١٠
٥	٥	٥	٥
سرعة التفاعل (٤)	سرعة التفاعل (٣)	سرعة التفاعل (٢)	سرعة التفاعل (١)
٤ < ٢ < ١ < ٣ (د)	١ < ٤ < ٢ < ٣ (ج)	٢ < ٣ < ١ < ٤ (ب)	٤ < ١ < ٣ < ٢ (أ)

٧. يتحلل يوديد الهيدروجين HI في الحالة الغازية لإنتاج الهيدروجين H₂ ، واليود I₂ كما يلي :



وكان ثابت سرعة التفاعل k لهذا التفاعل عند درجة حرارة ٨٢٨ س° يساوي $٦,٢٣ \times ١٠^{-٧}$ لتر/مول.ث ، فإن هذا التفاعل يعتبر من الرتبة :

(د) الرابعة

(ج) الثالثة

(ب) الثانية

(أ) الاولى

٨. بالاعتماد على الشكل المجاور ، فإن مقدار النقصان في طاقة التنشيط للتفاعل

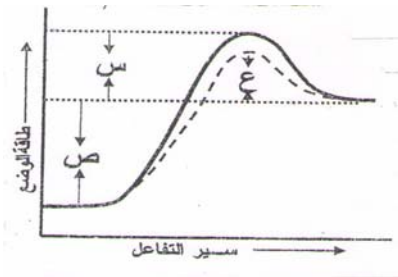
العكسي بوجود عامل مساعد (معبراً عنها بالرموز) =

(أ) ص - ع

(ب) ص + ع

(ج) ص + ع

(د) ص - ع



٩. يبين الشكل المجاور أثر إضافة العامل المساعد ، بناء على الشكل فإن الرقم الذي يمثل

سرعة التفاعل العكسي بوجود عامل مساعد :

١
٢
٣
٤
الزمن

(ب) (٢)

(د) (٤)

(أ) (١)

(ج) (٣)

(٢)

١٠. الحمض المرافق لـ HCO_3^- هو :

(أ) H_2CO_3 (ب) HCO_3^- (ج) HCO_3^+ (د) CO_3^{2-}

١١. الأيون المشترك في المحلول المكون من القاعدة M والملح MHCl هو :

(أ) M^- (ب) MH (ج) MCl (د) MH^+

١٢. إضافة الماء الى محلول RCOOH / RCOOK يؤدي الى :

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

١٣. اذا علمت أن HCN كحمض أضعف من HF فإن العبارات التالية ليست صحيحة :-

(أ) CN^- كقاعدة أقوى من F^- كقاعدة (ب) $[\text{OH}^-]$ في HCN أكثر من $[\text{OH}^-]$ في HF

(ج) Kb لـ F^- أعلى من Kb لـ CN^- (د) ملح NaCN يتميه في الماء أكثر من ملح KF

١٤. محلول من الحمض الضعيف (HX) تركيزه ٠,٠٠١ مول / لتر ، فإن قيمة PH للمحلول هي :-

(أ) ٣ (ب) ٨ (ج) ٢ (د) ٦

١٥. ترتيب المحاليل الآتية (KOH ، NH_3 ، $\text{NH}_3 / \text{NH}_4\text{Cl}$) المتساوية التركيز حسب الزيادة في $[\text{H}_3\text{O}^+]$ هو :

(أ) $\text{KOH} > \text{NH}_3 > \text{NH}_3 / \text{NH}_4\text{Cl}$ (ب) $\text{NH}_3 / \text{NH}_4\text{Cl} > \text{NH}_3 > \text{KOH}$

(ج) $\text{NH}_3 > \text{NH}_3 / \text{NH}_4\text{Cl} > \text{KOH}$ (د) $\text{NH}_3 / \text{NH}_4\text{Cl} > \text{KOH} > \text{NH}_3$

١٦. عند إضافة بلورات من الملح $\text{N}_2\text{H}_5\text{Cl}$ الى محلول القاعدة N_2H_4 فإن :-

(أ) قيمة PH للمحلول تقل (ب) تزداد نسبة تأين N_2H_4

(ج) يقل تركيز H_3O^+ (د) قيمة PH تزداد

١٧. إحدى المواد التالية لا تعتبر من حموض لويس :-

(أ) $\text{Be}(\text{OH})_2$ (ب) $\text{B}(\text{OH})_3$ (ج) $\text{Ba}(\text{OH})_2$ (د) Co^{+2}

١٨. النسبة بين $[\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}]$: $[\text{C}_6\text{H}_5\text{COO}^-]$ في محلول منظم فيه $\text{PH} = 4$ وقيمة $\text{Ka} = 1 \times 10^{-10}$ هي :

(أ) (١ : ٠,٠١) (ب) (١ : ١٠) (ج) (١ : ١) (د) (١ : ٠,١)

١٩. يعرف الحمض حسب مفهوم برونستد - لوري على أنه مادة قادرة على :

(أ) منح زوج الكترولونات أو أكثر (ب) استقبال زوج الكترولونات أو أكثر

(ج) استقبال البروتون (د) منح البروتون

٢٠. المادة التي لا يعد ذوبانها في الماء تميهاً هي :

(أ) CaCl_2 (ب) NH_4Cl (ج) NaF (د) HCOONa

٢١. تم تحضير محلول منظم من NH_3 (٠,٤ مول / لتر) والملح NH_4Cl ، فكانت PH للمحلول المنظم = ٩

فإذا علمت أن $\text{Kb} \text{ لـ } \text{NH}_3 = 2 \times 10^{-5}$.. فإن تركيز NH_4Cl في المحلول المنظم = :

(أ) ٠,٨ مول/لتر (ب) ٠,٦ مول/لتر (ج) ٠,٤ مول / لتر (د) ١,٦ مول/لتر

٢٢. ناتج التفاعل الآتي حسب برونستد / لوري : $\text{HClO}_4 + \text{CH}_3\text{NH}_2 \rightleftharpoons \dots + \dots$

(أ) $\text{CH}_4\text{NH}_2^+ + \text{ClO}_4^-$ (ب) $\text{CH}_3\text{NH}^- + \text{H}_2\text{ClO}_4^+$

(ج) $\text{ClO}_4^- + \text{CH}_3\text{NH}_4^{+2}$ (د) $\text{ClO}_4^- + \text{CH}_3\text{NH}_3^+$

٢٣. بالاعتماد على الجدول المجاور ، فإن القاعدة المرافقة

الاضعف هي :

(أ) A^-

(ب) B^-

(ج) C^-

(د) D^-

المعلومات	صيغة الحمض ٠,١ مول/لتر
$[\text{A}^-] = 7 \times 10^{-1}$ مول/لتر	HA
$\text{PH} = 4$	HB
$\text{Ka} = 1,6 \times 10^{-4}$	HC
$[\text{OH}^-] = 1 \times 10^{-9}$ مول/لتر	HD

٢٤. عدد تأكسد B 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 ؟

(أ) $\text{Li} + \text{e}^- \rightarrow \text{Li}^+$ (ب) $\text{Li}^+ + \text{e}^- \rightarrow \text{Li}$ (ج) $\text{H}_2 + 2\text{e}^- \rightarrow 2\text{H}^-$ (د) $\text{H}_2 \rightarrow 2\text{H}^+ + 2\text{e}^-$

٢٦. العامل المختزل هو المادة التي ؟

(أ) تختزل مادة أخرى (ب) إحدى ذراتها تختزل (ج) تكتسب الكترولونات (د) تؤكسد مادة أخرى

٢٧. في خلية التحليل الكهربائي لمحلول NaCl الذي يتكون عند المهبط هو ؟

(أ) Na (ب) Cl_2 (ج) O_2 (د) H_2

٢٨. عند طلاء شوكة حديدية بطبقة من الفضة فأى العبارات الآتية صحيحة :-

(أ) ترتبط الشوكة المراد طلاؤها بالقطب السالب للبطارية (ب) يحدث التفاعل الآتي : $\text{Ag} + \text{e}^- \rightarrow \text{Ag}^0$ عند المصعد

(ج) يرتبط قضيب في الفضة بالقطب السالب للبطارية (د) يقل $[\text{Ag}^+]$ في المحلول

٢٩. عدد مولات الإلكترونات المفقودة لدى تحول مول من As_4O_6 إلى H_3AsO_4 =

(أ) ٢ (ب) ٣ (ج) ٤ (د) ٨

٣٠. إحدى التفاعلات الآتية يمثل تفاعل تأكسد واختزال ذاتي :

(أ) $\text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CH}_4 + 2\text{O}_2$ (ب) $\text{MgCl}_2 \rightarrow \text{Mg} + \text{Cl}_2$

(ج) $2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}_2$ (د) $2\text{Al} + \text{Fe}_2\text{O}_3 \rightarrow 2\text{Al}_2\text{O}_3 + 2\text{Fe}$

٣١. اعتماداً على المعلومات الآتية للفلزات A / B / C / D :

١- يتفاعل C فقط مع محلول حمض HCl (١,٠ مول/لتر) ، ويتصاعد غاز H_2 .

٢- يتفاعل A مع محلول أيونات الفلزات الأخرى فيتكون الفلز D ولا يتكون B أو 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) $D < A < B < C$

٣٢. إذا علمت أن العنصر (Y) لا يذوب في محلول حمض HCl (١ مول/لتر) عند 25°C وأن أيون (Y^{+2})

لا يؤكسد العنصر (Z) ، فأى العبارات الآتية صحيحة :

(أ) يمكن حفظ محاليل أملاح Z في وعاء من Y

(ب) أكبر جهد خلية ممكن الحصول عليه من قطب Z و Y المعياريين

(ج) جهد التأكسد المعياري للعنصر Z له إشارة موجبة

(د) H_2 عامل مختزل أقوى من Y

٣٣. إذا كان التفاعل : $2\text{A}^- + 2\text{B}^{3+} \rightarrow 2\text{A} + 2\text{B}^{2+}$ فولت

ونصف التفاعل : $2\text{A}^- \rightarrow 2\text{A} + 2\text{e}^-$ فولت

فإن E^0 لنصف التفاعل $\text{B}^{3+} + \text{e}^- \rightarrow \text{B}^{2+}$ تساوي :

(أ) + ٢,١٤ فولت (ب) + ٠,٧٨ فولت (ج) + ١,٩٤ فولت (د) - ١,٩٤ فولت

٣٤. اعتماداً على الشكل المجاور الذي يبين خلية تحليل كهربائي لمحلول CuCl_2 فإن :

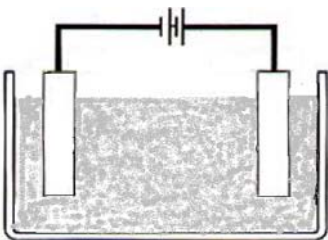
(أ) القطب (أ) هو المهبط ويحدث عنده اختزال Cl_2

(ب) القطب (أ) هو المهبط ويحدث عنده اختزال الماء

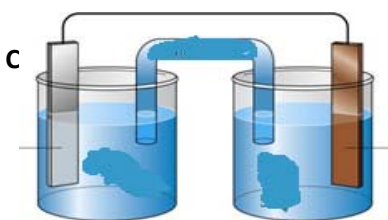
(ج) القطب (ب) هو المصعد ويحدث عنده تأكسد الماء

(د) القطب (ب) هو المصعد ويحدث عنده تأكسد Cl^-

قطب
خامل



قطب
خامل



٣٥. الشكل الآتي يمثل خلية غلفانية ، فأى العبارات التالية تعتبر غير صحيحة :

- (أ) تتحرك e من قطب Cr إلى قطب Cd
 (ب) تزداد كتلة صفيحة Cd
 (ج) تتجه أيونات NO_3^- في القنطرة باتجاه وعاء Cr
 (د) يزداد تركيز Cd^{+2} في نصف خلية Cd

٣٦. الجدول التالي يمثل قيم جهود الاختزال المعيارية لعدد من الفلزات :

الفلز	Fe	Mg	Ag	Cu
E^0 (فولت)	-٠,٤٤	-٢,٣٧	+٠,٨٠	+٠,٣٤

أي الآتية لا يذوب في محلول HBr :

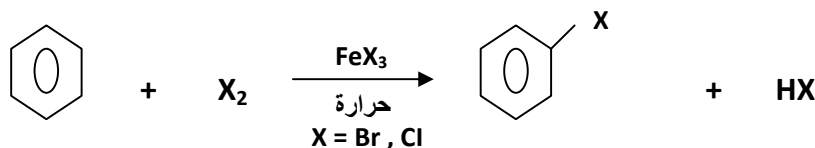
- (أ) فقط Ag
 (ب) فقط Cu
 (ج) Mg و Fe
 (د) Cu و Ag
٣٧. عدد تأكسد Zn في الأيون $[\text{Zn}(\text{NH}_3)_2]^{+2}$ =
 (أ) + ٢
 (ب) صفر
 (ج) - ٢
 (د) + ٦
٣٨. تفاعل CH_3O^- مع $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Cl}$ يعد مثالا على تفاعلات :
 (أ) التأكسد
 (ب) الاختزال
 (ج) الإضافة
 (د) الاستبدال
٣٩. في الجزئ $(\text{CH}_3\text{COOCH}_3)$ فإن الجزء المستمد من الحمض الكربوكسيلي هو :
 (أ) $\text{C}_2\text{H}_5\text{COO}^-$
 (ب) CH_3CO^+
 (ج) $-\text{OCH}_3$
 (د) COOCH_3
٤٠. عند تفاعل الحمض الكربوكسيلي مع الامونيا ثم تسخين الناتج ، فإن الذي يتكون هو :
 (أ) أملاح الامونيوم
 (ب) أميدات
 (ج) الكانوات
 (د) الكوكسيدات

٤١. المركب الذي يعطي $\text{CH}_3 - \overset{\text{CH}_3}{\underset{|}{\text{C}}} = \text{CH}_2$ عند تفاعله مع قاعدة قوية هو :-

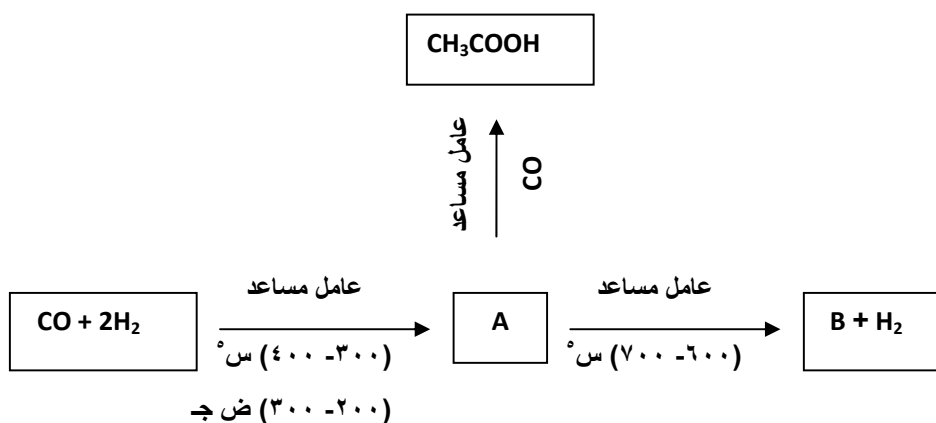


٤٢. في التفاعل : $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + 1. \text{CH}_3\text{MgCl} + 2. \text{HCl}$ ، تعتبر المادة (A) :

- (أ) ميثانول
 (ب) ميثان
 (ج) ميثانال
 (د) إيثانال
٤٣. أي المركبات الآتية لا يتفاعل مع NaOH :
 (أ) الأسترات
 (ب) الحموض الكربوكسيلية
 (ج) الكحول
 (د) هاليد الألكيل الأولي



توضح المعادلة العامة أعلاه الخاصة بتفاعل البنزين مع الهالوجينات طريقة :
 (أ) الإضافة الالكتروفيلية (ب) الإضافة النيوكليوفيلية (ج) الاستبدال الالكتروفيلي (د) الاستبدال النيوكليوفيلي
 ٤٥. تعتمد الطرق الصناعية في تحضير المركبات العضوية على توفير ظروف وعوامل مساعدة خاصة ، ومن الأمثلة
 على ذلك تحضير حمض الايثانويك من تفاعل أول أكسدة الكربون والهيدروجين حسب المخطط الآتي :



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

(ب) HCHO ، CH_3OH
 (د) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$

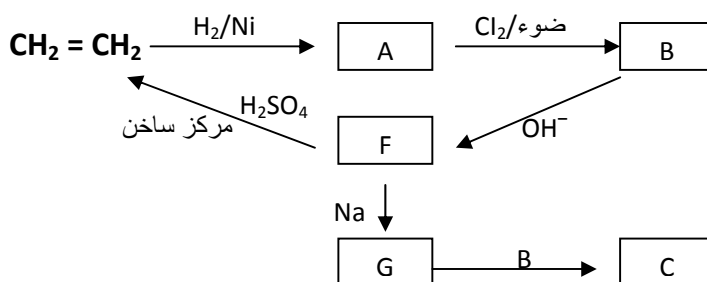
(أ) CH_3OH ، CH_3COCH_3
 (ج) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ ، CH_3CHO

٤٦. ينتج الاستر $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2 - \overset{\text{O}}{\parallel} \text{C} - \text{O} - \text{CH}_2\text{CH}_3$ من تفاعل :

(ب) بنتانول وحمض ميثانويك
 (د) بيوتانول وحمض إيثانويك

(أ) إيثانول وحمض بيوتانويك
 (ج) بروبانول وحمض بروبانويك

٤٧. بالاعتماد على المخطط الآتي :



فإن المركب العضوي C هو :

(د) $\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_3$

(ج) CH_3COONa

(ب) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{ONa}$

(أ) $\text{C}_2\text{H}_5\text{OC}_2\text{H}_5$

٤٨. الكوليستيرول يُعدّ مثالا على :

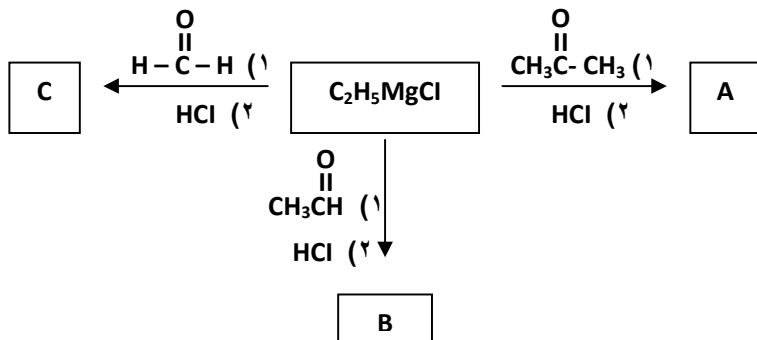
(د) الدهون

(ج) الزيوت

(ب) الغلايكوجين

(أ) الستيرويدات

٤٩. في المخطط الآتي :



فإن المركبات A ، B ، C على الترتيب :

(أ) كحول ثالثي ، كحول ثانوي ، كحول أولي

(ج) كحول ثانوي ، كحول ثانوي ، كحول أولي

٥٠. عند أكسدة المركب $\text{C}_4\text{H}_{10}\text{O}$ يمكن ان يتحول الى مركب آخر له الصيغة الجزيئية $\text{C}_4\text{H}_8\text{O}$ ، يمكن ان يكون المركب الاصلي :

(أ) كحول أولي أو ثانوي (ب) كحول ثانوي أو ثالثي (ج) أولي فقط (د) كحول ثانوي فقط

٥١. أي الحموض الدهنية الآتية يُكوّن دهن عند تفاعله مع الغليسروول :

(أ) $\text{C}_{15}\text{H}_{29}\text{COOH}$ (ب) $\text{C}_{17}\text{H}_{35}\text{COOH}$ (ج) $\text{C}_{19}\text{H}_{37}\text{COOH}$ (د) $\text{C}_{18}\text{H}_{35}\text{COOH}$

٥٢. يتكون سكر اللاكتوز من الوحدات الآتية :

(أ) β . غلوكوز و β . غلاكتوز

(ج) α . غلوكوز و β . غلاكتوز

٥٣. أي المركبات الآتية يعد سكر احادي :

(أ) $\text{C}_5(\text{H}_2\text{O})_5$ (ب) $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$ (ج) $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}$ (د) $\text{CH}_2\text{OHCHOHCH}_2\text{OH}$

٥٤. يتشابه السليلوز و الغلايكوجين في :

(أ) وحدة البناء الاساسية

(ج) التفرع

(ب) الذوبان في الماء
(د) نوع الرابطة الغلايكو سيديية في السلسلة

٥٥. ما عدد جزيئات الماء الناتجة عند ارتباط خمسة حموض أمينية ؟

(أ) ٦ (ب) ٥ (ج) ٤ (د) ٣

انتهت الاسئلة

مع تحيات قسم مبحث الكيمياء

نضال الهندي & محمد كيوان



نموذج الاجابة

مدارس المحور الدولية

() : الشعبة

..... : الاسم

() : العلامة

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

الرقم	أ	ب	ج	د	الرقم	أ	ب	ج	د
١	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	٣١	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" 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 type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	٣٣	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
٤	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	٣٤	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>
٥	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	٣٥	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
٦	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	٣٦	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>
٧	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	٣٧	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>
٨	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	٣٨	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input 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 checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	٤٠	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>
١١	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	٤١	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
١٢	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	٤٢	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
١٣	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	٤٣	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
١٤	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	٤٤	<input checked="" 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 type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>
١٦	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	٤٦	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>
١٧	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	٤٧	<input type="radio"/>	<input checked="" 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 type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	٤٩	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
٢٠	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	٥٠	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>
٢١	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" 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 type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	٥٣	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
٢٤	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	٥٤	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
٢٥	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" 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 type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>					
٢٨	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>					
٢٩	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>					
٣٠	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>					