



كلية العلوم جامعة أسيوط  
كلية معتمدة من الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد



وحدة القياس والتأويل



وحدة ضمان الجودة والاعتماد

### امتحان الفصل الدراسي الاول للعام الجامعي 2023-2024

	القسم العلمي/ التخصصية وعلوم الأطلسة	المستوى / الاول (نظام الساعات المعتمدة)
	اسم المقرر / الكيمياء العضوية	كود المقرر / 111
	العام الدراسي / 2024-2023	الفصل الدراسي / الاول
	التاريخ / 2024-1-1	زمن الامتحان/ ساعتان
	عدد الأسئلة / اثنان	طريقة اجابة الامتحان / نموذج تصحيح الالكتروني
	عدد اوراق الامتحان / ورقة واحدة (4 اوجه)	نوع الاسئلة / موضوعي (الاختيار من متعدد - خطأ وصواب)
عدد الطلاب / 1862	الدرجة الكلية للامتحان / 60 درجة	

تعليمات خاصة بالامتحان : من فضلك اجب عن جميع الاسئلة في نموذج التصحيح الالكتروني المرفق مع الاسئلة مع ملاحظة اختيار اجابة واحدة فقط وتظليلها بالكامل.

### السؤال الاول

(كل فقرة بدرجة واحدة / 30 درجة)

اختر الحرف الدال على الاجابة الصحيحة وقم بتظليله في نموذج التصحيح الالكتروني المرفق.

1-	في التشابه الوضعي يكون الإختلاف في وضع .....	(A) الهيكل (B) النواة (C) ذرة الكربون (D) المجموعة الدالة
2-	من شروط التشابه الهندسي وجود رابطة زوجية ..... دوران الجزئ حول محوره.	(A) تمنع (B) تسهل (C) تيسر (D) تميز
3-	في المتشابه Cis تكون المجموعتين المتماثلتين على جانب ..... من الرابطة	(A) متماثل (B) واحد (C) مختلف (D) متميز
4-	تعرف الرابطة الأيونية Ionic bond على أنها قوة تجاذب بين أيونات ..... في الشحنة تكونت من ذرات تختلف عن بعضها البعض في السالبية	(A) متضادة (B) متماثلة (C) متقاربة (D) منفرجة
5-	إذا قلنا أن هناك تشابه في خاصية معينة بين مركبين فهذا معناه في الكيمياء العضوية أن المركبين ..... في جميع الخواص ماعدا هذه الخاصية.	(A) مختلفين (B) متقاربين (C) متشابهين (D) متكافئين
6-	تكون المتشابه Trans بدرجة كبيرة عند ..... الزيوت الغذائية لفترة طويلة	(A) تبريد (B) تجميد (C) تسخين (D) تجفيف
7-	تنشأ الرابطة الهيدروجينية في الماء السائل والتنج نتيجة لقوى التجاذب الكهربائي بين ذرة الهيدروجين وذرة ..... في جزئ آخر مجاور.	(A) كربون (B) أكسجين (C) نيتروجين (D) كبريت
8-	عند خلط المتشابهان (المركب وصورته في المرآة) لحمض الطرطريك بكميات متشابهة ..... فإتنا نحصل على ما يسمى بالخلوط الرسيمة.	(A) حجما (B) وزنا (C) في الصورة (D) في الهيئة
9-	في حامض الخليك يكون مقدار الحموضة في مجموعة الكربوكسيل COOH- متوقف على مقدار ما يتركز على .....	(A) الكبريت (B) الهيدروجين (C) الكربون (D) الأكسجين
10-	يطلق على المركب وصورته في المرآة في التشابه الضوئي مصطلح .....	(A) mixture (B) racemic mixture (C) diastereoisomers (D) enantiomers

مشارف  
عبدالله  
عبدالله



كلية الاقتصاد المنزلي  
كلية معتمدة من الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد



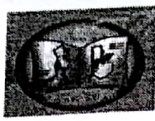
وحدة القياس والتقويم



وحدة ضمان الجودة والاعتماد

تمتلك ذرة النتروجين خمس الكترولونات في غلاف التكافؤ ، ثلاثة منها تكون ثلاث روابط تساهمة أما الزوج الباقي يكون مسئول عن ..... المركب. (A) قاعدية (B) تعادل (C) حامضية (D) تنظيم	-11
يحدث التأثير الابحاثى عند ارتباط ذرتان برابطة ..... الفردية. (A) اوميجا (B) سيجمما (C) باى (D) فاندرفان	-12
في حالة تسمية المركبات العضوية يتم اختيار ..... سلسلة كربونية ممكنة وهي التي تحدد اسم الالكان الاساسى (A) احسن (B) متوسط (C) اقصر (D) اطول	-13
في حامض ..... يكون لدينا انواع كثيرة من التشابه الضولى منها التعادل الداخلى Meso (A) الطرطريك (B) الخليك (C) الفيوماريك (D) المالك	-14
عند اضافة جوهر كشاف غير متماثل الى مركب ايثيلينى غير متماثل فان الجزء ..... للجوهر الكشاف يضاف الى ذرة الكربون الاقل في عدد ذرات الايدروجين. (A) الموجب (B) سيجمما (C) السالب (D) المتعادل	-15
تكون نواتج اكسدة الدهون (التزنخ) النهائية ..... (A) الكحولات (B) الالدهيدات والكيونونات والاحماض (C) الاكاسيد (D) ثانى اكسيد الكربون والماء	-16
يحدث التأثير الميزوميرى عندما توجد ذرتان مرتبطتان برابطة ..... (A) سيجمما (B) ايونية (C) مزدوجة او ثلاثية (D) قطبية	-17
ينتج عن تكوين الاصول/الشقوق الحرة تكوين ما يعرف بـ..... (A) الاجهاد التاكسدى (B) الاجهاد المائى (C) الاختزال التاكسدى (D) التاكسد الاختزالى	-18
تزيد احتمالية الاصابة بتصلب الشرايين عند التغذية على زيوت القلى الغزير ذات المحتوى العالى من المشابه..... (A) Trans (B) Enantiomers (C) Cis (D) Functional	-19
يتم هيدرجة الزيوت السائلة باضافة الهيدروجين وفي وجود العامل المساعد لتحويلها الى ..... (A) زبدة (B) سمنة (C) قشطة (D) زيوت سائلة	-20
عند تواجد الاحماض العضوية ( المالك ) فى الصورة Cis فانه يسهل تكوين ..... المقابل. (A) الاستر (B) الكحول (C) الانتريد anhydride (D) الالدهيد	-21
فى حالة استبدال ذرة الهيدروجين المشار بها فى المركب التالى H-CH <sub>2</sub> -COOH بمجموعة الميثائل فانه ..... (A) تزداد درجة الحموضة (B) تزداد درجة القلوية (C) تقل درجة الحموضة (D) تقل درجة القلوية	-22
يطلق على المركب التالى اسم..... $\begin{array}{c} \text{OH} \quad \quad \quad \text{O} \\   \quad \quad \quad    \\ \text{H}_3\text{C}-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{C}-\text{H} \end{array}$	-23
2-hydroxy butanal (B) 3-hydroxy butanone (D) 3-hydroxy butanal (A) 3-hydroxy butanol (C)	-24
عند اضافة كحول الى الالدهيد وذلك فى وجود HCl كعامل حفاز يتكون ناتج غير مستقر يسمى ..... (A) اسيتال (B) هيمى اسيتال (C) هيمى كيتال (D) كيتال	-25
$\text{Ph}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{H} + \text{H}-\text{CH}_2-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{H} \xrightarrow{\text{NaOH}} \text{Ph}-\overset{\text{OH}}{\text{CH}}-\text{CH}_2-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{H}$ يطلق على التفاعل السابق اسم تفاعل ..... (A) تفاعل الاستبدال (B) تفاعل الاضافة (C) تكاتف بيركن (D) تكاتف الالول	-25

عمدتكى



$\text{CH}_3 - \overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}} - \text{CH}_3 + \text{C}_6\text{H}_5 - \text{NHNH}_2 \xrightarrow{\text{H}^+} \dots\dots\dots$ <p>Phenylhydrazone (B) Acetone phenylhydrazone (D)</p>	<p>-26</p> <p>المركب الناتج من التفاعل السابق هو..... Nitro phenylhydrazone (A) 2,4 Dinitro phenol (C)</p>
<p>يعرف تفاعل Hell - Volhard - Zelinski أو يكتب مختصرا HVZ reaction بأنه تفاعل استبدال هيدروجين الفا بالهالوجين حيث يتفاعل الهالوجين مع الحامض الكربوكسيلي في وجود ..... كعامل حفاز (A) النحاس (B) الفوسفور الاحمر (C) الخارصين (D) الصودا الكاوية</p>	<p>-27</p> <p>يطلق على المركب التالي اسم.....</p>
$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}} - \text{CH}_2 - \overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}} - \text{O} - \text{CH}_3$ <p>Methyl hexanone (B) Methyl hexanoate (D)</p>	<p>-28</p> <p>Methy-4-oxo-hexanone (A) Methyl-3-oxo-hexanoate (C)</p>
<p>يمكن تحضير الاسترات بتفاعل الكيتونات الطرفية مع مركب ..... كما في المعادلة التالية:-</p> $\text{H}_3\text{C} - \overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}} - \text{CH}_3 + \dots\dots\dots \longrightarrow \text{H}_3\text{C} - \text{O} - \overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}} - \text{CH}_3$ <p>Methanal (B) Peroxy trifluoro acetic acid (D)</p>	<p>-29</p> <p>Methanoic (A) Methanol (C)</p>
<p>تتأكسد مجموعة الألكيل الجانبيه المرتبطة بالحلقة العطرية للتحوّل إلى مجموعة ..... في حين لا تتأثر الحلقة العطرية نفسها: (A) الكربوكسيل (B) الهينزوكسيل (C) الدهيدية (D) الكربونيل</p>	<p>-30</p>

السؤال الثاني  
قم بتظليل العلامة المناسبة (T) أو (F) امام كل سؤال في نموذج التصحيح الالكتروني المرفق.  
(كل سؤال بدرجة واحدة / 30 درجة)

الأسئلة	ع
1- يحدث التأثير الميزوميري في حالة ارتباط ذرتان برابطة أحادية/سيجما وتختلف الذرتين في خاصية السالبية الكهربية.	-1
2- يسهل أهم خصائص المتشابهة Trans لحمض الفيوماريك هو قدرته الفائقة على تكوين أندريد الحامض.	-2
3- عند اضافة الهيدروجين الى Alkenes وفي وجود النيكل فإنه تنتج الألكانات المقابلة في عدد ذرات الكربون	-3
4- في التشابه النووي يكون الاختلاف في وضع المجموعة الدالة.	-4
5- تتكون الروابط التعاونية Covalent bond عندما تتفاعل ذرات المواد المتماثلة او المتقاربة في السالبية الكهربية.	-5
6- يطلق على المركب وصورته في المرآه في التشابه الضوئي مصطلح diastereoisomers.	-6
7- يعد تكوين المتشابهة Cis في الزيوت الغذائية عند تسخينها لفترات زمنية طويلة ذات تأثير مدمر على الصحة العامة.	-7
8- التشابه في المجموعة الدالة Functional isomerism يكون الاختلاف فقط في النواة او الهيكل.	-8
9- في التشابه الضوئي تشابه المركبات في جميع الخواص ما عدا القدرة على دوران الضوء المستقطب.	-9
10- من شروط التشابه الهندسي ان تحمل كل ذرة على جانبي الرابطة الزوجية مجموعتين مختلفتين.	-10
11- الألدهيدات أكثر ثباتا من الناحية الكيميائية إذا ما قورنت بالكيتونات والاحماض العضوية.	-11

محمد بن  
عبدالله  
المنصور



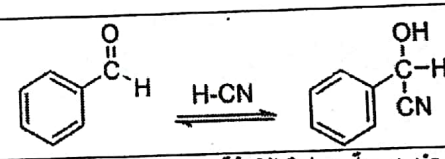
كلية الاقتصاد المنزلي  
كلية متعددة من الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد



وحدة القياس والتكوين



وحدة ضمان الجودة والاعتماد

-12	تفاعل الألكانات مع الأكسجين وتحدث تفاعلات معقدة تنتهي بتحويل الألكان إلى أول أكسيد الهيدروجين والماء.
-13	عند خلط المتشابهان (المركب وصورته في المرآة) لحمض الطرطريك بكميات متشابهة وزنا فإننا نحصل على ما يسمى بالمخلوط الرسمى <b>Racemic mixture</b> .
-14	جميع الأحماض العضوية تتميز بوجود مجموعة الكربوكسيل والتي يعزى إليها النشاط الحمضي للحمض.
-15	ينتج عن تفاعل الكحول والألكان عادة الأستر المقابل + الماء.
-16	يتم تحضير الألكانات بعدة طرق مختلفة منها أكسدة الألكينات <b>Alkenes</b> .
-17	في حالة تسمية المركبات العضوية يتم اختيار أطول سلسلة كربونية ممكنة وهي التي تحدد اسم الألكان الأساسي.
-18	تتميز المركبات العضوية بخاصية الـ <b>mesomerism</b> والتي تعنى تواجد الجزئ بصورة تركيبية واحدة.
-19	تنشأ الرابطة الهيدروجينية في الماء السائل نتيجة لقوى التجاذب الكهربائي بين ذرة الهيدروجين في جزيء وذرة الأكسجين في جزيء آخر مجاور.
-20	من شروط التشابه الضوئي لمركب وجود ذرة كربون أو أكثر غير متماثلة أو غير متناسقة.
-21	تتفاعل الكحولات مع الأحماض العضوية لتعطي الأستر إضافة إلى جزيئات الهيدروجين.
-22	في حالة الاستبدال لذرة الهيدروجين المشار إليها في المركب التالي <b>H-CH<sub>2</sub>-COOH</b> بمجموعة الميثايل فإنه تزداد درجة الحموضة
-23	$\text{CH}_3-\overset{\text{CH}_3}{\underset{\text{CH}_3}{\text{C}}}=\text{CH}-\text{CH}_3 \xrightarrow[2) \text{Zn/H}_2\text{O}]{1) \text{O}_3} \text{CH}_3-\overset{\text{CH}_3}{\text{C}}=\text{O} + \text{H}-\overset{\text{O}}{\text{C}}-\text{CH}_3$
-24	
-25	جميع الأدهيدات والكيونات سوائا عند درجة حرارة الغرفة.
-26	تتميز ذرة الهيدروجين الواقعة على ذرة الكربون الفا في المركبات الكربونيلية بان لها صفة حامضية ناشئة عن تأثير مجموعة الكربونيل المجاورة وينشأ عن هذا شكل آخر لهذه المركبات يسمى الاينول ( <b>Enol form</b> ).
-27	تتفاعل البرمنجنات مع الألكين على الساخن في محلول مركز من أيون البرمنجنات فينتج كيتونات وأحماض كربوكسيلية وفي حالة وجود مجموعة طرفية <b>-CH<sub>2</sub></b> فانها تتأكسد إلى <b>CO<sub>2</sub></b> .
-28	عند هلجنة أو نيترة أو سلفنة حامض البنزويك فان موضع اتصال الذرات أو المجموعات البديلة هو الموضع بارا .
-29	يتفاعل حامض السالسليك مع كحول الميثيل لتتكون سالسيلات الميثيل والمعروفة طبيا كمرهم لعلاج التهابات المفاصل باسم زيت ونترجرين.
-30	تتميز الاحماض الكربوكسيلية بدرجات غليان أقل من المركبات الأخرى التي تحتوى على نفس العدد من ذرات الكربون وذلك لقوة الرابطة الهيدروجينية في الاحماض ووجود ظاهرة التجمع الجزيئي بين كل جزيئين من جزيئاتها بسبب وجود الرابطة الهيدروجينية.

انتهت الأسئلة... مع خالص الأمنيات بالتوفيق والنجاح

أ. د/ شريف صبرى رجب، أ. د/ يوسف عبد العزيز الحساتين، أ. د/ محمد فكرى منصور

Handwritten signatures and marks at the bottom of the page.