

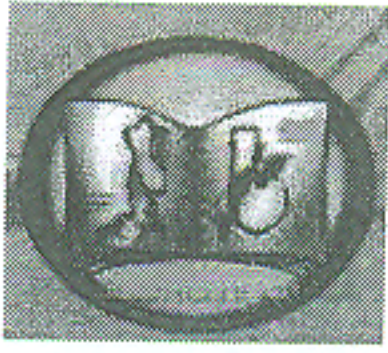
١٢-	في حامض الخليك يكون مقدار الحموضة في مجموعة الكربوكسيل COOH- متوقف على مقدار ما يتركز على من شحنة موجبة	(A) الكبريت (B) الهيدروجين (C) الكربون (D) الأكسجين
١٣-	تمتلك ذرة النتروجين خمس الكترونات في غلاف التكافؤ ، ثلاثة منها تكون ثلاث روابط تساهمة أما الزوج الباقي يكون مسنول عن	(A) قاعدية (B) تعادل (C) حامضية (D) تنظيم
١٤-	يحدث التأثير الأيحيائي عند ارتباط ذرتان برابطة الفردية.	(A) أوميغا (B) سيجمما (C) باي (D) فاندرافان
١٥-	عند إضافة جوهر كشاف غير متماثل الى مركب إيثيليني غير متماثل فإن الجزء للجوهر الكشاف يضاف الى ذرة الكربون الأقل في عدد ذرات الأيدروجين.	(A) الموجب (B) سيجمما (C) السالب (D) المتعادل
١٦-	في حالة تسمية المركبات العضوية يتم اختيار سلسلة كربونية ممكنة وهي التي تحدد اسم الألكان الأساسي	(A) أحسن (B) متوسط (C) أقصر (D) أطول
١٧-	تتفاعل الألكانات مع الأكسجين وتحدث تفاعلات معقدة تنتهي بتحويل الألكان الى والماء.	(A) ثاني أكسيد الكربون (B) اول اكسيد الهيدروجين (C) الكحول (D) الالدهيد
١٨-	تكون نواتج أكسدة الدهون (التزنخ) النهائية	(A) الكحولات (B) الالدهيدات والكيونونات والأحماض (C) الأكاسيد (D) ثاني أكسيد الكربون والماء
١٩-	في حالة تسمية المركبات العضوية يتم ترقيم اطول سلسلة كربونية ممكنة بدءا بالتجاه المناسب وهو	(A) الأقصر (B) المناسب (C) الأقرب (D) الأطول
٢٠-	يؤدي تفاعل الألكين مع الأوزون الى تكوين مركب وسطي يسمى	(A) استر (B) كحول (C) فورمالدهيد (D) أوزونيد
٢١-	تزيد احتمالية الإصابة بتصلب الشرايين عند التغذية على زيوت القلي الغزير ذات المحتوى العالي من المشابهة	(A) Trans (B) Enantiomers (C) Cis (D) Functional
٢٢-	يتم هدرجة الزيوت السائلة بإضافة الهيدروجين وفي وجود العامل المساعد لتحويلها الى	(A) زبدة (B) سمنا (C) قشظة (D) زيوت سائلة
٢٣-	عند تواجد الاحماض العضوية (المالك) في الصورة Cis فإنه يسهل تكوين المقابل.	(A) الاستر (B) الكحول (C) الاندريد anhydride (D) الالدهيد
٢٤-	تتميز المركبات العضوية بانها	(A) تتركب (B) تتمثل (C) لا تشترط (D) لا تتمثل
٢٥-	في حالة الاستبدال لذرة الهيدروجين المشار اليها في المركب التالي H-CH ₂ -COOH بذرة الكلور فإنه	(A) تزداد درجة الحموضة (B) تزداد درجة القلوية (C) تقل درجة الحموضة (D) تقل درجة القلوية
٢٦-	في حالة أكسدة/تزنخ الدهون وتكسرها بالخلايا يتكون مركب	(A) الجليسول (B) المالونالدهيد (C) الألكان (D) الألكين
٢٧-	في حالة استبدال ذرة الهيدروجين المشار اليها في المركب التالي H-CH ₂ -COOH بمجموعة الميثايل فإنه	(A) تزداد درجة الحموضة (B) تزداد درجة القلوية (C) تقل درجة الحموضة (D) تقل درجة القلوية
٢٨-	في حالة تسمية المركبات العضوية وعند وجود ثلاث مجموعات متشابهة بالمركب يستخدم المقطع التالي	(A) Tetra (B) Di (C) Mono (D) Tri
٢٩-	ينتج عن تكوين الاصول/الشقوق الحرة تكوين ما يعرف بـ	(A) الإجهاد التاكسدي (B) الاجهاد المائي (C) الاختزال التاكسدي (D) التاكسد الاختزالي
٣٠-	تتأكسد الكحولات لتعطي المقابلة.	(A) الأحماض (B) الالدهيدات (C) الأسترات (D) الأمينات

السؤال الثاني قم بتظليل العلامة المناسبة (T) أو (F) امام كل سؤال بورقة الاجابة.
(كل سؤال بدرجة واحدة / ٣٠ درجة)

م	الأسئلة
١	تتكون الروابط التعاونية Covalent bond عندما تتفاعل ذرات المواد المتماثلة او المتقاربة في السالبة الكهربائية.
٢	في التشابه النووي يكون الاختلاف في وضع المجموعة الدالة.
٣	مفهوم Ortho = المجاور ، meta = المتبادل ، para = المتقابل
٤	التشابه في المجموعة الدالة Functional isomerism يكون الاختلاف فقط في النواة او الهيكل.
٥	من شروط التشابه الهندسي ان تحمل كل ذرة على جانبي الرابطة الزوجية مجموعتين مختلفتين.
٦	يسهل أهم خصائص المتشابه Trans لحمض الفيوماريك هو قدرته الفائقة على تكوين أندريد الحامض.
٧	في التشابه الضوئي Optical isomerism تتشابه المركبات في جميع الخواص ما عدا القدرة على دوران الضوء المستقطب.
٨	يعد تكوين المتشابه Cis في الزيوت الغذائية عند تسخينها لفترات زمنية طويلة ذات تأثير مدمر على الصحة العامة.
٩	عند خلط المتشابهان (المركب وصورته في المرآة) لحمض الطرطريك بكميات متشابهة وزنا فإننا نحصل على ما يسمى بالمخلوط الرسيمي Racemic mixture.
١٠	يطلق على المركب وصورته في المرآة في التشابه الضوئي مصطلح diastereoisomers.
١١	من شروط التشابه الضوئي لمركب وجود ذرة كربون او أكثر غير متماثلة او غير متناسقة.
١٢	يحدث التأثير الميزوميري في حالة ارتباط ذرتان برابطة أحادية/سيجما وتختلف الذرتين في خاصية السالبة الكهربائية.
١٣	عند إضافة جوه كشاف غير متماثل الى مركب إيثيليني غير متماثل فإن الجزء الموجب للجوه الكشاف يضاف الى ذرة الكربون الأكبر في عدد ذرات الأيدروجين.
١٤	ينتج عن تفاعل الكحول والألكان عادة الاستر المقابل + الماء.
١٥	عند إضافة الهيدروجين الى Alkenes وفي وجود عامل حفاز مثل النيكل فإنه تنتج الألكانات المقابلة في عدد ذرات الكربون
١٦	الألدهيدات أكثر ثباتا من الناحية الكيميائية إذا ما قورنت بالكيتونات والاحماض العضوية.
١٧	يتم تحضير الألكانات بعدة طرق مختلفة منها هدرجة الألكينات Alkenes.
١٨	تتفاعل الكحولات مع الأحماض العضوية لتعطي الاستر إضافة الى جزيئات الهيدروجين.
١٩	تتم تفاعلات الإضافة على المركبات العضوية الغير مشبعة التي تحتوى على روابط كيميائية ثنائية او ثلاثية.
٢٠	جميع الأحماض العضوية تتميز بوجود مجموعة الكربوكسيل والتي يعزى اليها النشاط الحمضي للحمض.
٢١	تنشأ الرابطة الهيدروجينية في الماء السائل نتيجة لقوى التجاذب الكهربائي بين ذرة الهيدروجين في جزيء وذرة الأكسجين في جزيء آخر مجاور.
٢٢	إذا كان السيكلوكان مكون من حلقة واحدة فإنه تجرى التسمية بإضافة الباء Hetero لاسم الالكان الذي يساويه في عدد ذرات الكربون
٢٣	في حالة تسمية المركبات العضوية يتم اختيار أطول سلسلة كربونية ممكنة وهي التي تحدد اسم الالكان الأساسي.
٢٤	تتفاعل الألكانات مع الأكسجين وتحدث تفاعلات معقدة تنتهي بتحويل الألكان الى اول اكسيد الهيدروجين والماء.
٢٥	في حالة تسمية المركبات العضوية وعند وجود مجموعتين على نفس ذرة الكربون فإنه يكرر الرقم مع كل مجموعة.
٢٦	تتميز المركبات العضوية بخاصية الـ mesomerism والتي تعنى تواجد الجزيء بصورة تركيبية واحدة.
٢٧	في حالة الاستبدال لذرة الهيدروجين المشار اليها في المركب التالي H-CH ₂ -COOH بمجموعة الميثايل فإنه تقل درجة الحموضة
٢٨	يتم هدرجة الزيوت السائلة بإضافة الهيدروجين وفي وجود العامل المساعد لتحويلها الى الصورة الغازية.
٢٩	في حالة تسمية المركبات العضوية وعند وجود مجموعات متشابهة بالمركب تستخدم المقاطع: Di, Tri, Tetra
٣٠	في حالة تكوين الشقوق الحرة بالخلايا نتيجة الاختزال التأكسدي فإن ذلك يؤدي الى حدوث السمية الخلوية (تلف الميتوكوندريا والليسوسومات والجدار الخلوي الخ).

انتهت الأسئلة.... مع خالص الأمنيات بالنجاح أ.د/ شريف صبري رجب أ.د/ يوسف عبد العزيز الحسانين د/ فتحية شبل

الصفحة الثالثة



كلية الاقتصاد المنزلي



أمتحان الفصل الدراسي الاول للعام الجامعي ٢٠٢٢-٢٠٢٣

القسم:	التغذية وعلوم الاطعمة	اسم المقرر:	الكيمياء العضوية
الفرقة - الشعبة:	الأولى - عامة	تاريخ الامتحان:	٢٠٢٣/١/٥
عدد الطلاب:	١٢٤٧	زمن الامتحان:	ساعتان

أجب عما يلي: جميع الاسئلة اجبارية - الامتحان عبارة عن ورقتين (٣ صفحات)
الدرجة الكلية للامتحان ٦٠ درجة (الرجاء تسليم ورقة الأسئلة منفصلة عن ورقة الإجابة)
(الإجابة في نموذج التصحيح الإلكتروني)

السؤال الاول: قم بتظليل العلامة الصحيحة امام كل سؤال بورقة الاجابة.
(كل فقرة بدرجة واحدة / ٣٠ درجة)

١	تعرف الرابطة الأيونية Ionic bond على أنها قوة تجاذب بين أيونات في الشحنة تكونت من ذرات تختلف عن بعضها البعض في السالبة	(A) متضادة	(B) متماثلة	(C) متقاربة	(D) منفرجة
٢	تنشأ الرابطة الهيدروجينية في الماء السائل والثلج نتيجة لقوى التجاذب الكهربائي بين ذرة الهيدروجين وذرة في جزئ آخر مجاور.	(A) كربون	(B) أكسجين	(C) نتروجين	(D) كبريت
٣	إذا قلنا أن هناك تشابه في خاصية معينة بين مربعين فهذا معناه في الكيمياء العضوية أن المركبين في جميع الخواص ماعدا هذه الخاصية.	(A) مختلفين	(B) متقاربين	(C) متشابهين	(D) متكافئين
٤	في التشابه الوضعي Positional isomerism يكون الاختلاف في وضع	(A) الهيكل	(B) النواة	(C) ذرة الكربون	(D) المجموعة الدالة
٥	من شروط التشابه الهندسي وجود رابطة زوجية دوران الجزئ حول محوره.	(A) تمنع	(B) تسهل	(C) تيسر	(D) تميز
٦	في المتشابهة Cis تكون المجموعتين المتماثلتين على جانب من الرابطة	(A) متماثل	(B) واحد	(C) مختلف	(D) متميز
٧	يتكون المتشابهة Trans بدرجة كبيرة عند الزيوت الغذائية لفترة طويلة	(A) تبريد	(B) تجميد	(C) تسخين	(D) تجفيف
٨	يطلق على المركب وصورته في المرآة في التشابه الضوئي مصطلح.....	(A) mixture	(B) racemic mixture	(C) diastereoisomers	(D) enantiomers
٩	في حامض يكون لدينا انواع كثيرة من التشابه الضوئي منها التعادل الداخلي Meso	(A) الطرطريك	(B) الخليك	(C) الفيوماريك	(D) المالك
١٠	عند خلط المتشابهان (المركب وصورته في المرآة) لحامض الطرطريك بكميات متشابهة فإننا نحصل على ما يسمى بالمخلوط الرسمي.	(A) حجما	(B) وزنا	(C) في الصورة	(D) في الهيئة
١١	يحدث التأثير الميزوميري عندما توجد ذرتان مرتبطتان برابطة	(A) سيجما	(B) ايونية	(C) مزدوجة او ثلاثية	(D) قطبية

الصفحة الاولى

لص