Academic Year	2023/2024
العام الدراسي	
Term	3
الفصل	
Subject	Chemistry /bridge
المادة	الكيمياء / بريدج
Grade	11
الصف	
PLAN -C	
Stream	Advanced
المسار	المتقدم
Number of MCQ عدد الأسئلة الموضوعية	20
Marks of MCQ درجة الأسئلة الموضوعية	5
Number of FRQ عدد الأسئلة المقالية	0
Marks per FRQ الدرجات للأسئلة المقالية	0
Type of All Questions نوع كافة الأسئلة	الأسئلة الموضوعية MCQ/
Maximum Overall Grade الدرجة القصوى للمادة	100
Exam Duration - مدة الامتحان	150 minutes
Mode of Implementation - طريقة التطبيق	SwiftAssess
Calculator	Allowed
الآلة الحاسبة	مسموحة

Question* السؤال*		Learning Outcome/Performance Criteria** نتائج التعلم/ معايير الأداء**	Reference(s) in the Student Book (English Version) المرجع في كتاب الطالب (النسخة الانجليزية)	
			Example/Exercise مثال/تمرين	Page الصفحة
MCQ/ الأسئلة الموضوعية	1	CHM.5.6.01.003.14 يحدد الخاصية الرئيسة (العامة) للمركب المعدني	نص الكتاب	241
	2	CHM.5.6.02.009.01 يميز بين تفاعل الهيدروكربونات المستقرة (الألكانات) والهيدروكربونات غير المتبنية (الألكينات والألكينات) باستخدام التفاعل مع ماء البروم	نص الكتاب	242
	3	CHM.5.6.01.005.07 يصف العملية المستخدمة لفصل المركبات النفطية من خلال شرح الخصائص الفيزيائية المستخدمة أثناء عملية الفصل	نص الكتاب +الشكل 6	243
	4	CHM.5.6.01.013.02 يوظف نظام IUPAC لتسمية الألكانات الأليفاتية (الألكانات ذات سلسلة مستقيمة ، ومتفرعة ، ألكانات حلقية، ذات مجموعات بديلة أو بدون مجموعات بديلة)	مثال 1 + تطبيقات	246-251
	5	CHM.5.6.01.013.03 يوظف نظام IUPAC لتسمية الألكانات الحلقية (بدون تفرعات، والمتفرعة، ذات مجموعات بديلة أو بدون مجموعات بديلة)	مثال 2 + تطبيقات	251-253
	6	CHM.5.6.01.016.05 يميّز بين الخصائص الفيزيائية للألكانات (من حيث القطبية والذوبان ودرجة الغليان ونقطة الانصهار)	نص الكتاب + جدول 4	253-254
	7	تميز بين الصيغة العامة لسلاسل متجانسة لكل من (الألكانات ، الألكينات ، والألكينات)	نص الكتاب + جدول 5	255
	8	CHM.5.6.01.013.06 يوظف نظام IUPAC لتسمية الألكينات (السلسلة المستقيمة والمتفرعة وغير المستبدلة والمستبدلة)	مثال 3+ التطبيقات	256-257
	9	CHM.5.6.01.013.07 يوظف نظام IUPAC لتسمية الألكينات (سلسلة مستقيمة ومتفرعة)	نص الكتاب + جدول 5	258-259
	10	CHM.5.6.01.011.03 يكتب أيزومرات بنائية محتملة للألكانات والألكينات والألكينات (حتى ست ذرات كربون)	نص الكتاب +الشكل 17	261
	11	CHM.5.6.01.011.02 يصف الفرق بين الأيزومرات الهندسية مع (cis) وضد (trans) من حيث التوتيبات في الفراغ	نص الكتاب +الشكلين 18و19	262
	12	CHM.5.6.01.013.10 يوظف نظام IUPAC لتسمية المركبات الأروماتية	مثال 4+ التطبيقات	268-269
	13	CHM.5.6.01.003.19 يحدد الصيغة العامة والصيغة الجزيئية والصيغة البنائية والمجموعة الوظيفية لمجموعات مختلفة من المركبات العضوية بما في ذلك الكحول والإيثرات والمركبات المحتوية على الكربونيل (الأصماض الكربوكسيلية والكيتونات والألدهيدات والإسترات) والمركبات التي تحتوي على النيتروجين (الأمينات والأميدات) والمركبات التي تحتوي على الكبريت (ثيولات)	نص الكتاب + جدول 1	282-283
	14	CHM.5.6.01.013.12 يسمي هاليدات الألكيل وهاليدات الأريل حسب IUPAC	نص الكتاب + تطبيقات	283-284
	15	CHM.5.6.01.016.01 يفسّر سبب زيادة درجات غليان هاليدات الألكيل بالنزول الى أسفل مجموعة الهالوجينات في الجدول الدوري ، من الفلور إلى اليود	نص الكتاب +جدول 2	285
	16	CHM.5.6.01.016.03 يقارن بين خصائص الإيثر والكحول ذات الجهم والكتلة المتشابهة (كالتطاير ،درجة الغليان ، الذوبان في الماء)	نص الكتاب + جدول 4+ شكل 7	288-289
	17	CHM.5.6.01.013.18 يمثل التركيبة البنائية الإيثرات بالاعتماد على تسمية المركب العضوي	نص الكتاب + جدول 5	290
	18	CHM.5.6.01.003.21 يقارن ويفضل بين الألدهيدات والكيتونات والأحماض الكربوكسيلية	نص الكتاب + جدول 7 و8و9	292-294
	19	CHM.5.6.02.005.02 يعرف تفاعل الحذف أثناء كتابة معادلات لبعض تفاعلات الحذف بما في ذلك نزع الهيدروجين ونزع هاليد الهيدروجين وتفاعلات نزع الماء	نص الكتاب +جدول 12	298-300
	20	CHM.5.6.02.003.05 يكتب معادلة تفاعل الكحول مع الأحماض الكربوكسيلية لتكوين الإسترات	نص الكتاب	297
*	Questions might appear in a different order in the actual exam			
*	قد تظهر الأسئلة بترتيب مختلف في الامتحان الفعلي			
**	As it appears in the textbook(UAE Edition Grade 12 Aavance Student Edition-T3) , LMS, and (Main_IP).			
**	كما وردت في كتاب الطالب(كتاب الطالب الصف الثاني عشر المتقدم طبعة دولة الامارات العربية المتحدة ،الفصل الدراسي الثالث) و LMS والخطة الفصلية .			