

Academic Year	2023/2024
العام الدراسي	
Term	2
الفصل	
Subject	Chemistry /Bridge
المادة	الكيمياء الجسر
Grade	10
الصف	
Stream	Advanced
المستوى	
Number of MCQ	20
عدد الأسئلة الموضوعية	
Marks of MCQ	5
درجة الأسئلة الموضوعية	
Number of FRQ	0
عدد الأسئلة المقالية	
Marks per FRQ	0
الدرجات لأسئلة المقالية	
Type of All Questions	MCQ/ الأسئلة الموضوعية
نوع كافة الأسئلة	
Maximum Overall Grade	100
الدرجة القصوى الممكنة	
Exam Duration	120 minutes
مدة الامتحان	
Mode of Implementation	SwiftAssess
طريقة التطبيق	
Calculator	Allowed
آلة الحاسبة	

Question*		Learning Outcome/Performance Criteria**	Reference(s) in the Student Book (English Version& Arabic Version)	
السؤال*		نتائج التعلم /معايير الأداء**	المرجع في كتاب الطالب (الإنجليزية والعربية)	Page
			Example/Exercise	الصفحة
			مثال/تمرين	
الأسئلة المتوقعة في امتحان MCQ	1	CHM.5.3.01.014.02 List different observations (or physical evidences) that indicate that a chemical reaction may be taking place	نمى الكنايب + الشكل 2	150 , 151
			Textbook + Figure 2	
	2	CHM.5.3.01.014.10 Explain why it is important to balance a chemical equation while identifying what is conserved	نمى الكنايب + الشكل 5 و 6 + الجدول 2 + مثال 1 + تطبيقات	153 , 154 , 155 , 156
			Textbook+Figure 5 , 6 + Table 2 + Example 1 + Applications	
	3	CHM.5.3.01.016 Interpret the different type of chemical reaction that can occur under different reaction conditions and in various reaction mediums	نمى الكنايب + الشكل 7 و 10 و 11 و 12 و 13 و 14 + مثال 2 وتطبيقات	157 , 158 , 159 , 160 , 161 , 162 , 163 , 164
			Textbook +Figures 7 , 10 , 11 , 12 , 13 , 14 +Example 2	
	4	CHM.5.3.01.020 Predict the products of single displacement reactions, using the metals and halogens reactivity series	نمى الكنايب + الشكل 12 و 13 + تطبيقات	161 ,162 ,163
			Textbook + Figure 12 , 13 + Example 2 + Applications	
	5	CHM.5.3.01.003 Write balanced complete and /or net ionic equations to represent one or a series of chemical reactions that occur in aqueous solutions	نمى الكنايب + مثال 3 + تطبيقات	169 , 170
			Textbook + Example 3 + Applications	
	6	CHM.5.3.01.016 Interpret the different type of chemical reaction that can occur under different reaction conditions and in various reaction mediums	نمى الكنايب + مثال 4 + تطبيقات	171 ,172 ,173 , 174 , 175
			Textbook + Example 4 + Applications	
	7	CHM.5.3.01.004 Describe the relations between Avogadro's number, the mole concept, mass and the molar mass of any given substance	نمى الكنايب + مثال 3 + تطبيقات	190 , 191 , 192
			Textbook + Example 1 + Applications	
	8	CHM.5.3.01.004 Describe the relations between Avogadro's number, the mole concept, mass and the molar mass of any given substance	نمى الكنايب + مثال 1 + تطبيقات + مراجعة القسم 2	192
			Textbook + example 1 + Applications + Section 1 Review	
	9	CHM.5.3.01.009 Predict the periodic properties of elements (e.g. atomic radius, ionization energy, electron affinity and electronegativity) in the period and group in the periodic table	نمى الكنايب + مثال 3 + تطبيقات	197
			Textbook + example 3 + Applications	
	10	CHM.5.3.01.009 Predict the periodic properties of elements (e.g. atomic radius, ionization energy, electron affinity and electronegativity) in the period and group in the periodic table	مثال 5 + تطبيقات	199
			Example 5 + Applications	
11	CHM.5.3.01.009 Predict the periodic properties of elements (e.g. atomic radius, ionization energy, electron affinity and electronegativity) in the period and group in the periodic table	نمى الكنايب + الشكل 8	200	
		Textbook + figure 8		
12	CHM.5.3.01.001 Calculate the formula weight of a chemical compound	نمى الكنايب + تطبيقات	203	
		Textbook + Applications		
13	CHM.5.3.01.013.14 Calculate percent yield and theoretical in a chemical reaction	نمى الكنايب + مثال 10 + تطبيقات	209 , 210 , 211 , 212	
		Textbook + example10 + Applications		
14	CHM.5.3.01.009 Determine the empirical and molecular formulae for different chemical compounds given molar masses, composition percentages or any other data	نمى الكنايب + مثال 12 + 13 + تطبيقات	214 , 215 , 216 , 217 , 218	
		Textbook + examples 12 , 13 + Applications		
15	CHM.5.3.01.011 Explain the quantitative relations expressed in a balanced chemical equation, using appropriate measurement units	نمى الكنايب + مثال 1 + تطبيقات	238 , 239	
		Textbook + examples1 + Applications		
16	CHM.5.3.01.011 Explain the quantitative relations expressed in a balanced chemical equation, using appropriate measurement units	نمى الكنايب + تطبيقات	239 , 240	
		Textbook + Applications		
17	CHM.5.3.01.012.03 Calculate the mass of a reactant or a product given the number of moles of another reactant or product and vice versa	مثال 7 + تطبيقات	204	
		example 7 + Applications		
18	CHM.5.3.01.013.03 identify limiting reactant and excess reactant in a chemical reaction given the particulate diagram of reactants	نمى الكنايب + مثال 5 + تطبيقات	247 ,248 , 249 , 250 , 251	
		Textbook + examples5 + Applications		
19	CHM.5.3.01.013.03 identify limiting reactant and excess reactant in a chemical reaction given the particulate diagram of reactants	نمى الكنايب	252	
		Textbook		
20	CHM.5.3.01.013.14 Calculate percent yield and theoretical in a chemical reaction	نمى الكنايب + مثال 6 + تطبيقات	253 , 254 , 255	
		Textbook + examples 6 + Applications		
* 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 10 Aavance Student Edition) 2023 - 2024 , LMS, and				
كما وردت في كتاب الطالب (كتاب الطالب العاشر المتقدم طبعة دولة الامارات العربية المتحدة) 2023 - 2024 LMS والطبعة الخاصة .				