

Academic Year	2024/2025
العام الدراسي	
Term	1
الفصل	
PLAN - M201 - Bridge	
Subject	Chemistry /Bridge
المادة	الكيمياء /جسر
Grade	12
الصف	
Stream	General
المسار	
Number of MCQ	20
عدد الأسئلة الموضوعية	
Marks of MCQ	5
درجة الأسئلة الموضوعية	
Number of FRQ	0
عدد الأسئلة الشفائية	
Marks per FRQ	0
الدرجات لكل الأسئلة الشفائية	
Type of All Questions	MCQ/ الموضوعية
نوع كل الأسئلة	
Maximum Overall Grade	100
الدرجة القصوى الممكنة	
Exam Duration	120 minutes
مدة الامتحان	
Mode of implementation	SwiftAssess
طريقة التطبيق	
Calculator	Allowed
آلة الحاسبة	مسموحة

Question*		Learning Outcome/Performance Criteria**	Reference(s) in the Student Book (English Version& Arabic Version)	
			المرجع في كتاب الطالب (النسخة الإنجليزية والنسخة العربية)	
السؤال*		نتائج التعلم/معايير الأداء**	Example/Exercise	SECTION
			مثال/تمرين	القسم
الأسئلة الموضوعية: MCQ	1	يوضح العلاقات التي يمكن اشتقاقها من معادلة كيميائية موازنة illustrate relationships can be derived from a balanced chemical equation	نص الكتاب + الجدول 1 + مثال 1	القسم الأول
			Textbook + table 1 + example 1	SECTION 1
	2	يوضح العلاقات التي يمكن اشتقاقها من معادلة كيميائية موازنة - العلاقة بين كتل المتفاعلات وكتل النواتج illustrate relationships can be derived from a balanced chemical equation - relation between masses of reactants and masses of products	نص الكتاب + مثال 1 + تطبيقات	القسم الأول
			Textbook + example 1 + Applications	SECTION 1
	3	يوضح العلاقات التي يمكن اشتقاقها من معادلة كيميائية موازنة - وزن المعادلات الكيميائية illustrate relationships can be derived from a balanced chemical equation - balancing chemical equations	نص الكتاب + تطبيقات	القسم الأول
			Textbook + Applications	SECTION 1
	4	يكتب النسب المولية من معادلة كيميائية موازنة writting mole ratios from a balanced chemical equation	نص الكتاب + تطبيقات	القسم الأول
			Textbook + practice Problems	SECTION 1
	5	يوضح العلاقة بين المتفاعلات والنواتج illustrate therelationship between reactants and products	نص الكتاب - بداية القسم 1	القسم الأول
			Textbook - beginning of section 1	SECTION 1
	6	يكتب النسب المولية من معادلة كيميائية موازنة writting mole ratios from a balanced chemical equation	نص الكتاب + تطبيق 3 و 4	القسم الأول
			Textbook + Application 3 , 4	SECTION 1
	7	يكتب النسب المولية من معادلة كيميائية موازنة writting mole ratios from a balanced chemical equation	نص الكتاب	القسم الأول
			نص الكتاب	SECTION 1
	8	يوضح كيفية وزن معادلة كيميائية illustrate how to balance a chemical equation	نص الكتاب + تطبيقات	القسم الأول
			Textbook + Applications	SECTION 1
	9	يطبق الخطوات المتبعة في حل مسائل الحسابات الكيميائية بالترتيب الصحيح apply the steps used in solving stoichiometric problems with the correct sequence	نص الكتاب + استراتيجيات حل المسائل + مثال 2 + تطبيقات	القسم الثاني
			Textbook + Problem solving strategy + example 2 + Applications	SECTION 2
	10	يطبق الخطوات المتبعة في حل مسائل الحسابات الكيميائية بالترتيب الصحيح apply the steps used in solving stoichiometric problems with the correct sequence	نص الكتاب + مثال 3 + تطبيقات	القسم الثاني
			Textbook + example 3 + Applications	SECTION 2
11	يطبق الخطوات المتبعة في حل مسائل الحسابات الكيميائية بالترتيب الصحيح apply the steps used in solving stoichiometric problems with the correct sequence	نص الكتاب + مثال 3 + تطبيقات	القسم الثاني	
		Textbook + example 3 + Applications	SECTION 2	
12	يطبق الخطوات المتبعة في حل مسائل الحسابات الكيميائية بالترتيب الصحيح apply the steps used in solving stoichiometric problems with the correct sequence	نص الكتاب + مثال 4 + تطبيقات	القسم الثاني	
		Textbook + example 4 + Applications	SECTION 2	
13	يطبق الخطوات المتبعة في حل مسائل الحسابات الكيميائية بالترتيب الصحيح - يستخدم معامل التحويل الصحيح apply the steps used in solving stoichiometric problems with the correct sequence - use the correct conversion factor	نص الكتاب + استراتيجيات حل المسائل	القسم الثاني	
		Textbook + Problem solving strategy	SECTION 2	
14	يطبق الخطوات المتبعة في حل مسائل الحسابات الكيميائية بالترتيب الصحيح apply the steps used in solving stoichiometric problems with the correct sequence	نص الكتاب + استراتيجيات حل المسائل	القسم الثاني	
		Textbook + Problem solving strategy	SECTION 2	
15	يحدد المادة المتفاعلة التي تعتبر متفاعلاً محدداً في تفاعل كيميائي specifie the limiting reactant in a chemical reaction	نص الكتاب + الشكل 4 و 5	القسم الثالث	
		Textbook + figure 4 , 5	SECTION 3	
16	يحسب الكمية المتبقية من المتفاعل الفائض بعد اكتمال التفاعل الكيميائي Calculate the amount of the excess reactant remains after the reaction is complete	نص الكتاب + مثال 5 + تطبيقات	القسم الثالث	
		Textbook + example 5 + Applications	SECTION 3	
17	يحسب كتلة الناتج عندما تكون كميات أكثر من متفاعل واحد معروفة Calculate the mass of a product when the amounts of more than one reactant are given	نص الكتاب + مثال 5 + تطبيقات	القسم الثالث	
		Textbook + example 5 + Applications	SECTION 3	
18	يحدد المتفاعل المحدود والمتفاعل الفائض في تفاعل كيميائي determine the limiting reactant and the excess reactant in a chemical reaction	نص الكتاب + الشكل 7	القسم الثالث	
		Textbook + figure 7	SECTION 3	
19	يحدد المتفاعل المحدود والمتفاعل الفائض في تفاعل كيميائي determine the limiting reactant and the excess reactant in a chemical reaction	نص الكتاب + مثال 5 + تطبيقات	القسم الثالث	
		Textbook + example 5 + Applications	SECTION 3	
20	يحسب الكمية المتبقية من المتفاعل الفائض بعد اكتمال التفاعل الكيميائي Calculate the mass of excess reactant that remains after the reaction is complete	نص الكتاب - مراجعة الوحدة	القسم الثالث	
		Textbook - chapter assessment	SECTION 3	
* Questions might appear in a different order in the actual exam				
* قد تظهر الأسئلة بترتيب مختلف في الامتحان الفعلي				