

Academic Year	2022/2023
العام الدراسي	
Term	3
المصطلح	
Subject	Chemistry Bridge
المادة	
Grade	10
الصف	
Stream	Advanced
المستوى	
Number of Main Questions	Part [1] - 6
عدد الأسئلة الرئيسية	Part [2] - 10
	Part [3] - 4
Marks per Main Question	Part [1] - 5
الدرجات لكل سؤال أساسي	Part [2] - 5
	Part [3] - 5
Number of Bonus Questions	2
الدرجات لكل سؤال إضافي	
Marks per Bonus Question	5
الدرجات لكل سؤال إضافي	
Type of Questions	Part [1] and [2] MCQ
نوع الأسئلة	Part [3] MCQ
Maximum Overall Grade	110
الدرجة القصوى الإجمالية	
Exam Duration	120 minutes
مدة الامتحان	
Mode of Implementation	Self-Assess & Paper-Based
طريقة التنفيذ	
Calculator	Allowed
آلة حاسبة	مسموحة

Question**	Learning Outcomes***	Reference(s) in the Student Book (Arabic Version)	
		Example/Exercise	Page
السؤال**	نتائج التعلم***	أمثلة/تمارين	الصفحة
Part 1 - 1	1	Use the kinetic-molecular theory to explain the behavior of gases	270, 271, 272
		استخدم نظرية الحركة الجزيئية لتفسير سلوك الغازات	
	4	List examples for the intramolecular forces	279, 280
		اكتب أمثلة لقوى بين الجزيئية	
	11	Compare the properties of real gases and ideal gases	324
		قارن بين خصائص الغازات الحقيقية والغازات المثالية	
	14	Compare the properties of suspensions, colloids, and solutions	344
		قارن بين خصائص المحاليل والمعلقات والهبوطات والمحاليل	
	15	Describe the electrostatic forces in colloids	345
		وصف القوى الكهروستاتيكية الموجودة في الغرويات	
Part 2 - 2	20	Explain the effect of the intermolecular forces on solution	358, 359
		اشرح تأثير القوى بين الجزيئية في عملية الإذابة	
	2	Show the effect of mass on the rates of diffusion and effusion	272, 273
		بين تأثير الكتلة على معدلات الانتشار والانتفاخ	
	3	Calculate the partial pressure of a gas by measuring the total pressure of gases mixture	276, 277
		حسب الضغط الجزئي للغاز بـ من خلال قياس الضغط الكلي لمختلطة من الغازات	
	5	Show the effect of intramolecular forces in the properties of mixtures	281, 282
		بين تأثير القوى بين الجزيئية على خصائص المخاليط	
	6	Use the gas laws to solve problems involving the pressure, temperature, and volume of a constant amount of gas	310, 311
		استخدم قوانين الغازات في حل المسائل المتعلقة على الضغط ودرجة الحرارة والحجم لمقدار ثابت من الغاز	
Part 3 - 3	7	Use the gas laws to solve problems involving the pressure, temperature, and volume of a constant amount of gas	312, 313, 314
		استخدم قوانين الغازات في حل المسائل المتعلقة على الضغط ودرجة الحرارة والحجم لمقدار ثابت من الغاز	
	9	Relate the amount of gas present to its pressure, temperature, and volume by the ideal gas law	320, 321
		ربط كمية الغاز مع ضغطه ودرجة حرارته وحجمه في قانون الغاز المثالي	
	12	Calculate the amounts of gaseous reactants and products in a chemical reaction	328, 329
		حسب كميات المتفاعلات والنواتج الغازية في تفاعل كيميائي	
	16	List the types of colloids and solutions	346
		عدد أنواع الهبوطات والمحاليل	
	17	Describe the concentration of solutions by using different units	350, 351
		وصف تركيز المحاليل من خلال وحدات مختلفة	
Part 4 - 4	18	Describe the concentration of solutions by using different units	352
		وصف تركيز المحاليل من خلال وحدات مختلفة	
	8	Relate Avogadro's principle: the number of particles of gas to the gas's volume	320, 321
		ربط مبدأ أفوجادرو عدد جزيئات الغاز بحجمه	
	10	Relate the amount of gas present to its pressure, temperature, and volume by the ideal gas law	324
		ربط كمية الغاز مع ضغطه ودرجة حرارته وحجمه في قانون الغاز المثالي	
	13	Calculate the amounts of gaseous reactants and products in a chemical reaction	330, 331
		حسب كميات المتفاعلات والنواتج الغازية في تفاعل كيميائي	
	19	Describe the concentration of solutions by using different units	352
		وصف تركيز المحاليل من خلال وحدات مختلفة	
Part 5 - 5	21		
	22		
<p>While the overall number of marks is 110, the student's final grade will be out of 100. Example: If a student scores 75 on the exam, the mark will be 75 and if (the scores 100, it will be reported as 100 (maximum possible grade).</p> <p>مع أن مجموع الدرجات الكلية هو 110، فإن الدرجة النهائية (المسجلة) النهائية تحسب من 100. مثال: إذا كان طالباً قد حصل على 75 في الامتحان، فإن العلامة ستكون 75 وإذا كانت الدرجة 100 (الدرجة القصوى الممكنة).</p>			
<p>Questions might appear in a different order in the actual exam, and bonus questions will be clearly marked on the system (or on the exam paper in the case of G2 and G4).</p> <p>قد تظهر الأسئلة بترتيب مختلف في الامتحان الفعلي، وسيتم تحديد الأسئلة الإضافية بشكل واضح على النظام (أو على ورقة الامتحان في حالة الصفين G2 و G4).</p>			
<p>As it appears in the textbook, LMS, and scheme of work (SoW).</p> <p>كما يوزن في كتاب الطالب، وLMS، وخطة العمل.</p>			
<p>The 2 bonus questions will target LQs from the SoW. These LQs can be within the ones used for the main questions or any other ones listed in the SoW.</p> <p>ستستهدف الأسئلة الإضافية نتائج التعلم من الخطة الدراسية. يمكن أن تكون النواتج التعليمية هذه ضمن تلك المستخدمة لأهداف التعلم أو أي أسئلة أخرى مدرجة في الخطة الدراسية.</p>			