شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية

نموذج الهيكل الوزاري - بريدج

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 2023-03-02 11:03:34

التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر المتقدم

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر المتقدم والمادة كيمياء في الفصل الثاني

1	أسئلة الامتحان النهائي
2	حل مراجعة أسئلة وفق الهيكل الوزاري
3	حل تجميعة أسئلة وفق الهيكل الوزاري - انسباير
4	حل مراجعة وفق الهيكل الوزاري
5	أسئلة الامتحان النهائي

Academic Year العام الدراسي	2022/2023
Term الفصل	2
Subject المادة	Chemistry/Bridge الكيمياء/ برودج
Grade الصف	10
Stream المسار	Advanced المتقدم
Number of Main Questions عدد الأسئلة الأساسية	Part (1) - 6 Part (2) - 10 Part (3) - 6
Marks per Main Question الدرجات لكل سؤال أساسي	Part (1) - 5 Part (2) - 5 Part (3) - 5
****Number of Bonus Questions عدد الأسئلة الإضافية	2
Marks per Bonus Question الدرجات لكل سؤال إضافي	5
*** Type of All Questions نوع كافة الأسئلة	Part(1 and 2,3) MCQ
* Maximum Overall Grade *الدرجة القصوى للعملية	110
Exam Duration - مدة الامتحان	120 minutes
Mode of Implementation - طريقة تنفيذ	SwiftAssess
Calculator الآلة الحاسبة	Allowed مسموحة

Main Questions - الأسئلة الأساسية		Question** السؤال**	Learning Outcome*** نتائج التعلم***	Reference(s) in the Student Book (Arabic Version) المرجع في كتاب الطالب (النسخة العربية)	
				Example/Exercise مثال/تمرين	Page الصفحة
Part 1		1	يتعرف الدليل على حدوث تغير كيميائي Identy the Evidence of chemical change	نص الكتاب و الشكل 2 Text book, Figure 2	150 , 151
		2	يزن المعادلات الكيميائية Balance chemical equations	نص الكتاب - الأشكال 4 و5 والجدول 2 Text book , Figures 4 , 5 , Table2	153 , 154,155
		3	يصنف التفاعلات الكيميائية Classify of chemical reactions	نص الكتاب - مثال 2 - تطبيقات Text book,Example 2, Applications	من صفحة 157 الى صفحة 166 From page 157 to 166
		7	يحول عدد المولات الى عدد من الجسيمات الممثلة والعكس Convert of moles to number of representative particles and vice versa	نص الكتاب وتطبيقات Text book, Applications	190 , 191
		12	يحول عدد المولات الى كتلة مركب ما والعكس Convert the number of moles to the mass of a compound and vice versa	مثال6 و 7 وتطبيقات Example 6,7 , Applications	204 ,205
		6	يتوقع إذا كانت التفاعلات في المحاليل المائية ستنتج راسبا أم ماء أم غازا Predict whether reactions in aqueous solutions will produce precipitate, water, or a gas	نص الكتاب ومثال 3 و 4 و 5 وتطبيقات Text book,Example 4, Applications	170 ,171 , 172 ,173
Part 2		4	يعدد خصائص الأنواع المختلفة للتفاعلات الكيميائية List the characteristics of the different types of chemical reactions	نص الكتاب ومثال 2 وتطبيقات والشكل 13 xt book,Example 2, Applications , Figure	161 , 162 ,163
		8	يحول عدد المولات الى عدد من الجسيمات الممثلة والعكس Convert of moles to number of representative particles and vice versa	مثال 1 وتطبيقات Example1 , Applications	192
		9	يحول عدد المولات الى كتلة عنصر ما والعكس Convert of the number of moles to the mass of an element and vice versa	نص الكتاب - مثال 2 وتطبيقات Text book,Example 2, Applications	195 , 196
		10	يحول عدد المولات الى كتلة عنصر ما والعكس Convert of the number of moles to the mass of an element and vice versa	مثال 5 وتطبيقات Example 5 , Applications	199
		11	يتعرف العلاقات التي تربط المول بالصيغة الكيميائية Identify the mole relationships shown by a chemical formula	مثال 6 وتطبيقات Example 6 , Applications	202 ,203
		5	يكتب المعادلات الأيونية الكاملة Write a complete ionic equations	نص الكتاب ومثال 3 وتطبيقات	169 , 170
		13	يوضح المقصود بالنسبة المئوية لتركيب المركب Explain what is meant by the percentage composition of the compound	نص الكتاب - مثال 10 وتطبيقات Text book,Example 10, Applications	209 ,210 ,211, 212
		14	يحدد الصيغ الأولية والجزيئية لمركب ما من النسبة المئوية للكتلة وبيانات الكتلة الفعلية Determin of the empirical and molecular formulas for a compound from mass percent and	نص الكتاب - مثال 11 وتطبيقات Text book,Example 11, Applications	212 ,213 ,214
		15	يتعرف العلاقات التي يمكن اشتقاقها من معادلة كيميائية موزونة Identy the relationships can be derived from a balanced chemical equation	مثال 1 وتطبيقات Example1 , Applications	238 ,239
		16	يكتب النسب المولية من معادلة كيميائية موزونة Write the mole ratios from a balanced chemical equation	نص الكتاب وتطبيقات Text book, Applications	239 ,240
Part 3		17	يطبق خطوات الحسابات الكيميائية Apply the steps to solve stoichiometric problems	نص الكتاب و مثال2 و3 والتطبيقات Text book,Example 2,3 , Applications	241 ,242 ,243 ,244
		18	يطبق خطوات الحسابات الكيميائية Apply the steps to solve stoichiometric problems	مثال 4 وتطبيقات Example 4 , Applications	245
		19	يحدد المتفاعل المحدد في تفاعل كيميائي Determin the limiting reactant In a chemical reaction	نص الكتاب و مثال 5 وتطبيقات Text book,Example 4,5	250, 251
		20	يحسب المردود النظري لتفاعل الكيميائي Calculate of the theortical yield of a chemical reaction	نص الكتاب - ومثال 6 وتطبيقات Text book,Example 6, , Applications	253,254,255
Bonus Questions - أسئلة إضافية		21	السؤال الإضافي الأول First bonus question	غير معلن	غير معلن
		22	السؤال الإضافي الثاني Second bonus question	غير معلن	غير معلن

*	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 (s)he scores 107, it will be reported as 100 (maximum possible grade).
*	مع أن مجموع الدرجات الكاملة هو 110، فإن درجة الطالب(ة) النهائية تحتسب من 100. مثال: إذا كانت درجة الإمتحان 75، سيبقى كما هي علما أن كانت درجة الإمتحان 107 ستكون الدرجة 100 (الدرجة القصوى الممكنة).
**	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 G3 and G4).
**	قد تظهر الأسئلة بترتيب مختلف في الإمتحان الفعلي، وسيتم تحديد الأسئلة الإضافية بشكل واضح على النظام (أو على ورقة الامتحان).
***	As it appears in the textbook, LMS, and scheme of work (SoW).
***	كما وردت في كتاب الطالب وLMS والخطة الفصلية.
****	The 2 bonus questions will target LOs from the SoW. These LOs can be within the ones used for the main questions or any other ones listed in the SoW.
****	ستستهدف الأسئلة الإضافية نواتج التعلم من الخطة الدراسية. يمكن أن تكون النواتج التعليمية هذه ضمن تلك المستخدمة للأسئلة الرئيسية أو أي أسئلة أخرى مدرجة في الخطة الدراسية.