تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية

الهيكل الوزاري الجديد منهج بريدج الخطة C المسار العام

موقع المناهج ⇦ المناهج الإماراتية ⇦ الصف الحادي عشر العام ⇦ كيمياء ⇦ الفصل الثالث ⇦ الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-05-20 12:09:40

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر العام

اضغط هنا للحصول على جميع روابط "الصف الحادي عشر العام"

روابط مواد الصف الحادي عشر العام على تلغرام

التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف الحادي عشر العام والمادة كيمياء في الفصل الثالث

1	حل أسئلة مراجعة امتحانية
2	حل أسئلة الامتحان النهائي
3	كتاب الطالب
4	بوربوينت أسئلة وفق الهيكل الوزاري مع الحل
5	أسئلة هيكل امتحان وزاري الفصل الثالث

Academic Year	2023/2024
العام الدراسي	
Term	3
الفصل	
Subject	Chemistry /bridge
المادة	الكيمياء / بريدج
Plan C	
Grade	11
الصف	
Stream	General
المسار	العام
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	MCQ/ الأسئلة الموضوعية
Maximum Overall Grade الدرجة القصوى الممكنة	100
Exam Duration - مدة الامتحان	120 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& Arabic Version) المرجع في كتاب الطالب (النسخة الإنجليزية والنسخة العربية) Example/Exercise مثال/تمرين	Page الصفحة
MCQ - الأسئلة الموضوعية	1	CHM.5.3.01.011.02 يدرج أهمية قانون حفظ الكتلة في التفاعلات الكيميائية	نص الكتاب + الجدول 1	198
		CHM.5.3.01.011.02 Explain the importance of the law of conservation of mass in chemical reactions.	Textbook + Table 1	
	2	CHM.5.3.01.011.01 يعرّف مفهوم الحسابات الكيميائية	نص الكتاب	198
		CHM.5.3.01.011.01 Define stoichiometry	Textbook	
	3	CHM.5.3.01.011.03 يفسّر معادلة كيميائية موزونة من حيث المولات والكتلة والجسيمات الممثلة (الذرات والجزيئات ووحدات الصيغة)	نص الكتاب + الجدول 1	199
		CHM.5.3.01.011.03 Interpret a balanced chemical equation in terms of moles, mass and representative particules (atoms, molecules and formula units)	Textbook + Table 1	
	4	CHM.5.3.01.011.03 يفسّر معادلة كيميائية موزونة من حيث المولات والكتلة والجسيمات الممثلة (الذرات والجزيئات ووحدات الصيغة)	نص الكتاب	200
		CHM.5.3.01.011.03 Interpret a balanced chemical equation in terms of moles, mass and representative particules (atoms, molecules and formula units)	Textbook	
	5	CHM.5.3.01.011.05 يصف النسبة المولية CHM.5.3.01.011.07 يكتب معادلة كيميائية موزونة لمعادلة كيميائية بالكلمات مبيناً النسب المولية التي يمكن اشتقاقها منها	نص الكتاب + التطبيقات	201, 202
		CHM.5.3.01.011.05 Describe a mole ratio CHM.5.3.01.011.07 Write a balanced chemical equation for a word equation while determining the possible mole ratios	Textbook+ Applications	
	6	CHM.5.3.01.012.02 يحسب عدد مولات مادة متفاعلة أو مادة ناتجة بالإعتماد على البيانات المتوفرة عن عدد مولات مادة متفاعلة أو مادة منتجة أخرى	نص الكتاب + مثال 2+ التطبيقات	204, 205
		CHM.5.3.01.012.02 Calculate the number of moles of a reactant or a product given the number of moles of another reactant or product	Textbook+ Example 2+ Applications	
	7	CHM.5.3.01.012.03 يحسب كتلة مادة متفاعلة أو مادة ناتجة بالإعتماد على البيانات المتوفرة عن عدد مولات مادة متفاعلة أو مادة منتجة أخرى والعكس	نص الكتاب + مثال 3+ التطبيقات	206
		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	Textbook+ Example 3+ Applications	
	8	CHM.5.3.01.012.03 يحسب كتلة مادة متفاعلة أو مادة ناتجة بالإعتماد على البيانات المتوفرة عن عدد مولات مادة متفاعلة أو مادة منتجة أخرى والعكس	نص الكتاب + مثال 4+ التطبيقات	207
		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	Textbook+ Example 4 + Applications	
	9	CHM.5.3.01.013.03 يحدّد المتفاعل المحدّد والمتفاعل الفائض في تفاعل كيميائي ما بالاعتماد على مخططات جسيمات المواد المتفاعلة	نص الكتاب + الشكل 5	209, 210
		CHM.5.3.01.013.03 Identify limiting reactant and excess reactant in a chemical reaction given the particulate diagram of reactants	Textbook+ Figure 5	
	10	CHM.5.3.01.013.04 يحدّد المتفاعل المحدّد والمتفاعل الفائض في تفاعل كيميائي ما بالاعتماد على عدد مولات المواد المتفاعلة	نص الكتاب	211
		CHM.5.3.01.013.04 Identify limiting reactant and excess reactant in a chemical reaction given the number of moles of reactants	Textbook	
	11	CHM.5.3.01.013.08 يحسب كتلة الناتج (النواتج) التي تم تكوينها في تفاعل كيميائي ما من خلال مخططات الجسيمات أو كتلة أو عدد مولات المواد المتفاعلة	نص الكتاب+مثال 5 + التطبيقات	212, 213
		CHM.5.3.01.013.08 Calculate the mass of product(s) produced in a chemical reaction given a particulate diagram, mass or mole of the reactants	Textbook+ Example 5+ Applications	
	12	CHM.5.2.02.007.01 يميّز بين المخاليط غير المتجانسة والمتجانسة باستخدام الأمثلة، وجه المقارنة بين المعلقات والغرويات والمحاليل	نص الكتاب + الشكل 1 + الجدول 1	232, 233
		CHM.5.2.02.007.01 Distinguish, using examples, between heterogeneous and homogenous mixtures	Textbook+ Figure 1+ Table 1	
	13	CHM.5.2.02.007.05 يميّز بين الأنواع المختلفة من المخاليط؛ المحاليل والغرويات والمعلّقات من حيث نوع الخليط، والفصل بالترسيب، والفصل بالترشيح وتأثير تيندال أو تشتت الضوء	نص الكتاب + الشكل 2	233
		CHM.5.2.02.007.05 Differentiate among different types of mixtures; solution, colloid and suspension in terms of type of mixture, separation upon standing, separation by filtration and Tyndall effect or scattering of light	Textbook+ Figure 2	
	14	CHM.5.2.02.007.04 يحدّد، مستخدمًا الأمثلة، الأنواع المختلفة من المحاليل (سائلة أو صلبة أو غازية) مبيّنًا المذاب والمذيب في أنواعها الستة	نص الكتاب + الجدول 2	234, 235
		CHM.5.2.02.007.04 Identify, using examples, the various types of solutions (liquid , solid or gas) and the solute and solvent in its six types	Textbook+ Table 2	
	15	CHM.5.2.03.002.12 يحسب النسبة المئوية بالكتلة للمحلول	نص الكتاب + مثال 1 + التطبيقات	237
		CHM.5.2.03.002.12 Calculate percent by mass of a solution	Textbook+ Example 1+ Applications	
	16	CHM.5.2.03.002.10 يحسب النسبة المئوية بالحجم للمحلول	نص الكتاب + التطبيقات	238
		CHM.5.2.03.002.10 Calculate percent by volume of a solution	Textbook + Applications	
	17	CHM.5.2.03.002.05 يحسب المولارية عند إعطاء المولات أو كتلة المذاب وحجم المحلول والعكس	نص الكتاب + مثال 2 + التطبيقات	239, 240
		CHM.5.2.03.002.05 Calculate molarity when the moles or the mass of solute and volume of solution are given and vice versa	Textbook+ Example 2 + Applications	
	18	CHM.5.2.03.002.16 يجري عمليات حسابية لتخفيف محلول مركز	نص الكتاب+ مثال 3 + التطبيقات	241, 242
		CHM.5.2.03.002.16 Perform calculation involving diluting a concentrated solution	Textbook+ Example 3 + Applications	
	19	CHM.5.2.03.002.07 يحسب المولالية عند إعطاء المولات أو كتلة المذاب وكتلة المذيب والعكس	نص الكتاب+ مثال 4 + التطبيقات	243
		CHM.5.2.03.002.07 Calculate molality when the moles or the mass of solute and mass of solvent are given and vice versa	Textbook+ Example 4 + Applications	
	20	CHM.5.2.03.002.14 يحسب الكسر المولي لمذاب أو مذيب	نص الكتاب+ الشكل 8 + التطبيقات	244
		CHM.5.2.03.002.14 Calculate mole fraction of a solute or solvent	Textbook+ Figure 8 + 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) , LMS, and (Main_IP).			
**	كما وردت في كتاب الطالب(طبعة دولة الامارات العربية المتحدة) وLMS والخطة الفصلية .			