تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية

الهيكل الوزاري الجديد المسار المتقدم منهج بريدج الخطة C-101

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-11-04 21:59:23

المزيد من مادة كيمياء:	ملفات ا كتب للمعلم ا كتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي ا للمدرس

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر المتقدم

صفحة المناهج الإماراتية على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

المزيد من الملفات بحسب الصف الحادي عشر المتقدم والمادة كيمياء في الفصل الأول

1	حل أوراق عمل في الوحدات الأولى والثانية والثالثة
2	أوراق عمل في الوحدات الأولى والثانية والثالثة
3	مراجعة الوحدة الأولى الطاقة والتغيرات الكيميائية مع أسئلة الامتحانات السابقة
4	نموذج الهيكل الوزاري الجديد انسباير
5	مراجعة شاملة للفصل الأول

Academic Year العام الدراسي	2024/2025
Term الفصل	1
Subject المادة	Chemistry /bridge الكيمياء / بريدج
Plan C101	
Grade الصف	11
Stream المسار	Advanced المتقدم
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 الآلة الحاسبة	Allowed 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
الأسئلة الموضوعية - MCQ	1	CHM.5.5.01.001.07 يجري عمليات التحويل ما بين وحدات درجة الحرارة والحرارة	نص الكتاب + الجدول 1+ مثال 1+ التطبيقات	6, 7
		CHM.5.5.01.001.07 Perform interconversion between units of temperature and heat	Textbook + Table 1+ Example 1+ Applications	
	2	CHM.5.5.01.001.09 يصف كيف تؤثر مقدار الحرارة ذاته على درجة حرارة أجسام مختلفة من نفس الكتلة	نص الكتاب + الجدول 2+ مثال 2+ التطبيقات	7, 8, 9, 10
		CHM.5.5.01.001.09 Describe how the same amount of heat affects the temperature of different objects of the same mass	Textbook + Table 2+ Example 2+ Applications	
	3	CHM.5.5.01.002.03 يحسب الحرارة النوعية لعينة ما بالإعتماد على تغير كتلتها ودرجة حرارتها مستخدما المعادلات مثل (Q=mcΔT)	نص الكتاب + مثال 3+ التطبيقات	12, 13
		Solve problems involving changes in temperature and state using the equations (e.g. Q=mcΔT)	Textbook + Example 3+ Applications	
	4	CHM.5.5.01.004 يتنبأ بنوع التفاعل الكيميائي مثل تفاعل طارد للحرارة وتفاعل ماص للحرارة	نص الكتاب + الشكل 8 + الشكل 9+ التطبيقات	14, 15, 16
		CHM.5.5.01.004 Predict the type of chemical reaction (exothermic, endothermic)	Textbook + Figure 8+Figure 9+ Applications	
	5	CHM.5.5.01.006.09 يجري عمليات حسابية موظفًا المحتوى الحراري للاحتراق	نص الكتاب + الجدول 3+ الجدول 4 + الشكل 10	17 ,18, 19
		CHM.5.5.01.006.09 Perform calculations using enthalpy of combustion	Textbook + Table 3 +Table 4+Figure 10	
	6	CHM.5.5.01.006.06 يحسب التغير في المحتوى الحراري لتفاعلات كيميائية حرارية مختلفة	نص الكتاب + مثال 4+ التطبيقات	20, 21
		CHM.5.5.01.006.06 Calculate the enthalpy change for different thermochemical reactions	Textbook+ Example 4+ Applications	
	7	CHM.5.5.02.002.01 يحسب المحتوى الحراري للتفاعل موظفًا قانون هس	نص الكتاب + الشكل 13+ مثال 5+ التطبيقات	22, 23, 24, 25
		CHM.5.5.02.002.01 Calculate, using Hess's law, the ΔH of a reaction	Textbook+ Figure 13 +Example 5+ Applications	
	8	CHM.5.5.02.006.03 يحسب المحتوى الحراري للتفاعل موظفًا حرارة التكوين القياسية	نص الكتاب + الشكل 15+ الجدول 5 + مثال 6+ تطبيقات	26, 27, 28, 29
		CHM.5.5.02.006.03 Calculate, using the standard enthalpies of formation, the Enthalpy of a reaction, ΔHrxn	Textbook+ Figure 15 + Table 5+ Example 6+ Applications	
	9	CHM.5.5.02.008.05 يحدد ، من ضمن قائمة معطاة من التفاعلات، التفاعل الذي يظهر زيادة أو نقصان في الانتروبي	نص الكتاب + الأشكال 18 و19 و20+ التطبيقات	30,31,32,33
		CHM.5.5.02.008.05 Identify, from a list of given reactions, the reaction that shows an increase or decrease in entropy	Textbook+ Figures 18, 19, 20 + Applications	
	10	CHM.5.5.02.009.04 يحسب تغير الطاقة الحرة ، G ، عندما يتم إعطاء ΔS، ΔH ، ودرجة الحرارة (في Kelvin أو Celsius) محددًا ما إذا كان التفاعل تلقائيا أم غير تلقائي	نص الكتاب + الجدول 6+ مثال7+ التطبيقات	34,35,36
		CHM.5.5.02.009.04 Calculate free energy change, ΔG, when ΔH, ΔS , and temperature (in Kelvin or Celsius) are given while determining whether reaction is spontaneous or nonspontaneous	Textbook + Table 6+ Example 7 + Applications	
	11	CHM.5.4.02.005.01 يكتب تعبير ثابت الإتزان الكيميائي لنظام اتزان متجانس (Keq) CHM.5.4.02.005.02 يكتب تعبير ثابت الإتزان الكيميائي لنظام اتزان غير متجانس (Keq)	نص الكتاب + الأمثلة 1و2 و 3 + تطبيقات	53 - 59
		CHM.5.4.02.005.01 Write chemical equilibrium expression for a homogeneous equilibrium system (Keq) CHM.5.4.02.005.02 Write chemical equilibrium expression for a heterogeneous equilibrium system (Keq)	Textbook+ Examples 1, 2, 3 + Applications	
	12	CHM.5.4.02.003.03 يشرح أثر التغير في الضغط والحجم على نظام الاتزان الكيميائي	نص الكتاب + الشكل 13	62-63
		CHM.5.4.02.003.03 Explain the effect of changing the volume and pressure on an equilibrium system	Textbook+ Figure 13	
	13	CHM.5.4.02.003.07 يطبق مبدأ لوشاتيليه ليتنبأ بتغير الإتزان عند تعرض النظام لتغير في (التركيز، الحجم ، الضغط ، درجة الحرارة، العوامل الحفازة)	نص الكتاب + الأشكال 12، 14، 15+ تطبيقات	60-65
		CHM.5.4.02.003.07 Apply Le Chatelier's principle to predict the shift in equilibrium when the system is subjected to a change in (concentration, volume, pressure, temperature, catalysts).	Textbook+ Figures12,14,15 + Applications	
	14	CHM.5.4.02.006.03 يحسب تراكيز المتفاعلات و/أو النواتج بالإستناد الى قيمة ثابت الإتزان و تراكيز المتفاعلات و/أو النواتج المعطاة عند الإتزان	نص الكتاب + مثال 4 + تطبيقات	66-71
		CHM.5.4.02.006.03 Calculate the equilibrium concentration given the value of the equilibrium constant and equilibrium concentration of reactants and products	Textbook+ Example 4 + Applications	
	15	CHM.5.4.01.020.01 يحسب متوسط سرعة التفاعل باستخدام معدل استهلاك المواد المتفاعلة أو معدل تشكل النواتج	نص الكتاب + الشكل 2+ مثال 1+ التطبيقات	272, 273, 274, 275
		CHM.5.4.01.020.01 Calculate the average reaction rate using the rate of consumption of reactants or the rate of production of products	Textbook+ Figure 2 +Example 1+ Applications	
	16	CHM.5.4.01.002.01 يصف نظرية التصادم CHM.5.4.01.002.02 يشرح لماذا التصادم بين الجزيئات هو أساسي لحدوث تفاعل كيميائي	نص الكتاب + الأشكال 4 و5 و6 + الجدول 1	276, 277, 278
		CHM.5.4.01.002.01 Describe collision theory CHM.5.4.01.002.02 Explain why a collision between two particles is necessary for a reaction to occur	Textbook + Figures 4, 5, 6 +Table1	
	17	CHM.5.4.01.005.05 يشرح كيفية ارتباط الأسس في معادلة سرعة التفاعل الكيميائي الى المعاملات الموجودة في معادلة التفاعل الكيميائي	نص الكتاب + الشكل 16	286, 287, 288
		CHM.5.4.01.005.05 Explain how the exponents in the rate equation for a chemical reaction relate to the coefficients in the chemical equation	Textbook+ Figure 16	
	18	CHM.5.4.01.006.02 يوظف طريقة السرعات الإبتدائية لكتابة قانون سرعة التفاعل	نص الكتاب + الشكل 16+الجدول 2+ التطبيقات	288, 289
		CHM.5.4.01.006.02 Use the method of initial rates to write rate law of reaction	Textbook+ Figure 16 +Table 2+ Applications	
	19	CHM.5.4.01.020.08 يحسب السرعة اللحظية لتفاعل ما من خلال البيانات التجريبية	نص الكتاب + الشكل 17+ مثال 2+ التطبيقات	290, 291
		CHM.5.4.01.020.08 Calculate the instantaneous rate of a reaction from experimental data	Textbook+ Figure 17 +Example 2+ Applications	
	20	CHM.5.4.01.022.16 يحدد، بإستخدام الرسم البياني الخاص بالطاقة لكاية تفاعل معين المركب الوسيط والمعقد المنشط	نص الكتاب + الأشكال 18و 20 + التطبيقات	292, 294
		CHM.5.4.01.022.16 Determine, using the energy of reaction graph for a given mechanism, the intermediate and the activated complex	Textbook+ Figures 18, 20 + Application	

*	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 .

الأسئلة من 1 -14 (تكون الصفحات كما وردت في كتاب الكيمياء منهاج الصف 12 متقدم -الفصل 1) 2024-2025
Questions 1-14 (pages are as they appear in the Chemistry book, 12th grade Advanced curriculum - Term 1) -2024-2025

الأسئلة من 15 -20 (تكون الصفحات كما وردت في كتاب الكيمياء منهاج 11 عام -الفصل 3) 2023-2024
Questions 15-20 (pages are as they appear in the Chemistry book, 11th General curriculum - Term 3) -2023-2024