الهيكل الوزاري الجديد منهج انسباير 2025

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية
موقع المناهج ⇦ المناهج الإماراتية ⇦ الصف الثاني عشر المتقدم ⇦ كيمياء ⇦ الفصل الأول ⇦ ملفات متنوعة ⇦ الملف
تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2025-10-16 12:39:31

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

المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني عشر المتقدم والمادة كيمياء في الفصل الأول	
1	الهيكل الوزاري الجديد الخطة C-101 منهج بريدج 2025
2	أوراق عمل إثرائية قانون هس متبوعة بالإجابات
3	أوراق عمل الوحدة الأولى سرعة التفاعلات والوحدة الثانية الإتزان الكيميائي
4	حل تدريبات القسم الأول نموذج لسرعة التفاعلات من الوحدة الثانية
5	مراجعة في الطاقة والتغير الكيميائي مع الإجابات

Academic Year العام الدراسي	٢٠٢٥/٢٠٢٦
Term الفصل	١
Subject المادة	Chemistry /Inspire الكيمياء / إنسباير
Grade الصف	١٢
Stream المسار	Advanced المتقدم
Number of MCQ عدد الأسئلة الموضوعية	٣٠
Marks of MCQ درجة الأسئلة الموضوعية	from ٢ to ٤
Number of FRQ عدد الأسئلة المقالية	٠
Marks per FRQ الدرجات للأسئلة المقالية	٠
Type of All Questions نوع كافة الأسئلة	MCQ/الأسئلة الموضوعية
Maximum Overall Grade الدرجة القصوى الممكنة	١٠٠
Exam Duration - مدة الامتحان	١٢٠ 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 Stude ة والنسخة العربية) Example/Exercise مثال/تمرين
الأسئلة الموضوعية - MCQ	١	CHM.٥.٥.١.٠٠١.٠٧ Perform interconversion between units of temperature and heat	Textbook + table ١ + Example problem ١ + Practice problems
	٢	CHM.٥.٥.١.٠٠٢.٠٢ Calculate the amount of heat released by a substance as its temperature changes	Textbook + Example problem٢ + Practice problems
	٣	CHM.٥.٥.١.٠٠١.٠٩ Describe how the same amount of heat affects the temperature of different objects of the same mass	Textbook + Example problem٢ + Practice problems+ check your progress
	٤	CHM.٥.٥.١.٠٠٢.٠٣ Calculate the specific heat capacity of a sample given its mass and temperature change	Textbook + Example problem ٣ + Practice problems
	٥	CHM.٥.٥.١.٠٠٤.٠٢ Differentiate among the system, the surrounding and the universe	Textbook
	٦	CHM.٥.٥.١.٠٠٤.٠٣ Identify direction of heat flow (For Exothermic and endothermic processes)	Textbook + figures ٩, ٨
	٧	CHM.٥.٥.١.٠٠٤.٠٤ Compare and contrast potential energy diagrams of exothermic and endothermic reactions in terms of general shape, enthalpy of reactants and products, activation energy of forward and backward reactions, and enthalpy of reaction and its sign	Textbook + figures ٩, ٨ + check your progress
	٨	CHM.٥.٥.١.٠٠٦.١٠ Write thermochemical equation for the changes of state (vaporization, fusion, condensation and solidification)	Textbook
	٩	CHM.٥.٥.١.٠٠٣.٠٥ Perform phase-change calculations using enthalpy of fusion, vaporization, condensation and solidification	figure ١٠ + Practice problems + check your progress
	١٠	CHM.٥.٥.١.٠٠٣.٠٤ Define molar enthalpy (heat) of solidification, ΔHsolid	Textbook
	١١	CHM.٥.٥.١.٠٠٦.٠٩ Perform calculations using enthalpy of combustion	Example problem ٤ + Practice problems
	١٢	CHM.٥.٥.٢.٠٠٢.٠١ Calculate, using Hess's law, the ΔH of a reaction	Textbook + Example problem ٥ + Practice problems
	١٣	CHM.٥.٥.٢.٠٠٦.٠٣ Calculate, using the standard enthalpies of formation, the Enthalpy of a reaction, ΔHrxn	Textbook + Example problem ٦ + Practice problems
	١٤	CHM.٥.٥.٢.٠٠١.٠١ State Hess's Law - CHM.٥.٥.٢.٠٠١.٠٢ Describe the rules to be followed to apply Hess's Law	Textbook
	١٥	CHM.٥.٥.٢.٠٠٦.٠٢ Identify the standard enthalpy (heat) of formation of a free element in its standard state	Textbook+ figure١٥
	١٦	CHM.5.4.01.020.01 Calculate the average reaction rate using the experimental data	Textbook + Example problem ١ + Practice problems
	١٧	CHM.5.4.01.002.03 List the two conditions, according to the collision theory, that must be met for a collision between reactant molecules to be effective in producing new chemical species	Textbook + figures ٤ , ٣
	١٨	CHM.5.4.01.022.03 Describe the relationship between activation energy and rate of the reaction	Textbook + figure ٦ ,٥
	١٩	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
	٢٠	CHM.5.4.01.006.02 Use the method of initial rates to write rate law of reaction	Textbook + Practice problems
	٢١	CHM.5.4.01.005.02 Explain the function of the specific rate constant (k) in rate law equation	Textbook
	٢٢	CHM.5.4.01.020.08 Calculate the instantaneous rate of a reaction from experimental data - calculate the concentration of a reactant using the instantaneous rate of a reaction	Textbook + Example problem ٢ + Practice problems
	٢٣	CHM.5.4.01.020.08 Calculate the instantaneous rate of a reaction from experimental data	Textbook + Example problem ٢ + Practice problems
	٢٤	CHM.5.4.02.001.05 Describe chemical equilibrium using reactant and product concentration-time graph or particulate diagrams	Textbook
	٢٥	CHM.5.4.02.005.02 Write chemical equilibrium expression for a heterogeneous equilibrium system (Keq)	Textbook + Example problem ٢ + Practice problems
	٢٦	CHM.5.4.02.006.02 Calculate the equilibrium concentration of a reactant given the concentration of other reactants, products and equilibrium constant at a certain temperature	Textbook + Example problem ٣ + Practice problems
	٢٧	CHM.5.4.02.003.04 Explain the effect of changing temperature on an equilibrium system	Textbook + figure ١٤
	٢٨	CHM.5.4.02.003.03 Explain the effect of changing the volume and pressure on an equilibrium system	Textbook + figure ١٣
	٢٩	CHM.5.4.02.003.02 Explain the effect of changing the concentration (Adding reactants or removing products or adding products) on an equilibrium system	Textbook + figure ١٢
	٣٠	CHM.5.4.02.003.06 Explain the effect of a catalyst on an equilibrium system	Textbook

*	Questions might appear in a different order in the actual exam
*	
**	As it appears in the textbook(UAE Edition Grade ١٢ Aavanced - Inspire - Student Edition) , LMS, and (Main_IP).
**	ة الإمارات العربية المتحدة) و LMS والخطة الفصلية .