تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية

	almanahj.com/ae 2025 2024 موقع المناهج الإماراتية

الهيكل الوزاري الجديد المسار المتقدم منهج انسباير الخطة C-101

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-10-31 09:59:56

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 المسار المتقدم منهج بريدج الخطة C-101
2	حل أسئلة الامتحان النهائي الوزاري
3	قوانين وحدة سرعة التفاعل الكيميائي
4	ملزمة أوراق عمل الوحدة الأولى الطاقة والتغيرات الكيميائية
5	دليل المعلم وحدة الاتزان الكيميائي

Academic Year العام الدراسي	2024/2025
Term الفصل	1
Subject المادة	Chemistry /INSPIRE الكيمياء / المسير
Grade الصف	12
PLAN -C101	
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	150 minutes
Mode of Implementation - طريقة التطبيق	SwiftAssess
Calculator الآلة الحاسبة	Allowed مسموحة

	Question* السؤال*	Learning Outcome/Performance Criteria** ناتج التعلم/ معيار الأداء**	Reference(s) in the Student Book (English Version) المرجع في كتاب الطالب (النسخة الانجليزية)	
			Example/Exercise مثال/تمرين	Page الصفحة
MCQ - الأسئلة الموضوعية	1	Solve problems involving changes in temperature and state using the equations (e.g. Q=mcΔT)	Example Problem1,2 + Practice problems	5,6,7,8,9
	2	Describe the relationship between the specific heat capacity of a substance and the resistance to change in temperature	Text book+ example Problem3 + practice problems	11,12,13 and 14
	3	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	Text book +fiqures 8 & 9	14,15,16 and 17
	4	Write thermochemical equation for the changes of state (vaporization, fusion, condensation and solidification)	Text book +fiqure 10	18,19 and 20
	5	Perform calculations using enthalpy of combustion	Example Problem 4 + Practice problems	21and 22
	6	Calculate, using Hess's law, the ΔH of a reaction	Text book+ example Problem 5 + practice problems	23,24,25 and 26
	7	Identify the standard enthalpy (heat) of formation of a free element in its standard state	Text book +fiqure 15 +table 5	26,27 and 28
	8	Predict the change in the entropy of a system, [ΔS]_System (According to a set of rules)	Text book+ Practice problems	32,33,34,35 and 36
	9	Calculate standard Gibb's free energy change using the table of standard values	Text book+ example Problem 7 + practice problems	37,38,39 and 40
	10	Calculate the average reaction rate using the rate of consumption of reactants or the rate of production of products	Text book+ example Problem 1 + practice problems	46,47,48 and 49
	11	Interpret exothermic and endothermic reactions using the collision theory	Text book +fiqures 4 &5&6	49,50,51 and 52
	12	Describe the relationship between reactant concentration and reaction rate	Text book	62,63 and 64
	13	Use the method of initial rates to write rate law of reaction	Text book+ Practice problems	65 and 66
	14	Calculate the instantaneous rate of a reaction from experimental data	Text book+ example Problem 2 + practice problems	67and 68
	15	Determine, using a given reaction mechanism, the rate determining step (the slowest step),complex reaction and the the intermediate steps	Text book	69,70and 71
	16	Write chemical equilibrium expression for a homogeneous or a heterogeneous equilibrium systems (Keq)	Example Problem1 ,2+ Practice problems	82,83,84,85,86and 87
	17	Explain the effect of changing (the concentration , temperature ,the volume ,the pressure and the catalyst)on an equilibrium system	Text book +fiqures 12 ,13,14	90,91,92,93,94 and 95
	18	Solve problems related to equilibrium by performing calculations involving concentrations of reactants and products	Text book +Example Problem 4+ Practice problems	96 and 97
	19	Calculate the molar solubility (concentration) of a sparingly soluble ionic compound using the solubility product constant, Ksp	Text book +table 6+Example Problem 5, 6 + Practice problems	98,99,100,101 and 102
	20	Identify whether a precipitate will form or not (by calculation and using relation between Ksp and Qsp)	Text book +Example Problem 7+ Practice problems	102,103,and 104

*	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 Grade 12 Aavance Student Edition) , LMS, and (Main_IP)-acadmic year 2024-2025
**	كما وردت في كتاب الطالب(كتاب الطالب الصف الثاني عشر المتقدم طبعة دولة الامارات العربية المتحدة) LMS والخطة الفصلية - للعام 2024-2025 م