شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية

نموذج الهيكل الوزاري الجديد بريدج

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 2023-11-06 08:49:05

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني عشر المتقدم

روابط مواد الصف الثاني عشر المتقدم على تلغرام

التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

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

1	ملخص الدرس الأول الطاقة من الوحدة الأولى
2	حل أسئلة الامتحان النهائي
3	تجميعة أسئلة وفق الهيكل الوزاري
4	مراجعة مع مفاتيح الحل وفق الهيكل الوزاري
5	امتحانات سابقة ومتوقعة وفق الهيكل مع أسئلة البونص

Academic Year	2023/2024
العام الدراسي	
Term	1
الفصل	
Subject	Chemistry /bridge
المادة	الكيمياء / بريدج
Grade	12
الصف	
Stream	Advanced
المسار	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	الأسئلة الموضوعية/ MCQ
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 موضوعية	1	CHM.5.5.01.001.07 يجري عمليات التحويل ما بين وحدات درجة الحرارة والحرارة CHM.5.5.01.001.07 Perform interconversion between units of temperature and heat	نص الكتاب + مثال 1 + تطبيقات Textbook+ example 1 + applications	6 , 7
	2	CHM.5.5.01.001.08 يصف العلاقة بين الحرارة النوعية للمادة ومقدار التغير في درجات حرارتها CHM.5.5.01.001.08 Describe the relationship between the specific heat capacity of a substance and the resistance to change in temperature	نص الكتاب + مثال2 + تطبيقات Textbook+ example 2 + applications	7 , 8 , 9
	3	CHM.5.5.01.002.06 يصف نوعي المسعر (مسعر الاحتراق - مسعر البلاستيك الزغوي) CHM.5.5.01.002.06 Describe the two types of calorimeter (Bomb calorimeter & Coffee-cup calorimeter)	نص الكتاب + الشكل 5 + الشكل 6 Textbook+ figure 5+ figure 6	11 , 12
	4	CHM.5.5.01.004.04 يقارن ويقابل مخططات طاقة الوضع للتفاعلات الطاردة للحرارة والماصة للحرارة من حيث الشكل العام ، المحتوى الحراري للمواد المتفاعلة والمواد الناتجة، طاقة التنشيط للتفاعلات الأمامية والعكسية، المحتوى الحراري العام للتفاعل والشرائه CHM.5.5.01.004.04 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	نص الكتاب+ الشكل 8 والشكل 9 Textbook+ figure 8 + figure9	15 , 16
	5	CHM.5.5.01.003.05 يجري حسابات تغيرات الحالة موظفاً الحرارة المولية للانصهار ، التبخر ، التكثف ، والتجمد CHM.5.5.01.003.05 Perform phase-change calculations using enthalpy of fusion, vaporization, condensation and solidification	نص الكتاب + الشكل 10 Textbook + figure 10	18 , 19
	6	CHM.5.5.01.006.07 يعرف حرارة الاحتراق القياسية ويحدد الأسس المعتمدة في تعريفها CHM.5.5.01.006.07 Define enthalpy (heat) of combustion, ΔHcomb, while determining on what basis it is defined	نص الكتاب + مثال 4 + تطبيقات Textbook + example 4 + applications	20 , 21
	7	CHM.5.5.02.002.01 يطبق قانون هس في حساب لحساب التغير في المحتوى الحراري للتفاعل CHM.5.5.02.002.01 Calculate, using Hess's law, the ΔH of a reaction	نص الكتاب + مثال 5 + تطبيقات Textbook + example 5 + applications	22 , 23 , 24 , 25
	8	CHM.5.5.02.006.01 يعرف حرارة التكوين القياسية لمركب ماء محدداً الأساس في تعريفه CHM.5.5.02.006.01 Define standard enthalpy of formation of a compound, ΔHfo, while determining on what basis it is defined	نص الكتاب + الشكل 15 + الجدول 5 Textbook + figure 15 + table 5	25 , 26
	9	CHM.5.5.02.008.04 يتنبأ التغير في إنفروبي النظام (بالإستناد الى مجموعة من القواعد) CHM.5.5.02.008.04 Predict the change in the entropy of a system, [ΔS]_System (According to a set of rules)	نص الكتاب + تطبيقات Textbook + applications	32 , 33
	10	CHM.5.5.02.009.04 يحسب الطاقة الحرة بمعلومية التغير في المحتوى الحراري وتغير الانتروبي لتفاعل ما ، ويحدد ما إذا كان التفاعل تلقائيا أو غير تلقائي 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	نص الكتاب + الجدول 6 + مثال 7 + تطبيقات Textbook + table 6 + example 7 + applications	34 , 35 , 36
	11	CHM.5.4.02.003.04 يشرح أثر التغير في التراكيز (إضافة المتفاعلات أو إزالة النواتج أو إضافة النواتج) على نظام الاتزان الكيميائي يشرح أثر التغير في درجة الحرارة على نظام الاتزان الكيميائي 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 CHM.5.4.02.003.04 Explain the effect of changing temperature on an equilibrium system	نص الكتاب + الشكل 12 + الشكل 15 Textbook + figure 12 + figure 15	60 , 61 , 62 , 64
	12	CHM.5.4.02.003.03 يشرح أثر التغير في الضغط والحجم على نظام الاتزان الكيميائي CHM.5.4.02.003.03 Explain the effect of changing the volume and pressure on an equilibrium system	نص الكتاب + الشكل 13 Textbook + figure 13	62 , 63
	13	CHM.5.4.02.006.01 يحسب قيمة ثابت الإتزان الكيميائي موظفاً بيانات التراكيز المعطاة عند نقطة إتزان معينة CHM.5.4.02.006.01 Calculate the value of equilibrium constant given the concentration data at a specific equilibrium position	نص الكتاب + مثال 4 + تطبيقات Textbook + example 4 + applications	66 , 67
	14	CHM.5.4.02.008.01 يحسب الذوبانية (بالإعتماد على التراكيز) لمركب أيوني قليل الذوبان موظفاً ثابت حاصل الإذابة Ksp CHM.5.4.02.008.01 Calculate the molar solubility (concentration) of a sparingly soluble ionic compound using the solubility product constant, Ksp	نص الكتاب + مثال 5 ، 6 + تطبيقات Textbook + example 5, 6 + applications	68 , 69 , 70, 71
	15	CHM.5.4.02.008.04 يحدد امكانية تشكل الراسب أم لا (عن طريق الحساب وتوظيف العلاقة بين Ksp و Qsp) CHM.5.4.02.008.04 Identify whether a precipitate will form or not (by calculation and using relation between Ksp and Qsp)	نص الكتاب + مثال 7 + تطبيقات Textbook + example 7 + applications	72 , 73
	16	CHM.5.4.01.020.01 يحسب متوسط سرعة التفاعل باستخدام معدل استهلاك المواد المتفاعلة أو معدل تشكل النواتج 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	نص الكتاب + مثال 1 + تطبيقات Textbook + example 1 + applications	section 1 - reaction rate
	17	CHM.5.4.01.022.04 يفسر التفاعلات التفاعلات الطاردة للحرارة والتفاعلات الماصة للحرارة موظفاً نظرية التصادم CHM.5.4.01.022.04 Interpret exothermic and endothermic reactions using the collision theory	نص الكتاب + الشكل 5 + الشكل 6 Textbook + figure 5 + figure 6	section 1 - reaction rate
	18	CHM.5.4.01.006.01 يوظف طريقة السرعات الإبتدائية لتحديد رتبة التفاعل فيما يتعلق بكل متفاعل CHM.5.4.01.006.01 Use the method of initial rates to determine the order of a reaction with respect to each reactant	نص الكتاب + الجدول 2 + تطبيقات Textbook + table 2 + applications	section 3 - reaction rate
	19	CHM.5.4.01.006.01 يوظف طريقة السرعات الإبتدائية لتحديد رتبة التفاعل فيما يتعلق بكل متفاعل CHM.5.4.01.006.01 Use the method of initial rates to determine the order of a reaction with respect to each reactant	نص الكتاب + الجدول 2 + تطبيقات Textbook + table 2 + applications	section 3 - reaction rate
	20	CHM.5.4.01.005.06 يكتب وحدة ثابت السرعة النوعية للتفاعلات من رتب مختلفة CHM.5.4.01.005.06 Write the unit of specific rate constant (k) for different orders of reaction	نص الكتاب Textbook	section 3 - reaction rate

* 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 - student edition on dewan) , LMS, and (Main_IP).

** كما وردت في كتاب الطالب(كتاب الطالب الصف الثاني عشر المتقدم طبعة دولة الامارات العربية المتحدة - الكتاب الموجود على موقع الديوان) وLMS والخطة الفصلية .

***

***