شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية

الهيكل الوزاري بريدج M-Planالمسار العام

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 25-02-2024 05:47:26

التواصل الاجتماعي بحسب 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 الثاني

1	مراجعة شاملة وفق الهيكل الوزاري
2	حل أسئلة الامتحان الوزاري
3	نموذج الهيكل الوزاري - بريدج
4	دليل المعلم الوحدة الرابعة التفاعلات الكيميائية
5	أوراق عمل الوحدة الرابعة التفاعلات الكيميائية مع الإجابة النموذجية

Academic Year	2023/2024
العام الدراسي	
Term	2
الفصل	
Subject	Chemistry /bridge
المادة	الكيمياء / بريدج
Plan M101	
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	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 الموضوعية	1	CHM.5.3.01.014 يمثّل التفاعلات الكيميائية باستخدام أنواع المعادلات المختلفة موضحا عملية وزنها وعلاقتها بقانون حفظ الكتلة CHM.5.3.01.014 Represent chemical reactions using different types of equations while illustrating their balancing process and its relation to the law of conservation of mass	نص الكتاب + الجدول 2 + مثال 1+ تطبيقات Textbook+Table 2+ Example 1 + Applications	115, 116, 117
	2	CHM.5.3.01.014.10 يفسّر أهمية موازنة معادلة كيميائية مع تحديد ما يتم حفظه خلالها CHM.5.3.01.014.10 Explain why it is important to balance a chemical equation while identifying what is conserved	الجدول 2 + التطبيقات Table 2+ Applications	116, 117, 118
	3	CHM.5.3.01.014.02 يحدّد المؤشرات المختلفة (أو الأدلة المادية) التي تشير إلى احتمال حدوث تفاعل كيميائي CHM.5.3.01.014.02 List different observations (or physical evidences) that indicate that a chemical reaction may be taking place	نص الكتاب Textbook	112, 113
	4	CHM.5.3.01.014.04 يحدّد المواد المتفاعلات والنواتج في معادلة كيميائية CHM.5.3.01.014.04 Identify reactants and products in a chemical equation	نص الكتاب+ الشكل 4 والشكل 5 Textbook+ Figures 4 +5	114, 115, 117
	5	CHM.5.3.01.020.04 يوظّف سلسلة النشاط الكيميائي للفلزات للتنبؤ بامكانية استبدال فلز ما للهيدروجين أو لفلز آخر في محلول ما CHM.5.3.01.020.04 Use the activity (reactivity) series of metals to predict if a metal can replace hydrogen or another metal in a solution while writing the products of the reaction; if any	نص الكتاب + تطبيقات Textbook+ Applications	123, 124, 125
	6	CHM.5.3.01.016 يفسّر الأنواع المختلفة من التفاعلات الكيميائية التي يمكن أن تحدث في ظل ظروف تفاعل مختلفة وفي أوساط تفاعل متنوعة CHM.5.3.01.016 Interpret the different type of chemical reaction that can occur under different reaction conditions and in various reaction mediums	نص الكتاب + مثال 2 Textbook+ Example 2	126, 127
	7	CHM.5.3.01.016.03 يعرّف تفاعل التفكك كاتبًا معادلته العامة ومثلًا إياه بمخططات معيّنة مع إعطاء بعض الأمثلة CHM.5.3.01.016.03 Define a decomposition reaction while writing the general equation, particulate diagram and some examples	نص الكتاب + الشكل 11 + تطبيقات Textbook+ Figure 11+ Applications	122
	8	CHM.5.3.01.016 يفسّر الأنواع المختلفة من التفاعلات الكيميائية التي يمكن أن تحدث في ظل ظروف تفاعل مختلفة وفي أوساط تفاعل متنوعة CHM.5.3.01.016 Interpret the different type of chemical reaction that can occur under different reaction conditions and in various reaction mediums	نص الكتاب+ تطبيقات Textbook+ Applications	119, 121
	9	CHM.5.3.03.003.03 يكتب معادلة كيميائية موزونة، معادلة أيونية كاملة ، معادلة أيونية صرفة ومعادلة كيميائية بالكلمات للتفاعلات التي تنتج رواسب (موظفًا قواعد الذوبانية) CHM.5.3.03.003.03 Write a balanced chemical equation, complete ionic equation, net ionic equation and word equation for reactions that form precipitates (using solubility rules)	نص الكتاب + مثال 3+ تطبيقات Textbook+ Example 3+ Applications	130, 131, 132
	10	CHM.5.1.01.011.08 تحديد نوع العناصر المشاركة في الرابطة التساهمية مع تيبان حركة الإلكترونات. CHM.5.1.01.011.08 Identify type of elements involved in the covalent bond with the movement of electrons	نص الكتاب+ الشكل 5 + تطبيقات Textbook+ Figure 8+ Applications	72, 73, 74
	11	CHM.5.1.02.003.01 يحتدعند روابط سيجما وباي في مركّبات مختلفة CHM.5.1.02.003.01 Identify, in different compounds, the number of sigma and pi bonds	نص الكتاب + الأشكال 8 و 9 Textbook+ Figures 8 & 9	75, 76
	12	يفسر كيف تعتمد الخصائص الفيزيائية والكيميائية لمادة صلبة أو سائلة على الجسيمات الموجودة وعلى أنواع الروابط، والقوى داخل الجزيئات وفيما بينها Explain how the physical and chemical properties of a solid or liquid depend on the present particles, the type of bonds, and the intermolecular and intramolecular forces	نص الكتاب+ الجداول 1 و 2 Textbook+ Tables 1 & 2	76, 77
	13	CHM.5.1.01.014.03 يحدّد الصيغة الجزيئية لمركب من اسمه CHM.5.1.01.014.03 Determine the chemical formula of a compound from its name	نص الكتاب+ مثال 2+ تطبيقات Textbook+ Example2+ Applications	78, 79
	14	CHM.5.1.01.014.04 يصف الفرق بين حمض ثنائي وحمض أكسجيني CHM.5.1.01.014.04 Describe the difference between a binary acid and an oxyacid	نص الكتاب + الجدول 4 و 5 + تطبيقات Textbook + Tables 4 & 5+ Applications	80 , 81
	15	CHM.5.1.02.001.05 يصف كيفية تطبيق قاعدة الثمانية على الروابط التساهمية CHM.5.1.02.001.05 Describe how the octet rule applies to covalent bonds	نص الكتاب+ الأشكال 15 و 16 Textbook+ Figures 15 , 16	88, 89, 90
	16	CHM.5.1.02.002.01 يرسم بنى لويس لعدد من المركّبات التساهمية ذات الروابط الأحادية والمتعددة CHM.5.1.02.002.01 Draw Lewis structures for a number of covalent compounds with single and multiple bonds	نص الكتاب + مثال 4 + تطبيقات Textbook+ Figure 4 + Applications	86
	17	CHM.5.1.02.002 يرسم بنى لويس لعدد من الجزيئات والأيونات CHM.5.1.02.002 Draw Lewis structures for a number of molecules and ions.	نص الكتاب + الأشكال 16 و 17 + تطبيقات Textbook+ Figures16, 17 + Applications	89, 90
	18	CHM.5.1.02.002 يرسم بنى لويس لعدد من الجزيئات والأيونات CHM.5.1.02.002 Draw Lewis structures for a number of molecules and ions.	نص الكتاب + الشكل 14 + تطبيقات Textbook+ Figure 14+ Applications	88
	19	CHM.5.1.01.014.02 يسمّي مركب جزيئي ثنائي بناءً على صيغته الجزيئية (حتى عشرة ذرّات كربون-) CHM.5.1.01.014.02 Name a binary molecular compound based on its molecular formula (up to deca-)	نص الكتاب + مسائل + مراجعة Textbook+ Applications+ Review	81, 82
	20	CHM.5.1.01.014.05 يسمّي حمض (حمض ثنائي وحمض أكسجيني) بالنظر إلى صيغته الكيميائية والعكس CHM.5.1.01.014.05 Name an acid (binary acid and oxyacid) given its chemical formula and vice versa	نص الكتاب + الجدول 4 + تطبيقات Textbook + Table 4+ Applications	80, 81
	*	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 10- 20 - أرقام الصفحات كما وردت في كتاب الطالب - الفصل الدراسي الثاني - 2023-2024
Questions (10 - 20) as in Student Book - T2-2023-2024

الأسئلة من 1- 9 - أرقام الصفحات كما وردت في كتاب الطالب - الفصل الدراسي الأول- نسخة الديوان - 2023-2024
Questions (1 - 9) as in Student Book - T1- Al-Diwan Copy-2023-2024