تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية

	almanahj.com/ae 2025 2024 موقع المناهج الإماراتية

الهيكل الوزاري الجديد المسار المتقدم منهج بريدج

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-10-31 23:38:27

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 العاشر المتقدم

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

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر المتقدم والمادة كيمياء في الفصل الأول

1	حل أسئلة الامتحان النهائي الوزاري
2	ملخص الوحدة الثالثة Bond Covalent The الرابطة التساهمية منهج انسباير
3	عرض بوربوينت الدرس الأول table periodic modern the of development تطور الجدول الدوري الحديث
4	شرح الدرس الأول table periodic modern the of development تطور الجدول الدوري الحديث
5	حل أوراق عمل الوحدة الثانية The periodic and table periodic law الجدول الدوري

Academic Year	2024/2025
العام الدراسي	
Term	1
الفصل	
Subject	Chemistry /Bridge
المادة	الكيمياء /بريدج
Grade	10
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 الموضوعية			
1	CHM.S.1.01.001 يقارن بين نموذج بور ونموذج ميكانيكا الكم للذرة - ويوضح تأثير الطبيعة المزدوجة (موجة - جسيم) لذى ذرة وفقي ومبدأ الشك لهايزنبرج على النظرة الحالية الخاصة بالإلكترونات في الذرة - يحدد العلاقة بين مستويات الطاقة الذرة الهيدروجين ومستوياتها الفرعية والأفلاك الذرية CHM.S.1.01.001 Compare between Bohr model and the quantum mechanics model of atom and Illustrate the effect of the dual nature 'wave-particle" of De Broglie and Heisenberg's uncertainty principle on the current view of electrons in atom while determining the relationship between the energy levels of the hydrogen atom and its sublevels and atomic orbits	نص الكتاب Textbook	17 , 18
2	CHM.S.1.01.002 يتعرف أرقام الكم الأربعة وأهميتها وحساب عدد الإلكترونات في كل مستوى CHM.S.1.01.002 Identify the four quantum numbers and their respective significance and calculates the number of electrons in each level	نص الكتاب + الأشكال 16 و 17 + الجدول 2 Textbook + figures 16 , 17 + table 2	21 , 22 , 23
3	CHM.S.1.01.003 يكتب التوزيع الإلكتروني لمجموعة متنوعة من عناصر الجدول الدوري ، باستخدام مبدأ استبعاد باولي، وقاعدة هوند، ومبدأ أوفبو للبناء التصاعدي CHM.S.1.01.003 Write the electronic configuration of a variety of elements of the periodic table, employing the Pauli exclusion principle, the Hund rule, and the Aufbau principle for upward building	نص الكتاب + الشكل 18 + الجداول 3 و 4 و 5 Textbook + figure18 + tables 3 , 4 ,5	24 , 25 , 26 , 27
4	CHM.S.1.01.003 يكتب التوزيع الإلكتروني لمجموعة متنوعة من عناصر الجدول الدوري ، باستخدام مبدأ استبعاد باولي، وقاعدة هوند، ومبدأ أوفبو للبناء التصاعدي CHM.S.1.01.003 Write the electronic configuration of a variety of elements of the periodic table, employing the Pauli exclusion principle, the Hund rule, and the Aufbau principle for upward building	نص الكتاب Textbook	28
5	يُحدد السمات الرئيسة للجدول الدوري State the key features of the periodic table	نص الكتاب + الأشكال 1 و 2 + الجداول1 و 2 Textbook + figures 1 , 2 + tables 1 , 2	42 , 43 , 44 , 45 , 46 ,47
6	CHM.S.1.01.004 يستكشف مواقع العناصر في الجدول الدوري بناءً على توزيعها الإلكتروني والتنبؤ بخصائصها الكيميائية والفيزيائية CHM.S.1.01.004 Describe the different groups of elements in the periodic table and predict the physical and chemical properties of each group	نص الكتاب + مثال 1 + تطبيقات Textbook + Example problem 1 + practice problems	54
7	CHM.S.1.01.009 يتنبأ بالخصائص الدورية للعناصر (على سبيل المثال: نصف القطر الذري، طاقة تأين الأكلة الإلكترونية والسالبية الكهربائية في الذرة والمجموعة في الجدول الدوري. CHM.S.1.01.009 Predict the periodic properties of elements (e.g atomic radius, ionization energy,and electronegativity) in the period and group in the periodic table.	نص الكتاب Textbook	59 , 60 , 61
8	يوضح كيفية تكون الأيونات الموجبة والسالبة Illustrate how do positive and negative ions form	نص الكتاب + الشكلين 2 و 4 + الجدول 2 و 3 Textbook + Figures 2 m , 4+ tables 2 , 4	75 , 76 ,77
9	يوضح كيف تتكون الروابط الأيونية وكيفية ترتيب الأيونات في المركب الأيوني Illustrate how ionic bonds are formed and how ions are arranged in an ionic compound	نص الكتاب Textbook	79
10	يدرج بنية وخصائص المركبات الأيونية بناءً على أنواع روابطها وقوتها وتنظيمها Explain the structure and properties of ionic compounds based on their bonds types, strength and organization	نص الكتاب + الشكل 9 + الجدول 5 Textbook + figure 9 + tables 5	80, 81 ,82 ,83
11	كتابة الصيغ الكيميائية للمركبات الثنائية ومتعددة الذرات أو استخدام برامج المحاكاة لإظهارها، بما في ذلك تلك التي لها أكثر من رقم أكسدة، وتسميتها باستخدام نظام التسمية الخاص بالاتحاد الدولي للكيمياء البحتة والتطبيقية (IUPAC) Write chemical formulas for binary and polyatomic compounds or use simulation software to show it, including those that have more than one oxidation number, naming it by using nomenclature system of International Union of Pure and Applied Chemistry (IUPAC)	نص الكتاب + الجداول 8 و9 و10 + مثال 1 و 2 و 3 + تطبيقات Textbook + tables 8 ,9, 10 + example problem 1,2 ,3 + practice problems	86 ,87 ,88 ,89 ,90 ,91, 92
12	يدرج بنية وخصائص الفلزات بناءً على أنواع روابطها وقوتها وتنظيمها Explain the structure and properties of metallic compounds based on their bonds types, strength and organization	نص الكتاب + الأشكال11 و 12 + الجدول 12 Textbook + figures 11 , 12 + table 12	93 , 94
13	يعرف كلاً من الروابط سيجما وباي والاختلافات بينهما Define both sigma and pi bonds and their differences	نص الكتاب + الأشكال7 و 8 و 9 Textbook + figures 7 , 8 , 9	112 , 113 , 114
14	يوضح العلاقة بين قوة الرابطة التساهمية وطولها وطاقة تفككها Explains the relationship between the strength, length, and dissociation energy of a covalent bond	نص الكتاب + الأشكال10 و11 + الجدول 1 , 2 Textbook + figures 10 , 11 + tables 1 ,2	114 , 115
15	يسمي مركب جزيئي ثنائي من صيغته الجزيئية Name a binary molecular compound from its molecular formula	نص الكتاب + مثال 2 + الجدول3 + تطبيقات Textbook + example problem2+ table 3 + practice problems	116 , 117
16	يسمي المحاليل الحمضية Name acidic solutions	نص الكتاب + الجداول 4 و 5 + تطبيقات Textbook + tables 4 , 5 + practice problems	118 , 119
17	يمثل للجزيئات التي تعتبر بمثابة استثناءات لقاعدة الثمانيات وتفسير هذه الاستثناءات Represents molecules that are exceptions to the octet rule and explan these exceptions	نص الكتاب + الأشكال15 و16 و17 + مثال 6 + تطبيقات Textbook + figures 15 , 16 , 17 + Example 6 + practice problems	126 , 127 , 128
18	يرسم بنى لويس لعدد من الجزيئات والأيونات Draw Lewis structures for a number of molecules and ions	نص الكتاب + استراتيجيات حل المشكلات + الأمثلة 3 و 4 و 5 + تطبيقات Textbook +Problem solving strategy + example problem 3 ,4 , 5 + practice problems	122 , 123 , 124 , 125
19	يستخدم نموذج VESPER لتوقع شكل وزوايا الربط وأفلاك التهجين في جزيء Use the VSEPR model to predict the shape of, and the bond angles and hybridization Orbitals in a molecule?	نص الكتاب + الشكل 19 + الجدول 6 + مثال 7 + تطبيقات Textbook + figure 19 + Table 6 + example problem 7 + practice problems	129 , 130 , 131 , 132
20	يُحدد أوجه الاختلاف بين الروابط التساهمية القطبية وغير القطبية والجزيئات القطبية وغير القطبية وأوجه الشبه بينها calculate the amounts of gaseous reactants and products in a chemical reaction	نص الكتاب + الأشكال 21 و 22 و 23 + الجدول 7 Textbook + figures 21 , 22 , 23 + Table 7	133 , 134 , 135 , 136 , 137

*	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 10 Aavance - Student Edition - Dewan Edition) 2024 - 2025 , LMS, and
**	كما وردت في (كتاب الطالب - الصف العاشر المتقدم - طبعة دولة الإمارات العربية المتحدة - نسخة الديوان) 2024 - 2025 وLMS والخطة الفصلية .