تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية

الهيكل الوزاري الجديد منهج انسبايير

موقع المناهج ⇦ المناهج الإماراتية ⇦ الصف العاشر المتقدم ⇦ كيمياء ⇦ الفصل الأول ⇦ ملفات متنوعة ⇦ الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-11-08 14:28:50

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	تجميعة صفحات الكتاب وفق الهيكل الوزاري منهج بريدج
2	الهيكل الوزاري الجديد المسار المتقدم منهج بريدج
3	حل أسئلة الامتحان النهائي الوزاري
4	ملخص الوحدة الثالثة The Covalent Bond الرابطة التساهمية منهج انسبايير
5	عرض بوربوينت الدرس الأول table periodic modern the of development تطور الجدول الدوري الحديث

Academic Year العام الدراسي	2024/2025
Term الفصل	1
Subject المادة	Chemistry /Inspire
Grade الصف	10
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
Maximum Overall Grade الدرجة القصوى الممكنة	100
Exam Duration - مدة الامتحان	120 minutes
Mode of Implementation - طريقة التطبيق	SwiftAssess
Calculator الآلة الحاسبة	Allowed

	Question*	Learning Outcome/Performance Criteria**	Reference(s) in the Student Book (English Version& Arabic Version)	
			Example/Exercise	Page
MCQ - الأسئلة الموضوعية	1	CHM.5.1.01.009 Predict the periodic properties of elements (e.g: atomic radius, ionization energy,and electronegativity) in the period and group in the periodic table.	Textbook	56 , 57
	2	Identify the four quantum numbers and their respective significance and calculates the number of electrons in each level	Textbook + figures 16 , 17 + table 2	20 , 21 , 22
	3	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	Textbook + figure18 + tables 3 , 4 ,5	23 , 24 , 25 , 26
	4	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	Textbook	27
	5	State the key features of the periodic table	Textbook + figures 1 , 2 + tables 1 , 2	35 , 36 ,37 , 38 , 39
	6	Describe the different groups of elements in the periodic table and predict the physical and chemical properties of each group	Textbook + Example problem 1 + practice problems	46 , 48
	7	Predict the periodic properties of elements (e.g: atomic radius, ionization energy,and electronegativity) in the period and group in the periodic table.	Textbook	54 , 55 , 56
	8	Illustrate how do positive and negative ions form	Textbook + Figures 2 , 4 + table 2 , 3	64 , 65 , 66 , 67
	9	Illustrate how ionic bonds are formed and how ions are arranged in an ionic compound	Textbook	69
	10	Explain the structure and properties of ionic compounds based on their bonds types, strength and organization	Textbook + figure 8 + tables 5	70 , 71 ,72 ,73
	11	Write chemical formulas for binary and polyatomic compounds or use simulation softwar 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)	Textbook + tables 8 ,9 + example problems 1,2 ,3 + Practice problems	75 ,76 ,77 ,78 ,79 ,80 ,81
	12	Explain the structure and properties of metallic compounds based on their bonds types, strength and organization	Textbook + figures 10 , 11 + table 12	82 ,83 , 84
	13	Define both sigma and pi bonds and their differences	Textbook + figures 7 , 8 , 9	96 , 97
	14	Explains the relationship between the strength, length, and dissociation energy of a covalent bond	Textbook + figures 10 , 11 + tables 1	98 ,99
	15	Name a binary molecular compound from its molecular formula	Textbook + example problem 2+ Practice problems	100 , 101
	16	Name acidic solutions	Textbook + tables 3 ,4 + Practice problems	102 , 103
	17	Represents molecules that are exceptions to the octet rule and explan these exceptions	Textbook + figures 15 , 16 , 17 + example problem 6+ Practice problems	112 , 113 ,114
	18	Draw Lewis structures for a number of molecules and ions	Textbook + Problem solving strategy + example problem 3 ,4 , 5 + Practice problems	107 , 108 , 109 , 110
	19	Use the VSEPR model to predict the shape of, and the bond angles and hybridization Orbitals in a molecule?	Textbook + figure 19 + Table 6 + example problem 7+ Practice problems	115 ,116 , 117 , 118 ,119
	20	Identify the differences and similarities between polar and nonpolar covalent bonds and polar and nonpolar molecules	Textbook + figures 21 , 22 , 23 ,24 ,25 + Table 7	120, 121 ,122 ,123 , 124

* Questions might appear in a different order in the actual exam

** As it appears in the textbook(UAE Edition Grade 10 Aavanced - Student Edition - Dewan Edition) 2024 - 2025 , LMS, and