الهيكل الوزاري الجديد منهج بريدج 2025

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية	
موقع المناهج ⇦ المناهج الإماراتية ⇦ الصف الحادي عشر العام ⇦ كيمياء ⇦ الفصل الأول ⇦ ملفات متنوعة ⇦ الملف	
تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 17-10-2025 11:17:42	
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 الحادي عشر العام					
صفحة المناهج الإماراتية على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

المزيد من الملفات بحسب الصف الحادي عشر العام والمادة كيمياء في الفصل الأول	
1	عرض بوربوينت القسم الثالث الإتجاهات الدورية من وحدة الجدول الدوري
2	عرض بوربوينت القسم الثاني تصنيف العناصر من وحدة الجدول الدوري
3	عرض بوربوينت القسم الأول تكون الأيون من الوحدة الثالثة
4	عرض بوربوينت القسم الثاني الروابط الأيونية والمركبات الأيونية
5	المختصر المفيد في الوحدتين الأولى الإلكترونات في الذرة والثانية الجدول الدوري

Academic Year	2025/2026
العام الدراسي	
Term	1
الفصل	
Subject	Chemistry /bridge
المادة	الكيمياء / بريدج
Grade	11
الصف	
Stream	General
المسار	العام
Number of MCQ عدد الأسئلة الموضوعية	30
Marks of MCQ درجة الأسئلة الموضوعية	من 2 الى 4
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	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.1.01.001.07 يميز ما بين الحالة الأرضية والحالة المستثارة للذرة ما CHM.S.1.01.001.07 Differentiate between the ground and excited states of an atom	نص الكتاب + الشكل 10 Textbook + figure 10	14
	2	CHM.S.1.01.001.06 يوضح العلاقة بين مستويات طاقة ذرة الهيدروجين الأساسية ومستوياتها الفرعية CHM.S.1.01.002.03 Relate the principal quantum number to the total number of orbitals of the principal energy levels and the number of orbitals in sub-energy levels	نص الكتاب + الشكل 16 + الجدول 2 Textbook + figure 16 + table 2	21 , 22 , 23
	3	CHM.S.1.01.003.02 يفسر مبدأ أوفباو ومبدأ باولي للاستبعاد وقاعدة هوند CHM.S.1.01.003.02 Explain the Aufbau principle, the Pauli exclusion principle, and Hund's rule	نص الكتاب + الشكل 18 + الجدول 3 Textbook + figure 18 + table 3	24 , 25
	4	CHM.S.1.01.003.05 يكتب التوزيع الإلكتروني، الترميز النقطي للإلكترون، ومخططات الأفلاك الذرية، وترميز الغاز النبيل لعناصر مختلفة CHM.S.1.01.003.05 Write the electron configuration, orbital diagram, and noble gas notation of different elements	نص الكتاب + الجدول 5 Textbook + table 5	27
	5	CHM.S.1.01.003.05 يكتب التوزيع الإلكتروني، الترميز النقطي للإلكترون، ومخططات الأفلاك الذرية، وترميز الغاز النبيل لعناصر مختلفة CHM.S.1.01.003.05 Write the electron configuration, orbital diagram, and noble gas notation of different elements	نص الكتاب + الجدول 6 + مثال 3 + تطبيقات Textbook + table 6+ example 3 + applications	29 , 30
	6	CHM.S.1.01.003.02 يفسر مبدأ أوفباو ومبدأ باولي للاستبعاد وقاعدة هوند CHM.S.1.01.003.02 Explain the Aufbau principle, the Pauli exclusion principle, and Hund's rule	نص الكتاب Textbook	25
	7	CHM.S.1.01.004.05 يميز بين المجموعة والدورة في الجدول الدوري CHM.S.1.01.004.05 Distinguish between a goup and a period in the periodic table	نص الكتاب Textbook	45
	8	CHM.S.1.01.004.04 يحدد المعلومات التي يمكن عرضها في الجدول الدوري CHM.S.1.01.004.04 Identify the information that can be displayed in the periodic table	الشكل 5 Figure 5	46 , 47
	9	CHM.S.1.01.007.02 يصف بعض خصائص واستخدامات اللانثانيدات - CHM.S.1.01.007.01 يصف بعض خصائص واستخدامات الأكتينيدات CHM.S.1.01.007.02 Describe some properties and uses of lanthanides - CHM.S.1.01.007.03 Describe some properties and uses of actinides	نص الكتاب Textbook	48
	10	CHM.S.1.01.004.07 يشرح سبب تشابه خصائص العناصر في المجموعة نفسها CHM.S.1.01.004.07 Explain why the properties of the elements in the same group are similar	نص الكتاب Textbook	50
	11	CHM.S.1.01.008.01 يوظف الترتيب الإلكتروني لتحديد موقع العنصر في الجدول الدوري (الدورة - المجموعة - المجمع) CHM.S.1.01.008.02 Use the electron configuration notation, orbital notation, and noble gas notation of an element (Z 1 - 36) to identify the location of an element in the periodic table (period, group and block)	مثال 1 + تطبيقات Example 1 + Applications	54
	12	CHM.S.1.01.004.02 يعرف السمات والخصائص الرئيسية للجدول الدوري الحديث CHM.S.1.01.004.02 Define the main features and characteristics of the modern periodic table	نص الكتاب Textbook	52
	13	CHM.S.1.01.009.06 يشرح الاتجاه الدوري لأنصاف الأقطار الذرية عبر دورة ما من الجدول الدوري (بالتحرك من اليسار حتى اليمين عبر الدورة ومن الأعلى للأسفل عبر المجموعة) CHM.S.1.01.009.06 Explain the periodic trend of atomic radii across a period and down a group	نص الكتاب + الشكلين 10 و 11 + مثال 2 + تطبيقات Textbook + figures 10 ,11 + Examople 2 + Applications	55 , 56 , 57
	14	CHM.S.1.01.009.10 يشرح الاتجاه الدوري لطاقة التأين الأولى عبر دورة ما (بتضمين الاستثناءات بين المجموعات 2 و3، والمجموعات 5 و 6) ، والمجموعة ما من الجدول الدوري (بالتحرك من اليسار حتى اليمين عبر الدورة ومن الأعلى للأسفل عبر المجموعة) CHM.S.1.01.009.10 Explain the trend of first ionization energy across a period (Exceptions between Groups 2 & 3 and 5 & 6 are included), and down a group of the periodic table	نص الكتاب + الشكل 16 Textbook + figure16	59
	15	CHM.S.1.01.009.14 يصف الاتجاه الدوري لأنصاف الأقطار الأيونية عبر دورة ما ومجموعة ما من الجدول الدوري (بالتحرك من اليسار حتى اليمين عبر الدورة ومن الأعلى للأسفل عبر المجموعة) CHM.S.1.01.009.14 Describe the trend of ionic radii across a period and down a group of the periodic table	نص الكتاب + الشكلين 13 و 14 Textbook + figures 13 , 14	57 , 58
	16	CHM.S.1.02.022.03 يصف كيفية تكوّن الأيونات (الأيونات الموجبة والسالبة) لتحقق قاعدة الثمانية CHM.S.1.02.022.03 Describe how ions (cations and anions) form to fulfill the octet rule	نص الكتاب Textbook	75 , 76
	17	CHM.S.1.02.022.05 يكتب التوزيع الإلكتروني باستخدام الترميز النقطي للإلكترون، ومخططات الأفلاك الذرية، وترميز الترتيب الإلكتروني، وترميز الغاز النبيل للأيونات CHM.S.1.01.003.05 Write the electron configurationusing electron-dot structure, orbital diagram, and noble gas notation for ions	نص الكتاب Textbook	76
	18	CHM.S.1.02.022.05 يكتب التوزيع الإلكتروني باستخدام الترميز النقطي للإلكترون، ومخططات الأفلاك الذرية، وترميز الترتيب الإلكتروني، وترميز الغاز النبيل للأيونات CHM.S.1.01.003.05 Write the electron configurationusing electron-dot structure, orbital diagram, and noble gas notationfor ions	نص الكتاب + الجدول 3 + الشكل 4 Textbook + table 3 + figure 4	77
	19	CHM.S.1.02.022.06 يفرق الرابطة الأيونية ويتعرف على نوع العناصر المكونة للرابطة واتجاه انتقال الإلكترونات CHM.S.1.02.022.06 Define ionic bond while identifying the type of elements involved and movement of electrons	نص الكتاب + الجدول 4 + تطبيقات Textbook + table 4 + applications	78 , 79 , 80
	20	CHM.S.1.02.022.08 يشرح الخصائص الفيزيائية للمركبات الأيونية كنقطة الانصهار ونقطة الغليان ، والتوصيل الكهربائي عندما تكون صلبة أو منصهرة أو ذائبة ، بالإضافة الى قابلية ذوبانها في الماء CHM.S.1.02.022.08 Explain the physical properties of ionic compounds as melting point and boiling point, conductivity when solid, molten or aqueous, and its solubility in water	نص الكتاب Textbook	82 , 83
	21	CHM.S.1.02.022.09 يشرح تأثير تطبيق قوة خارجية على البلورة CHM.S.1.02.022.09 Explain the effect of applying an external force on the crystal	نص الكتاب + الشكل 9 Text book + figure 9	83
	22	CHM.S.1.02.022.12 يعرّف الشبكة البلورية (باستخدام الرسم التخطيطي) CHM.S.1.02.022.12 Define the crystal lattice (using a diagram)	نص الكتاب Textbook	82
	23	CHM.S.1.01.013.02 يكتب الصيغة الكيميائية لمركب أيوني يحتوي على أيونات أحادية الذرة وأيونات متعددة الذرات CHM.S.1.01.013.02 Write the chemical formula of an ionic compound containing monoatomic and polyatomic ions	نص الكتاب + الجداول 9 و10 و11 + مثال 3 + تطبيقات Textbook + tables 9 , 10,11 + example 3 + applications	89 , 90 , 91
	24	CHM.S.1.01.013.01 يكتب الاسم الكيميائي لمركب أيوني يحتوي على أيونات أحادية الذرة وأيونات متعددة الذرات (بما فيها الأكسجينية) CHM.S.1.01.013.01 Write the chemical name of an ionic compound containing monoatomic and polyatomic ions (including oxyanions)	نص الكتاب + استراتيجيات حل المسائل Text book + problem - solving stragey	92
	25	CHM.S.1.01.013.02 يكتب الصيغة الكيميائية لمركب أيوني يحتوي على أيونات أحادية الذرة وأيونات متعددة الذرات CHM.S.1.01.013.02 Write the chemical formula of an ionic compound containing monoatomic and polyatomic ions	نص الكتاب + مثال 1 و 2 + تطبيقات Textbook + Examples 1 , 2 + applications	87 , 88 , 89
	26	CHM.S.1.02.001.05 يصف كيفية تطبيق قاعدة الثمانية على الروابط التساهمية CHM.S.1.02.001.05 Describe how the octet rule applies to covalent bonds	نص الكتاب Textbook	108 , 109
	27	CHM.S.1.01.011.07 يعرف الرابطة التساهمية، ومرفقا مخطط الطاقة CHM.S.1.01.011.07 Define, using energy diagram, covalent bond	نص الكتاب + الشكل 2 Textbook + figure 2	109
	28	CHM.S.1.02.001.06 يصف، مرفقا رؤية لويس ومخطط الكرة والعصا، الفرق بين الروابط الأحادية، والثنائية والثلاثية CHM.S.1.02.001.06 Describe, using Lewis structure and ball and stick diagram, the difference among single, double and triple bonds	نص الكتاب + الشكلين 4 و 5 Textbook + figures 4 ,5	110 , 111
	29	CHM.S.1.01.014.02 يسمي مركب جزيئي ثنائي بناءً على صيغته الجزيئية CHM.S.1.01.014.02 Name a binary molecular compound based on its molecular formula	نص الكتاب + الجدول 3 + مثال 2 + تطبيقات Textbook + table 3 + example 2 + applications	116 , 117
	30	CHM.S.1.01.014.02 يسمي مركب جزيئي ثنائي بناءً على صيغته الجزيئية CHM.S.1.01.014.02 Name a binary molecular compound based on its molecular formula	نص الكتاب + الجدول 3 + مثال 2 + تطبيقات Textbook + table 3 + example 2 + applications	116 , 117
*	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 11 General - Student Edition) , LMS, and (Main_IP).			
**	كما وردت في كتاب الطالب(كتاب الطالب الصف الحادي عشر العام طبعة دولة الإمارات العربية المتحدة) وLMS والخطة الفصلية .			