الهيكل الوزاري الجديد منهج بريدج 2025

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية	
موقع المناهج ⇦ المناهج الإماراتية ⇦ الصف العاشر المتقدم ⇦ كيمياء ⇦ الفصل الأول ⇦ ملفات متنوعة ⇦ الملف	
تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 17-10-2025 19:39:31	
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	ملخص درس الروابط الأيونية والمركبات الأيونية
2	ملخص الوحدة الثالثة الفلزات والمركبات الأيونية متبوعة بتدريبات
3	أوراق عمل مراجعة القسم الأول Configuration Electronic منهج انسباير
4	أوراق عمل الدرس الثاني Atom the and Theory Quantum بدون الحل
5	ملخص الدرس الثالث configuration Electron منهج انسباير

Academic Year العام الدراسي	2025/2026
Term الفصل	1
Subject المادة	Chemistry /bridge الكيمياء / بريدج
Grade الصف	10
Stream المسار	Advanced المتقدم
Number of MCQ عدد الأسئلة الموضوعية	30
Marks of MCQ درجة الأسئلة الموضوعية	من 2 إلى 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 الآلة الحاسبة	Allowed 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
الأسئلة الموضوعية - MCQ	1	CHM.5.1.01.001.04 يصف نموذج بور لذرة الهيدروجين	نص الكتاب	14
	2	CHM.5.1.01.001.07 يميّز ما بين الحالة الأرضية والحالة المستثارة لذرة ما	نص الكتاب + الشكل 11	15
	3	CHM.5.1.01.001.07 يميّز ما بين الحالة الأرضية والحالة المستثارة لذرة ما	نص الكتاب + الشكل 10	14
	4	CHM.5.1.01.002.01 يصف أرقام الكم الأربعة وأهمية كل منها في المساعدة على تتبع الإلكترونات الموجودة في الذرة	نص الكتاب + الشكل 16	21
	5	CHM.5.1.01.003.02 يفسّر مبدأ أوفباو ومبدأ بولي للاستبعاد وقاعدة هوند	نص الكتاب + الشكل 18	24
	6	CHM.5.1.01.003.02 يفسّر مبدأ أوفباو ومبدأ بولي للاستبعاد وقاعدة هوند	نص الكتاب	25
	7	CHM.5.1.01.003.05 يكتب التوزيع الإلكتروني، الترميز النقطي للإلكترون، ومخططات الأفلاك الذرية، وترميز الغاز النبيل لعناصر مختلفة	نص الكتاب + الجداول 4 و 5	26, 27
	8	CHM.5.1.02.001.02 يحدّد عدد الكترونات التكافؤ في ذرات العناصر الرئيسة	نص الكتاب+ الجدول 6 + مثال 3+ تطبيقات	29, 30
	9	CHM.5.1.01.004.04 يحدّد المعلومات التي يمكن عرضها في الجدول	نص الكتاب + الشكل 5	46, 47, 48
	10	CHM.5.1.01.010.01 يصف الخصائص العامة للفلزات واللافلزات وأصناف الفلزات واستخداماتها	نص الكتاب + الشكل 5	45, 46, 47
	11	CHM.5.1.01.008.02 يوظّف ترميز الترتيب الإلكتروني، وترميز الغاز النبيل للعناصر ، ومخططات الأفلاك الذرية، وترميز الغاز النبيل للعناصر (Z=1-36) لتحديد موقع عنصر ما في الجدول الدوري (الدورة، المجموعة والمجمع)	مثال 1 + تطبيقات	54
	12	CHM.5.1.01.004.10 يوظّف ترميز الترتيب الإلكتروني، وترميز الغاز النبيل للعناصر ، ومخططات الأفلاك الذرية، وترميز الغاز النبيل للعناصر (Z=1-36) لتحديد اسم العنصر ورمزه	نص الكتاب + + الجدول 4	50, 51, 52
	13	CHM.5.1.01.004.12 يستنتج الترتيب الإلكتروني للعناصر بالإستناد الى موقعهم في الجدول الدوري (المجموعة والدورة)	مثال 1 + تطبيقات	54
	14	CHM.5.1.01.009.14 يصف الاتجاه الدوري الأنصاف الأقطار الذرية عبر دورة ما ومجموعة ما من الجدول الدوري (بالتحرك من اليسار حتى اليمين عبر الدورة ومن الأعلى للأسفل عبر المجموعة)	نص الكتاب + الإشكال 10 و11 و12 + مثال 2 + تطبيقات	55, 56, 57
	15	CHM.5.1.01.009.10 يشرح الاتجاه الدوري لطاقة التأين الأولى عبر دورة ما (يتضمن الاستثناءات بين المجموعات 2 و 3، والمجموعات 5 و 6) ، ومجموعة ما من الجدول الدوري (بالتحرك من اليسار حتى اليمين عبر الدورة ومن الأعلى للأسفل عبر المجموعة)	نص الكتاب + الاشكال 16	59
	16	CHM.5.1.01.011.02 يشرح الاتجاه الدوري للسالبية الكهربائية عبر دورة ما ومجموعة ما من الجدول الدوري (بالتحرك من اليسار حتى اليمين عبر الدورة ومن الأعلى للأسفل عبر المجموعة)	نص الكتاب + الشكل 18	62
	17	CHM.5.1.02.022.04 يربط تحمّة الأيون لرقم مجموعة عنصره في الجدول الدوري	نص الكتاب + الجداول 1 و 2 + الشكل 2	75, 76
	18	CCHM.5.1.02.022.03 يصف كيفية تكوّن الأيونات (الأيونات الموجبة والسالبة) لتحقّق قاعدة الثمانية	نص الكتاب + الجداول 1 و 2 + الشكل 2	75, 76
	19	CHM.5.1.02.022.07 يوظّف مخطط لويس (وترميز لويس النقطي) ليشرح كيف ترتبط عناصر الجدول الدوري لتشكيل مركب أيوني	نص الكتاب + الجدول 4+ تطبيقات	78, 79, 80
	20	CHM.5.1.02.022.08 يشرح الخصائص الفيزيائية للمركبات الأيونية كدرجة الانصهار ودرجة الغليان ، والتوصيل الكهربائي عندما تكون صلبة أو منصهرة أو ذائبة ، بالإضافة إلى قابليتها دوبانها في الماء	نص الكتاب + الجدول 5+ الشكل 9	82, 83
	21	CHM.5.1.02.022.09 يشرح تأثير تطبيق قوة خارجية على البلورة	نص الكتاب + الشكل 9	83
	22	CHM.5.1.01.013.02 يكتب الصيغة الكيميائية (باستخدام طريقة المخزون) لمركب أيوني يحتوي على أيونات أحادية الذرة وأيونات متعددة الذرات	نص الكتاب +الجداول 7 و 8 + الأمثلة 1 و2 + تطبيقات	86, 87, 88, 89
	23	CHM.5.1.01.013.02 يكتب الصيغة الكيميائية (باستخدام طريقة المخزون) لمركب أيوني يحتوي على أيونات أحادية الذرة وأيونات متعددة الذرات	نص الكتاب +الجدول 9+ مثال 3 + تطبيقات	89, 90, 91
	24	CHM.5.1.01.013.01 يكتب الاسم الكيميائي لمركب أيوني يحتوي على أيونات أحادية الذرة وأيونات متعددة الذرات (شاملة الأيونات الأكسجينية)	نص الكتاب +الجدول 9+ مثال 3 + تطبيقات	89, 90, 91
	25	CHM.5.1.02.023.02 يبيّن هيكليات المركبات الأيونية والمركبات الفلزية	نص الكتاب + الأشكال 11 و 12	93, 94
	26	CHM.5.1.02.023.03 يشرح بعض الخواص الفيزيائية للفلزات (درجتا الغليان والانصهار ، توصيل الحرارة والكهرباء، قابلية الطرق والسحب، الصلابة والقوة)	نص الكتاب	94
	27	CHM.5.1.01.011.08 تحديد نوع العناصر المشاركة في الرابطة التساهمية مع تبيان حركة الإلكترونات	نص الكتاب+ الشكل 5 +مثال 1+ تطبيقات	110, 111, 112
	28	CHM.5.1.02.007.04 يحدّد العلاقة بين نوع الرابطة التساهمية (الأحادية، الثنائية والثلاثية) وطول الرابطة، وقوة الرابطة وطاقة تفكك الرابطة	نص الكتاب +الشكل 10+ الجداول 1 و 2	114, 115
	29	CHM.5.1.01.014.02 يسمّي مركب جزيئي ثنائي بناءً على صيغته الجزيئية (حتى عشرة ذرات كربون-)	نص الكتاب + مثال 2 + الجدول 3 + تطبيقات	116, 117
	30	CHM.5.1.02.002.02 يرسم بنى لويس لعدد من الأيونات المتعددة الذرات	نص الكتاب + الشكل 14 + الأمثلة 3 و4 و 5 +تطبيقات	122, 123, 124, 125, 126
*	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 Advance Student Edition) , LMS, and (Main_IP).			
**	كما وردت في كتاب الطالب(كتاب الطالب الصف العاشر المتقدم طبعة دولة الامارات العربية المتحدة) وLMS والخطة الفصلية .			