Academic Year	2025/2026
العام الدراسي	
Term	3
الفصل	
Subject	Science /Bridge
المادة	العلوم / بريدج
Grade	10
الصف	
Stream	General
المسار	العام
Number of MCQ عدد الأسئلة الموضوعية	25
Marks of MCQ درجة الأسئلة الموضوعية	4
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) المرجع في كتاب الطالب (النسخة العربية)	
		Example/Exercise مثال/تمرين	Page الصفحة
1	SCI.4.4.01.084 يبين أوجه الشبه والاختلاف بين نماذج الذرة لدى كل من ديموقريطس وارسطو ودالتون ويوضح المقصود بالذرة ويميز بين الجسيمات دون الذرية من حيث الشحنة والكتلة النسبيين SCI.4.4.01.084Demonstrate the similarities and differences between the atom models of Democritus, Aristotle and Dalton. Illustrate the	نص كتاب الطالب -جدول2 Text book - student edition +table2	104,
2	SCI.4.4.01.090.02 بشرح سبب كون الذرة متعادلة كهربائيا SCI.4.4.01.090.02 Explain why atoms are electrically neutral	نص كتاب الطالب Text book - student edition + applications	114,
3	SCI.4.4.01.084.16 يعرف النيوترون SCI.4.4.01.084.16 Define the neutron	نص كتاب الطالب Text book - student edition	113,
4	SCI.4.4.01.090.07 يحسب عدد الجسيمات الدون ذرية لذرة متعادلة بالاستناد الى العدد الذري و العدد الكتلي SCI.4.4.01.090.07 Calculate for a neutral atom, given the mass number and atomic number, the number of subatomic particles	نص كتاب الطالب + مثال1, 2 + تطبيقات +الشكل17 Text book - student edition + example 2 + applications	115-116-117-118
5	CHM.5.1.03.006.04 يميز بين الأنواع المختلفة للإشعاعات من حيث الكتلة والشحنة والسرعة والقدرة على الاختراق Investigate nuclear radiation while illustrating the characteristics of the alpha, beta particles and gamma rays in terms of mass, ability to penetrate and impact on humans.	نص كتاب الطالب + الشكل21-جدول5 Text book - student edition + figure 21 + table5	123-124
6	SCI.4.4.01.090.09 يحدد العدد الذري، والعدد الكتلي، و عدد الجسيمات الدون ذرية لنظائر مختلفة SCI.4.4.01.090.09 Determine the atomic number, mass number, and subatomic particles for different isotopes	نص كتاب الطالب +الشكل17+مثال2-تطبيقات Text book - student edition	117-118
7	SCI.4.4.01.090.10 بشرح سبب امتلاك النظائر خصائص كيميائية متشابهة SCI.4.4.01.090.10 Explain why isotopes have similar chemical properties	كتاب الطالب Text book - student edition	117,
8	SCI.4.4.01.090.11 يحدد الكتلة الذرية (amu) SCI.4.4.01.090.11 Define atomic mass unit (amu)	كتاب الطالب+ الشكل18+ مثال3+تطبيقات ext book - student edition + figure 18+example 3 + application	119-120-121
9	CHM.5.1.03.007 يستقصي مختلف أنواع الانحلال الإشعاعي وخصائصها و التغيرات المرافقة لها من تغيرات في الأرقام الذرية، والكتل الذرية CHM.5.1.03.007Investigate the different types of spontaneous radioactive decay, with their characteristics and the changes that accompanied in terms of atomic and mass numbers	نص كتاب الطالب Text book - student edition	123,
10	CHM.5.1.01.001.04 يصف نموذج بور لذرة الهيدروجين CHM.5.1.01.001.04 Describe Bohr's model of the hydrogen atom	نص كتاب الطالب Text book - student edition +figure10	16,
11	CHM.5.1.01.003.02 يفسر مبدأ أوفباو CHM.5.1.01.003.02 Explain the Aufbau principle	كتاب الطالب+ الجدول3 Text book - student edition +table3	24,25
12	CHM.5.1.01.003.02 يفسر قاعدة هوند CHM.5.1.01.003.02 Explain the Hund's rule	كتاب الطالب Text book - student edition +	25,
13	CHM.5.1.01.002.03 يربط رقم الكم الرئيس بعدد إجمالي الإفلاك التابعة لمستويات الطاقة الرئيسة وبعدد الإفلاك في مستويات الطاقة الفرعية CHM.5.3.01.004.01 Calculate the number of representative particles present in given moles of an element (atomic or molecular) or a compound and vice versa, conversion of a given mass to particles	كتاب الطالب+ جدول2 Text book - student edition +table2	23,
14	CHM.5.1.01.003.05 يكتب التوزيع الإلكتروني، مستخدما الرمز الغاز النبيل لعناصر مختلفة CHM.5.1.01.003.05 Write the electron configuration, noble gas notation of different elements	نص كتاب الطالب Text book - student edition + table5	28
15	CHM.5.1.01.002.03 يربط رقم الكم الرئيس بعدد إجمالي الإفلاك التابعة لمستويات الطاقة الرئيسة وبعدد الإفلاك في مستويات الطاقة الفرعية CHM.5.1.01.002.03 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 كتاب الطالب +جدول2 Text book - student edition +table2	23,
16	CHM.5.1.02.001.04 يكتب التوزيع الإلكتروني، الرمز النقطي للإلكترون. CHM.5.1.02.001.04 Represent the electron dot structure of atoms	نص كتاب الطالب+جدول6 + مثال3+ تطبيقات Text book - student edition+table6 + example 3+ applications	29,30
17	CHM.5.1.01.004.07 يشرح سبب تشابه خصائص العناصر في المجموعة نفسها CHM.5.1.01.004.07 Explain why the properties of the elements in the same group are similar	نص كتاب الطالب + جدول3 Text book - student edition + etable3	50,
18	CHM.5.1.01.004.02 يعرف السمات والخصائص الرئيسية للجدول الدوري الحديث CHM.5.1.01.004.02 Define the main features and characteristics of the modern periodic table	كتاب الطالب+ جدول2 Text book - student edition + table2	44
19	b CHM.5.1.01.008.02 يوظف الترميز الإلكتروني، والترميز الغاز النبيل للعناصر ، ومخططات الإفلاك الذرية، والترميز الغاز النبيل للعناصر (Z= 1-36) لتحديد موقع عنصر ما في الجدول الدوري (الدورة، المجموعة والمعمد) CHM.5.1.01.008.02 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)	نص كتاب الطالب +مثال1+تطبيقات Text book - student edition+example 1+ applications	54
20	CHM.5.1.01.004يستقصي مواقع العناصر في الجدول الدوري حسب المجموعات CHM.5.1.01.004 Explore the location of elements in the periodic table based on their electron configuration and predict their chemical and physical properties	نص كتاب الطالب + الشكل8 Text book - student edition + figure8	51,
21	CHM.5.1.01.009.06 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.5.1.01.009.06 Explain the periodic trend of atomic radii across a period and down a group	نص كتاب الطالب+الشكل10و11و12+مثال2 + تطبيقات xt book - student edition +figure10,11,12 +example2+applicatio	55,56,57
22	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) CHM.5.1.01.011.02 Explain the periodic trend of electronegativity across a period and down a group of the periodic table	نص كتاب الطالب + الشكل18 Text book - student edition + figure18	62
23	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 المجموعة عاشر (الغازات النبيلة) ومن الأعلى للأسفل عبر المجموعة CHM.5.1.01.009.10 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 كتاب الطالب Text book - student edition + example 4 + applications	59,60
24	CHM.5.1.01.009.13 يفسر الفرق في الحجم بين الذرة وأيونها (أنيون أو كاتيون) CHM.5.1.01.009.13 Explain the difference in size between an atom and its ion (anion or cation)	نص كتاب الطالب + الشكل13 Text book - student edition + figure13	58,
25	CHM.5.1.02.001.02 يوظف الترميز الإلكتروني للتحديد الكتروناتي للتكافؤ CHM.5.1.02.001.02 Determine the number of valence electrons in atoms	نص كتاب الطالب + الشكل7 Text book - student edition + figure7	51,

الأسئلة الموضوعية : MCQ

*	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 General Student Edition-Minhaj) , LMS, and (Main_IP)-acadmic year 2025-2026
**	كما وردت في كتاب الطالب(الصف العاشر المتقدم طبعة دولة الامارات العربية المتحدة-منهاج) وLMS والخطة الفصلية للعام 2025-2026 م