UNITED ARAB EMIRATES
MINISTRY OF EDUCATION

الإمارات العربية المتحدة
وزارة التربية والتعليم

End of Term 1 Exam Coverage	هيكل اختبار نهاية الفصل الدراسي الأول
Grade 12 General - Chemistry	**الصف الثاني عشر - عام - الكيمياء**
Academic Year 2026-2027	العام الدراسي 2027-2026
Bridge	بريدج

عدد الأسئلة Number of questions	درجة السؤال Marks per question	الدرجة القصوى الممكنة Maximum overall grade
25	**4**	**100**

مدة الاختبار Exam duration	طريقة التطبيق Mode of implementation	الآلة الحاسبة Calculator
120 دقيقة **120 minutes**	**إلكتروني** **Electronic**	**يُسمح باستخدام الآلة الحاسبة العلمية** **The use of a scientific calculator is allowed**

⚠ قد تظهر الأسئلة بترتيب مختلف في الاختبار الفعلي.

⚠ Questions might appear in a different order in the actual exam.

نوع الأسئلة Question type	Q	ناتج التعلم	رقم الشكل / المثال	الصفحة
أسئلة اختيار من متعدد Multiple Choice Questions	Q1	يذكر العلاقة الرياضية بين عدد أفوجادرو ومول واحد	نص الكتاب	5
	Q2	يحدّد معامل التحويل المستخدم للتحويل بين الجسيمات والمولات	نص الكتاب - تطبيقات	6-7
	Q3	يحدّد معامل التحويل المستخدم للتحويل بين الجسيمات والمولات	نص الكتاب - مثال1 - تطبيقات	7-8

نوع الأسئلة Question type	Q	ناتج التعلم	رقم الشكل / المثال	الصفحة
أسئلة اختيار من متعدد Multiple Choice Questions	Q4	يحدّد معامل التحويل المستخدم للتحويل بين الجسيمات والمولات	مراجعة القسم 1	8
	Q5	يتعرف أنواع الجسيمات الممثلة في المول الواحد من المادة	الشكل 2	5
	Q6	يعرّف الوحدة الأساسية لقياس المادة	نص الكتاب	5
	Q7	يحّدد معامل التحويل المطلوب للتحويل بين المولات وعدد الجسيمات	نص الكتاب - مثال1 - تطبيقات	6-7-8
	Q8	يحول عدد المولات إلى عدد ذرات	نص الكتاب - تطبيقات	6-7
	Q9	يعبر عن وحدة الكتلة المولية للعنصر	نص الكتاب	10
	Q10	يحسب الكتلة (بالجرام) لعنصر ما بمعرفة مولاته والعكس	نص الكتاب - مثال2 - تطبيقات	11-12
	Q11	يحسب الكتلة (بالجرام) لعنصر ما بمعرفة مولاته والعكس	نص الكتاب - مثال 3 - تطبيقات	11-13
	Q12	يكتب معامل تحويل عدد معلوم من الجسيمات إلى عدد مولات	الشكل 8	16
	Q13	يحسب الكتلة (بالجرام) لعنصر ما بمعرفة مولاته والعكس يحول الكتلة بالجرام أو عدد الجسيمات إلى عدد مولات	مثال 4 و 5 - مراجعة القسم 2	14-15-16
	Q14	دلالة المول الواحد من العنصر	نص الكتاب - الشكل 6	10
	Q15	يتعرف نوع الجسميات الممثلة في مول واحد من المادة	الشكل 2	5
	Q16	يحسب الكتلة (بالجرام) لعنصر ما بمعرفة مولاته والعكس	نص الكتاب - مثال2 - تطبيقات	11-12
	Q17	يحدّد عدد مولات الذرات والأيونات الموجودة في صيغة كيميائية لمركبّ ما (أيوني، وجزيئي)	نص الكتب - مثال 9 - تطبيقات	22-23
	Q18	يحسب الكتلة المولية لمركّب ما (أيوني، وجزيئي)	نص الكتب - تطبيقات	19
	Q19	توظيف الصيغة الكيميائية لتحديد عدد المولات في كتلة معيّنة لمركّب ما أو العكس	نص الكتاب - مثال7 - تطبيقات	20
	Q20	توظيف الصيغة الكيميائية لتحديد عدد المولات في كتلة معيّنة لمركّب ما	نص الكتاب - مثال8 - تطبيقات	21
	Q21	يحسب عدد الجسيمات الممثّلة الموجودة في كتلة معينة من مركب ما (أيوني، وجزيئي) والعكس	نص الكتاب - مثال 9 - تطبيقات	21-22-23
	Q22	يحسب عدد الجسيمات الممثّلة الموجودة في كتلة معينة من مركب ما (أيوني، وجزيئي) والعكس	نص الكتاب - مثال8 - تطبيقات	21
	Q23	يحسب عدد الجسيمات الممثّلة الموجودة في كتلة معينة من مركب ما (أيوني، وجزيئي) والعكس	مراجعة القسم 3	24

نوع الأسئلة Question type	Q	ناتج التعلم	رقم الشكل / المثال	الصفحة
أسئلة اختيار من متعدد Multiple Choice Questions	Q24	يتعرف صيغة المركب من عدد مولات العناصر المكونة له	نص الكتاب مراجعة الوحدة 1 - القسم 3	43 , 17
	Q25	يعرف بعض المفاهيم والمصطلحات العلمية	نص الكتاب	10-17-19