

الهيكل الوزاري الجديد 2025 منهج بريدج الخطة A-101-M



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية

موقع المناهج ← المناهج الإماراتية ← الصف الحادي عشر العام ← كيمياء ← الفصل الثالث ← ملفات متنوعة ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 14:50:03 2025-05-19

ملفات اكتب للمعلم اكتب 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

المزيد من مادة
كيمياء:

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر العام



صفحة المناهج
الإماراتية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف الحادي عشر العام والمادة كيمياء في الفصل الثالث

الخطة الفصلية لتوزيع المقرر الفصل الثالث مسار A_101_M

1

حل تدريبات ومراجعة وفق الهيكل الوزاري

2

مراجعة نهائية وفق الهيكل الوزاري الخطة M101

3

حل تجميعية صفحات الكتاب وفق الهيكل الوزاري الخطة b

4

حل تجميعية صفحات الكتاب وفق الهيكل الوزاري الخطة C

5

Academic Year	2024/2025
العام الدراسي	
Term	3
الفصل	
Subject	Chemistry /bridge
المادة	الكيمياء / جسر
Grade	11
الصف	
Stream	General
المستوى	
Number of MCQ	25
عدد الأسئلة الموضوعية	
Marks of MCQ	4
درجة الأسئلة الموضوعية	
Number of FRQ	0
عدد الأسئلة القصورية	
Marks per FRQ	0
الدرجات للأسئلة القصورية	
Type of All Questions	الأسئلة الموضوعية / MCQ
نوع كافة الأسئلة	
Maximum Overall Grade	100
الدرجة القصوى للمعنة	
Exam Duration	120 minutes
مدة الامتحان -	
Mode of Implementation	SwiftAssess
طريقة التطبيق -	
Calculator	Allowed
الآلة الحاسبة	مسموحة

Question*	Learning Outcome/Performance Criteria**	Reference(s) in the Student Book (English Version& Arabic Version)	
		المرجع في كتاب الطالب (النسخة الإنجليزية والنسخة العربية)	Page
السؤال*	نتائج التعلم/معايير الأداء**	Example/Exercise	الصفحة
الأسئلة الموضوعية - MCQ	1	CHM.5.3.01.002.01 Define mole نص الكتاب	151
	2	CHM.5.3.01.003.01 State the mathematical relationship between Avogadro's number and one mole نص الكتاب	150, 151
	3	CHM.5.3.01.003.02 Describe, using particulate diagrams, different types of representative particles نص الكتاب + الشكل 2	151
	4	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 نص الكتاب	152
	5	CHM.5.3.01.004.01 Calculate the number of moles present in given representative particles of an element (atomic or molecular) or a compound and vice versa نص الكتاب + مثال 1+ تطبيقات	153, 154
	6	CHM.5.3.01.003.03 List the conversion factors used to convert between particles and moles نص الكتاب	152, 153
	7	CHM.5.3.01.003.04 Define molar mass نص الكتاب	155, 156
	8	CHM.5.3.01.004.02 Calculate molar mass of an element نص الكتاب + الشكل 6	156
	9	CHM.5.3.01.004.03 Calculate the mass (in grams) of an element given its moles and vice versa نص الكتاب+ مثال 2 + التطبيقات	157, 158
	10	CHM.5.3.01.004.03 Calculate the moles of an element given its mass and vice versa نص الكتاب + مثال 3 + التطبيقات	159
	11	CHM.5.3.01.004.05 Calculate the number of atoms in an element or compound given moles and vice versa نص الكتاب + مثال 4	159, 160
	12	Calculate the mass of an element or compound given its number of atoms (particles) نص الكتاب + مثال 5 + التطبيقات	161
	13	CHM.5.3.01.003.06 Describe what a subscript in a chemical formula indicates نص الكتاب- الشكل 9	163
	14	CHM.5.3.01.001.02 Identify the number of moles of atoms and ions for a given chemical formula of a compound (ionic and molecular) نص الكتاب	164
	15	CHM.5.3.01.004.07 Calculate the number of moles of ions in a given moles of a compound نص الكتاب- مثال 6 + التطبيقات	164, 165
	16	CHM.5.3.01.001 Calculate the formula weight of a chemical compound نص الكتاب + الشكل 10 + التطبيقات	165
	17	CHM.5.3.01.004.09 Calculate the mass of a given moles of a compound and vice versa نص الكتاب + مثال 7 + التطبيقات	166
	18	CHM.5.3.01.004.09 Calculate the moles of a compound when given its mass نص الكتاب + مثال 8 + التطبيقات	167
	19	CHM.5.3.01.004.10 Calculate the mass of a compound (ionic and molecular) when given the number of representative particles present in and vice versa نص الكتاب- مثال 9 + التطبيقات	168, 169
	20	CHM.5.3.01.004.10 Calculate the number of representative particles present in given mass of a compound (ionic and molecular) and vice versa نص الكتاب- الشكل 11 + التطبيقات	169, 170
	21	CHM.5.3.01.009.01 Calculate the percent composition (percent by mass of an element) from experimental data نص الكتاب	171, 172
	22	CHM.5.3.01.009.02 Calculate the percent composition (percent by mass of an element) from the chemical formula نص الكتاب- مثال 10 + التطبيقات	173, 174
	23	CHM.5.3.01.009.03 Determine the empirical formula of a compound given the mass of the elements نص الكتاب- مثال 11 + التطبيقات	174, 175, 176
	24	CHM.5.3.01.009.04 Determine the empirical formula of a compound given the percent composition نص الكتاب- الشكل 13 + مثال 11+ التطبيقات	174, 175, 176
	25	CHM.5.3.01.007 Demonstrate the relationship between the empirical formula and molecular formula for a chemical compound نص الكتاب + الشكل 12 + 13 + تطبيقات	176, 177, 178, 179, 180
* 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), LMS, and (Main, IP).			
كما وريت في كتاب الطالب/نسخة الإمارات العربية المتحدة (LMS) ونسخة الفصلية .			