

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



الهيكل الوزاري الامتحاني الجديد منهج بريدج

موقع المناهج ← المناهج الإماراتية ← الصف العاشر المتقدم ← كيمياء ← الفصل الثاني ← الامتحان النهائي ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 13:43:07 2025-02-24

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب | اختبارات الكترونية | اختبارات | حلول | عروض بوربوينت | أوراق عمل
منهج انجليزي | ملخصات وتقارير | مذكرات وبنوك | الامتحان النهائي للمدرس

المزيد من مادة
كيمياء:

التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر المتقدم



صفحة المناهج
الإماراتية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر المتقدم والمادة كيمياء في الفصل الثاني

عرض بوربوينت درس القسم الأول قياس المادة

1

عرض بوربوينت درس وصف التفاعلات الكيميائية

2

عرض بوربوينت درس الصيغ الأولية والجزيئية

3

عرض بوربوينت شرح درس الكتلة والمول

4

عرض بوربوينت درس الكتلة والمول

5

Academic Year	2024/2025
المعام الدراسي	
Term	2
الفصل	
Subject	Chemistry /Bridge
المادة	الكيمياء / جسر
Grade	10
الصف	
Stream	Advanced
المستوى	
Number of MCQ	25
عدد الأسئلة الموضوعية	
Marks of MCQ	4
درجة الأسئلة الموضوعية	
Number of FRQ	0
عدد الأسئلة القصيرة	
Marks per FRQ	0
الدرجة القصوى للأسئلة القصيرة	
Type of All Questions	MCQ / الموضوعية
نوع كافة الأسئلة	
Maximum Overall Grade	100
الدرجة القصوى الممكنة	
Exam Duration	120 minutes
مدة الامتحان	
Mode of Implementation	SwiftAssess
طريقة التطبيق	
Calculator	Allowed
آلة الحاسبة	مسموحة

Question*	Learning Outcome/Performance Criteria**	Reference(s) in the Student Book (English Version)	
		المراجع في كتاب الطالب (النسخة العربية)	Page
السؤال*	نتائج التعلم / معايير الأداء**	Example/Exercise مثال/تمرين	الصفحة
1	CHM.5.3.01.01.04.02 List different observations (or physical evidences) that indicate that a chemical reaction may be taking place يعد قائمة بأدلة حيدت الفيزيائية (أو الأدلة المرئية) التي تدل على حدوث تفاعل كيميائي.	نص كتاب الطالب Text book - student edition	150, 151
2	CHM.5.3.01.01.04.09 Write a skeleton equation for a word equation and vice versa يكتب معادلة كيميائية هيكلية معادلة لفظية ومعادلة لفظية معادلة كيميائية هيكلية.	نص كتاب الطالب + تطبيقات Text book - student edition + applications	152, 153
3	CHM.5.3.01.01.01.06 Describe what happens to the anions in a double-replacement reaction يصف ما يحدث للأيونات والكاتيونات خلال تفاعل الاستبدال المزدوج - يعرف على غرار تفاعل الاستبدال المزدوج.	نص كتاب الطالب + الجدول 3 Text book - student edition + table 3	166, 165, 164
4	CHM.5.3.01.02.01.04 Use the activity (reactivity) series of metals to predict if a metal can replace hydrogen or another metal in a solution while writing the products of the reaction يستخدم سلسلة النشاط الكيميائي للتنبؤ بحدوث تفاعل كيميائي بين فلز محل حل في محلول مع مادة متواجدة في السلسلة.	نص كتاب الطالب + مثال 2 + تطبيقات + الشكل 13 Text book - student edition + example 2 + applications + figure 13	161, 162, 163
5	CHM.5.3.03.003.04 Write a balanced chemical equation, complete ionic equation, net ionic equation and word equation for reactions that form water يكتب معادلة كيميائية متوازنة ومعادلة أيونية كاملة ومعادلة أيونية صافية ومعادلة لفظية لتفاعلات كيميائية في المحال المائية.	نص كتاب الطالب + مثال 3 + تطبيقات Text book - student edition + example 3 + applications	169, 170
6	CHM.5.3.01.01.01.07.01 Write a balanced chemical equation for a synthesis reaction, compare synthesis and combustion reaction يكتب معادلة كيميائية متوازنة لرد فعل تركيب أو تفاعل احتراق.	نص كتاب الطالب + تطبيقات Text book - student edition + applications	157, 158, 159
7	CHM.5.3.01.01.01.06.04 Describe what happens to the anions in a double-replacement reaction, define a double-replacement reaction and the predicted products يصف ما يحدث للأيونات والكاتيونات خلال تفاعل الاستبدال المزدوج - يعرف على غرار تفاعل الاستبدال المزدوج وتوقع النواتج.	كتاب الطالب، مثال 5 + تطبيقات Text book - student edition + example 5 + applications	173, 174, 175
8	CHM.5.3.01.01.01.06.06 Describe what happens to the anions in a double-replacement reaction, define a double-replacement reaction and the predicted products يصف ما يحدث للأيونات والكاتيونات خلال تفاعل الاستبدال المزدوج - يعرف على غرار تفاعل الاستبدال المزدوج وتوقع النواتج.	كتاب الطالب، مثال 3 و 5 + تطبيقات Text book - student edition + example 3, 5 + applications	170, 173, 174
9	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 يحسب عدد الجسيمات (ذرات، جزيئات) لعنصر أو مركب في عدد معين من مولات العنصر أو المركب والمكس.	نص كتاب الطالب + تطبيقات Text book - student edition + applications	190, 191
10	CHM.5.3.01.004.05 Calculate the number of atoms in an element or compound given moles and vice versa يحسب عدد الذرات لعنصر أو مركب في عدد معين من مولات العنصر أو المركب والمكس.	نص كتاب الطالب + مثال 1 + تطبيقات Text book - student edition + example 1 + applications	191, 192
11	CHM.5.3.01.003.03 List the conversion factors used to convert between particles and moles, convert particles to mass يستخدم العلاقات التحويلية لتحويل عدد الجسيمات إلى كتلة أو مولات أو كتلة.	كتاب الطالب، مثال 5 + تطبيقات Text book - student edition + example 4, 5 + applications	197, 198, 199
12	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 يحسب عدد الجسيمات (ذرات، جزيئات) لعنصر أو مركب في عدد معين من مولات العنصر أو المركب والمكس.	كتاب الطالب، مثال 2 و 3 + تطبيقات Text book - student edition + example 2, 3 + applications	195, 196
13	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 يحسب عدد الجسيمات (ذرات، جزيئات) لعنصر أو مركب في عدد معين من مولات العنصر أو المركب والمكس، تحويل كتلة معينة إلى جسيمات.	كتاب الطالب، مثال 5 + تطبيقات Text book - student edition + example 4, 5 + applications	197, 198, 199
14	CHM.5.3.01.003.09 Describe the molar mass of a compound and calculate it يصف الكتلة المولية لمركب ما ويحسب مقدارها.	نص كتاب الطالب + تطبيقات Text book - student edition + applications	203
15	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 يحسب عدد الجسيمات (ذرات، جزيئات) لعنصر أو مركب في عدد معين من مولات العنصر أو المركب والمكس.	نص كتاب الطالب + مثال 8 و 9 + تطبيقات + الشكل 11 Text book - student edition + example 8, 9 + applications + figure 11	205, 206, 207, 208
16	CHM.5.3.01.009.01 Calculate the percent composition (percent by mass of an element) from experimental data يحدد النسبة المئوية التجريبية لتركيب المركب من خلال نتائج تجريبية.	نص كتاب الطالب + مثال 10 + تطبيقات Text book - student edition + example 10 + applications	209, 210, 211, 212
17	CHM.5.3.01.009.03 Determine the empirical formula of a compound given the mass of the elements يحدد الصيغة الأولية لمركب معلومة كتل العناصر المكونة للعنصر المكونة له.	نص كتاب الطالب + مثال 11 + تطبيقات Text book - student edition + example 11 + applications	212, 213, 214
18	CHM.5.3.01.008.02 Explain the relationship between the empirical formula and the molecular formula using models and/or drawings يشرح العلاقة الكيميائية المتبادلة بين الصيغة الجزيئية والصيغة الأولية للمركب - ويستخدم النماذج التجريبية للمركب بتعدادها ورسوماتها.	كتاب الطالب، مثال 12 و 13 + تطبيقات Text book - student edition + example 12, 13 + applications	214, 215, 216, 217, 218
19	CHM.5.3.01.011.01 Define stoichiometry يحدد الكيمياء الحاسوبية.	نص كتاب الطالب Text book - student edition	236
20	CHM.5.3.01.011.03 Interpret a balanced chemical equation in terms of moles, mass and representative particles (atoms, molecules and formula units) يفسر المعادلة الكيميائية المتوازنة بعبارة عدد مولات أو كتل الجسيمات المتساوية - جزيئات، ذرات (مجموع).	نص كتاب الطالب + الجدول 1 Text book - student edition + table 1	237
21	CHM.5.3.01.011.05 Describe a mole ratio, write the correct mole ratios for a reaction يصف النسبة المولية ويكتب النسب المولية الصحيحة لتفاعل ما.	نص كتاب الطالب + تطبيقات Text book - student edition + applications	239, 240
22	Apply the sequence of steps used in solving stoichiometric problems يطبق الخطوات المستخدمة في حل مسائل الكيمياء الحاسوبية.	نص كتاب الطالب + استراتيجيات حل المسائل Text book - student edition + applications + PROBLEM-SOLVING STRATEGY	241, 242
23	CHM.5.3.01.012.04 Calculate the mass of a reactant or a product given the mass of another reactant or product يحدد كتلة متفاعل أو ناتج في تفاعل كيميائي معلومة كتلة متفاعل أو ناتج آخر.	نص كتاب الطالب + مثال 4 + تطبيقات Text book - student edition + example 4 + applications	244, 245
24	CHM.5.3.01.013.03 Identify limiting reactant and excess reactant in a chemical reaction given the particulate diagram of reactants, calculate the mass of a given product يحدد المتفاعل المحدد والمتفاعل الزائد في تفاعل كيميائي من خلال بيانات المخططات ويحسب كتلة مادة ناتجة معينة.	نص كتاب الطالب + مثال 5 + تطبيقات Text book - student edition + example 5 + applications	247, 248, 249, 250, 251
25	CHM.5.3.01.013.03 Identify limiting reactant and excess reactant in a chemical reaction given the particulate diagram of reactants, calculate the mass of a given product يحدد المتفاعل المحدد والمتفاعل الزائد في تفاعل كيميائي من خلال بيانات المخططات ويحسب كتلة مادة ناتجة معينة.	نص كتاب الطالب + مثال 5 + تطبيقات Text book - student edition + example 5 + applications	247, 248, 249, 250, 251

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 Advance Student Edition), LMS, and (Main_IP) academic year 2024-2025
كما ويبدو في كتاب الطالب (النسخة العربية المتقدمة) و LMS والخطة الفصلية للعام 2024-2025 م