

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



## الهيكل الوزاري الامتحاني الجديد منهج انسابير

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

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2025-02-26 16:19:48

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

تجميعه صفحات الكتاب وفق الهيكل الوزاري

1

الهيكل الوزاري الامتحاني الجديد منهج بريدج

2

عرض بوربوينت درس القسم الأول قياس المادة

3

عرض بوربوينت درس وصف التفاعلات الكيميائية

4

عرض بوربوينت درس الصيغ الأولية والجزيئية

5

Academic Year	2024/2025
العام الدراسي	
Term	2
الفصل	
Subject	Chemistry /Inspire
المادة	الكيمياء / إانسباير
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 البقائية	
Marks per FRQ	0
الدرجات للأسئلة البقائية	
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)	
		Example/Exercise	Page
السؤال*	نتائج التعلم / معايير الأداء**	مثال/تمرين	الصفحة
1	CHM.5.3.01.014.02 List different observations (or physical evidences) that indicate that a chemical reaction may be taking place	Text book - student edition	132, 133
2	CHM5.3.01.014.09 Write a skeleton equation for a word equation and vice versa	Text book - student edition + practice problems	134, 135
3	CHM5.3.01.016.06 Describe what happens to the anions in a double-replacement reaction	Text book - student edition + table 3 + practice problems	147, 148
4	CHM5.3.01.020.04 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	Text book - student edition + example problem 2 + practice problems	144, 145, 146
5	CHM5.3.03.003.04 Write a balanced chemical equation, complete ionic equation, net ionic equation and word equation for reactions that form water	Text book - student edition + example problem 3 + practice problems	152, 153
6	CHM5.3.01.017.01 Write a balanced chemical equation for a synthesis reaction, compare synthesis and combustion reaction	Text book - student edition + practice problems	140, 141, 142
7	CHM5.3.01.016.06 Describe what happens to the anions in a double-replacement reaction, define a double-replacement reaction and the predicted products	Text book - student edition + example problem 4 + practice problems	156, 157
8	CHM5.3.01.016.06 Describe what happens to the anions in a double-replacement reaction, define a double-replacement reaction and the predicted products	Text book - student edition + example 3, 5 + applications	151, 152, 153, 156, 157
9	CHM5.3.01.004.01 Calculate the number of representative particles present in given moles of an element (atomic or molecular) or a compound and vice versa	Text book - student edition + practice problems	168, 169
10	CHM5.3.01.004.05 Calculate the number of atoms in an element or compound given moles and vice versa	Text book - student edition + example problem 1 + practice problems	170, 171
11	CHM5.3.01.003.03 List the conversion factors used to convert between particles and moles, convert particles to mass	Text book - student edition + example problem 4, 5 + practice problems	176, 177, 178
12	CHM5.3.01.004.01 Calculate the number of representative particles present in given moles of an element (atomic or molecular) or a compound and vice versa	Text book - student edition + example problem 8, 9 + practice problems	184, 185, 186, 187
13	CHM5.3.01.004.01 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	Text book - student edition + example problem 9 + practice problems	185, 186, 187
14	CHM5.3.01.003.09 Describe the molar mass of a compound and calculate it	Text book - student edition + example problem 7 + practice problems	183, 184
15	CHM5.3.01.004.10 Calculate the number of representative particles present in given mass of a compound (ionic and molecular) and vice versa	Text book - student edition + example problem 6 + practice problems	181, 182
16	CHM5.3.01.009.01 Calculate the percent composition (percent by mass of an element) from experimental data	Text book - student edition + example problem 10 + practice problems	190, 191
17	CHM5.3.01.009.03 Determine the empirical formula of a compound given the mass of the elements	Text book - student edition + example problem 11 + practice problems	192, 193
18	CHM5.3.01.008.02 Explain the relationship between the empirical formula and the molecular formula using models and/or drawings	Text book - student edition + example problem 12, 13 + practice problems	194, 195, 196, 197, 198
19	CHM5.3.01.011.01 Define stoichiometry	Text book - student edition	209
20	CHM5.3.01.011.03 Interpret a balanced chemical equation in terms of moles, mass and representative particles (atoms, molecules and formula units)	Text book - student edition + table 1	210, 211
21	CHM5.3.01.011.05 Describe a mole ratio, write the correct mole ratios for a reaction	Text book - student edition + practice problems	212, 213, 214
22	Apply the sequence of steps used in solving stoichiometric problems	Text book - student edition + applications + PROBLEM-SOLVING STRATEGY	216
23	CHM5.3.01.012.04 Calculate the mass of a reactant or a product given the mass of another reactant or product	Text book - student edition + example problem 4 + practice problems	219, 220
24	CHM5.3.01.013.03 Identify limiting reactant and excess reactant in a chemical reaction given the particulate diagram of reactants, calculate the mass of a given product	Text book - student edition + example problem 5 + practice problems	222, 223, 224, 225
25	CHM5.3.01.013.03 Identify limiting reactant and excess reactant in a chemical reaction given the particulate diagram of reactants, calculate the mass of a given product	Text book - student edition + example problem 5 + practice problems	222, 223, 224, 225

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 وردت في كتاب الطالب (كتاب الطالب الصف العاشر المتقدم طبعة دولة الإمارات العربية المتحدة) LMS والخطة الفصلية للعام 2024-2025 م