

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



نموذج الهيكل الوزاري بريدج المسار المتقدم

[موقع المناهج](#) ← [المناهج الإماراتية](#) ← [الصف العاشر المتقدم](#) ← [كيمياء](#) ← [الفصل الثاني](#) ← [الملف](#)

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 2024-02-23 18:35:52

التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر المتقدم



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

نموذج الهيكل الوزاري انسابير المسار المتقدم	1
أسئلة الامتحان النهائي	2
حل مراجعة أسئلة وفق الهيكل الوزاري	3
حل تجميع أسئلة وفق الهيكل الوزاري - انسابير	4
حل مراجعة وفق الهيكل الوزاري	5

Academic Year	2023/2024
المؤهل الدراسي	
Term	2
الفصل	
Subject	Chemistry /Bridge
المادة	الكيمياء الجذرية
Grade	10
الصف	
Stream	Advanced
المستوى	
Number of MCQ	20
عدد الأسئلة الموضوعية	
Marks of MCQ	5
درجة الأسئلة الموضوعية	
Number of FRQ	0
عدد الأسئلة المقالية	
Marks per FRQ	0
الدرجات لأسئلة المقالية	
Type of All Questions	MCQ/ الأسئلة الموضوعية
نوع الأسئلة المقالية	
Maximum Overall Grade	100
الدرجة القصوى الممكنة	
Exam Duration	120 minutes
مدة الامتحان	
Mode of Implementation	SwiftAccess
طريقة التطبيق	
Calculator	Allowed
آلة الحاسبة	مسموحة

Question*	Learning Outcome/Performance Criteria** مؤهل التعلم /معايير الأداء**	Reference(s) in the Student Book (English Version& Arabic Version) المرجع في كتاب الطالب (الإنجليزية والنسخة العربية)	
		Page الصفحة	Example/Exercise مثال/تمرين
1	CHM.5.3.01.014.02 List different observations (or physical evidences) that indicate that a chemical reaction may be taking place يذكر ثلاثة ملاحظات التجارب الكيميائية	150, 151	نص الكتاب + المثال 2 Textbook + Figure 2
2	CHM.5.3.01.014.10 Explain why it is important to balance a chemical equation while identifying what is conserved يشرح أهمية موازنة المعادلات الكيميائية وتعرف على ما الذي يتم حفظه	153, 154, 155, 156	نص الكتاب + المثال 5 + 6 + الجدول 2 + مثال 1 + تطبيقات Textbook+Figure 5, 6 + Table 2 + Example 1 + Applications
3	CHM.5.3.01.016 Interpret the different type of chemical reaction that can occur under different reaction conditions and in various reaction mediums يشرح أنواع التفاعلات الكيميائية التي تحدث تحت ظروف تفاعلات مختلفة في أوساط تفاعلات مختلفة	157, 158, 159, 160, 161, 162, 163, 164	نص الكتاب + المثال 7 و 10 و 11 و 12 و 13 و 14 مثال 2 وتطبيقات Textbook +Figures 7, 10, 11, 12, 13, 14 +Example 2
4	CHM.5.3.01.020 Predict the products of single displacement reactions, using the reactivity series and halogens reactivity series يتوقع نواتج تفاعلات الإزاحة المفردة باستخدام سلسلة التفاعلية للمعادن وسلسلة التفاعلية للهالوجينات	161,162,163	نص الكتاب + المثال 12 + 13 + مثال 2 + تطبيقات Textbook + Figure 12, 13 + Example 2 + Applications
5	CHM.5.3.01.003 Write balanced complete and/or net ionic equations to represent one or a series of chemical reactions that occur in aqueous solutions يكتب المعادلات الكيميائية المتوازنة الكاملة والأيونية الصافية لتمثيل واحد أو سلسلة من التفاعلات الكيميائية التي تحدث في محاليل مائية	169, 170	نص الكتاب + مثال 3 + تطبيقات Textbook + Example 3 + Applications
6	CHM.5.3.01.016 Interpret the different type of chemical reaction that can occur under different reaction conditions and in various reaction mediums يشرح أنواع التفاعلات الكيميائية التي تحدث تحت ظروف تفاعلات مختلفة	171, 172, 173, 174, 175	نص الكتاب + مثال 4 + تطبيقات Textbook + Example 4 + Applications
7	CHM.5.3.01.004 Describe the relations between Avogadro's number, the mole concept, mass and the molar mass of any given substance يشرح العلاقات بين عدد أفوجادرو ومفهوم المول وكتلة المول وكتلة الجزيئية المولية لمتى ما كان	190, 191, 192	نص الكتاب + مثال 1 + تطبيقات Textbook + Example 1 + Applications
8	CHM.5.3.01.004 Describe the relations between Avogadro's number, the mole concept, mass and the molar mass of any given substance يشرح العلاقات بين عدد أفوجادرو ومفهوم المول وكتلة المول وكتلة الجزيئية المولية لمتى ما كان	192	نص الكتاب + مثال 1 + تطبيقات + مراجعة الاسم 1 Textbook + example 1 + Applications + Section 1 Review
9	CHM.5.3.01.009 Predict the periodic properties of elements (e.g. atomic radius, ionization energy, electron affinity and electronegativity) in the period and group in the periodic table يتوقع الخواص الدورية للعناصر في الجدول الدوري باستخدام نصف القطر الذري والطاقات الأيونية والقطبية الإلكترونية	197	نص الكتاب + مثال 3 + تطبيقات Textbook + example 3 + Applications
10	CHM.5.3.01.009 Predict the periodic properties of elements (e.g. atomic radius, ionization energy, electron affinity and electronegativity) in the period and group in the periodic table يتوقع الخواص الدورية للعناصر في الجدول الدوري باستخدام نصف القطر الذري والطاقات الأيونية والقطبية الإلكترونية	199	مثال 5 + تطبيقات Example 5 + Applications
11	CHM.5.3.01.009 Predict the periodic properties of elements (e.g. atomic radius, ionization energy, electron affinity and electronegativity) in the period and group in the periodic table يتوقع الخواص الدورية للعناصر في الجدول الدوري باستخدام نصف القطر الذري والطاقات الأيونية والقطبية الإلكترونية	200	نص الكتاب + المثال 8 Textbook + figure 8
12	CHM.5.3.01.001 Calculate the formula weight of a chemical compound يحسب الوزن الجزيئي للمركب الكيميائي	203	نص الكتاب + تطبيقات Textbook + Applications
13	CHM.5.3.01.013.14 Calculate percent yield and theoretical in a chemical reaction يحسب النسبة المئوية لمتاح والمركب	209, 210, 211, 212	نص الكتاب + مثال 10 + تطبيقات Textbook + example10 + Applications
14	CHM.5.3.01.009 Determine the empirical and molecular formulas for different chemical compounds given molar masses, composition percentages or any other data يحدد الصيغ التجريبية والجزيئية للمركبات الكيميائية المختلفة باستخدام كتل المولات، نسب التكوين المئوية أو أي بيانات أخرى	214, 215, 216, 217, 218	نص الكتاب + مثال 12 و 13 + تطبيقات Textbook + examples 12, 13 + Applications
15	CHM.5.3.01.011 Explain the quantitative relations expressed in a balanced chemical equation, using appropriate measurement units يشرح العلاقات الكمية التي تعبر عنها المعادلات الكيميائية المتوازنة باستخدام وحدات القياس المناسبة	238, 239	نص الكتاب + مثال 1 + تطبيقات Textbook + examples 1 + Applications
16	CHM.5.3.01.011 Explain the quantitative relations expressed in a balanced chemical equation, using appropriate measurement units يشرح العلاقات الكمية التي تعبر عنها المعادلات الكيميائية المتوازنة باستخدام وحدات القياس المناسبة	239, 240	نص الكتاب + تطبيقات Textbook + Applications
17	CHM.5.3.01.012.03 Calculate the mass of a reactant or a product given the number of moles of another reactant or product and vice versa يحسب كتلة ناتج أو متفاعل ما، عند معرفة عدد مولات المتفاعل أو الناتج الآخر	204	مثال 7 + تطبيقات example 7 + Applications
18	CHM.5.3.01.013.03 Identify limiting reactant and excess reactant in a chemical reaction given the particulate diagram of reactants يحدد المتفاعل المحدود والمتفاعل الفائض في تفاعل كيميائي	247, 248, 249, 250, 251	نص الكتاب + مثال 5 + تطبيقات Textbook + examples 5 + Applications
19	CHM.5.3.01.013.03 Identify limiting reactant and excess reactant in a chemical reaction given the particulate diagram of reactants يحدد المتفاعل المحدود والمتفاعل الفائض في تفاعل كيميائي	252	نص الكتاب Textbook
20	CHM.5.3.01.013.14 Calculate percent yield and theoretical in a chemical reaction يحسب النسبة المئوية لمتاح والمركب الكيميائي	253, 254, 255	نص الكتاب + مثال 6 + تطبيقات Textbook + examples 6 + Applications

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) 2023 - 2024 , LMS, and
كما ويوت في كتاب الطالب (كتاب الطالب الصف العاشر المتقدم طبعه دولة الامارات العربية المتحدة) 2023 - 2024 LMS والنسخة المحلية.