

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



الهيكل الوزاري الجديد المسار العام منهج بريدج الخطة 101-M

موقع المناهج ← المناهج الإماراتية ← الصف الثاني عشر العام ← كيمياء ← الفصل الأول ← ملفات المدرس ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-10-31 11:31:56

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب الاختبارات الكترونية الاختبارات ا حلول اعروض بوربوينت ا أوراق عمل منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك الامتحان النهائي للمدرس

المزيد من مادة كيمياء:

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني عشر العام



الرياضيات



اللغة الانجليزية



اللغة العربية



التربية الاسلامية



المواد على تلغرام

صفحة المناهج الإماراتية على فيسبوك

المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني عشر العام والمادة كيمياء في الفصل الأول

حل أسئلة الامتحان النهائي

1

نموذج الهيكل الوزاري الفصل الأول

2

مراجعة شاملة

3

قائمة مبسطة لرموز العناصر والأحماض

4

أوراق عمل في ال النووية 2018~2019

5

Academic Year السنة الدراسية	2024/2025
Term الفصل	1
PLAN - MID1 - Bridge	
Subject المادة	Chemistry /Bridge الكيمياء /ابريج
Grade الصف	12
Stream المسار	General
Number of MCQ عدد الأسئلة الموضوعية	20
Marks of MCQ درجة الأسئلة الموضوعية	5
Number of FRQ عدد الأسئلة الشفوية	0
Marks per FRQ الدرجات للأسئلة الشفوية	0
Type of All Questions نوع كافة الأسئلة الموضوعية	MCQ / الموضوعية
Maximum Overall Grade الدرجة القصوى الممكنة	100
Exam Duration مدة الامتحان	120 minutes
Mode of Implementation طريقة التطبيق	SwiftAssess
Calculator الآلة الحاسبة	Allowed مسموحة

Question* السؤال*	Learning Outcome/Performance Criteria** نتائج التعلم/معايير الأداء**	Reference(s) in the Student Book (English Version& Arabic Version) المرجع في كتاب الطالب (النسخة الإنجليزية والنسخة العربية)	
		SECTION القسم	Example/Exercise مثال/تمرين
1	Explain relationships that can be derived from a balanced chemical equation يوضح العلاقات التي يمكن اشتقاقها من معادلة كيميائية متوازنة	SECTION 1	Textbook + table 1 + example 1
2	Explain relationships that can be derived from a balanced chemical equation - relation between masses of reactants and masses of products يوضح العلاقات التي يمكن اشتقاقها من معادلة كيميائية متوازنة - العلاقة بين كتل المتفاعلات وكتل النواتج	SECTION 1	Textbook + example 1 + Applications
3	Explain relationships that can be derived from a balanced chemical equation - balancing chemical equations يوضح العلاقات التي يمكن اشتقاقها من معادلة كيميائية متوازنة - وزن المعادلات الكيميائية	SECTION 1	Textbook + Applications
4	writing mole ratios from a balanced chemical equation يكتب النسب المولية من معادلة كيميائية متوازنة	SECTION 1	Textbook + practice Problems
5	Illustrate the relationship between reactants and products يوضح العلاقة بين المتفاعلات والنواتج	SECTION 1	Textbook - beginning of section 1
6	writing mole ratios from a balanced chemical equation يكتب النسب المولية من معادلة كيميائية متوازنة	SECTION 1	Textbook + Application 3, 4
7	writing mole ratios from a balanced chemical equation يكتب النسب المولية من معادلة كيميائية متوازنة	SECTION 1	Textbook
8	Illustrate how to balance a chemical equation يوضح كيفية وزن معادلة كيميائية	SECTION 1	Textbook + Applications
9	apply the steps used in solving stoichiometric problems with the correct sequence يطبق الخطوات المتبعة في حل مسائل الحسابات الكيمائية بالترتيب الصحيح	SECTION 2	Textbook + Problem solving strategy + example 2 + Applications
10	apply the steps used in solving stoichiometric problems with the correct sequence يطبق الخطوات المتبعة في حل مسائل الحسابات الكيمائية بالترتيب الصحيح	SECTION 2	Textbook + example 3 + Applications
11	apply the steps used in solving stoichiometric problems with the correct sequence يطبق الخطوات المتبعة في حل مسائل الحسابات الكيمائية بالترتيب الصحيح	SECTION 2	Textbook + example 3 + Applications
12	apply the steps used in solving stoichiometric problems with the correct sequence يطبق الخطوات المتبعة في حل مسائل الحسابات الكيمائية بالترتيب الصحيح	SECTION 2	Textbook + example 4 + Applications
13	apply the steps used in solving stoichiometric problems with the correct sequence - use the correct conversion factor يطبق الخطوات المتبعة في حل مسائل الحسابات الكيمائية بالترتيب الصحيح - يستخدم معامل التحويل الصحيح	SECTION 2	Textbook + Problem solving strategy
14	apply the steps used in solving stoichiometric problems with the correct sequence يطبق الخطوات المتبعة في حل مسائل الحسابات الكيمائية بالترتيب الصحيح	SECTION 2	Textbook + Problem solving strategy
15	specify the limiting reactant in a chemical reaction يحدد المادة المتفاعلة التي تعتمد متفاعلاً محدداً في تفاعل كيميائي	SECTION 3	Textbook + figure 4, 5
16	Calculate the amount of the excess reactant remains after the reaction is complete يحسب الكمية المتبقية من المتفاعل الفائض بعد اكتمال التفاعل الكيميائي	SECTION 3	Textbook + example 5 + Applications
17	Calculate the mass of a product when the amounts of more than one reactant are given يحسب كتلة الناتج عندما تكون كميات أكثر من متفاعل واحد ومعروفة	SECTION 3	Textbook + example 5 + Applications
18	determine the limiting reactant and the excess reactant in a chemical reaction يحدد المتفاعل المحدود والمتفاعل الفائض في تفاعل كيميائي	SECTION 3	Textbook + figure 7
19	determine the limiting reactant and the excess reactant in a chemical reaction يحدد المتفاعل المحدود والمتفاعل الفائض في تفاعل كيميائي	SECTION 3	Textbook + example 5 + Applications
20	Calculate the mass of excess reactant that remains after the reaction is complete يحسب الكمية المتبقية من المتفاعل الفائض بعد اكتمال التفاعل الكيميائي	SECTION 3	Textbook + chapter assessment
* Questions might appear in a different order in the actual exam			
قد تظهر الأسئلة بترتيب مختلف في الامتحان الفعلي			