

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



الهيكل الوزاري الجديد المسار العام منهج بريدج

موقع المناهج ← المناهج الإماراتية ← الصف التاسع العام ← علوم ← الفصل الأول ← ملفات متنوعة ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-11-04 16:13:23

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

المزيد من مادة
علوم:

التواصل الاجتماعي بحسب الصف التاسع العام



الرياضيات



اللغة الانجليزية



اللغة العربية



التربية الاسلامية



المواد على تلغرام

صفحة المناهج
الإماراتية على
فيسبوك

المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع العام والمادة علوم في الفصل الأول

أسئلة مراجعة نهائية منهج انسابير

1

عرض بوربوينت درس قصة مادتين كيميائيتين

2

عرض بوربوينت درس تغيرات المادة

3

أسئلة الامتحان النهائي الورقي بريدج

4

مراجعة عامة وفق الهيكل الوزاري

5

Academic Year	2024/2025
العام الدراسي	
Term	1
الفصل	
Subject	Science/bridge
المادة	العلوم / بريدج
Grade	9
الصف	
Stream	General
المسار	العام
Number of MCQ عدد الأسئلة الموضوعية	15
Marks of MCQ درجة الأسئلة الموضوعية	60
Number of FRQ عدد الأسئلة المقالية	5
Marks per FRQ الدرجات للأسئلة المقالية	40
Type of All Questions نوع كافة الأسئلة	MCQ/ الأسئلة الموضوعية FRQ/ الأسئلة المقالية
Maximum Overall Grade الدرجة القصوى الممكنة	100
Exam Duration - مدة الامتحان	150 minutes
Mode of Implementation - طريقة التطبيق	SwiftAssess & Paper-Based
Calculator	Allowed
الألة الحاسبة	مسموحة

Question* السؤال*	Learning Outcome/Performance Criteria** نتائج التعلم/ معايير الأداء**	Reference(s) in the Student Book (ARABIC Version) المرجع في كتاب الطالب (النسخة العربية)	
		Example/Exercise مثال/تمرين	Page الصفحة
1	يؤدي مختلف التحولات بين وحدات درجة الحرارة يعرف الكثافة معدداً وحدتها المشتركة يعرف الخصائص الفيزيائية للمادة معدداً بعض الخصائص الفيزيائية للمادة يفان ويقال تجرية طوميسون ونموذج رذرفورد للذرة يصف بنية الذرة النموذجية	نص الكتاب + الشكل 3 نص الكتاب + الشكل 5 نص الكتاب + الشكل 8 نص الكتاب + الأشكال 9, 11 نص الكتاب + الشكل 14 + الجدول 3	34 +35 36+37 76+77 110+111 113+114
2	يحدد الوحدات الأساسية للنظام الدولي للكميات المختلفة يؤدي مختلف الحسابات موظفاً معاملات التحويل	نص الكتاب + الجدول 1 + الجدول 2 نص الكتاب + مثال 1 + تطبيقات	33 37+38
3	يعبر بين الخصائص الكيميائية والفيزيائية للمادة يطبق قانون حفظ الكتلة يحدد الفرق بين المحاليل والمخاليط وأنواعها	نص الكتاب + الجدول 1 + 2 + المراجعة نص الكتاب + مثال 1 + تطبيقات نص الكتاب + الشكل 11 + الجدول 3	73+74+75 77+78 80+81
4	يوضح مختلف تقنيات فصل المخاليط يطبق على قانوني النسب الثابتة والمتضاعفة	نص الكتاب + الأشكال 17, 19 نص الكتاب + الجدول 4 + تطبيقات	85+86, 87 87+88
5	يستقصى إقراضات نموذج بور لذرة الهيدروجين يوضح العلاقة بين مستويات الطاقة لذرة الهيدروجين ومستوياتها الفرعية والأفلاك الذرية يكتب الترتيب الإلكتروني لعنصر ما مطبقاً القواعد الثلاث المحددة كيفية توزيع الإلكترونات في الذرات	نص الكتاب + الأشكال 10 + 11 + الجدول 1 نص الكتاب + الشكل 17 + الجدول 2 نص الكتاب + الشكل 18 + الجدول 4, 5	146+147+148 153+154+155 156+157+158+159
6	يصف دور البادئات معدداً تلك التي يمكن اضافتها الى الوحدات الأساسية للنظام الدولي للدلالة على كميات أكبر أو أصغر	نص الكتاب + الجدول 2	32+33
7	يحدد الوحدات الأساسية للنظام الدولي للكميات المختلفة	نص الكتاب + الجدول 1	33+34+35+36
8	يمثل رقفاً ما بترميزاً علمياً	نص الكتاب + مثال 2 + تطبيقات	40+41
9	يجري عمليات حسابية (الضرب والقسمة) مع تقريب الإجابة إلى العدد الصحيح للأرقام المعنوية	نص الكتاب + مثال 3 + تطبيقات	42+43 + 44 +45
10	يحدد لمجموعة معينة من القياسات ما إذا كانت مضبوطة أو غير مضبوطة، دقيقة أو غير دقيقة	نص الكتاب + الشكل 10 + الجدول 3 + تطبيقات	47+48 + 49
11	يقرب قياس معطى لعدد معين من الأرقام المعنوية	نص الكتاب + مثال 6 + تطبيقات	50 + 51 + 52+53
12	يفسر التمثيلات البيانية بالقطاعات الدائرية والخطوط والأعمدة	نص الكتاب + الأشكال 14, 15, 16	55+56 +57
13	يوضح الخصائص الفيزيائية والكيميائية للمادة معدداً بعض الخصائص	نص الكتاب + الجدول 1	71+72+73+74
14	يعبر بين التغير الفيزيائي والتغير الكيميائي	نص الكتاب + الأشكال 8, 9 + تطبيقات	76+77
15	يطبق على قانون حفظ الكتلة	نص الكتاب + مثال 1 + تطبيقات	77+78+79
16	يوضح الطرائق المستخدمة لفصل المخاليط	نص الكتاب + الشكل 13 + تطبيقات	82+83
17	يطبق على قوانين النسب الثابتة والمتضاعفة	نص الكتاب + الجداول 4 و 5 + تطبيقات	87+88+89
18	يحسب عدد الإلكترونات والبروتونات والنيوترونات في ذرة بالنظر إلى العدد الكتلي والعدد الذري	نص الكتاب + مثال 1 + الأشكال 16 و 17 + تطبيقات	115+116+117+118
19	يحسب الكتلة الذرية لعنصر ما بالإستناد إلى النسبة المئوية للنظائر	نص الكتاب + مثال 3 + الشكل 18 + تطبيقات	119+120+121
20	يوظف مبدأ باولي للاستبعاد ومبدأ أوفباو وقاعدة هوند في كتابة الترتيب الإلكتروني باستخدام مخطط الأفلاك وترميز الترتيب الإلكتروني	نص الكتاب + الشكل 19 + الجداول 3 و 4 و 5 + تطبيقات	157+158+159+160
*	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, LMS, and (Main_IP).		
**			كما وردت في كتاب الطالب وLMS والخطة الفصلية.