

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



نموذج الهيكل الوزاري الجديد بريدج

[موقع المناهج](#) ⇨ [المناهج الإماراتية](#) ⇨ [الصف التاسع العام](#) ⇨ [علوم](#) ⇨ [الفصل الأول](#) ⇨ [الملف](#)

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 17:13:40 2023-11-08

التواصل الاجتماعي بحسب الصف التاسع العام



روابط مواد الصف التاسع العام على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

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

اختبار التقويم الأول	1
حل أسئلة الامتحان النهائي	2
حل مراجعة نهائية وفق الهيكل الوزاري	3
حل نموذج أسئلة امتحان وفق الهيكل الوزاري	4
مراجعة عامة وفق الهيكل الوزاري	5

Academic Year	2023/2024
العام الدراسي	
Term	1
الفصل	
المادة	العلوم / برنامج
الصف	9
المستار	العام
Number of MCQ	15
عدد الأسئلة الموضوعية	
Marks of MCQ	60
درجة الأسئلة الموضوعية	
Number of FRQ	5
عدد الأسئلة الموضوعية	
Marks per FRQ	40
الدرجة لكل أسئلة الموضوعية	
Type of All Questions	أسئلة MCQ/أسئلة مقارنة - موضوعية
نوع كافة الأسئلة	
Maximum Overall Grade	100
الدرجة القصوى الممكنة	
Exam Duration	150 minutes
مدة الامتحان	
Mode of implementation	Paper-Based
طريقة التطبيق	
أداة الحاسبة	مسموحة

Question*	Learning Outcome/Performance Criteria**	Reference(s) in the Student Book (English Version& Arabic Version)	
		المرجع في كتاب الطالب (النسخة الإنجليزية والنسخة العربية)	Page
السؤال*	نتائج التعلم / معايير الأداء**	مثال/تمرين	الصفحة
1	يحدد الوحدات الأساسية في النظام الدولي للقياس ويربط الوحدات ويذكر المبررات باستخدام التحليل البعدي للوحدات	نص الكتاب	34 , 35 , 42 , 43 , 44 , 45
2	يكتب أمثلة لفرحدات الأساسية والشحنة - يميز بين القوة والحسب	نص الكتاب	32 , 33 , 34 , 35 , 36 , 47
3	يذكر بين نموذج بور للذرة ونموذج ميكانيكا الكم للذرة - يستخدم مبدأ باولي للاستبعاد ويبدأ بفراديه وأعدادها عند في كتابة الترتيب الإلكتروني باستخدام مخطط الأعداد ورموز الترتيب الإلكتروني - يعرف إلكترونات التكافؤ ويبدأ إلكترونات التكافؤ بواسطة الرمز القسطنطيني للإلكترون	نص الكتاب	146 , 152 , 156 , 157 , 158 , 159 , 160 , 165 , 162
4	يحدد العنصر الذي له العدد الذري - يحدد العلاقة بين الكتلة الذرية والعدد الذري ويحدد خصائص كل نوع منها - يوضح مواقع العنصرين في الجدول الدوري بناءً على كتلة	نص الكتاب	71 , 72 , 74 , 80 , 81 , 106 , 112
5	يوضح الاختلاف بين المحاليل والمركبات الكيميائية - يميز بين العناصر والمركبات ويفصل بعض المركبات إلى عناصرها	نص الكتاب	86
6	يحدد اختلاف الوحدات المختلفة المنج من تلك المشتملة لتلك	نص الكتاب	36 , 37 , 38 , 39
7	يستخدم الرمز العيني للتمييز عن الأعداد	نص الكتاب	40 , 41
8	يصف قوة بقاءات تجريبية باستخدام المحل والنسبة المئوية للمحل	نص الكتاب + مثال + 5 تطبيقات	48 , 49
9	يشرح عمليات حسابية مختلفة ويوضح تقريب الأعداد المناسب مراعياً الأرقام المعنوية	نص الكتاب + مثالين 7 و 8 + تطبيقات	52 , 53 , 54
10	يشرح التمثيلات البنائية	نص الكتاب + المثالين 14 و 15	55 , 56
11	يحدد العنصر الذي له أكبر عدد إلكترونات	نص الكتاب + مختبر حل المشكلات	72
12	يحدد بين العنصرين الذريين والعنصرين الكيميائيين	نص الكتاب	73 , 74
13	يحدد قانون حفظ الكتلة على التفاعلات الكيميائية	نص الكتاب + مثال + 1 تطبيقات	77 , 78 , 79
14	يحدد الفرق بين المصنوع والمختبر	نص الكتاب	82 , 83
15	يحدد قانون النسب الثابتة	نص الكتاب + جدول + 4 تطبيقات	87 , 88
16	يحدد بين العنصرين ذريين من حيث المشعة والكتلة الذرية	نص الكتاب + المثالين 6 و 7	107 , 108
17	يحدد مواقع العنصرين في الجدول الدوري بناءً على كتلة الذرة وبتعريف على كل منها من حيث المشعة والكتلة الذرية	نص الكتاب + مثال + 5 تطبيقات	48 , 49
18	يشرح أسماء الكتل الذرية على كسور (أعداد الكتل الذرية ليست أعداداً صحيحة)	نص الكتاب + المثالين 14 و 15	55 , 56
19	يحدد بين نموذج بور ونموذج ميكانيكا الكم للذرة	نص الكتاب + مختبر حل المشكلات	72
20	يستخدم مبدأ باولي للاستبعاد ويبدأ بفراديه وأعدادها عند في كتابة الترتيب الإلكتروني باستخدام مخطط الأعداد ورموز الترتيب الإلكتروني	نص الكتاب	73 , 74
*			
*			
**			
**			
كما يوجد في كتاب الطالب كتاب الطالب الصف العام الفصل الدراسي الأول - طبعة دولة الإمارات العربية المتحدة - 2023 - 2024 وLMS والنسخة العربية.			