تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية

الهيكل الوزاري الجديد المسار العام منهج بريدج

موقع المناهج ⇦ المناهج الإماراتية ⇦ الصف الثامن ⇦ علوم ⇦ الفصل الأول ⇦ ملفات متنوعة ⇦ الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-10-30 10:02:19

المزيد من مادة علوم:	ملفات ا كتب للمعلم ا كتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي ا للمدرس

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثامن

صفحة المناهج الإماراتية على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

المزيد من الملفات بحسب الصف الثامن والمادة علوم في الفصل الأول

1	اختبار القياس الدولي IBT متبوع بالإجابات
2	أوراق عمل درس سرعة التفاعل الكيميائي
3	حل مذكرة أسئلة كتابية شاملة جميع الدروس
4	مذكرة أسئلة كتابية شاملة جميع الدروس
5	حل مراجعة الوحدة الثانية العناصر والروابط الكيميائية

Academic Year العام الدراسي	2024/2025
Term الفصل	1
Subject المادة	Science / Bridge العلـوم/ بريدج
Grade الصف	8
Stream المسار	General 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	Paper Part / أسئلة مقالية MCQs / أسئلة موضوعية
Maximum Overall Grade الدرجة القصوى الممكنة	100
Exam Duration - مدة الامتحان	150 minutes
Mode of Implementation - طريقة التطبيق	SwiftAssess & Paper-Based
Calculator الآلة الحاسبة	Allowed مسموحة

Question* السؤال*		Learning Outcome/Performance Criteria** نائج التعلم/ معايير الأداء**	Reference(s) in the Student Book (English Version& Arabic Version) المرجع في كتاب الطالب (النسخة الإنجليزية والنسخة العربية) Example/Exercise مثال/تمرين	Page الصفحة
Paper part - الأسئلة المقالية	1	1.يوضح وجه الإرتباط بين الطاقة الحركية ودرجة الحرارة ، وانتقال الطاقة الحرارية في النظام (التوصيل ، الإشعاع، والحمل)، ويفسر والإتزان الحراري 2. يقارن بين المواد الموصلة والعازلة مع اعطاء امثلة عليها، واستخداماتها وتطبيقاتها	نص الكتاب، الأشكال 2، 3 ، 5 نص الكتاب، الشكل 7	7، 8، 10 17
	2	يذكر أهم أجزاء الجدول الدوري (فلزات ، لافلزات، أشباه فلزات)، وخصائصهم، يحدد عدد إلكترونات التكافؤ للذرات، ويرسم التمثيل النقطي، ويستنتج منه عدد الروابط التي يمكن أن تكونها الذرات يحدد نوع الرابطة المكونة بين ذرتين حسب مواقعهم من الجدول الدوري	نص الكتاب، الأشكال 1،2،3،4، الجدول 5 نص الكتاب، الأشكال 7، 11، 12	45،46، 47، 48 57، 67، 68
	3	يذكر بعض من مؤشرات حدوث التفاعل الكيميائي، ويحدد ما إذا كان التفاعل موزون باستخدام مبدأ حفظ الكتلة	نص الكتاب، الأشكال1، 4، الجدول 2	85، 89، 90، 91
	4	يوضح الإختلاف بين التفاعل الماص والطارد للطاقة باستخدام منحنيات الطاقة، ويقارن بينها عند وجود حفاز أو مثبط	نص الكتاب، الأشكال 9، 10، 12	107، 108، 110
	5	يقارن بين التيار الكهربائي المستمر والمتناوب، ويفسر فيما يختلف نوعا الدوائر الكهربائية (التوازي والتوالي)	نص الكتاب ، الاشكال 6، 7، 9	135، 136، 139
MCQ - الأسئلة الموضوعية	6	يستقصي أنواع مقاييس درجات الحرارة المختلفة، السيليزي والفهرنهايتي، ويحول درجة الحرارة من تدريج إلى اخر	نص الكتاب، والشكل 9، مهارات رياضية	9، 10
	7	يشرح العلاقة بين ودرجة الحرارة و الحرارة النوعية للمادة ويوضح تأثير أن يكون لمادة ما حرارة نوعية مرتفعة أو منخفضة	نص الكتاب ، الشكل 8	18
	8	يستنتج أن المصطلح العلمي تسخين يدل على انتقال الطاقة عندما يتلامس جسمين أو نظامين مختلفين في درجة الحرارة، ويقارن بين التمدد الحراري والانكماش الحراري	نص الكتاب، الأشكال 9، 11، 12	19، 20، 21
	9	يفسر كيف يعمل منظم الحرارة، ويذكر تحولات الطاقة بالاجهزة الكهربائية ومحرك السيارة	نص الكتاب، الشكل 14	28، 29
	10	يفسر كيف يعمل منظم الحرارة، ويذكر تحولات الطاقة بالاجهزة الكهربائية ومحرك السيارة	نص الكتاب، الشكل 16	31
	11	يصف كيف تعكس دورية الخصائص في الجدول الدوري أنماط حالات المستوى الخارجي للإلكترونات أو إلكترونات التكافؤ، ويوضح كيف تكون الذرة أكثر استقراراً	نص الكتاب، الاشكال3، 6	46، 49
	12	يتعرف ماهية الرابطة الكيميائية التي تنكون نتيجة للقوى بين الذرات، ويقارن بين أنواع الروابط التساهمية (احادية، ثنائية، ثلاثية)	نص الكتاب، الشكل 8	58
	13	يتنبأ بنوع طبيعة الرابطة ، مثال، تساهمية قطبية ، تساهمية غير قطبية، أيونية، ، فلزية	نص الكتاب، الأشكال9، 10	59، 60
	14	يحدد الخصائص الفيزيائية للمركبات التي تحتوي على روابط التساهمية، أوالفلزية ، أوالأيونية	نص الكتاب	68
	15	يوضح كيف تختلف الروابط الفلزية عن الروابط التساهمية والأيونية	نص الكتاب ، الشكل 13، الجدول 1	69، 70
	16	يصنف التفاعلات المختلفة حسب نوعها ويقارن بينها ، يتعرف ويحدد نوع التفاعل من صيغة عامة	نص الكتاب ، الأشكال 6،7	99، 100
	17	يقارن بين العوامل التي يمكن أن تؤثر في سرعة التفاعل الكيميائي	نص الكتاب، الشكل 11	109، 110
	18	يفسر كيف تصبح الأجسام مشحونة (موجب أو سالب) ، ويذكر أمثلة عليها	نص الكتاب، الأشكال 2، 3	125، 126
	19	يقارن بين قوى التجاذب والتنافر بين الشحنات الكهربائية	نص الكتاب، الشكل 5	128
	20	يقارن بين التطاقات المغناطيسية لمجموعة من المواد	نص الكتاب، الإشكال 17، 18، 19	151، 152

* Questions might appear in a different order in the actual exam

* قد تظهر الأسئلة بترتيب مختلف في الإمتحان الفعلي

** As it appears in the textbook (UAE Edition Grade 8 Bridge Student Edition) , LMS, and (Main_IP)- acadmic year 2024-2025

** كما وردت في كتاب الطالب(كتاب الطالب الصف الثامن العام بريدج طبعة دولة الإمارات العربية المتحدة) وLMS والخطة الفصلية للعام الدراسي 2024-2025