شارك هذا الملف عبر مسح الكود أدناه

الملف نموذج الهيكل الوزاري الفصل الأول
موقع المناهج ⇦ المناهج الإماراتية ⇦ الصف السابع ⇦ علوم ⇦ الفصل الأول

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف السابع			
روابط مواد الصف السابع على تلغرام			
التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف السابع والمادة علوم في الفصل الأول	
1	مذكرة الوحدة الأولى المادة والطاقة في النظم البيئية Matter and Energy in Ecosystems
2	كتاب الطالب منهج انسباير
3	اختبار تشخيصي لدرس المركبات والمخاليط
4	حل مراجعة الوحدة الثالثة فهم الذرة
5	نماذج اختبارات تجريبية نهاية الفصل الأول

Academic Year العام الدراسي	2022/2023
Term الفصل	1
Subject المادة	Science العلوم
Grade الصف	7
Stream المسار	General العام
Number of Main Questions عدد الأسئلة الأساسية	20
Marks per Main Question الدرجات لكل سؤال أساسي	5
Number of Bonus Questions عدد الأسئلة الإضافية	5
Marks per Bonus Question الدرجات لكل سؤال إضافي	4
Type of All Questions نوع كافة الأسئلة	MCQ اختيار من متعدد
Maximum Overall Grade* الدرجة القصوى الممكنة*	100
Exam Duration مدة الامتحان	120 minutes
Mode of Implementation طريقة التطبيق	SwiftAssess SwiftAssess
Calculator الآلة الحاسبة	Allowed مسموحة

	Question** السؤال**	Learning Outcome*** ناتج التعلم***	Reference(s) in the Student Book (Arabic / English Version) المرجع في كتاب الطالب (النسخة العربية / الانجليزية)	
			Example/Exercise مثال/تمرين	Page الصفحة
Main Questions - الأسئلة الأساسية	1	يناقش المقصود بالاستقصاء العلمي ويفسر كيف يمكن أن يقلل العلماء من الانحياز في التحقيق العلمي Discusses what is meant by scientific inquiry & Explain how can a scientist minimize bias in a scientific investigation	نص الكتاب ، الجدول 1، والشكل textbook, table 1, & figure	9 , 10
	2	يحدد ، لمجموعة معينة من القياسات ، ما إذاكانت مضبوطة أو غير مضبوطة، دقيقة أو غير دقيقة Determine, for a given set of measurements, whether they are accurate, inacuurate, precise or imprecise	نص الكتاب ، الجدول 4، والشكل 6 textbook, table 4, & figure 6	16
	3	يتعرف على الجسيمات الذرية ويقارن بينها من حيث الكتلة النسبية والشحنة ومكان وجوده في الذرة list and compare atomic particles in terms of relative mass, charge, and where they are located in the atom	نص الكتاب والشكل 2 Textbook, Fig.2	43
	4	يصنف المادة إلى عنصر نقي أو مركب أو خليط من أي منهما باستخدام المخططات و الأشكال Classify matter into a pure element or a compound or a mixture of either using diagrams and figures	نص الكتاب والشكل 4 Textbook, Fig.4	44 - 45
	5	يستقصي الخواص الفيزيائية للمادة المعتمدة على الكمية والخواص غير المعتمدة على الكمية واستخدامها في فصل المخاليص Investigates of Size-Dependent Properties & Size-Independent Properties and how to use it in seperating mixtures	نص الكتاب ، الجدول 1، الجدول 2 textbook, table 1 & table 2	54, 55, 56, 57
	6	يتنبأ بماذا يحدث عندما يذوب شيء ما ويفسر المقصود بحفظ الكتلة ويطبق عليها امثلة Predicts what happens when something dissolves and explain what is meant by conserving mass and solve examples to it	نص الكتاب والشكل 15 Textbook, Fig.15	65
	7	يعدد مؤشرات التغير الكيميائي والعوامل التي تعتمد عليها سرعة التفاعلات الكيميائية Lists some signs of chemical change and the factores on which the rate of chemical reactions depends	نص الكتاب والشكل 19 Textbook, Fig. 19	74
	8	يوضح أهمية معادلات التفاعلات الكيميائية وما تظهره ويوازنها Explains the importance of chemical reaction equations and what they show and how to balance them	نص الكتاب والشكل 17 & 18 Textbook, Fig.17 & 18	72, 73
	9	يستقصي تجربة طومسون وردرفورد وبور واسهماتهم في بناء نموذج الذرة الحديث Investigates the experiments of Thomson, Rutherford, and Bohr and their contributions to the modern atomic model	نص الكتاب، والأشكال 4، 6، 7، 8، و 10 textbook, Figures 4, 6, 7, 8, & 10	91, 93, 94, 95 & 97
	10	يعرف النظائر ، يحدد العدد الذري، والعدد الكتلي، و عدد الجسيمات الدون ذرية لنظائر مختلفة Define isotopes , determine the atomic number, mass number, and subatomic particles for different isotopes	نص الكتاب ، السؤال من 7 - 9 textbook & Q.7 - 9	104 ,116
	11	يصف كيف تتغير ذرة متعادلة عندما يتغير فيها عدد البروتونات أو الالكترونات أو النيوترونات وكيف يتكون ايون سالب أو موجب Describes how a neutral atom changes when the number of protons, electrons, or neutrons changes and how a negative or positive ion is formed	نص الكتاب والشكل 16 textbook, Fig.16	108
	12	يستقصي كيف يستخدم العلماء الجدول الدوري وأهم المعالم وترتيب العناصر بالجدول الدوري الحديث Investigate how scientists use the periodic table, and its most important features, and the arrangement of the elements in the modern periodic table	نص الكتاب والشكل 4, 5, 6 textbook, Fig.4, 5, 6	125 - 127
	13	يصف خواص فلزات المجموعة 1 و2 ويقارن بينها Describes the alkali metals properties of group 1 and 2 & compare between them	نص الكتاب textbook	136
	14	يستقصي مواقع الفلزات واللافلزات وأشباه الفلزات في الجدول الدوري وخصائصها واستخداماتها في حياتنا اليومية Investigates metals, nonmetals and metalloids on the periodic table, their properties, and uses in our daily life	نص الكتاب والشكل 15 textbook, Fig. 15	146 - 147
	15	يستقصي مواقع الفلزات واللافلزات وأشباه الفلزات في الجدول الدوري وخصائصها واستخداماتها في حياتنا اليومية Investigates metals, nonmetals and metalloids on the periodic table, their properties, and uses in our daily life	نص الكتاب، والشكل 18 textbook, fig. 18	148 - 149
	16	يستخدم الرسم البياني لتوضيح العلاقة بين والسرعة والسرعة المتجهة والتسارع لجسم ما Use graph to explain the relationship between speed, velocity and accelaration of an object	نص الكتاب، والشكل 5 textbook, fig. 5	165
	17	يقارن بين قوى التلامس و قوى المجال مع إعطاء امثلة على كل منها Compare between contact and noncontact forces with giving examples on both	الشكل 10، ونص الكتاب fig.10 & textbook	174 - 175
	18	يصف كيف تؤثر القوى غير المتوازنة في حركة الجسم وبحسب مقدار القوى المحصلة واتجاهها Describes how do different types of forces affect objects, and finds the value & direction of the net force	نص الكتاب ، الأشكال 14 ، 15 textbook, figures 14, 15	178
	19	يحسب التسارع باستخدام السرعة والزمن او باستخدام قانون نيوتن الثاني (الكتلة والقوة) Calculate accelaration using velocity and time or by using Newton's second law (mass and force)	نص الكتاب textbook	187
	20	يذكر نص قوانين نيوتن مع إعطاء امثلة عليها State Newton's laws and give example on it	جدول 1 table 1	189
Bonus Questions - الأسئلة الإضافية	21	A learning outcome from the SoW**** ناتج من الخطة الفصلية****	Undisclosed غير معلن	Undisclosed غير معلن
	22	A learning outcome from the SoW ناتج من الخطة الفصلية	Undisclosed غير معلن	Undisclosed غير معلن
	23	A learning outcome from the SoW ناتج من الخطة الفصلية	Undisclosed غير معلن	Undisclosed غير معلن
	24	A learning outcome from the SoW ناتج من الخطة الفصلية	Undisclosed غير معلن	Undisclosed غير معلن
	25	A learning outcome from the SoW ناتج من الخطة الفصلية	Undisclosed غير معلن	Undisclosed غير معلن

* While the overall number of marks is 120 (20*5=100 for main questions and 5*4=20 for bonus questions), the student's final grade will be out of 100.
* مع أن مجموع العلامات الكاملة هو 120 (20*5=100 من الأسئلة الأساسية و5*4=20 من الأسئلة الإضافية)، فإن درجة الطالب(ة) النهائية تحتسب من 100.

** Questions might appear in a different order in the actual exam, and bonus questions will be clearly marked on the system (or on the exam paper in the case of G3 and G4).
** قد تظهر الأسئلة بترتيب مختلف في الامتحان الفعلي، وسيتم تحديد الأسئلة الإضافية بشكل واضح على النظام (أو على ورقة الامتحان في حالة الصفين G3 وG4).

*** As it appears in the textbook, LMS, and scheme of work (SoW).
*** كما وردت في كتاب الطالب وLMS والخطة الفصلية.

**** The 5 bonus questions will target LOs from the SoW. These LOs can be within the ones used for the 20 main questions or any other ones listed in the SoW.
**** الأسئلة الإضافية الخمس تستهدف نواتج تعلم من الخطة الفصلية. هذه النواتج قد تكون من ضمن النواتج المستهدفة عبر الأسئلة الأساسية العشرين أو أي نواتج أخرى متضمنة في الخطة الفصلية.