الخطة السنوية لمادة الكيمياء الصف العاشر للعام الأكاديمي 2018 - 2019

مدرسة : ----------

الفصل الدراسي الأول

16- معيار + 17 معيار استقصاء علمي

م	رقم الوحدة	اسم الوحدة	رقم الصفحات في مخططات العمل	وقت التدريس الكلي
1	10A.C.1	بنية المادة	99 to 106	
2	10A.C.2	الروابط الكيميائية		
3	10A.C. 3	دورية العناصر في الجدول الدوري	115 to 120	

الخطة السنوية لمادة الكيمياء الصف العاشر للعام الأكاديمي 2018 - 2019

رقم وعنوان الوحدة	عنوان فرعي	ساعات التدريس المقترحة	رقم المعيار	نص المعيار	زمن التدريس الفعلي
			تدريب ورفع مهارات الطلاب على استخدام أجهزة وأدوات المختبر		29-30/8 (2)
10A.C.1 بنية المادة	1-1: التركيب الذري	6	17.1	Describe the distribution of mass and charge within an atom and deduce the numbers of protons, neutrons and electrons present in both atoms and ions, given proton and nucleon numbers	2-13/9
			17.3	Define the terms *relative isotopic mass*, *relative atomic mass*, *relative molecular mass* and *relative formula mass* based on the carbon-12 scale and be able to calculate the relative molecular mass of a compound, given its formula and a relative atomic mass table	
			17.4	Know that mass spectrometry can furnish information on relative isotopic masses and isotopic abundance.	تحويل اثرائي هذا العام
			17.5	Know that isotopes can be distinguished by their different numbers of neutrons and explain why the relative atomic mass of many elements is not a whole number	
	2-1: التوزيع الإلكتروني	6	17.2	Deduce the atomic structure of an atom or ion of any given element up to barium (56) and show how the structures explain the pattern of elements in the periodic table.	16-20/9 + 23-27/9
			17.6	Describe ionic (electrovalent) bonding	

الخطة السنوية لمادة الكيمياء الصف العاشر للعام الأكاديمي 2018 - 2019

رقم وعنوان الوحدة	عنوان فرعي	ساعات التدريس المقترحة	رقم المعيار	نص المعيار	زمن التدريس الفعلي
		3	17.10	Explain the differing physical properties of covalent and ionic compounds in terms of their bonding.	30/9 – 4/10 + 7 – 11/10
			17.11	Explain why molten ionic compounds and solutions of ionic compounds conduct electricity.	
10A.C.2 الروابط الكيميائية	2-1 الرابطة الأيونية	3	17.7	Explain metallic bonding in terms of a lattice of positive ions surrounded by a sea of mobile electrons and explain the physical properties of metals and alloys in terms of this bonding.	14 – 18/10
			20.2	List a number of alloys, including the common forms of steel, and their uses, and compare their properties with those of the metals from which they are made.	اثرائي هذا العام
			20.3	Explain, in terms of particle theory, why alloys are often much harder and more rigid than the pure metal from which they are predominantly made.	
مراجعة اختبار منتصف الفصل (21-25 أكتوبر 2018)					
اختبارات منتصف الفصل الدراسي الأول (من 28 أكتوبر إلى 6 نوفمبر 2018)					
يقوم موجه المادة ومنسق المادة بمتابعة تطبيق معايير الاستقصاء العلمي بحسب ما يناسب كل درس من دروس الوحدة ، بحيث يتم الوصول إلى العمق المطلوب بالمهارة المطلوبة					

رقم و عنوان الوحدة	عنوان فرعي	ساعات التدريس المقترحة	رقم المعيار	نص المعيار	زمن التدريس الفعلي
10A.C.2 الروابط الكيميائية	2-3: الرابطة التساهمية	6	17.6	Describe covalent bonding.	أيام تمدرس خلال فترة الاختبارات: 28/10 – 6/11 + 7-8/11
	المعادلة الكيميائية (كتاب الطالب من صفحة 64 إلى صفحة 66)		17.12	Write equations with state symbols for simple reactions, including ionic equations for reactions in aqueous solution	
10A.C.3 الجدول الدوري والتدرج في خصائص العناصر	2-4: التركيب والخصائص		17.8	Know that some covalent compounds, form giant molecular structures.	اثرائي هذا العام
			17.10	Explain the differing physical properties of covalent and ionic compounds in terms of their bonding.	
			17.9	Show an understanding of allotropy (المقرر على الطالب: التأصل: كتاب الطالب صفحة 71)	

11-22/11	Relate the periodic classification of Mendeleev to the electronic structure of the elements.	19.1	6	1-3: دورية خصائص العناصر	10A.C.3 الجدول الدوري والتدرج في خصائص العناصر
	Account qualitatively for the periodic trends and show how these properties are periodic.	19.2			
	Describe trends in the physical and chemical properties of the elements, and their simple compounds, within groups I, II, VII and VIII, and account for these trends in terms of electronic structure.	19.4			
	Know the common uses of elements and compounds in groups I, II, VII and VIII, and relate these to their properties	19.5			
	Predict the characteristic properties of an element in a particular group using knowledge of periodicity in the properties of elements.	19.6			
تحويل اثراني هذا العام	Describe trends in the reactions, if any, of the elements of the third period (sodium to argon) with water, oxygen and chlorine, and of the resulting oxides and chlorides with water.	19.3		2-3: دورية خصائص عناصر الدورة الثالثة	
	Know that metals can be arranged in order of reactivity according to their reaction with agents such as air, water and acids, and that this order is related to their position in the periodic table.	20.1			

ملاحظة هامة : يتم الاحتفاظ بكتاب الطالب لتدريس الوحدة الرابعة (الكيمياء الحرارية والحركية) مع محتوى الفصل الدراسي الثاني2018-2019

مراجعة اختبارنهاية الفصل الدراسي الأول (من 25 نوفمبر إلى 4 ديسمبر 2018)

اختبارات نهاية الفصل الدراسي الأول للنهاري وتعليم الكبار(من 5 إلى 16 ديسمبر)

إجازة منتصف العام الدراسي 23 /12/2018الى 1/3 /2019