|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **الاسبوع الأول** | **الاسبوع الثاني** | **الاسبوع الثالث** | **الاسبوع الرابع** | **الاسبوع الخامس** | **الاسبوع السادس** |
| **22/12/1439هـ-26/12/1439هـ** | **29/12/1437هـ3/1/1440ه** | **6/1/1440هـ 10/1/1440هـ** | **13/1/1440هـ 17/1/1440هـ** | **20/1/1440هـ 24/1/1440هـ** | **27/1/1440هـ 2/2/1440هـ** |
| **1ـ معايدة و ترحيب بمناسبة العام الدراسي الجديد ونبذة عن منهج 2ث ط ف1** **2ـ الفكرة العامة للفصل1 (الإلكترونات في الذرات) ـ نشاط استهلالي ـ المطويات****3ـ الضوء وطاقة الكم ـ الذرة والأسئلة التي تحتاج الى اجابات ـ الطبيعة الموجية****4ـ الطيف الكهرمغناطيسي ـ حساب الطول الموجي لموجة ـ مثال 1-1 ـ تدريبات** | **1ـ الطبيعة المادية للضوء ـ مفهوم الكم ـ طاقة الكم ـ التأثير الكهروضوئي ـ تجربة ❶****2ـ الطبيعة الثنائية للضوء ـ أينشتاين ـ الفوتون ـ طاقة الفوتون ـ مثال 1-2 ـ تدريبات****3ـ طيف الانبعاث الذري ـ التقويم 1-1 ـ 1** | **1ـ نظرية الكم والذرة ـ نموذج بور ـ طاقة ذرة الهيدروجين ـ الطيف الخطي ـ المحددات****2ـ النموذج الميكانيكي الكمي للذرة ـ دي برولي ـ مبدأ هايزنبرج للشك** **3ـ معادلة شرودنجر الموجية ـ موقع الإلكترون المحتمل ـ تجربة ❷****4ـ مستويات ذرة الهيدروجين ـ عدد الكم الرئيسي ـ مجالات الطاقة الثانوية ـ التقويم 1-2** | **1ـ التوزيع الالكتروني في الحالة المستقرة ـ مبدأ أوفباو ـ مبدأ باولي ـ قاعدة هوند****2ـ التوزيع الالكتروني ـ رسم مربعات المجالات ـ الترميز الالكتروني ـ الاستثناءات****3ـ استراتيجية حل المسألة ـ مسائل تدريبية****4ـ الكترونات التكافؤ ـ التمثيل النقطي للإلكترونات (لويس) ـ مثال 1-3 ـ التقويم 1-3** | **1ـ الكيمياء والصحة ـ مراجعة الفصل ـ اختبار مقنن ـ الاختبار التحصيلي الأول****2ـ الفكرة العامة للفصل2 (الجدول الدوري والتدرج) ـ نشاط استهلالي ـ المطويات****2ـ تطور الجدول الدوري ـ مساهمات العلماء ـ الجدول الحديث ـ الفلزات ـ تجربة❸****4ـ الجدول الدوري ـ الفلزات الانتقالية والداخلية ـ اللافلزات ـ التقويم 2-1** | **1ـ تصنيف العناصر ـ ترتيب العناصر ـ الكترونات التكافؤ ـ عناصر الفئات S,P****2ـ عناصر الفئات d , f ـ مثال 2-1 ـ تدريبات ـ التقويم 2-2****3ـ تدرج خواص العناصر ـ نصف قطر الذرة ـ عبر الدورات والمجموعات ـ مثال 2-2****4ـ نصف قطر الأيون ـ تدرج خواص العناصر عبر الدورات والمجموعات** |
| الاسبوع السابع | الاسبوع الثامن | الاسبوع التاسع | الاسبوع العاشر | الاسبوع الحادي عشر | الاسبوع الثاني عشر |
| **5/2/1440هـ 9/2/1440هـ** | **12/2/1440هـ 16/2/1440هـ** | **19/2/1440هـ 23/2/1440هـ** | **26/2/1440هـ 30/2/1440هـ** | **3/3/1440هـ 7/3/1440هـ** | **10/3/1440هـ 14/3/1440هـ** |
| **1ـ طاقة التأين ـ تدرج خواص العناصر عبر الدورات والمجموعات ـ القاعدة الثمانية 2****2ـ الكهروسالبية ـ التقويم 2-3 ـ تجربة ❹****3ـ مختبر الكيمياء ـ مراجعة الفصل ـ3 ـ الاختبار التحصيلي الثاني****4ـ الفكرة العامة للفصل3 (المركبات الأيونية والفلزات) ـ نشاط استهلالي ـ المطويات** | **1ـ تكون الأيون ـ تكوين الأيون الموجب ـ أيونات الفلزات ـ أيونات الفلزات الانتقالية****2ـ تكوين الأيون السالب ـ أيون اللافلزات ـ الجدول3-2 ـ التقويم 3-1****3ـ الروابط والمركبات الأيونية ـ تكوين الروابط الأيونية ـ الشحنات وتكوين المركبات****4ـ خواص المركبات الأيونية ـ البناء الفيزيائي ـ الخواص ـ الالكتروليت ـ تجربة ❺** | **1ـ الطاقة والروابط الأيونية ـ طاقة الشبكة البلورية ـ التقويم 3-2****2ـ صيغ المركبات الأيونية وأسماؤها ـ الأيونات الأحادية ـ المركبات الأيونية الثنائية****3ـ صيغ المركبات الأيونية العديدة الذرات ـ مثال 3-3 ـ تدريبات** **4ـ أسماء الأيونات والمركبات الأيونية ـ تسمية الأيون الأكسجيني السالب ـ التقويم 3-3** | **1ـ الروابط الفلزية ـ خواص الفلزات ـ السبائك الفلزية ـ التقويم 3-4 ـ تجربة ❻****2ـ مختبر الكيمياء ـ 4 ـ مراجعة الفصل ـ الاختبار التحصيلي الثالث****3ـ الفكرة العامة للفصل4 (الروابط التساهمية) ـ نشاط استهلالي ـ المطويات****4ـ الرابطة التساهمية ـ ما الرابطة التساهمية ـ تكون الروابط التساهمية ـ تجربة** |  **1ـ الروابط التساهمية الأحادية ـ المجموعة 17,16,15,14ـ مثال 4-1 ـ الرابطة δ****2ـ الروابط التساهمية المتعددة ـ الروابط الثنائية والثلاثية ـ الرابطة بايπ ـ تجربة❼****3ـ قوة الروابط التساهمية ـ طول الرابطة ـ الطاقة والروابط ـ التقويم 4-1 ـ 5** **4ـ تسمية الجزيئات ـ تسمية المركبات الجزيئية الثنائية الذرات ـ أسماء شائعة** | **1ـ تسمية الأحماض ـ الأحماض الثنائية ـ تسمية الأحماض الأكسجينية ـ تدريبات****2ـ كتابة الصيغ الكيميائية من أسماء المركبات ـ تدريبات ـ التقويم 4-2** **3ـ التراكيب الجزيئية ـ الصيغ البنائية ـ تراكيب لويس ـ مثال 4-4 , 4-3ـ تدريبات****4ـ تركيب لويس للأيونات المتعددة الذرات ـ مثال 4-5 ـ تدريبات** |
| **الاسبوع الثالث عشر** | **الاسبوع الرابع عشر** | **الاسبوع الخامس عشر** | **الاسبوع السادس عشر** | **الاسبوع السابع عشر** |  |
| **17/3/1440هـ 21/3/1440هـ** | **24/3/1440هـ 28/3/1440هـ** | **2/4/1440هـ 6/4/1440هـ** | **9/4/1440هـ 13/4/1440هـ** | **16/4/1440هـ 20/4/1440هـ** |
| **1ـ أشكال الرنين ـ استثناءات القاعدة الثمانية ـ مثال 4-6 ـ تدريبات ـ التقويم4-3** **2ـ أشكال الجزيئات ـ نموذج التنافر أزواج الكترونات التكافؤ ـ زاوية الرابطة ـ التهجين****3ـ الجدول4-6 ـ مثال 4-7 ـ التقويم 4-4****4ـ الميل الالكتروني ـ الكهروسالبية ـ نوع الرابطة ـ تجربة ❽** | **1ـ الروابط التساهمية القطبية ـ القطبية الجزيئية ـ القطبية وشكل الجزيء ـ الذوبان****2ـ خواص المركبات التساهمية ـ القوى بين الجزيئية ـ المواد الصلبة ـ التقويم 4-5****3ـ كيف تعمل الأشياء ـ مختبر الكيمياء ـ دليل المراجعة ـ 6****4ـ تقويم الفصل ـ الاختبار التحصيلي الرابع** | **اختبار عملي نهائي** | **اختبارات الفصل الدراسي الأول** |