|  |
| --- |
| توزيع مقرر الكيمياء ثانوي فصلي – المستوى الثالث علمي للعام الدراسي 1439/1440هـ |

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| الأسبوع الأول | الأسبوع الثاني | الأسبوع الثالث | الأسبوع الرابع | الأسبوع الخامس | الأسبوع السادس |
| **22 / 12 ـــ 26 / 12** | 29 / 12 ـــ 3 / 1 | 6 / 1 ـــ 10/ 1 | 13 / 1 ـــ 17/ 1 | 20 / 1 ـــ 24/ 1 | 27 / 1 ـــ 2/ 2 |
| **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 ثابت بلانك**  **2ـ التأثير الكهرضوئي ـ تجربة ❶**  **3ـ الطبيعة الثنائية للضوء ـ أينشتاين ـ الفوتون ـ طاقة الفوتون ـ مثال 1-2 ـ تدريبات**  **4ـ 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 ❷ـ مجالات 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** | **1ـ الكترونات التكافؤ ـ التمثيل النقطي للالكترونات (لويس) ـ مثال 1-3 ـ التقويم 1-3**  **2ـ الكيمياء والصحة ـ دليل المراجعة ـ مراجعة الفصل ـ اختبار مقنن**  **3 ـ الاختبار التحصيلي الأولـ الفكرة العامة للفصل2 (الجدول الدوري والتدرج) ـ نشاط استهلالي ـ المطويات** | **1ـ تطور الجدول الدوري ـ مساهمات العلماء ـ الجدول الحديث ـ الفلزات ـ تجربة❸**  **2ـ الجدول الدوري ـ الفلزات الانتقالية والداخلية ـ اللافلزات ـ التقويم 2-1**  **3ـ تصنيف العناصر ـ ترتيب العناصر ـ الكترونات التكافؤ ـ عناصر الفئات S,Pـ عناصر الفئات d , f ـ مثال 2-1 ـ تدريبات ـ التقويم 2-2** |
| الأسبوع السابع | الأسبوع الثامن | الأسبوع التاسع | الأسبوع العاشر | الأسبوع الحادي عشر | الأسبوع الثاني عشر |
| **5/ 2 ـــ 9/2** | **12/ 2 ـــ 16/2** | **19/ 2 ـــ 23/2** | **26/ 2 ـــ 30/2** | **3/ 3 ـــ 7/3** | **10/ 3 ـــ 14/3** |
| **1ـ تدرج خواص العناصر ـ نصف قطر الذرة ـ عبر الدورات والمجموعات ـ مثال 2-2**  **2ـ نصف قطر الأيون ـ تدرج خواص العناصر عبر الدورات والمجموعات**  **3ـ طاقة التأين ـ تدرج خواص العناصر عبر الدورات والمجموعات ـ قاعدة الثمانية 2**  **4ـ الكهرسالبية ـ التقويم 2-3 ـ تجربة ❹** | **1ـ الكيمياء والصحة ـ مختبر الكيمياء ـ دليل المراجعة ـ مراجعة الفصل ـ3**  **2ـ مراجعة الفصل ـ اختبار مقنن ـ الاختبار التحصيلي الثاني**  **3ـ الفكرة العامة للفصل3 (المركبات الأيونية والفلزات) ـ نشاط استهلالي ـ المطويات**  **4ـ تكون الأيون ـ تكوين الأيون الموجب ـ أيونات الفلزات ـ أيونات الفلزات الانتقالية** | **1ـ تكوين الأيون السالب ـ أيون اللافلزات ـ الجدول3-2 ـ التقويم 3-1**  **2ـ الروابط والمركبات الأيونية ـ تكوين الروابط الأيونية ـ الشحنات وتكوين المركبات**  **3ـ خواص المركبات الأيونية ـ البناء الفيزيائي ـ الخواص ـ الالكتروليت ـ تجربة ❺**  **4ـ الطاقة والروابط الأيونية ـ طاقة الشبكة البلورية ـ التقويم 3-2** | **1ـ صيغ المركبات الأيونية وأسماؤها ـ الأيونات الأحادية ـ المركبات الأيونية الثنائية**  **2ـ صيغ المركبات الأيونية العديدة الذرات ـ مثال 3-3 ـ تدريبات ـ**  **3ـ أسماء الأيونات والمركبات الأيونية ـ تسمية الأيون الأكسجيني السالب ـ التقويم 3-3 ـ الروابط الفلزية وخواص الفلزات ـ الروابط الفلزية ـ بحر من الالكترونات ـ الخواص** | **1ـ السبائك الفلزية ـ خواص السبائك ـ التقويم 3-4 ـ تجربة ❻**  **2ـ الكيمياء من واقع الحياة ـ مختبر الكيمياء ـ دليل المراجعة ـ 4**  **3ـ مراجعة الفصل ـ اختبار مقنن ـ الاختبار التحصيلي الثالث**  **4ـ الفكرة العامة للفصل4 (الروابط التساهمية) ـ نشاط استهلالي ـ المطويات** | **1ـ الرابطة التساهمية ـ ما الرابطة التساهمية ـ تكون الروابط التساهمية ـ تجربة**  **2ـ الروابط التساهمية الأحادية ـ المجموعة 17,16,15,14ـ مثال 4-1 ـ الرابطة δ**  **3ـ الروابط التساهمية المتعددة ـ الروابط الثنائية والثلاثية ـ الرابطة بايπ ـ تجربة❼**  **4ـ قوة الروابط التساهمية ـ طول الرابطة ـ الطاقة والروابط ـ التقويم 4-1 ـ 5** |
| الأسبوع الثالث عشر | الأسبوع الرابع عشر | الأسبوع الخامس عشر | الأسبوع السادس عشر | الأسبوع السابع عشر | 21 / 4 ـــ 29 / 4  **إجازة**  **الفصل الدراسي الأول** |
| **17/ 3 ـــ 21/3** | **24/ 3 ـــ 28/3** | 2 / 4ـــ 6 / 4 | 9 / 4ـــ 13 / 4 | 16 / 4ـــ 20 / 4 |
| **1ـ تسمية الجزيئات ـ تسمية المركبات الجزيئية الثنائية الذرات ـ أسماء شائعة**  **2ـ تسمية الأحماض ـ الأحماض الثنائية ـ تسمية الأحماض الأكسجينية ـ تدريبات**  **3ـ كتابة الصيغ الكيميائية من أسماء المركبات ـ تدريبات ـ التقويم 4-2**  **4ـ التراكيب الجزيئية ـ الصيغ البنائية ـ تراكيب لويس ـ مثال 4-3 ـ تدريبات** | **1ـ مثال 4-4 ـ تدريبات ـ تركيب لويس للأيونات المتعددة الذرات ـ مثال 4-5 ـ تدريبات**  **2ـ أشكال الرنين ـ استثناءات قاعدة الثمانية ـ حالات الاستقرارـ مثال 4-6 ـ التقويم 4-3**  **3ـ أشكال الجزيئات ـ نموذج التنافر أزواج الكترونات التكافؤ ـ زاوية الرابطة ـ التهجين**  **4ـ الجدول4-6 ـ مثال 4-7 ـ التقويم 4-4** | **1ـ الكهرسالبية والقطبية ـ الميل الالكتروني ـ الكهرسالبية ـ نوع الرابطة ـ تجربة ❽**  **2ـ الروابط التساهمية القطبية ـ القطبية الجزيئية ـ القطبية وشكل الجزئ ـ قابلية الذوبان**  **3ـ خواص المركبات التساهمية ـ القوى بين الجزيئية ـ المواد الصلبة ـ التقويم 4-5**  **4ـ كيف تعمل الأشياء ـ مختبر الكيمياء ـ دليل المراجعة ـ 6** | **اختبارات الفصل الدراسي الأول** | |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| معلم المادة |  | المشرف التربوي |  | قائد المدرسة |
|  |  |  |