|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | | |  | | |
| الأسـبـوع الأول ( 17/12 ـــــ 21/12 ) | الأسـبـوع الـثـانـي ( 24/12 ـــــ 28/12 ) | | الأسـبـوع الـثـالـث ( 1/1 ـــــ 5/1 ) | | الأسـبـوع الـرابــع ( 8/1 ـــــ 12/1 ) |
| 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 ❷  4ـ 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 |
| الأسـبـوع الـخـامـس ( 15/1 ـــــ 19/1 ) | الأسـبـوع الـسـادس ( 22/1 ــــ 26/1 ) | | الأسـبـوع الـسـابــع ( 29/1 ـــــ 3/2) | | الأسـبـوع الـثـامـن (6/2 ـــــ 10/2 ) |
| 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 الأول  4ـ 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,P  4ـ عناصر الفئات d , f ـ مثال 2-1 ـ تدريبات ـ التقويم 2-2 | | 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 |
| ( 13/2 ـــــــ 17/2) | الأسـبـوع الـتـاسـع ( 20/ 2 ــــ 24/2 ) | | الأسـبـوع الـعـاشـر ( 27/2 ـــــ 2/3 ) | | الأسـبـوع الـحـادي عـشـر ( 5/3 ـــــ 9/3 ) |
| اجازة منتصف الفصل الدراسي الأول | 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  4ـ 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 |
| الأسـبـوع الـثـانـي عـشـر ( 12/3 ـــ 16/3 ) | الأسبـوع الـثـالـث عـشر ( 19/3 ــ 23/3 ) | | الأسـبـوع الـرابـع عـشـر ( 26/3 ـــ 30/3 ) | | الأسـبـوع الـخامـس عـشر (3/4 ـــ 7/4 ) |
| 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 | 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 |
| الأسبـوع الـسادس عـشر ( 10/4 ــ 14/4 ) | | | الأسـبـوع الـسابع عـشـر ( 17/4 ـــــــ 21/4) و الأسـبـوع الـثامن عـشـر ( 24/4 ـــــــ 28/4 ) | | |
| 1ـ اختبار عملي نهائي | | | اختبار الفصل الدراسي الأول | | |
| دليل التجارب : ❶ التأثير الكهرضوئي❷ نسبة شحنة الإلكترون إلى كتلته❸ خواص الجدول الدوري ❹ تدرج خواص العناصر في الجدول ❺ خواص المركبات الأيونية ❻ تكوين الملح ❼ الروابط في الأدوية❽ المركبات التساهمية | | | | | |
| التجارب في الكتاب : 1 تحديد ماهية المركبات 2 رتب العناصر 3 الكيمياء الوصفية (النوعية) 4 تحضير مركب أيوني 5 مقارنة درجات الانصهار 6 نمذجة الأشكال الجزيئية | | | | | |
| معلم المادة :الـــتـوقـيـع : | | مشرف المادة :الــتـوقــيـع : | | مدير المدرسة :الــتـوقــيـع : | |

: