توزيع مقرر كيمياء المستوى ٣ للفصل الدراسي الأول للعام الدراسي ١٤٣٩ / ١٤٤٠هـ

الأسبوع الأول	الأسبوع الثاني	الأسبوع الثالث	الأسبوع الرابع	الأسبوع الخامس	الأسبوع السادس
٢٢ / ١٢ ــ ٢٦ / ١٢	٢٩ / ١٢ ــ ٣ / ١	٦ / ١ ــ ١٠ / ١	١٣ / ١ ــ ١٧ / ١	٢٠ / ١ ــ ٢٤ / ١	٢٧ / ٢ ــ ٢ / ٢
١ -مراجعة أهم الخبرات السابقة ٢. (الإلكترونات في الذرات). نشاط استهلالي. المطويات ٣. الضوء وطاقة الكم. الذرة الطبيعة الموجية ٤. الطيف الكهرمغناطيسي. حساب الطول الموجي لموجة.	١. الطبيعة المادية للضوء. مفهوم الكم . طاقة الكم. ثابت بلانك ٢. التأثير الكهرضوئي. تجربة1 ٣. الطبيعة الثنائية للضوء. أينشتاين . الفوتون. طاقة الفوتون ٤. طيف الانبعاث الذري.	١. نظرية الكم والذرة. نموذج بور. طاقة ذرة الهيدروجين. الطيف الخطي ٢. النموذج الميكانيكي الكمي للذرة. دي برولي. مبدأ هايزنبرج ٣. معادلة شرودنجر الموجية. موقع الإلكترون المحتمل. تجربة2 ٤. مجالات ذرة الهيدروجين. عدد الكم الرئيسي. مجالات الطاقة الثانوية.	١. التوزيع الالكتروني في الحالة المستقرة. مبدأ أوفباو. مبدأ باولي. قاعدة هوند ٢. التوزيع الالكتروني. رسم مربعات المجالات. الترميز الالكتروني. الاستثناءات	١. استراتيجية حل المسألة ٢. الكترونات التكافؤ. التمثيل النقطي للالكترونات (لويس) ٣. الكيمياء والصحة. ٤. الفكرة العامة للفصل 2 (الجدول الدوري والتدرج). نشاط استهلالي. المطويات	١. تطور الجدول الدوري. الجدول الحديث. الفلزات. تجربة٣ ٢. الجدول الدوري. الفلزات الانتقالية والداخلية. اللافلزات. ٣. تصنيف العناصر. ترتيب العناصر. الكترونات التكافؤ. ٤. عناصر الفئات d, f . مثال 1-2 . تدريبات.
الأسبوع السابع	الأسبوع الثامن	الأسبوع التاسع	الأسبوع العاشر	الأسبوع الحادي عشر	الأسبوع الثاني عشر
٥/ ٢ ــ ٢/٩	١٢ / ٢ ــ ٢/١٦	١٩ / ٢ ــ ٢/٢٣	٢٦ / ٢ ــ ٢/٣٠	٣/ ٣ ــ ٣/٧	١٠/ ٣ ــ ٣/١٤
١. تدرج خواص العناصر. نصف قطر الذرة. عبر الدورات والمجموعات ٢. نصف قطر الأيون. تدرج خواص العناصر عبر الدورات والمجموعات ٣. طاقة التأين. تدرج خواص العناصر عبر الدورات والمجموعات. قاعدة الثمانية ٤. الكهرسالبية. تجربة4	١. الكيمياء والصحة. مختبر الكيمياء . دليل المراجعة. مراجعة الفصل 3. ٢. مراجعة الفصل. اختبار مقنن ٣. الفكرة العامة للفصل 3 (المركبات الأيونية والفلزات). ٤. تكون الأيون. تكوين الأيون الموجب. أيونات الفلزات. أيونات الفلزات الانتقالية	١. تكوين الأيون السالب. أيون اللافلزات. ٢. الروابط والمركبات الأيونية. تكوين الروابط الأيونية. ٣. خواص المركبات الأيونية. البناء الفيزيائي. الخواص. الالكتروليت. تجربة 5 ٤. الطاقة والروابط الأيونية. طاقة الشبكة البلورية.	١. صيغ المركبات الأيونية وأسماؤها. الأيونات الأحادية. الثنائية ٢. صيغ المركبات الأيونية العديدة الذرات. ٣. أسماء الأيونات والمركبات الأيونية. ٤. الروابط الفلزية وخواص الفلزات. الروابط الفلزية. بحر من الالكترونات . الخواص	١. السبائك الفلزية. خواص السبائك. تجربة٦ ٢. الكيمياء من واقع الحياة. مختبر الكيمياء. ٣. مراجعة الفصل. ٤. الفكرة العامة للفصل 4 (الروابط التساهمية).	١. الرابطة التساهمية. ما الرابطة التساهمية. تكون الروابط التساهمية ٢. الروابط التساهمية الأحادية. المجموعة 17,16,15,14 . . الروابط التساهمية المتعددة. الروابط الثنائية والثلاثية. الرابطة باي π. تجربة 7 ٤. قوة الروابط التساهمية. طول الرابطة. الطاقة والروابط.
الأسبوع الثالث عشر	الأسبوع الرابع عشر	الأسبوع الخامس عشر	الأسبوع السادس عشر	الأسبوع السابع عشر	بداية اجازة منتصف العام
١٧/ ٣ ــ ٣/٢١	٢٤/ ٣ ــ ٣/٢٨	٢ / ٤ ــ ٦ / ٤	٩ / ٤ ــ ١٣ / ٤	١٦ / ٤ ــ ٢٠ / ٤	
١. تسمية الجزيئات. تسمية المركبات الجزيئية الثنائية الذرات. ٢. تسمية الأحماض. الأحماض الثنائية. تسمية الأحماض الأكسجينية. ٣. كتابة الصيغ الكيميائية من أسماء المركبات . ٤. التراكيب الجزيئية. الصيغ البنائية . تراكيب لويس.	١. تركيب لويس للأيونات المتعددة الذرات. ٢. أشكال الرنين. استثناءات قاعدة الثمانية. حالات الاستقرار. ٣. أشكال الجزيئات. نموذج التنافر أزواج الكترونات التكافؤ. زاوية الرابطة . التهجين ٤. الجدول 6-4. مثال 7-4 . التقويم 4-4	١. الكهرسالبية والقطبية. الميل الالكتروني. الكهرسالبية. نوع الرابطة . تجربة ٨ ٢. الروابط التساهمية القطبية. القطبية وشكل الجزئ. قابلية النوبان ٣. خواص المركبات التساهمية. القوى بين الجزيئية. المواد الصلبة. اختبار عملي	اختبارات الفصل الدراسي الأول		