


توزيع مقرر الكيمياء 2-1 للفصل الدراسي الأول لعام 1446-1447هـ

الأسبوع الأول (3-5/1-3)	الأسبوع الثاني (3-8/12-3)	الأسبوع الثالث (3-15/19-3)	الأسبوع الرابع (3-22/26-3)
<ul style="list-style-type: none"> <li>• الطبيعة الموجية للضوء</li> <li>• الطبيعة المادية للضوء</li> <li>• طيف الانبعاث الذري</li> <li>• نموذج بور للذرة</li> <li>• النموذج الكمي للذرة</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• مستويات ذرة الهيدروجين</li> <li>• التوزيع الإلكتروني</li> <li>• طرق التوزيع الإلكتروني</li> <li>• إلكترونات التكافؤ</li> <li>• تطور الجدول الدوري</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• الجدول الدوري الحديث</li> <li>• المجموعات والدورات</li> <li>• عناصر الفئات</li> <li>• نصف قطر الذرة</li> <li>• نصف قطر الأيون</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• طاقة التأين</li> <li>• الكهروسالبية</li> <li>• تكوين الأيون الموجب</li> <li>• تكوين الأيون السالب</li> <li>• تكوين الرابطة الأيونية</li> </ul>
الأسبوع الخامس (3-29/3-4)	الأسبوع السادس (4-6/10-4)	الأسبوع السابع (4-13/17-4)	الأسبوع الثامن (4-20/24-4)
<ul style="list-style-type: none"> <li>• خواص المركبات الأيونية</li> <li>• الطاقة والروابط الأيونية</li> <li>• إجازة اليوم الوطني</li> <li>• صيغ المركبات الأيونية</li> <li>• صيغ المركبات الأيونية</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• أسماء الأيونات والمركبات الأيونية</li> <li>• الروابط الفلزية</li> <li>• السبائك الفلزية</li> <li>• الرابطة التساهمية الأحادية</li> <li>• الروابط التساهمية المتعددة</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• قوة الروابط التساهمية</li> <li>• تسمية المركبات الجزيئية الثنائية الذرات</li> <li>• تسمية الأحماض</li> <li>• كتابة الصيغ الكيميائية من أسماء المركبات</li> <li>• تركيب لويس لمركب تساهمي له روابط أحادية</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• إجازة إضافية</li> <li>• تركيب لويس لمركب تساهمي له روابط متعددة</li> <li>• تركيب لويس للأيونات المتعددة الذرات</li> <li>• أشكال الرنين</li> <li>• استثناءات القاعدة الثمانية</li> </ul>
الأسبوع التاسع (5-27/4-1-5)	الأسبوع العاشر (5-4/8-5)	الأسبوع الحادي عشر (5-11/15-5)	الأسبوع الثاني عشر (5-18/22-5)
<ul style="list-style-type: none"> <li>• نموذج VSEPR</li> <li>• التهجين</li> <li>• الميل الإلكتروني والكهروسالبية</li> <li>• وخواص الروابط</li> <li>• الروابط التساهمية القطبية</li> <li>• خواص المركبات التساهمية</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• التركيب النسبي المئوي</li> <li>• الصيغة الأولية</li> <li>• الصيغة الجزيئية</li> <li>• تسمية الأملاح المائية</li> <li>• تحليل الأملاح المائية</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• استعمالات الأملاح المائية</li> <li>• الحسابات الكيميائية</li> <li>• نسبة المولات</li> <li>• حساب المولات</li> <li>• تحويل المول إلى كتلة</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• حساب الكتل</li> <li>• المادة المحددة للتفاعل (1)</li> <li>• المادة المحددة للتفاعل (2)</li> <li>• نسبة المردود المئوية</li> <li>• نظرية الحركة الجزيئية</li> </ul>
الأسبوع الثالث عشر (5-25/29-5)	إجازة الخريف (6-30/5-8-6)	الأسبوع الرابع عشر (6-9/13-6)	الأسبوع الخامس عشر (6-16/20-6)
<ul style="list-style-type: none"> <li>• تفسير سلوك الغازات</li> <li>• قانون جراهام</li> <li>• ضغط الغاز</li> <li>• قانون دالتون للضغوط الجزئية</li> <li>• القوى بين الجزيئات (1)</li> </ul>	 <p>@www4chem</p>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• القوى بين الجزيئات (2)</li> <li>• السوائل (1)</li> <li>• السوائل (2)</li> <li>• المواد الصلبة (1)</li> <li>• المواد الصلبة (2)</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• تغيرات الحالة الفيزيائية الماصة للطاقة</li> <li>• تغيرات الحالة الفيزيائية الطاردة للطاقة</li> <li>• مخطط الحالة الفيزيائية (الطور)</li> <li>• قانون بويل</li> <li>• إجازة إضافية</li> </ul>
الأسبوع السادس عشر (6-23/27-6)	الأسبوع السابع عشر (7-1/5-7)	الأسبوع الثامن عشر (7-8/12-7)	الأسبوع التاسع عشر (7-15/19-7)
<ul style="list-style-type: none"> <li>• إجازة إضافية</li> <li>• قانون شارل</li> <li>• قانون جاي لوساك</li> <li>• القانون العام للغازات</li> <li>• مبدأ أفوجادرو</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• قانون الغاز المثالي</li> <li>• قانون الغاز المثالي-الكتلة المولية والكثافة</li> <li>• الغاز الحقيقي مقابل الغاز المثالي</li> <li>• حسابات الحجم</li> <li>• حسابات الحجم-الكتلة</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• اختبار عملي</li> <li>• مراجعة عامة</li> <li>• مراجعة عامة</li> <li>• مراجعة عامة</li> <li>• مراجعة عامة</li> </ul>	<p>الاختبارات النهائية</p>