

**توزيع المحتوى الدراسي على الأسابيع في الفصل الدراسي الثاني للعام الدراسي ١٤٤٤ هـ**

<b>المرحلة:</b> <b>الأسبوع</b>	<b>الثانوية</b> <b>الصف:</b> <b>المادة:</b> <b>كيمياء (٢-٢)</b>	<b>مواضيع المحتوى</b>
<b>الفصل ١: حالات المادة</b> - الغازات <ul style="list-style-type: none"> <li>● نشاط تمهيدي + نظرية الحركة الجزيئية</li> <li>● تغيير سلوك الغازات</li> <li>● ضغط الغاز</li> <li>●تابع/ ضغط الغاز</li> <li>● التقويم</li> </ul>	<b>الأسبوع (١)</b> م ٢٠٢٢/١٢/٤ - هـ ١٤٤٤/٥/١٠ إلى م ٢٠٢٢/١٢/٨ - هـ ١٤٤٤/٥/١٤	
تابع/ الفصل ١: حالات المادة - قوى التجاذب <ul style="list-style-type: none"> <li>● القوى بين الجزيئات</li> <li>●تابع/ القوى بين الجزيئات + التقويم</li> <li>● المواد السائلة والمواد الصلبة</li> <li>●تابع/ المواد السائلة والمواد الصلبة</li> <li>●تابع/ المواد السائلة والمواد الصلبة + التقويم</li> </ul>	<b>الأسبوع (٢)</b> م ٢٠٢٢/١٢/١١ - هـ ١٤٤٤/٥/١٧ إلى م ٢٠٢٢/١٢/١٥ - هـ ١٤٤٤/٥/٢١	
تابع/ الفصل ١: حالات المادة - تغيرات الحالة الفيزيائية <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) + التقويم</li> <li>● الكيمياء في واقع الحياة + مختبر الكيمياء</li> </ul>	<b>الأسبوع (٣)</b> م ٢٠٢٢/١٢/١٨ - هـ ١٤٤٤/٥/٢٤ إلى م ٢٠٢٢/١٢/٢٢ - هـ ١٤٤٤/٥/٢٨ إجازة مطلوبة: الأحد	
تابع/ الفصل ١: حالات المادة <ul style="list-style-type: none"> <li>● التقويم (١-١)</li> </ul> <b>الفصل ٢: الطاقة والتغيرات الكيميائية</b> الطاقة <ul style="list-style-type: none"> <li>● تجربة استهلاكية + طبيعة الطاقة</li> <li>● قياس الحرارة</li> <li>●تابع/ قياس الحرارة + التقويم</li> <li>● الحرارة</li> <li>● المسعر</li> </ul>	<b>الأسبوع (٤)</b> م ٢٠٢٢/١٢/٢٥ - هـ ١٤٤٤/٦/١ إلى م ٢٠٢٢/١٢/٢٩ - هـ ١٤٤٤/٦/٥	
تابع/ الفصل ٢: الطاقة والتغيرات الكيميائية الطاقة <ul style="list-style-type: none"> <li>● الطاقة الكيميائية والكون + التقويم</li> <li>● المعادلات الكيميائية الحرارية</li> <li>● كتابة المعادلات الكيميائية الحرارية</li> <li>● تغيرات الحالة</li> <li>●تابع/ تغيرات الحالة</li> <li>● تفاعلات الاحتراق + التقويم</li> </ul>	<b>الأسبوع (٥)</b> م ٢٠٢٣/١/١ - هـ ١٤٤٤/٦/٨ إلى م ٢٠٢٣/١/٥ - هـ ١٤٤٤/٦/١٢	



٣ : سرعة التفاعلات الكيميائية	• حساب التغير في المحتواه الحراري قانون هس
تابع / قانون هس	• حرارة التكوين القياسية
تابع حرارة التكوين القياسية + التقويم	• تابع حرارة التكوين القياسية + التقويم
كيف تعمل الأشياء؟ + مختبر الكيمياء	• كيف تعمل الأشياء؟ + مختبر الكيمياء
الطاقة والتغيرات الكيميائية	• الطاقة والتغيرات الكيميائية
حساب التغير في المحتواه الحراري	• حساب التغير في المحتواه الحراري
قانون هس التقويم (٢-١)	• قانون هس التقويم (٢-١)
سرعة التفاعلات الكيميائية	• سرعة التفاعلات الكيميائية
نظرية التصادم وسرعة التفاعل الكيميائي	• نظرية التصادم وسرعة التفاعل الكيميائي
نشاط تمهدى + التعبير عن سرعة التفاعل	• نشاط تمهدى + التعبير عن سرعة التفاعل
تابع / التعبير عن سرعة التفاعل	• تابع / التعبير عن سرعة التفاعل
٣ : سرعة التفاعلات الكيميائية	• سرعة التفاعلات الكيميائية
نظرية التصادم + التقويم (٣-١)	• نظرية التصادم + التقويم (٣-١)
عمل المؤثرة في سرعة التفاعل	• عمل المؤثرة في سرعة التفاعل
طبيعة المواد المتفاعلة + التركيز	• طبيعة المواد المتفاعلة + التركيز
مساحة السطح + درجة الحرارة	• مساحة السطح + درجة الحرارة
المحفزات والمثيطة + التقويم (٣-٢)	• المحفزات والمثيطة + التقويم (٣-٢)
٣ : سرعة التفاعلات الكيميائية	• سرعة التفاعلات الكيميائية
قوانين سرعة التفاعل الكيميائي	• قوانين سرعة التفاعلات الكيميائي
كتابة قوانين سرعة التفاعلات	• كتابة قوانين سرعة التفاعلات
تحديد رتبة التفاعل	• تحديد رتبة التفاعل
التقويم (٣-٣)	• التقويم (٣-٣)
مختبر الكيمياء + التقويم (٣-١)	• مختبر الكيمياء + التقويم (٣-١)
الاتزان الكيميائي	• الاتزان الكيميائي
الاتزان الديناميكي	• الاتزان الديناميكي
نشاط تمهدى + ما الاتزان؟	• نشاط تمهدى + ما الاتزان؟
تابع / ما الاتزان؟	• تابع / ما الاتزان؟
الاتزان الكيميائي	• الاتزان الكيميائي
حالة الاتزان الديناميكي	• حالة الاتزان الديناميكي
تعابير الاتزان	• تعابير الاتزان
تابع / تعابير الاتزان	• تابع / تعابير الاتزان
ثوابت الاتزان	• ثوابت الاتزان
تابع / ثوابت الاتزان + التقويم (٤-١)	• تابع / ثوابت الاتزان + التقويم (٤-١)
٤ : الاتزان الكيميائي	• الاتزان الكيميائي
العوامل المؤثرة في الاتزان الكيميائي	• العوامل المؤثرة في الاتزان الكيميائي
مبدأ لوشاتليه	• مبدأ لوشاتليه
٤ : الاتزان الكيميائي	• الاتزان الكيميائي
عمل المؤثرة في الاتزان الكيميائي	• عمل المؤثرة في الاتزان الكيميائي
تطبيق مبدأ لوشاتليه	• تطبيق مبدأ لوشاتليه

تابع/ تطبيق مبدأ لوشاتلييه + التقويم (٤-٢)

استعمال ثوابت الاتزان

حساب التراكيز عند الاتزان

تابع/ حساب التراكيز عند الاتزان

ثابت حاصل الذائبية

٤ : الاتزان الكيميائي

تابع / ثابت حاصل الذائبية + تأثير الأيون المشترك

تابع/ تأثير الأيون المشترك + التقويم (٣-٣) + الكيمياء والصحة

مخبر الكيمياء + التقويم (٤-١)

الاختبارات

