

توزيع مقرّر الكيمياء المسار العلمي (المستوى الخامس) للفصل الدراسي الأول للعام الدراسي 1439هـ / 1440هـ

الأسبوع السادس	الأسبوع الخامس	الأسبوع الرابع	الأسبوع الثالث	الأسبوع الثاني	الأسبوع الأول
<p>٢ / ٢ - ٢ / ٢٧</p> <p>١- الطاقة الكيميائية - المحتوى الحراري وتغيراته - إشارة المحتوى - التقويم 2-2</p> <p>٢- كتابة المعادلات الكيميائية الحرارية - تغيرات الحالة - تقادلات الاحتراق تجربة</p> <p>٣- قانون هس - الشكل 12-2</p> <p>٤- تطبيق قانون هس - مثال 2-5</p>	<p>١ / ٢٤ - ١ / ٢٠</p> <p>١- طبيعة الطاقة - قانون حفظ الطاقة - طاقة الوضع - مثال 1-1</p> <p>٢- الحرارة النوعية - حساب الحرارة الممتصة - تدريبات 3</p> <p>٣- حساب الحرارة المنطلقة - مثال 2-2</p> <p>٤- الحرارة - المسعر - تحديد الحرارة النوعية - - تجربة 4</p>	<p>١ / ١٧ - ١ / ١٣</p> <p>١- التقويم 4-1 - في الميدان - مختبر الكيمياء - دليل المراجعة - مراجعة الفصل 1 - اختبار</p> <p>٢- الفكرة العامة للفصل 2</p> <p>٣- مقنن</p> <p>٤- الفكرة العامة للفصل 2 (الطاقة والتغيرات الكيميائية) - نشاط استهلاكي - المطويات</p>	<p>١ / ١٠ - ١ / ٦</p> <p>١- عملية التوبان - محاليل المركبات الأيونية والجزيئية - حرارة التوبان - العوامل 2</p> <p>٢- الذائبية - المنحني - الضغط وقانون هنري - 5-1 تجربة 1</p> <p>٣- المواد المتأينة - الانخفاض في الضغط البخاري - الارتفاع في درجة الغليان</p> <p>٤- الانخفاض في درجة التجمد - مثال 6-1</p> <p>١- تدريبات - الضغط الاسموري تجربة 1</p>	<p>١ / ٣ - ١٢ / ٢٩</p> <p>١- النسبة المئوية بالحجم - تدريبات</p> <p>٢- المولارية - القانون - - مثال</p> <p>٣- تحضير المحاليل القياسية - تدريبات - تخفيف المحاليل المولارية - مثال 3-1</p> <p>٤- المولالية - القانون - - مثال</p> <p>1-4 - تدريبات - الكسر المولي - تدريبات - التقويم 1-2</p>	<p>١٢ / ٢٦ - ١٢ / ٢٢</p> <p>١- معاينة وترتيب بمناسبة العام الدراسي الجديد ونبذة عن منهج ٣ ط ف ١</p> <p>٢- (المخاليط والمحاليل) - نشاط استهلاكي - المطويات</p> <p>٣- أنواع المخاليط - الغير المتجانسة - المتجانسة - تكوين المحاليل - التقويم 1-1</p> <p>٤- التعبير عن التركيز - الجول - النسبة المئوية بالكتلة -</p>
<p>٣ / ١٤ - ٣ / ١٠</p> <p>١- تأثير الأيون المشترك - تطبيق مبدأ لوشاتلييه - التقويم 4-3</p> <p>٢- الكيمياء والصحة - مختبر الكيمياء - دليل مراجعة الفصل 4</p> <p>٣- مراجعة الفصل 4 - اختبار مقنن</p> <p>٤- الفكرة العامة للفصل 5 (الأحماض والقواعد) - نشاط استهلاكي - المطويات</p>	<p>٣ / ٧ - ٣ / ٣</p> <p>١- تغير درجة الحرارة - العوامل الحفازة واللاتزان - التقويم 4-2-5</p> <p>٢- حساب التراكيز عند الاتزان - مثال 4-4</p> <p>٣- ثابت حاصل الذائبية - كتابته واستعماله - مثال 4-5</p> <p>٤- تدريبات 8</p>	<p>٢ / ٢٣ - ٢ / ٢٦</p> <p>١- تعابير الاتزان المتجانس - قانون الاتزان - ثابت الاتزان 4-1-K</p> <p>٢- تعابير الاتزان الغير المتجانس - مثال 2-4</p> <p>٣- ثوابت الاتزان - تراكيز الاتزان - قيمة K - خواصه - مثال 3-4</p> <p>٤- تدريبات - التقويم 4-1</p> <p>٤- مبدأ لوشاتلييه - تطبيقه - التغير في التركيز - التغير في الحجم 6</p>	<p>٢ / ١٦ - ٢ / ١٢</p> <p>١- التعبير عن سرعة التفاعل - معادلة متوسط السرعة تجربة 1</p> <p>٢- نظرية التصادم - اتجاه التصادم و تكوين المعقد النشط - طاقة التنشيط - التقويم 3-1</p> <p>٣- طبيعة المواد التركيز - مساحاة السطح - الحرارة - المحفزات - تجربة 10</p> <p>٤- كتابة قوانين سرعة التفاعلات - الرتبة الأولى - الأخرى - القانون العام - تدريبات</p>	<p>٢ / ٩ - ٢ / ٥</p> <p>١- حرارة التكوين القياسية - ما مصدر حرارة التكوين واستعمالها - مثال 2-6</p> <p>٢- التقويم 2-4 - كيف تعمل الأشياء - مختبر الكيمياء - دليل المراجعة - مراجعة الفصل 2</p> <p>٣- مراجعة الفصل 2 - اختبار مقنن</p> <p>٤- الفكرة العامة للفصل 3 (سرعة التفاعلات الكيميائية) - نشاط استهلاكي - المطويات</p>	
<p>الأسبوع الثامن عشر</p>	<p>الأسبوع الحادي عشر</p>	<p>الأسبوع العاشر</p>	<p>الأسبوع التاسع</p>	<p>الأسبوع الثامن</p>	<p>الأسبوع السابع</p>
<p>الأسبوع الثامن عشر</p>	<p>الأسبوع السابع عشر</p>	<p>الأسبوع السادس عشر</p>	<p>الأسبوع الخامس عشر</p>	<p>الأسبوع الرابع عشر</p>	<p>الأسبوع الثالث عشر</p>
<p>٣ / ١٤ - ٣ / ١٠</p>	<p>٤ / ٢٠ - ٤ / ٩</p>	<p>٤ / ١٣ - ٤ / ٩</p>	<p>٤ / ٦ - ٤ / ٢</p>	<p>٣ / ٢٨ - ٣ / ٢٤</p>	<p>٣ / ٢١ - ٣ / ١٧</p>
<p>اجازة الفصل الدراسي الأول</p>	<p>اختبارات الفصل الدراسي الأول</p>	<p>١- المولارية والرقم PH للقواعد - حساب Ka من PH - مثال 5-5 - تدريبات -</p> <p>٢- التفاعلات - كتابة معادلات التفاعل - المعايرة - الكواشف - تجربة 10</p> <p>٣- تمييه الأملاح - الأملاح التي تنتج محاليل قاعدية - حمضية - متعادلة -</p> <p>٤- المحاليل المنظمة - ما المحلول المنظم - كيف تعمل المحاليل المنظمة - - التقويم 5-4</p>	<p>١- قوة القواعد - القواعد القوية والضعيفة - ثابت تآين القواعد - تدريبات</p> <p>٢- ثابت التآين للماء - KW - ومبدأ لوشاتلييه - مثال 5-1</p> <p>٣- الرقم الهيدروجيني والرقم الهيدروكسيلي -</p> <p>٤- حساب تركيز الأيونات من PH - مثال 5-4 - تدريبات - المولارية و PH للأحماض</p>	<p>١- خواص الأحماض والقواعد الفيزيائية والكيميائية - تدريبات - نموذج آر هنيوس</p> <p>٢- نموذج برونستيد ولوري - تدريبات - الأحماض الأحادية البروتون والمتعددة</p> <p>٣- نموذج لويس -</p> <p>٤- قوة الأحماض - الأحماض القوية والضعيفة - ثابت تآين الأحماض - تدريبات</p>	