



تم تحميل الملف من موقع **بداية**



للمزيد اكتب
في جوجل



بداية التعليمي ⌚

موقع بداية التعليمي كل ما يحتاجه الطالب والمعلم
من ملفات تعليمية، حلول الكتب، توزيع المنهج،
بوربوينت، اختبارات، ملخصات، اختبارات إلكترونية،
أوراق عمل، والكثير...

حمل التطبيق



توزيع مقرر الكيمياء ٢-٢ الفصل الدراسي (الثاني) لعام ١٤٤٥ هـ

الأسبوع الرابع	الأسبوع الثالث	الأسبوع الثاني	الأسبوع الأول
من ٦/٤ إلى ٦/٨	من ٥/٢٦ إلى ٦/١	من ٥/١٩ إلى ٥/٢٣	من ٥/١٢ إلى ٥/١٦
١- الأحد ٤/ ٦/ (إجازة مطولة) ٢- تجربة عملية (حرارة التفاعل وحرارة المحلول) ٣- (٢-٢) الحرارة ٤- الطاقة الكيميائية والمول ٥- (٢-٣) المعادلات الكيميائية الحرارية	١- (١-٤) تغيرات الحالة الفيزيائية الطاردة للطاقة ٢- تجربة عملية (نوى التجمد) + مختبر الكيمياء (مقارنة معدلات التبخر) + مراجعة الفصل (١) ٣- الفصل (٢) الطاقة والتغيرات الكيميائية + التجربة الاستهلاكية ٤- (٢-١) الطاقة ٥- الحرارة النوعية	١- (١-٢) قوى التجاذب ٢- (١-٣) المواد السائلة والمواد الصلبة ٣- (١-٣) المواد السائلة والمواد الصلبة + تجربة عملية (مذجة وحدات بناء البلورة) ٤- (١-٤) تغيرات الحالة الفيزيائية ٥- تجربة عملية (درجات الغليان)	١- التهيئة ٢- الفصل (١) حالات المادة + التجربة الاستهلاكية ٣- (١-١) الغازات ٤- (١-١) الغازات ٥- (١-٢) قوى التجاذب
الاسبوع الثامن	الاسبوع السابع	الاسبوع السادس	الاسبوع الخامس
من ٧/٩ إلى ٧/١٣	من ٧/٢ إلى ٧/٦	من ٦/١٨ إلى ٦/٢٢	من ٦/١١ إلى ٦/١٥
١- (٤-١) حالة الاتزان الديناميكي ٢- (٤-١) حالة الاتزان الديناميكي ٣- (٤-١) حالة الاتزان الديناميكي ٤- (٤-٢) العوامل المؤثرة في الاتزان الكيميائي ٥- تجربة عملية (التفاعلات الانعكاسية)	١- تجربة عملية (سرعة التفاعل) + تجربة عملية (مساحة المسطح وسرعة التفاعل) ٢- (٣-٣) قوانين سرعة التفاعل الكيميائي ٣- (٣-٣) قوانين سرعة التفاعل الكيميائي + الكيمياء والصحة (سرعة التفاعل ودرجة حرارة الجسم) ٤- مختبر الكيمياء (تأثير التركيز في سرعة التفاعل الكيميائي) + مراجعة الفصل (٣) ٥- الفصل (٤) الاتزان الكيميائي + تجربة استهلاكية	١- الفصل (٣) سرعة التفاعلات الكيميائية + تجربة استهلاكية ٢- (٣-١) نظرية التصادم وسرعة التفاعل الكيميائي ٣- (٣-١) نظرية التصادم وسرعة التفاعل الكيميائي + مختبر حل المشكلات (تفسير البيانات) ٤- (٣-٢) العوامل المؤثرة في سرعة التفاعل الكيميائي ٥- (٣-٢) العوامل المؤثرة في سرعة التفاعل الكيميائي + تجربة دراسة العلاقة بين سرعة التفاعل ودرجة الحرارة (الكتاب) بنهاية يوم الخميس تبدأ إجازة منتصف الفصل الدراسي الثاني	١- (٢-٣) المعادلات الكيميائية الحرارية ٢- تجربة عملية (حرارة احتراق مادة الشمع) ٣- (٢-٤) حساب التغير في المستوى الحراري ٤- (٢-٤) حساب التغير في المستوى الحراري ٥- مختبر الكيمياء (قياس السرعات الحرارية) + مراجعة الفصل (٢)
الاسبوع الثاني عشر	الاسبوع الحادي عشر	الاسبوع العاشر	الاسبوع التاسع
من ٨/٨ إلى ٨/١٢	من ٨/١ إلى ٨/٥	من ٧/٢٣ إلى ٧/٢٧	من ٧/١٦ إلى ٧/٢٠
اختبارات الفصل الدراسي الثاني الخميس ٨ / ١٢ (إجازة يوم التأسيس)	مراجعة عامة اختبارات عملية	١- (٤-٣) استعمال ثوابت الاتزان ٢- (٤-٣) استعمال ثوابت الاتزان ٣- مختبر حل المشكلات (تطبيق التفسيرات العلمية) + الكيمياء والصحة (ارتفاع الهيموجلوبين الى مستوى التحدي) ٤- مختبر الكيمياء (المقارنة بين ثابتين حاصل التائية) ٥- مراجعة الفصل (٤)	١- الأحد ٧ / ١٦ (إجازة مطولة) ٢- (٤-٢) العوامل المؤثرة في الاتزان الكيميائي ٣- (٤-٢) العوامل المؤثرة في الاتزان الكيميائي ٤- تجربة عملية (الاتزان) + تجربة التغير في موضع الاتزان (الكتاب) ٥- (٤-٣) استعمال ثوابت الاتزان
بداية إجازة الفصل الدراسي الثاني الخميس ١٢ / ٨ / ١٤٤٥ هـ			