شهادة أستاذ التعليم المتوسط (أساسي) في العلوم الطبيعية

العنوان: كيمياء عامة

سنوي		المعامل: 3	المستوى: السنة الأولى		الرمز: ك137
المجموع	الأعمال التطبيقية	الأعمال الموجهة	الدروس		
4.5سا		1.5سا	3سا		الحجم الزمني الأسبوعي

المحتوى

الفصل 1: بنية المادة

تركب الذرق: - النواة - البروتونات - الإلكترونات

النواة والإشعاع: - أنواع الإشعاع - قوانين الإشعاع - الاستخدامات الطبية و الصناعية للإشعاع

قوانين بنية الذرة : – فرضيات بور – مبدأ الارتياب لهايزنبرج – معادلة دوبرولي – معادلة شرودنجر

الجدول الدوري: - الأدوار - المجاميع - الصفات الدورية للعناصر

الروابط الكيميائية: - أنواع الروابط - تهجين الأفلاك الذربة - الروابط مابين الجزنيات

حالات المادة : - الحالة المرتبة (أنواع البلورات) - الحالة غير المرتبة

الفصل 2: الدينامكا الحراربة الكيميائية

<u>المبدأ الأول الديناميكا الحرارية : -</u>حرارة التفاعل - عبارة إنتالبية النظام - إنتاربيا التفاعل - قانون كريشوف

قانون هيس - إنتاربيا تكوين الرابطة الكيميائية

المبدأ الثاني للديناميكا الحراربة: حساب أنتربيا التفاعل

حساب الطاقة الحرة للتفاعل : _ التفاعلات التي تتم في درجة حرارة ثابتة

الفصل3: التوازن الكيميائي:

1) التوازن المتجانس: القوانين الكيفية الكمية - التوازن غير المتجانس - إنزياح التوازن - العوامل المؤثرة على

التوازن - مخططات الأطوار

 2) التوازنات الشاردية : التفككات الشاردية (أحماض وأسس ، أملاح) -جداء الانحلال - المعقدات - الأكسدة و الإرجاع

الفصل <u>4: الكيمياء الحركية</u>: الكيمياء الحركية الشكلية - مرتبة التفاعل و قوانينها

- أنواع التفاعلات: التفاعلات الأولية - التفاعلات المعقدة

الفصل 5: الكيمياء العضوية:

1- المركبات العضوية: الصيغ - الوظائف -التسمية - دراسة الوظائف العضوية

آلية التفاعلات العضوية: الكيمياء الفراغية - النتاسق - الرنين والميزوميرية - تفاعلات الاستبدال تفاعلات الإضافة - تفاعلات الاكليوفيلي - التفاعلات الجذرية - التفاعلات الإرجاع - تفاعلات الأكسدة

الفصل 6: الكيمياء المعدنية:

دراسة مجموعات العناصر: الهالوجينات - المعادن الانتقالية - المعادن الأساسية