

شهادة أستاذ التعليم المتوسط (أساسي)
(تكنولوجيا)

العنوان: كيمياء التوازنات في المحاليل والكيمياء المعدنية

الرمز: ك 231	المستوى: السنة الثانية علوم دقيقة	المعامل: 4	سنوي
-----------------	-----------------------------------	------------	------

الحجم الزمني الأسبوعي	1.5 ساعات	الأعمال الموجهة	1.5 ساعة	الأعمال التطبيقية	1.5 ساعة	المجموع	4.5 ساعة
-----------------------	-----------	-----------------	----------	-------------------	----------	---------	----------

ص/1/2	المحتوى
ص/1/2	<p>الجزء الأول: الكيمياء المعدنية الوصفية</p> <p>I - تذكير سريع بأهم الخواص للجدول الدوري للعناصر و الروابط الكيميائية (التكافؤية، اللايونية، المعدنية، ما بين الجزيئات).</p> <p>II - المعقدات :</p> <p>1 - تعاريف</p> <p>2 - نظرية الرابطة التكافؤية</p> <p>3 - نظرية حقل المناسقات</p> <p>حالة البلورات (التسمية الخاصة، نظرية الحقل البلوري)</p> <p>4 - الخواص الضوئية للمعقدات:</p> <p>5 - الخواص المغناطيسية للمعقدات</p> <p>III - البنيات البلورية و المجموعات الكيميائية.</p> <p>1 - مدخل إلى البنية البلورية (بعض المفاهيم من علم البلورات)</p> <p>2 - دراسة الخواص الفيزيائية و الكيميائية لبعض المجموعات الكيميائية</p> <ul style="list-style-type: none"> □ تعاريف □ مجموعة المعادن الأساسية (IA - العمود 1) □ مجموعة الكربون (IVA - العمود 14) □ مجموعة الهالوجينات (VIIA - العمود 17) □ المجموعة (VIIB) □ مجموعة اللانثانيدات
ص/2/2	<p>الجزء الثاني: التوازنات في المحاليل</p> <p>I - التوازنات حمض - قاعدة</p> <p>II - توازنات المتغايرة (الأملاح القليلة الذوبان)</p> <p>III - توازنات الأكسدة و الإرجاع</p> <p>IV - مدخل للكيمياء الكهربائية</p> <p>1 - تعريف المسرى (الإلكتروود)</p>

	<ul style="list-style-type: none">□ كمون المسرى□ تمثيل خلية دانيال□ مفهوم الإنعكاسية <p>2 - علاقة نارنست</p> <p>3 - أصناف المساري</p> <p>4 - سلم الكمونات</p> <p>5 - التعديل</p>
--	--