

السنة الدراسية
الثانية
المستوى
الرابع

كيمياء العناصر الانتقالية			المــقــــــــــــــــــــــــــــــــــ
0815-232			رقــم المـقــر
كيم 232			رمــــز المــقـــرر
المجموع	عملي	نظري	عـــدد
2	-	2	الوحسدات
2	کیم 31		المتطلبات السابقة

أن يناقش الطالب العلاقة بين التركيب الالكتروني والصفات الطبيعية والكيميائية للعناصر الانتقالية.

أن يحدد الطالب دور العناصر الانتقالية في تفاعلات الأكسدة والاختزال الحيوية.

التركيب الالكتروني للعناصر الانتقالية – موضع العناصر في الجدول الدوري – الخصائص العامة ـ استخلاص العناصر – الخصائص الكيميائية والطبيعية للعناصر الانتقالية – دراسة العناصر من حيث وجودها في الطبيعة وطرق استخلاصها من مركباتها – الصفات الطبيعية والكيميائية للعناصر ومركباتها – بعض التطبيقات الطبية والصناعية للعناصر – دور العناصر الانتقالية في تفاعلات الأكسدة والاختزال الحيوية.

عند إنهاء هذا المقرر بنجاح يستطيع الطالب أن:

-يوضح التركيب الالكتروني للعناصر الانتقالية

-يشير إلى مواضع العناصر في الجدول الدوري. شير النبائ الماتيا الماتيان

يشرح الخصائص العامة للعناصر الانتقالية.

بتعرف على طرق استخلاص العناصر من مركباتها.

- يتعرف على دور العناصر الانتقالية في تفاعلات الأكسدة والاختزال الحيوية.

الاختبار النهائي	الاختبارات الفصلية	
%50	%50	ä

17,87

لمنرجاة

كيمياء العناصر الإنتقالية. د. عائض الشهري د. محمد الصالح د. حسين عبدالفتاح علي. النشر العلمي والمطابع جامعة الملك سعود 2001م.
- Advanced Inorganic chemistry, a comprehensive Text, F.A. Cotton and G. Wilkinson, 4th edition, New York, Interscience publishers, 1980.