

مراجعة أداء مؤسسات التعليم العالي ((مراجعة البرنامج الأكاديمي))

وصف المقرر

يوفر وصف البرنامج الأكاديمي هذا إيجازاً مقتضياً لأهم خصائص البرنامج ومخرجات التعلم المتوقعة من الطالب تحقيقها مبرهنناً عما إذا كان قد حقق الاستفادة القصوى من الفرص المتاحة . ويصاحبه وصف لكل مقرر ضمن البرنامج.

1. المؤسسة التعليمية	جامعة الموصل / كلية هندسة النفط والتعدين
2. القسم الجامعي / المركز	قسم هندسة النفط والتكرير
3. اسم / رمز المقرر	الكيمياء العامة
4. أشكال الحضور المتاحة	دوام حضوري
5. الفصل / السنة	السنة الدراسية الاولى
6. عدد الساعات الدراسية (الكلي)	30
7. تاريخ إعداد هذا الوصف	2023/9/18
9-أهداف المقرر يهدف إلى تعليم الطالب اسسا وضوابط التحليل الكيميائي ومعرفة أنواع المواد الكيميائية ومخاطرها وكيفية التعامل معها بحذر في المختبر.	

8. مخرجات التعلم وطرائق التعليم والتعلم والتقييم

أ- المعرفة والفهم

- - تحصيل المفاهيم والاسس العلمية التي تساعد الطالب على اجراء الحسابات الكيميائية المختبرات الكيميائية.
- -التعرف على أنواع المواد الكيميائية وكيفية التعامل معها في المختبر.
- معرفة اسس وطرائق التحليل الكيميائي.

ب - المهارات الخاصة بالموضوع

- ب1 - تقارير علمية
- ب2 - ممارسات عملية.
- ب3 - عروض توضيحية.

طرائق التعليم والتعلم

- قراءات ، تعلم ذاتي ، حلقات نقاش.
- التدريبات والأنشطة في قاعة الدرس.

طرائق التقييم

- المشاركة في قاعة الدرس.
- تقديم الأنشطة
- اختبارات فصلية ونهائية وأنشطة .

ج- مهارات التفكير

- ج1- تعليم الطالب اجراء الحسابات الكيميائية وتطبيقها عملياً
- ج2- تطوير مهارة الطالب في العمل المختبري

طرائق التعليم والتعلم

- إدارة المحاضرة
- تكليف الطالب
- تخصيص نسبة من الدرجة للأنشطة الجماعية.....

طرائق التقييم

- المشاركة الفاعلة في قاعة الدراسة.....
- الالتزام بالموعد المحدد للمحاضرة
- الاختبارات
-

د - المهارات العامة والمنقولة (المهارات الأخرى المتعلقة بقابلية التوظيف والتطور الشخصي).

- د1- تنمية قدرة الطالب على فهم الموضوع.....
- د2- تنمية قدرة الطالب على التعامل في حل المشاكل التي تواجه العمل المختبري
- د3- تنمية قدرة الطالب على التعامل مع الوسائل المتعددة.
- د4- تطوير قدرة الطالب على الحوار والمناقشة.

طريقة التقييم	طريقة التعليم	مخرجات التعلم المطلوبة	الساعات	9. الأسبوع
اسئلة عامة ومناقشة واختبارات	نظري	Introduction to Analytical chemistry	2	الأول
	نظري	Methods Of Expression Of Concentration	2	الثاني
	نظري	Methods Of Expression Of Concentration	2	الثالث
	نظري	Methods Of Expression Of Concentration	2	الرابع
	نظري	Chemical Composition of Solutions Electrolytes, Acid Base Equilibrium -	2	الخامس
	نظري	pH Calculation Solution for Strong Acids and Strong Bases,	2	السادس
	نظري	Solutions for weak acids and weak bases	2	السابع
	نظري	Salts and Salts Hydrolysis Hydrolysis of salt	2	الثامن
	نظري	Calculation pH of salts solution	2	التاسع
	نظري	Buffer solution	2	العاشر
	نظري	The precipitation equilibria The solubility product Factor Affecting the Solubility of Precipitate	2	الحادي عشر
	نظري	The precipitation equilibria The solubility product	2	الثاني عشر
	نظري	Factor Affecting the Solubility of Precipitate	2	الثالث عشر
	نظري + عملي	Precipitation Titrations Mohr method, Volhard Method	2	الرابع عشر
	نظري + عملي	Gravimetric Methods of Analysis Volatilization Gravimetry, Precipitation gravimetry	2	الخامس عشر