وزارة التعليم العالي والبحث العلمي
جهاز الإشراف والتقويم العلمي
دائرة ضمان الجودة والاعتماد الأكاديمي
قسم الاعتماد الدولي

نموذج وصف المقرر

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

يوفر وصف المقرر هذا إيجازاً مقتضياً لأهم خصائص المقرر ومخرجات التعلم المتوقعة من الطالب تحقيقها مبرهناً عما إذا كان قد حقق الاستفادة القصوى من فرص التعلم المتاحة .ولابد من الربط بينها وبين وصف البرنامج.

1. اسم التدريسي	أ.د. أحمد مشعل محمد
2. اسم المادة الدراسية	الكيمياء الفيزيائية – الفصل الاول
3. المؤسسة التعليمية	جامعة الانبار
4. القسم العلمي / المركز	الكيمياء
5. اسم / رمز المقرر	---------
6. البرامج التي يدخل فيها	Google Form
7. أشكال الحضور المتاحة	الكتروني + ورقي
8. الفصل / السنة	الفصل الدراسي الاول
9. عدد الساعات الدراسية (الكلي)	48 ساعة نظري + 30 ساعة عملي
10. تاريخ إعداد هذا الوصف	2020-9-1

11. أهداف المقرر :

The course is studying physical phenomena in chemistry field especially the heat and energy.

12. مخرجات التعلم وطرائق التعليم والتعلم والتقييم :

Term Tests	Laboratory	Quizzes	Project	Final Exam
20	25	5	--------	50

أ- المعرفة والفهم :

معرفة وفهم الطالب بالثرموداينمك والقانون الاول والثاني والثالث للثرموداينمك وماهي الطاقة الداخلية والانثالبي والانتروبي والطاقة الحرة والشغل وانواعه وكيفية حساب الدوال الثرموداينميكية ..... الخ

ب- المهارات الخاصة بالموضوع:

The course including the gas laws, thermodynamics, physical transformation, liquids, and chemical equilibrium.

طرائق التعليم والتعلم : حضوري + الكتروني + فديوي + Pdf + Power Point

طرائق التقييم :

نظري + عملي

امتحان شهر اول وشهر ثاني وامتحان المادة العملية بالاضافة الى الامتحانات اليومية

ج- مهارات التفكير :

خلق جيل واعي يهدف الى الرياده في العلوم الاساسيه وتطبيقاتها للمساهمة في تنميه المجتمع وبناء المعرفه

طرائق التعليم والتعلم :

تعليم الطالب ومعرفته بالكيمياء بكل فروعها المختلفة ورفد مؤسسات الدوله والقطاع الخاص بكوادر علميه حامله للخبرة العلمية ومفاتيح الاطلاع على مستجدات العلوم

طرائق التقييم :

Term Tests	Laboratory	Quizzes	Project	Final Exam
20	25	5	--------	50

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

تعليم الطالب بالبرامج الحاسوبية وكيفية الرسم من خلال برامج متطورة الكترونياً

13. بنية المقرر : فصلي بواقع ثلاث ساعات نظري + ساعتان عملي

الأسبوع	الساعات	مخرجات التعلم المطلوبة	اسم الوحدة / المساق أو الموضوع	طريقة التعليم	طريقة التقييم
1-2	3		Introduction, The gases, The specific heat capacity	حضوري	امتحان شهري امتحان يومي مشاركات الطلبة
3	3		Gas laws , compressibility factor	حضوري	
4	3		1st law of thermodynamics	حضوري	
5-6	3		1st law of thermodynamics Volume, Pressure Work	حضوري	
7	3		1st law of thermodynamics , Enthalpy	حضوري	
8	3		1st law of thermodynamics , The relationship between Cv and Cp	حضوري	
9	3		2nd law of thermodynamics	حضوري	
10-11	3		2nd law of thermodynamics , Entropy function, The entropy changes for ideal gases	حضوري	
12-13	3		2nd law of thermodynamics , Thermo chemistry, Hess law,	حضوري	
14	3		Kirchhoff law , Carnot cycle	حضوري	
15	3		Gibbs function , Helmholtz equation, Maxwell reaction	حضوري	

14. البنية التحتية	
القراءات المطلوبة : ▪ كتب المقرر ▪ اخرى	Physical Chemistry P.W. Atkins Physical Chemistry. Farrington Roberta, A. Daniels Alberty. Fourth Edition 1975
متطلبات خاصة	**الاطلاع من خلال الانترنيت والتعرف اكثر عن هذا المجال**
الخدمات الاجتماعية (وتشمل على سبيل المثال محاضرات الضيوف والتدريب المهني والدراسات الميدانية)	**لا تحتاج لذلك الاعتماد على الكتاب المنهجي والمحاضرات النظرية والعملية للتدريسي تكون مستوفية للطالب.**

15. القبول	
المتطلبات السابقة	**تحضير المحاضرات في وقتها المحدد كونها مرتبطة ارتباط وثيق مع المحاضرات التي تليها.**
أقل عدد من الطلبة	**50 طالب**
أكبر عدد من الطلبة	**100 طالب**