

نموذج توصيف المقرر

كلية : التربية

جامعة : الفي و

البرنامج أو البرامج التي يقدم من خلالها المقرر : بكالوريوس العلوم والتربية تخصص الكيمياء
المقرر يمثل عنصراً رئيسياً أو ثانوياً بالنسبة للبرامج : رئيسياً
القسم العلمي المسئول عن البرنامج : الأقسام التربوية بكلية التربية + أقسام العلوم الطبيعية بكلية العلوم
القسم العلمي المسئول عن تدريس المقرر : قسم الكيمياء بكلية العلوم
السنة الدراسية / المستوى : الفرقة الثانية " الفصل الدراسي الأول "
تاریخ اعتماد توصیف البرنامج : ٢٠٠٨ / ١٠ / ٢٠

(أ) البيانات الأساسية

الكود : 11211chm

العنوان : كيمياء فيزيائية

الساعات المتمدة :

الدروس العملية : ٢

المحاضرة : ٢

المجموع : في الأسبوع ٤ ساعات

ساعات الإرشاد الأكاديمي :

في الفصل الدراسي ٥٦ ساعة.

(ب) البيانات المهنية

١) الأهداف العامة للمقرر : بنهاية دراسة هذا المقرر من المتوقع أن يكون الطالب قادراً على

أن :

— يفهم طبيعة الطاقة

— يشرح قوانين الديناميكا الحرارية

— يشرح الجهد الديناميكي الحراري وحالة الاتزان

— يصف الخواص الديناميكية الحرارية للمحاليل

٢) النتائج التعليمية المستهدفة للمقرر :

أ - المعرفة والفهم :

في نهاية هذا المقرر من المتوقع أن يكون الطالب قادراً على أن:

أ- ٣- ١ يطبق القوانين الديناميكية الحرارية على التفاعلات الكيميائية والحسابات

أ- ٢- ١ يصف حالات الاتزان في التفاعلات الكيميائية

أ- ٣- ٢ يفهم وتطبيق الكميّات المولارية الجزيئية على المحاليل

أ.٤-٤ يُرِز بين التطبيقات البيولوجية والهندسية تتميّز قدرة الطالب

ب - المهارات الذهنية

في نهاية هذا المقرر من المتوقع أن يكون الطالب قادرًا على أن:

ب.١-١ . يحل ويستنتج

ب.٢-١ . يستخدم الحاسوب الآلي وشبكة معلومات للحصول على المعلومات الكيميائية

ب.٣-٢ يحل المسائل والمشكلات المختلفة

ب.٤-٣ يكتسب مهارات الإبداع والفكير

ت - المهارات المهنية والعملية

في نهاية هذا المقرر من المتوقع أن يكون الطالب قادرًا على أن:

ت.١-١ . يعمل نماذج جزئية لتوضيح السلوك الحركي للغازات

ت.٢-١ يتعلم أساسيات البحث العلمي في مجال التخصص

ت.٣-١ . يتعرف على المحاليل وخصائصها وكيفية تحضيرها

ث - المهارات العامة والمنقولة

في نهاية هذا المقرر من المتوقع أن يكون الطالب قادرًا على أن:

ث.١-١ . يقدر على الإبداع والابتكار

ث.٢-١ . يجري التجارب المختلفة

ث.٣-١ . يكتسب مهارة التفكير والتواءل

٣) المحتويات :

دروس أكاديمية/عملية	ساعات إرشاد	محاضرة	عدد الساعات	الموضوع
	٤	٢	٤	الديناميكا الحرارية
	٤	٢	٤	القانون الاول
	٤	٢	٤	القانون الثاني
	٤	٢	٤	الطاقة الحرية لجيس وهلمو هولتز
	٨	٤	٨	المحاليل
	٤	٢	٤	القانون الثالث

٤) أساليب التعليم والتعلم

٤ - ١ المحاضرات

٤ - ٢ عمل البحوث الخاصة بالمقترن أو التي لها علاقة بالمقترن

٤ - ٣ المشاركة في الأنشطة

- ٤ استخدام شبكة المعلومات والأفلام العلمية

٥ (أساليب تقييم الطلبة

١- إمتحان عملي.

٢- الأعمال البحثية الإنظام والحضور.

٣- إمتحان تحريري.

جدول التقييم

التقييم ١ اختبار عملي

التقييم ٢ التقييم المتصل من خلال كل محاضرة (أعمال السنة)

التقييم ٣ اختبار تحريري نهاية الفصل الدراسي

النسبة المئوية لكل تقييم

% ٧٠	امتحان نصف العام /الفصل الدراسي الأول
%	امتحان نهاية العام /الفصل الدراسي الثاني
%	الامتحان الشفوي
% ١٣	الامتحان العملي
% ١٧	أعمال السنة/الفصل الدراسي
%	أنواع التقييم الأخرى
% ١٠٠	المجموع
	٦) قائمة المراجع
	٦ - ١ مذكرات المقرر

منكريات المادة الخاصة باستاذ المادة ويتم تسجيل المعلومات من خلال المحاضرات.

٦ - ٢ الكتب الدراسية

Berau: Chemical Principles: Student text, 6th ed, Houghton
Mifflin company, U.A.A, 2009.

٦ - ٣ كتب مقتربة

٦ - ٤ مجلات دورية وموقع انترنت

<http://www.wiley.com>

www.sciencedirect.com

٧) الإمكانيات المطلوبة للتعليم والتعلم

شراء المعامل الحديثة التي تستخدم الكمبيوتر

توفير Data show في عرض المنهج

تدعيم القسم من خلال تزويده بالكمبيوتر والأجهزة الالكترونية

منسق المقرر: د/نادية هلال

رئيس القسم: د/مدوح أحمد محمد

التاريخ :

