

نموذج مواصفات المقرر

كلية : **الترسيمية**

جامعة : **الفيوم**

البرنامج أو البرامج التي يقدم من خلالها المقرر : بكالوريوس العلوم والتربية تخصص الرياضيات (تعليم اساسي)

المقرر يمثل عنصراً رئيسياً أو ثانوياً بالنسبة للبرامج : رئيسياً

القسم العلمي المسئول عن البرنامج : الأقسام التربوية + قسم الرياضيات بكلية العلوم

القسم العلمي المسئول عن تدريس المقرر : الكيمياء بكلية العلوم

السنة الدراسية / المستوى : الثالثة "الفصل الدراسي الأول"

تاريخ اعتماد توصيف البرنامج : ٢٠ / ١٠ / ٢٠٠٨

(أ) البيانات الأساسية

الكود : chm ١٧٣١١

العنوان : كيمياء عامة (٢)

الساعات المعتمدة : —

الدروس العملية : ٢

المحاضرة : ٢

المجموع : ٥٦ ساعة

ساعات الإرشاد الأكاديمي : —

(ب) البيانات المهنية

(١) الأهداف العامة للمقرر : في نهاية دراسة هذا المقرر يجب أن يكون الطالب قادراً علي

— فهم طبيعة الطاقة

— بوضوح قوانين الديناميكا الحرارية

— توضيح الجهد الديناميكي الحراري وحالة الاتزان

— وصف الخواص الديناميكية الحرارية للمحاليل

(٢) النتائج التعليمية المستهدفة للمقرر : في نهاية دراسة هذا المقرر يجب أن يكون الطالب قادراً علي أن

أ - المعرفة والفهم :

أ-٤ . يصف حالات الاتزان في التفاعلات الكيميائية

أ-٥ . ١ يطبق القوانين الديناميكية الحرارية على التفاعلات الكيميائية والحسابات

أ-٥ . ٢ يطبق الكميات المولارية الجزئية على المحاليل

ب - المهارات الذهنية :

ب. ٣-١ . يحل المسائل والمشكلات المختلفة

ب. ٤-١ . يحلل التفاعلات الكيميائية ويفسرها .

ب. ٤-٢ . يفكر بأسلوب علمي منظم ومبتكر .

ت - المهارات المهمة والعملية:

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

ت. ٣-١ . يستخدم الحاسب الالى وشبكة المعلومات للحصول على المومات الكيميائية

ت. ٤-١ . يضع نماذج جزيئية لتوضيح السلوك الحركي للغازات

ث - المهارات العامة والمنقولة:

ث. ٢-١ . يطبق مهارة التفكير والتواصل

ث. ٣-١ . يكتسب مهارة الابداع والابتكار

ث. ٥-١ . يجري التجارب المختلفة

(٣) المحتويات :

ساعات إرشاد دروس أكاديمية/عملية	محاضرة	عدد الساعات	الموضوع
٨	٤	٨	الديناميكا الحرارية
٤	٢	٤	القانون الاول
٤	٢	٤	القانون الثاني
٤	٢	٤	الطاقة الحرة لجيبس وهلمهولتز
٤	٢	٤	المحاليل
٤	٢	٤	القانون الثالث

(٤) أساليب التعليم والتعلم

٤ - ١ المحاضرات

٤ - ٢ عمل البحوث الخاصة بالمقرر او التي لها علاقة بالمقرر

٤ - ٣ المشاركة في الانشطة

٤ - ٤ استخدام شبكة المعلومات والافلام العلمية

(٥) أساليب تقييم الطلبة

لتقييم المهارات المعرفية والذهنية والمهنية
لتقييم المهارات الـ رفية والذهنية

٥ . ١ الامتحان التحريري

٥ . ٢ امتحان أعمال فصلية

جدول التقييم

التقييم ١ امتحان شفوي لقياس مدى استيعاب الطالب

التقييم ٢ امتحان تحريري

التقييم ٣ مناقشة البحوث المقدمة من الطلاب

- التقييم ٤ امتحان تحريري تجريبي في المقرر
التقييم ٥ مناقشة الانشطة التي كلف بها الطلاب
التقييم ٦ الامتحان النهائي

النسبة المئوية لكل تقييم

60 %	امتحان نصف العام /الفصل الدراسي الأول
%	امتحان نهاية العام /الفصل الدراسي الثاني
%	الامتحان الشفوي
30 %	الامتحان العملي
10 %	أعمال السنة/الفصل الدراسي
%	أنواع التقييم الأخرى
% ١٠٠	المجموع

أي تقييم آخر بدون درجات

٦ (قائمة المراجع

٦ - ١ مذكرات المقرر

محاضرات في الكيمياء العامة للدكتور صبحي رجب

٦ - ٢ الكتب الدراسية

طه عبد المجيد (٢٠٠٩) اسس الكيمياء الفيزيائية

٦ - ٣ كتب مقترحة

٦ - ٤ مجلات دورية ومواقع انترنت

antoine.frostburg.edu/chem/senese/101/awards.shtml -

antoine.frostburg.edu/phys/luzader/p263_264/pdf/p264/.../exam304.pdf-

٧ (الإمكانيات المطلوبة للتعليم والتعلم

شراء الم امل الحديثة التي تستخدم الكمبيوتر

توفير Data show في عرض المنهج

تدعيم القسم من خلال تزويده بالكيمويات والأجهزة اللازمة

منسق المقرر: أ.د. رمضان محمد

رئيس القسم: أ.د. ممدوح طه

التاريخ :