

اسم الجامعة: الجامعة التكنولوجية
 اسم الكلية: // قسم العلوم التطبيقية
 اسم القسم: فرع الكيمياء التطبيقية
 اسم المحاضر: د. حسن رشيد عبيس
 اللقب العلمي: مدرس
 المؤهل العلمي: دكتوراه علوم كيمياء
 مكان العمل: الجامعة التكنولوجية



جمهورية العراق
 وزارة التعليم العالي و البحث العلمي
 جهاز الأبحاث والتقويم العلمي

((أستمارة الخطة التدريسية السنوية))

د. حسن رشيد عبيس الطائي					اسم التدريسي:
Drhasan altaie@yahoo.com					البريد الالكتروني:
Physical Chemistry					اسم المادة:
سنوي					مقرر الفصل:
Establishes the properties of gases that will be used construct an equation of state that describes their properties, the basic concepts of thermodynamics, phase diagrams and statistical thermodynamics.					اهداف المادة:
The properties of gases, the first law of Thermodynamics, the second law of thermodynamics, phase diagrams and statistical thermodynamics.					التفاصيل الاساسيه للمادة:
<ul style="list-style-type: none"> - PHYSICAL CHEMISTRY Peter Atkins & Julio de Paula, Eighth Edition, 2006. - PHYSICAL CHEMISTRY Robert A. Alberty, Fifth Edition, 1978. 					الكتب المنهجية:
					المصادر الخارجية:
الامتحان النهائي	المختبرات	الفصل الثاني	الفصل الاول	الفصل الدراسي	تقديرات الفصل:
60%	15%	10% + ٢.٥ % تقييم	10% + ٢.٥ % تقييم	الاول الثاني	
المرحلة الثانية					معلومات اضافية:

* تملئ الاستمارة الكترونياً بواسطة MS-Word.
 * تنشر الاستمارة على موقع الجامعة الالكتروني على شبكة الانترنت بصيغة ملف PDF.

ملاحظة: الاستمارة متاحة على موقع الجامعة التكنولوجية الالكتروني على الانترنت (www.uotiq.org)

اسم الجامعة: الجامعة التكنولوجية
 اسم الكلية: // قسم العلوم التطبيقية
 اسم القسم: فرع الكيمياء التطبيقية
 اسم المحاضر: د. حسن رشيد عبيس
 اللقب العلمي: مدرس
 المؤهل العلمي: دكتوراه علوم كيمياء
 مكان العمل: الجامعة التكنولوجية



جمهورية العراق
 وزارة التعليم العالي و البحث العلمي
 جمار الاقراضه التقويمه العلمي

جدول الدروس الاسبوعي – الفصل الدراسي الاول

الاسبوع	التاريخ	الماده النظرية	الماده العملية	الملاحظات
١	Oct.	Chapter one: The properties of gase	Determination of liquid material density	
٢	Oct.	Physical chemistry and units	Determination of liquid material density	
٣	Oct.	The gas laws.	Determination of solid material density	
٤	Oct.	Discussion	Determination of solid material density	
٥	Oct.	Chapter two: The First Law thermodynamics	Determination of viscosity to liquid by viscometer	
٦	Nov.	The internal energy	Determination of viscosity to liquid by viscometer	
٧	Nov.	Expansion work	Determination of liquid viscosity by using balls free down method	
٨	Nov.	Heat transactions	Determination of liquid viscosity by using balls free down method	
٩	Nov.	Enthalpy	Determination of molecular weight for evaporate liquid	
١٠	Dec.	Adiabatic changes	Determination of molecular weight for evaporate liquid	
١١	Dec.	Thermo chemistry	Determination of the specific heat for calorimeter	
١٢	Dec.	The temperature-dependence of reaction enthalpies	Determination of the specific heat for calorimeter	
١٣	Dec.	State functions and exact differentials	Determination of the specific heat for lead material	
١٤	Jan.	Chapter three: The Second Law of thermodynamics	Determination of the specific heat for lead material	
١٥	Jan.	Entropy	Examination	

عطلة نصف السنة

توقيع العميد:

توقيع الاستاذ:

* تملن الاستمارة الكترونياً بواسطة MS-Word.
 * تنشر الاستمارة على موقع الجامعة الالكتروني على شبكة الانترنت بصيغة ملف PDF.

ملاحظة: الاستمارة متاحة على موقع الجامعة التكنولوجية الالكتروني على الانترنت (www.uotiq.org)

اسم الجامعة: الجامعة التكنولوجية
 اسم الكلية: // قسم العلوم التطبيقية
 اسم القسم: فرع الكيمياء التطبيقية
 اسم المحاضر: د. حسن رشيد عبيس
 اللقب العلمي: مدرس
 المؤهل العلمي: دكتوراه علوم كيمياء
 مكان العمل: الجامعة التكنولوجية



جمهورية العراق
 وزارة التعليم العالي و البحث العلمي
 جمار الاشراف والتقويم العلمي

جدول الدروس الاسبوعي – الفصل الدراسي الثاني

الملاحظات	المادة العملية	المادة النظرية	التاريخ	الترتيب
	Determination of calorimeter constant	The Third Law of thermodynamic	Feb.	١
	Determination of calorimeter constant	The Helmholtz and Gibbs energies	Feb.	٢
	Determination of heat of neutralization	Combining the First and Second Laws	Mar.	٣
	Determination of heat of neutralization	Chapter four: Phase diagrams	Mar.	٤
	Determination of heat of solution	Phases, components, and degrees of freedom	Mar.	٥
	Determination of heat of solution	The phase rule	Mar.	٦
	Determination of solubility and heat of solution	Two-component systems	Mar.	٧
	Determination of solubility and heat of solution	Temperature-composition diagrams	Apr.	٨
	Determination of molecular weight from increase boiling point	Discussion	Apr.	٩
	Determination of molecular weight from decrease freezing point	Chapter five: Statistical thermodynamics	Apr.	١٠
	Phase diagram for a binary system (water and phenol)	The distribution of molecular states	Apr.	١١
	Phase diagram for a binary system (water and phenol)	The molecular partition function	May	١٢
	Phase diagram for a ternary system (water, alcohol and aster)	The internal energy and the entropy	May	١٣
	Phase diagram for a ternary system (water, alcohol and aster)	The thermodynamic information in the partition function	May	١٤
	Examinations	Discussion	May	١٥

توقيع العميد:

توقيع الاستاذ:

* تملئ الاستمارة الكترونياً بواسطة MS-Word.
 * تنشر الاستمارة على موقع الجامعة الالكتروني على شبكة الانترنت بصيغة ملف PDF.

ملاحظة: الاستمارة متاحة على موقع الجامعة التكنولوجية الالكتروني على الانترنت (www.uotiq.org)