







توصيف برنامج: معلم كيمياء

program Specification: teacher of CHimestry

جامعة: صنعاء كلية: التربية صنعاء قسم: العلوم برنامج: الكيمياء

توصيف مقرر: كيمياء فزيائية (1) الديناميكا الحرارية

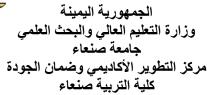
	:General	informa	ition abou	. معلومات عامة عن المقرر t the course	i
ž	كيمياء فزيائية (1): الديناميكا الحرارية			اسم المقرر Course Title	.1
				رمز المقرر ورقمه Course Code and Number	.2
•• ••	Credit Hours	عات المعتمدة	الساء		
الإجمالي Total	سمنار/تمارین Seminar/Tutorial	عملي Practical	محاضرات Lecture	الساعات المعتمدة للمقرر Credit Hours	.3
2	2 2				
	تثانية: الفصل الأول	السنة ال		المستوى والفصل الدراسي Study Level and Semester	.4
	كيميانيين و كيمياء عامة (2)	رياضيات لل		المتطلبات السابقة المقرر (إن وجدت) Pre-requisites (if any)	.5
	لايوجد			المتطلبات المصاحبة (إن وجدت) Co-requisites (if any)	.6
	كيمياء			البرنامج الذي يدرس لـ4 المقرر Program (s) in which the course is offered	.7
	ربي/انجليزي	Ç		لغة تدريس المقرر Language of teaching the course	.8
	فصلي			نظام الدراسة Study System	.9
	سين مانع الميدمه	7.1		معد(و) توصيف المقرر Prepared By	.10
				تاريخ اعتماد توصيف المقرر Date of Approval	.11

ملاحظة: الساعة المعتمدة للعملي والتمارين تساوى ساعتين فعليتين خلال التدريس.

ii. وصف المقرر Course Description:

يهدف هذا المقرر الى اكساب الطالب معرفة عن أسس الديناميكا الحرارية والاتزان الكيمياني بناءً على القانون الأول والثاني للديناميكا الحرارية وموضحاً اهمية مفاهيم الديناميكا الحرارية في تفسر ودراسة العديد من الظواهر الطبيعية والحرارية في مجالات الكيمياء المختلفة. يشتمل المقرر على الشغل والطاقة ـ القانون الاول للديناميكا الحرارية-العمليات الاديباتية والايسوثرمية. تطبيقات الكيمياء الحرارية في القانون الاول للديناميكا الحرارية- الانتروبي والقانون الثاني للديناميكا الحرارية-الانتروبي والاتزان-اعتماد الضغط والحرارة لدالة جبس- القانون الثالث للديناميكا الحرارية وتطبيقاتها.

عميد الكلية	وحدة الجودة	رئيس القسم	منسق البرنامج:
أ.د. سعد إبراهيم العلوي	د. بشير أحمد مفرح	د.محمد الهجامي	
يعتمد رئيس الجامعة أد. القاسم محمد عباس		لأكاديمي وضمان الجودة علي العماد	









توصيف برنامج: معلم كيمياء

program Specification: teacher of CHimestry

كلية: التربية صنعاء قسم: ا**لعلوم** برنامج: الكيمياء جامعة: صنعاء

iii. مخرجات تعلم المقرر (ClLOs) Course Intended Learning Outcomes.

بعد الانتهاء من دراسة المقرر سوف يكو<u>ن الطالب قادرا على أن:</u>

a1. يتعرف على اساسيات كيمياء الديناميكا الحرارية في العديد من النظم الكيميائية (قانون الديناميكا الحرارية، الشغل، الانثالبي, الانتروبي, الطاقة الحرة, قواعد الصنف, الكيمياء الكهربية)

22. يشرح العديد من الظواهر الكيميائية الحرارية (خاصتا الضغط البخاري، ثوابت الاتزان الكيميائي، تخفيف المحاليل، الخ) وذلك بفهم طاقة جبس والجهد الكيميائي

b1. يميز بين أنظمة وقوانين الديناميكا الحرارية وتطبيقاتهم في المجالات الكيميائية البحة والتطبيقية ويقارن بين أنظمة التفاعلات الكيميائية والانواع المختلفة لحرارة التفاعل المصاحبة.

b2. يحلل مشاكل النظم الكيميائية في مجالاتها المختلفة (الكيمياء الكهربية والحركية-اتزان الصنف، الخ) ويصنف انواع التفاعلات الكيميائية وإمكانية حدوث التفاعلات الكيميائية من عدمه من خلال التعرف على دوال الديناميكا الحرارية.

d4. يستخدم التقنية لإجراء الحسابات المختلفة بدقة باستخدام ا لمعادلات الديناميكا الحرارية الأساسية ذات العلاقة.

iv Alignment of CILOs (Course Intended Learning Outcomes) to PILOs (Program Intended Learning Outcomes)						
مخرجات التعلم المقصودة من البرنامج (Program Intended Learning Outcomes)	مخرجات التعلم المقصودة من المقرر (Course Intended Learning Outcomes)					
A1 يوضح ماهية علم الكيمياء والمبادئ و النظريات و القوانين الأساسية و التخصصية وفروعه الرئيسية وعلاقته بباقي العلوم الأساسية و اسهاماته في تفسير كثير من الظواهر الطبيعية و ما في الكون من مواد و طاقات.	يتعرف على اساسيات كيمياء الديناميكا الحرارية في العديد من النظم الكيميائية (قانون الديناميكا الحرارية، الشغل، الانتالبي, الانتروبي, الطاقة الحرة, قواعد الصنف, الكيمياء الكهربية)	- a1				
A2 - يشرح الاطياف , طرق تحليل واثبات التركيب الكيميائي وطرق التحضير للمركبات الكيميائي وقواعد تسميتها وسلوكها في تفاعلاتها وميكائيكية وحركية التفاعل للمركبات العضوية وغيرا لعضوية وغيرا لعضوية المركبات الكيميائية	يشرح العديد من الظواهر الكيميائية الحرارية (خاصتا الضغط البخاري، ثوابت الاتزان الكيميائي، تخفيف المحاليل، الخ) وذلك بفهم طاقة جبس والجهد الكيميائي	– a2				

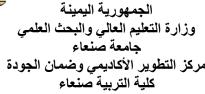
عميد الكلية أ.د. سعد إبراهيم العلوي	وحدة الجودة د. بشير أحمد مفرح	رئيس القسم د.محمد الهجامي	منسق البرنامج:	
	يعتمد رئيس	يعتمد مركز التطوير الأكاديمي وضمان الجودة		
مد عباس	أ.د. القاسم مح	علي العماد	أ. د. هد ی	











توصيف برنامج: معلم كيمياء

program Specification: teacher of CHimestry

جامعة: صنعاء كلية: التربية صنعاء قسم: العلوم برنامج: الكيمياء

المختلفة		
	and the same of th	
B1 يحدد ماهية المادة و حالاتها وخواصها	ميز بين أنظمة وقوانين الديناميكا الحرارية وتطبيقاتهم في المجالات	-b1
وطرق تصنيفها و تحليلها كما و نوعا	الكيميائية البحة والتطبيقية ويقارن بين أنظمة التفاعلات الكيميائية	
وسلوكها و مصدر نشاطها والعلاقة		
المتبادلة بين دالة الموجة والمادة	والانواع المختلفة لحرارة التفاعل المصاحبة.	
والموجة والطيف الكهرومغناطيسي و		
توظيف ذلك لتفسير سلوك المادة و		
تركيبها الكيميائي.		
B3- يحلل بدقة كميات و نوعيات نواتج تفاعل	يحلل مشاكل النظم الكيميائية في مجالاتها المختلفة (الكيمياء	- b2
كيميائي بناء على الحسابات الكيميائية و	الكهربية والحركية اتران الصنف، النخ) ويصنف انواع	
يوظفها لوصف التفاعل و التغيرات المصاحبة	1 0	
	التفاعلات الكيميائية وإمكانية حدوث التفاعلات الكيميائية من عدمه	
,-	من خلال التعرف على دوال الديناميكا الحرارية.	
D4 ـ يستخدم تكنولوجيا المعلومات و برامج	يستخدم التقنية لإجراء الحسابات المختلفة بدقة باستخدام	-d1
الحاسوب ذات العلاقة بمجاله في البحث	ا لمعادلات الديناميكا الحرارية الأساسية ذات العلاقة.	
وفي صياغة التقارير العلمية مع الإلمام		
ً بلغة البحث والعلوم الحديثة.		

مواءمة مخرجات التعلم باستراتيجيات التعليم والتعلم والتقويم

Alignment of CILOs to Teaching and Assessment Strategies

أولا: مواءمة مخرجات تعلم المقرر (المعارف والفهم) باستراتيجية التعليم والتعلم والتقويم:

First: Alignment of Knowledge and Understanding CILOs

استراتيجية التقويم	استراتيجية التدريس	مخرجات المقرر/ المعرفة والفهم	
Assessment Strategies	Teaching Strategies	Knowledge and Understanding CILOs	
تكــــاليف وواجبـــات	محاضرة / حوار ومناقشة/حل	يتعرف على اساسيات كيمياء الديناميكا الحرارية في	-a1
/اكوز/امتحانات دورية ونهائي	المشكلات/العصف الذهني/	العديد من النظم الكيميائية (قانون الديناميكا	
-	التعليم الذاتي	الحرارية، الشغل، الانثالبي, الانتروبي, الطاقة	
	,	الحرة, قواعد الصنف, الكيمياء الكهربية)	
تكاليف وواجبات / اكوز/ التقييم	محاضرة / حوار ومناقشة	يشرح العديد من الظواهر الكيميائية الحرارية	-a2
الشفوي / امتحانات نصفي	/العصف الذهني/ العمل فرادي	(خاصتاً الضغط البخاري، ثوابت الاتزان الكيميائي،	
ونهائى		تَخُفيفَ المحاليل، الخ) وذلك بفهم طاقة جبس	
	او مجموعات في حل المسائل	والجهد الكيميائي	
	/ التعليم الذاتي		
	ر ، ــــــــيم ، ـــــــــي		

ثانيا: مواءمة مخرجات تعلم المقرر (المهارات الذهنية) باستراتيجية التدريس والتقويم:

Second: Alignment of Intellectual Skills CILOs

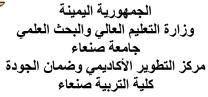
عميد الكلية	وحدة الجودة	رئيس القسم	منسق البرنامج:
أ.د. سعد إبراهيم العلوي	د. بشیر أحمد مفرح	د محمد الهجامي	
الجامعة	يعتمد رئيس	لأكاديمي وضمان الجودة	يعتمد مركز التطوير ا
مد عباس	أ.د. القاسم مح	علي العماد	أ.د. هدی











توصیف برنامج: معلم کیمیاع

program Specification: teacher of CHimestry

		* *				
استراتيجية التقويم	استراتيجية التدريس	مخرجات المقرر/ المهارات الذهنية				
Assessment Strategies	Teaching Strategies	Intellectual Skills CILOs				
تكاليف وواجبات / اكوز/	التحضير المنزليي / محاضرة	b1 - يميز بين أنظمة وقوانين الديناميكا الحرارية				
التقييم الشفوي / امتحانات	تفاعلية/ العمل فرادى او مجموعات	وتطبيقاتهم في المجالات الكيميائية البحة				
نصفي ونهائى	في حل المسائل وتطبيقات / التعليم	والتطبيقية ويقارن بين أنظمة التفاعلات الكيميائية				
J () J	الذاتي	والانواع المختلفة لحرارة التفاعل المصاحبة				
تكاليف وواجبات فصلية	التحضير المنزلي /المحاضرات،	b2 - يحلل مشاكل النظم الكيميائية في مجالاتها المختلفة				
ومنزلية/ اكوز/ التقييم	-	(الكيمياء الكهربية والحركية-اتزان الصنف،				
1	والصور الإيضاحية/ العمل في	الخ) ويصنف انواع التفاعلات الكيميانية وإمكانية				
الشفوي / امتحانات دورية	مجموعات صغيرة للمناقشة وإيجاد					
ونهائي ونصفي ونهائي		حدوث التفاعلات الكيميائية من عدمه من خلال				
	حلول/العصف الذهني	التعرف على دوال الديناميكا الحرارية.				
م المتقديدة		ثالثاه وواجرة وشروات تعلى المقرر الموارات المون				
The state of the s		ثالثًا: مواءمة مخرجات تعلم المقرر (المهارات المهن				
	ofessional and Practical Skills CIL					
استراتيجية التقويم	استراتيجية التدريس	مخرجات المقرر/ المهارات المهنية والعملية				
Assessment Strategies	Teaching Strategies	Professional and Practical Skills CILOs				
		-c1				
-		-c2				
		-c3				
	•					
	و باست اتبحبة التدريس و التقويد	رابعا: مواءمة مخرجات تعلم المقرر (المهارات العاما				
	Fransferable (General) Skills CIL					
استراتيجية التقويم	استراتيجية التدريس	مخرجات المقرر				
Assessment Strategie		Transferable (General) Skills CILOs				
Assessment Strategie الله و واجبات / تقييم اداء/						
الميت وواجب المديم الماء ا	-	d1 - يستخدم التقنية لإجراء الحسابات المختلفة بدقة				
ييم اعمدوي	ر المسائل وتطبيقات على	باستخدام المعادلات الديناميكا الحرارية الأساسية ذات				
	الحاسبات	العلاقة.				
	ا المناب					
1						

	v. موضوعات محتوى المقرر Course Content						
			پ Theoretical Aspect	ضوعات الجانب النظر	أولا: مو		
رموز مخرجات التعلم للمقرر (CILOs)	الساعات الفعلية Contact Hours	عدد الأسابيع Number of Weeks	الموضوعات التفصيلية Sub Topics List	الموضوعات الرئيسة/ الوحدات Topic List / Units	الرقم Order		

عميد الكلية أ.د. سعد إبراهيم العلوي	وحدة الجودة د. بشير أحمد مفرح	رئيس القسم د.محمد الهجامي	منسق البرنامج:	
	يعتمد رئيس	يعتمد مركز التطوير الأكاديمي وضمان الجودة		
مد عباس	أ.د. القاسم مح	علي العماد	أ.د. هدی	









توصیف برنامج: معلم کیمیاء

program Specification: teacher of CHimestry

_		T			
a1	4	2	ـ مفاهيم <i>ديناميكية حرارية عامة و</i> أنواع الانظمة القانون الصفر والاتزان الحراري الانظمة الانظمة الاتزان في النظام الميكانيكي الغازات والانسياب	<u>الو</u> حدة الأولى المقدمة	1
a1 a2	4	2	- الحرارة والشغل - العمل الآلي (الميكانيكي) - شغل الانضغاط والممدد - بقاء الطاقة، السعة الحرارية، الانثالبي	الوحدة الثانية القانون الاول للديناميكا الحرارية	2
a1 a2 d1	4	2	ـ التفاضل التام وغير التام ـ معالجة القانون الأول ـ الشغل في التمدد الاديباتي ـ التمدد الاديباتي الغير متعاكس ـ تطبيقات وتمارين	الوحدة الثالثة القانون الأول (الآلية الميكانيكية)	3
a2 b1 d1	4	2	- انثالبي التفاعل - قانون هيس - المحتوى الحراري ودرجة الحرارة - المسعر الحراري وتحلل الرابطة الحرارية - تطبيقات وتمارين	الوحدة الرابعة الحرارة في التفاعلات الكيميائية	5
a2 b1 b2	4	2	- المقدمة: اساسيات ومفاهيم - الانتروبي وتمدد الغاز - الانتروبي ودرجة الحرارة - المحرك الحراري - تطبيقات	الوحدة الخامسة القانون الثاني	6
a2 b1 b2	4	2	- الطاقة الحرة، الضغط، الحرارة، الاتزان الطوري - كلاوزيوس ـ كلابيرون - الجهد الكيمياني للغاز المثالي -اعتماد ثابت الاتزان على درجة الحرارة - تطبيقات	الوحدة السادس الاتزان في النظام الكيميائي	7
a2 b1 b2 d1	4	2	ـ تطبیقات ـ مسائل	الوحدة السابع تمارين	8
اجمالي عدد الأسابيع والساعات الفعلية Number of Weeks /and Contact Hours Per Semester					

عميد الكلية	وحدة الجودة	رئيس القسم	منسق البرنامج:
أ.د. سعد إبراهيم العلوي	د. بشير أحمد مفرح	د.محمد الهجامي	
الجامعة	يعتمد رئيس أ.د. القاسم مح	لأكاديمي وضمان الجودة علي العماد	









توصيف برنامج: معلم كيمياء

program Specification: teacher of CHimestry

جامعة: صنعاء كلية: التربية صنعاء قسم: العلوم برنامج: الكيمياء

			بضوعات الجانب العملي Practical Aspect	ثانیا: مو
رموز مخرجات التعلم Course ILOs	الساعات الفعلية Contact Hours	عدد الأسابيع Number of Weeks	التجارب العملية/ تدريبات Practical / Tutorials topics	الرقم Order
				1
				2
				3
			•	4
===			اجمالي الأسابيع والساعات الفعلية Number of Weeks /and Contact Hours Per Semester	

استراتيجيات التدريس Teaching Strategies:

- المحاضرة التفاعلية Lectures
- الحوار والمناقشة discussion
- العصف الذهني Brainstorming
- ا حل المشكلاتProblem solving
- المحاكاة والعروض العملية Practical presentations& Simulation Method
 - التطبيق العملي (Lab works) Practical in computer Lab
 - المشروعات والمهام والتكاليف projects
 - التعلم الذاتي Self-learning
 - التعلم التعاوني Cooperative Learning
 - تبادل الخبرات بين الزملاء

	vi. الانشطة والتكليفات Tasks and Assignments:					
مخرجات التعلم CILOs (symbols)	أسبوع التنفيذ Week Due	الدرجة المستحقة Mark	نوع التكليف (فردي/ تعاوني)	الانشطة / التكليف Assignments/ Tasks	۶ No	
a1, a2	المرابع	3	فردي	تكليفات منزلية	1	
a1 ,a2 b1,	التاسع	3	فردي	مقال مختصر	2	
b1, b2	الثاني	3	جماعي	عرض وتقييم أداء	3	

عميد الكلية	وحدة الجودة	رئيس القسم	منسق البرنامج:
أ.د. سعد إبراهيم العلوي	د. بشير أحمد مفرح	د.محمد الهجامي	
1	یعتمد رئیس أ.د. القاسم مح	لأكاديمي وضمان الجودة على العماد	









توصيف برنامج: معلم كيمياء

program Specification: teacher of CHimestry

جامعة: صنعاء كلية: التربية صنعاء قسم: العلوم برنامج: الكيمياء

	عشر				
a1 ,a2 b1, b2, d1	الخامس عشر	3	فرد <i>ي </i> جماعي	تطبيق وتدريب حسابي	4
===	==	12		إجمالي الدرجة Total Score	

				. تقييم التعلم Learning Assessment:	vii
مخرجات التعلم CILOs (symbols)	نسبة الدرجة إلى الدرجة النهائية Proportion of Final Assessment	الدرجة Mark	أسوع التقييم Week due	أنشطة التقييم Assessment Tasks	الرقم No.
a1, a2, b1, b2, b3 ,d1	12%	12	الخامس عشر	التكليفات والواجبات Tasks and Assignments	1
a1, a2	5%	5	السادس	کوز (1) Quiz	2
a1, a2, b1	18%	18	السابع	اختبار نصف الفصل Midterm Exam	3
b1, b2	5%	5	الرابع عشر	كوز (2)	4
a1 ,a2, b1 ,b2	60%	60	السادس عشر	اختبار نهاية الفصل (نظري) Final Exam (theoretical)	6
===	%100	100		Total الإجمالي	

10. المراجع الرئيسة (Required Textbook(s: (لا تزيد عن مرجعين)

- 1 Donald McQuarrie, "Molecular Thermodynamics", University Science Books, 1999..
- 2 P. Atkins, J. D. Paula and J. Keeler. Atkins' Physical Chemistry. OUP Oxford, 11th edition, (2017).

11. المراجع المساندة Essential References:

- 1. Ira, N. Levine, "Physical chemistry", 4th. Edition, McGraw-Hill, 1995.
- 2. E. Brian Smith "Basic Chemical Thermodynamics" 4th edition, Oxford science publications, 1990

12. المصادر الإلكترونية ومواقع الإنترنت... Electronic Materials and Web Sites etc.

http://ocw.mit.edu/courses/chemistry/5-60-thermodynamics-kinetics-spring-2008/

http://ps.uci.edu/content/openchemistry-lectures

http://www.chemistrylecturenotes.com/html/thermodynamics.html

عميد الكلية	وحدة الجودة	رئيس القسم	منسق البرنامج:
أ.د. سعد إبراهيم العلوي	د. بشير أحمد مفرح	د.محمد الهجامي	
	يعتمد رئيس أ.د. القاسم مح	لأكاديمي وضمان الجودة على العماد	









توصیف برنامج: معلم کیمیاء

program Specification: teacher of CHimestry

الضوابط والسياسات المتبعة في المقرر Course Policies	.viii
بعد الرجوع للوانح الجامعة يتم كتابة السياسة العامة للمقرر فيما يتعلق بالآتى:	<u> </u>
سياسة حضور الفعاليات التعليمية Class Attendance: - يلتزم الطالب بحضور 75% من المحاضرات ويحرم في حال عدم الوفاء بذلك يقدم أستاذ المقرر تقريرا بحضور وغياب الطلاب للقسم ويحرم الطالب من دخول الامتحان في حال تجاوز الغياب 25% ويتم اقرار الحرمان من مجلس القسم.	1
الحضور المتأخر Tardy: - يسمح للطالب حضور المحاضرة إذا تأخر لمدة ربع ساعة لثلاث مرات في الفصل الدراسي، وإذا تأخر زيادة عن ثلاث مرات يحذر شفويا من أستاذ المقرر، وعند عدم الالتزام يمنع من دخول المحاضرة.	2
ضوابط الامتحان Exam Attendance/Punctuality: - لا يسمح للطالب دخول الامتحان النهائي إذا تأخر مقدار (20) دقيقة من بدء الامتحان - إذا تغيب الطالب عن الامتحان النهائي تطبق اللوائح الخاصة بنظام الامتحان في الكلية.	3
التعيينات والمشاريع Assignments & Projects: - يحدد أستاذ المقرر نوع التعيينات في بداية الفصل ويحدد مواعيد تسليمها وضوابط تنفيذ التكليفات وتسليمها. - إذا تأخر الطالب في تسليم التكليفات عن الموعد المحدد يحرم من درجة التكليف الذي تأخر في تسليمه.	4
الغش Cheating: - في حال تُبوت قيام الطالب بالغش في الامتحان النصفي أو النهائي تطبق عليه لائحة شؤون الطلاب. - في حال تُبوت قيام الطالب بالغش او النقل في التكليفات والمشاريع يحرم من الدرجة المخصصة للتكليف.	5
الانتحال Plagiarism: - في حالة وجود شخص ينتحل شخصية طالب لأداء الامتحان نيابة عنه تطبق اللائحة الخاصة بذلك	6
سياسات أخرى Other policies: - أي سياسات أخرى مثل استخدام الموبايل أو مواعيد تسليم التكليفات الخ	7

عميد الكلية	وحدة الجودة	رنيس القسم	منسق البرنامج:
أ.د. سعد إبراهيم العلوي	د. بشير أحمد مفرح	د.محمد الهجامي	
	يعتمد رئيس أ.د. القاسم مح	لأكاديمي وضمان الجودة على العماد	









توصيف برنامج: معلم كيمياء

program Specification: teacher of CHimestry

جامعة: صنعاء كلية: التربية صنعاء قسم: العلوم برنامج: الكيمياء

خطة مقرر: كيمياء فزيائية (1)

Iı	i. معلومات عن أستاذ المقرر Information about Faculty Member Responsible for the Course.							
	الساعات المكتبية (أسبوعيا) Office Hours			الساعات rs	ا.د/ حسين مانع علي الميدمه	الاسم Name		
الخميس THU	الأربعاء WED	الثلاثاء TUE	الاثنين MON	الأحد SUN	السبت SAT	جامعة صنعاء كلية العلوم	المكان ورقم الهاتف Location &Telephone No.	
						halmaydama@gmail.com	البريد الإلكتروني E-mail	

	ii. معلومات عامة عن المقرر General information about the course:							
	الديناميكا الحرارية	كيمياء فزيائية (1	اسم المقرر Course Title					
			رمز المقرر ورقمه Course Code and Number	.2				
المجموع Total	محاصد ان عمل السيمداد /تمادين			الساعات المعتمدة للمقرر Credit Hours	.3			
	ا بة: الفصل الاول	السنة الثانب	المستوى والفصل الدراسي Study Level and Semester	.4				
	انيين و كيمياء عامة (2)	رياضيات للكيمي		المتطلبات السابقة للمقرر (إن وجدت) Pre-requisites	.5			
	لايوجد			المتطلبات المصاحبة (إن وجدت)Co –requisite	.6			
بكالوريوس كيمياء				البرنامج/ البرامج التي يتم فيها تدريس المقرر Program (s) in which the course is offered	.7			
عربي/انجليزي				لغة تدريس المقرر Language of teaching the course	.8			
	ياء كلية العلوم	قسم الكيم		مكان تدريس المقرر Location of teaching the course	.9			

ملاحظة: الساعة المعتمدة للعملي وللتمارين تساوى ساعتين فعليتين خلال التدريس.

iii. وصف المقرر Course Description:

يهدف هذا المقرر الى اكساب الطالب معرفة عن أسس الديناميكا الحرارية والاتزان الكيميائي بناءً على القانون الأول والثاني للديناميكا الحرارية وموضحاً اهمية مفاهيم الديناميكا الحرارية في تفسر ودراسة العديد من الظواهر الطبيعية والحرارية في مجالات الكيمياء المختلفة. يشتمل المقرر على الشغل والطاقة ـ القانون الاول للديناميكا الحرارية ـالعمليات الاديباتية

عميد الكلية	وحدة الجودة	رئيس القسم	منسق البرنامج:
أ.د. سعد إبراهيم العلوي	د. بشير أحمد مفرح	د.محمد الهجامي	
	یعتمد رئیس أ.د. القاسم مح	لأكاديمي وضمان الجودة على العماد	









توصيف برنامج: معلم كيمياء

program Specification: teacher of CHimestry

جامعة: صنعاء كلية: التربية صنعاء قسم: العلوم برنامج: الكيمياء

والايسوثرمية. تطبيقات الكيمياء الحرارية في القانون الاول للديناميكا الحرارية- الانتروبي والقانون الثاني للديناميكا الحرارية-الانتروبي والاتزان-اعتماد الضغط والحرارة لدالة جبس- القانون الثالث للديناميكا الحرارية وتطبيقاتها.

iv .iv

بعد الانتهاء من دراسة المقرر سوف يكون الطالب قادرا على أن:

a1. يتعرف على اساسيات كيمياء الديناميكا الحرارية في العديد من النظم الكيميائية (قانون الديناميكا الحرارية، الشغل، الانثالبي, الانتروبي, الطاقة الحرة, قواعد الصنف, الكيمياء الكهربية)

22. يشَّرُح العديدُ مَن الطّواهر الْكيُميانية الحرارية (خاصتا الضُغُطُّ الْبخاري، ثوابت الاتزان الكيميائي، تخفيف المحاليل، الخ) وذلك بفهم طاقة جبس والجهد الكيميائي

b1. يميز بين أنظمة وقُوانين الديناميكا الحرارية وتطبيقاتهم في المجالات الكيميانية البحة والتطبيقية ويقارن بين أنظمة التفاعلات الكيميانية والانواع المختلفة لحرارة التفاعل المصاحبة.

62. يحلل مشاكل النظم الكيميانية في مجالاتها المختلفة (الكيمياء الكهربية والحركية اتزان الصنف، الخ) ويصنف انواع التفاعلات الكيميائية وإمكانية حدوث التفاعلات الكيميائية من عدمه من خلال التعرف على دوال الديناميكا الحرارية. 44. يستخدم التقنية لإجراء الحسابات المختلفة بدقة باستخدام ا لمعادلات الديناميكا الحرارية الأساسية ذات العلاقة.

v. محتوى المقرر Course Content:

أولا: الموضوعات النظرية Theoretical Aspect:

أ.د. هدى علي العماد

			.Theoretical Aspect	اعوصوحت اسر	'و ه
الساعات الفعلية Con. H	الأسبوع Week Due	مو عات التفصيلية Sub Topic	· · ·	ا لوحدات (الموضوعات الرنيسة) Units	ا لرقم Order
4	1,2		- مفاهيم <i>ديناميكية حرارية عاماً</i> -القانون الصفر والاتزان الحرار - الاتزان في النظام الميكانيكي - الغازات والانسياب	الوحدة الأولى المقدمة	1
4	3,4	الانثالبي	- الحرارة والشغل - العمل الآلي (الميكانيكي) - شغل الانضغاط والممدد - بقاء الطاقة، السعة الحرارية،	<u>الوحدة الثانية</u> ا لقانون الاول للديناميكا الحرارية	2
4	5,6		- التفاضل التام وغير التام - معالجة القانون الأول - الشغل في التمدد الاديباتي - التمدد الاديباتي الغير متعاكس - تطبيقات وتمارين	الوحدة الثالثة القانون الأول (الآلية الميكانيكية)	3
	وحدة الجودة عميد الكلية المالية المال		رئيس القسم د محمد الهجامي	لبرنامج:	منسق ا
		يعتمد رئيس الجامعة	كاديمي وضمان الجودة	يعتمد مركز التطوير الأذ	

أ.د. القاسم محمد عباس









توصیف برنامج: معلم کیمیاء

program Specification: teacher of CHimestry

1	7	■ امتحـــان نصــفي		4
4	8,9	- انثالبي التفاعل - قانون هيس - المحتوى الحراري ودرجة الحرارة - المسعر الحراري وتحلل الرابطة الحرارية - تطبيقات وتمارين	الوحدة الرابعة الحرارة في التفاعلات الكيميائية	5
4	10,11	- المقدمة: اساسيات ومفاهيم - الانتروبي وتمدد الغاز - الانتروبي ودرجة الحرارة - المحرك الحراري - تطبيقات	الوحدة الخامسة القانون الثاني	6
4	12,13	- الطاقة الحرة، الضغط، الحرارة، الاتزان الطوري - كلاوزيوس-كلابيرون - الجهد الكيميائي للغاز المثالي -اعتماد ثابت الاتزان على درجة الحرارة - تطبيقات	الوحدة السادس الاتزان في النظام الكيميائي	7
4	14,15	- تطبیقات - مسائل	الوحدة السابع تمارين	8
2	16	امتحـــــان نهـــاني		9
31	16	عدد الأسابيع والساعات الفعلية Number of Weeks /and Contact Hours Per Semester		

		خطة تنفيذ الجانب العملي Training/ Tutorials/ Exercises Aspects:	ثانيا:
الساعات الفعلية Cont. H	الأسبوع Week Due	المهام / التمارين Tutorials/ Exercises	ا لرقم Order
			1
			2
			3
			4
			5
		•	6
		اختبار نصف الفصل (Midterm Exam)	7
			8

عميد الكلية	وحدة الجودة	رئيس القسم	منسق البرنامج:
أ.د. سعد إبراهيم العلوي	د. بشير أحمد مفرح	د.محمد الهجامي	
	یعتمد رئیس أ.د. القاسم مح	لأكاديمي وضمان الجودة على العماد	









توصيف برنامج: معلم كيمياء

program Specification: teacher of CHimestry

جامعة: صنعاء كلية: التربية صنعاء قسم: العلوم برنامج: الكيمياء

	•	9
		10
		11
		12
		13
	اختبار نهاية الفصل (عملي) Final Exam	14
14	اجمالي الأسابيع والساعات الفعلية Number of Weeks /and Contact Hours Per Semester	

:Teaching Strategies استراتيجيات التدريس.vi

- المحاضرة التفاعلية Lectures
 - الحوار والمناقشة discussion
- العصف الذهني Brainstorming
- حل المشكلاتProblem solving
- المحاكاة والعروض العملية Practical presentations & Simulation Method
 - التطبيق العملي (Lab works) Practical in computer Lab
 - المشروعات والمهام والتكاليف projects
 - التعلم الذاتي Self-learning
 - التعلم التعاوني Cooperative Learning
 - تبادل الخبرات بين الزملاء

	Tasks and Assignments: الأنشطة والتكليفات Tasks الأنشطة والتكليفات			
أسبوع التنفيذ Week Due	الدرجة المستحقة Mark	نوع التكليف (فردي/ تعاوني)	النشاط/ التكليف Assignments	۶ No
الرابع	3	فردي	تكليفات منزلية	1
التاسع	3	فردي	مقال مختصر	2
الثاني عشر	3	جماعي	عرض وتقييم أداء	3
الخامس عشر	3	فردي/ جماعي	تطبيق وتدريب حسابي	4
==	12		Total Scoreإجمالي الدرجة	

عميد الكلية	وحدة الجودة	رئيس القسم	منسق البرنامج:
أ.د. سعد إبراهيم العلوي	د. بشير أحمد مفرح	د.محمد الهجامي	
	یعتمد رئیس أ.د. القاسم مح	لأكاديمي وضمان الجودة على العماد	









توصيف برنامج: معلم كيمياء

program Specification: teacher of CHimestry

جامعة: صنعاء كلية: التربية صنعاء قسم: العلوم برنامج: الكيمياء

V. تقويم التعلم Learning Assessment :				
الدرجة الوزن النسبي% Proportion of Final Assessment Mark Week Due Assessment Method			۶ No	
12%	12	الخامس عشر	التكليفات والواجبات Tasks and Assignments	1
5%	السادس 5		کوز (1) Quiz	2
18%	18	السابع	اختبار نصف الفصل Midterm Exam	3
5%	5	الرابع عشر	كوز (2) Quiz	4
	اختبار نهاية الفصل (عملي)		اختبار نهاية الفصل (عملي) Final Exam (practical)	5
60%	60	اختبار نهاية الفصل (نظري) السادس عشر Final Exam (theoret		6
100 %	100	المجموع Total		

viii. مصادر التعلم Learning Resources: (اسم المؤلف، سنة النشر، اسم الكتاب، دار النشر، بلد النشر).

13. المراجع الرئيسة (Required Textbook(s: (لا تزيد عن مرجعين)

- 1 Donald McQuarrie, "Molecular Thermodynamics", University Science Books, 1999..
- 2 P. Atkins, J. D. Paula and J. Keeler. Atkins' Physical Chemistry. OUP Oxford, 11th edition, (2017).

14. المراجع المساندة Essential References:

- 1. Ira, N. Levine, "Physical chemistry", 4th. Edition, McGraw-Hill, 1995.
- 2. E. Brian Smith "Basic Chemical Thermodynamics" 4th edition, Oxford science publications, 1990

Electronic Materials and Web Sites etc. ... المصادر الإلكترونية ومواقع الإنترنت... 15

http://ocw.mit.edu/courses/chemistry/5-60-thermodynamics-kinetics-spring-2008/

http://ps.uci.edu/content/openchemistry-lectures

http://www.chemistrylecturenotes.com/html/thermodynamics.html

ix الضوابط والسياسات المتبعة في المقرر Course Policies بعد الرجوع للوائح الجامعة يتم كتابة السياسة العامة للمقرر فيما يتطق بالآتى: سياسة حضور الفعاليات التعليمية Class Attendance: - يلتزم الطالب بحضور 75% من المحاضرات ويحرم في حال عدم الوفاء بذلك. - يقدم أستاذ المقرر تقريرا بحضور وغياب الطلاب للقسم ويحرم الطالب من دخول الامتحان في حال تجاوز الغياب 25% ويتم منسق البرنامج: رئيس القسم وحدة الجودة عميد الكلية

عميد الكلية	وحدة الجودة	رئيس القسم	منسق البرنامج:	
أ.د. سعد إبراهيم العلوي	د. بشیر أحمد مفرح	د محمد الهجامي		
الجامعة	يعتمد رئيس	يعتمد مركز التطوير الأكاديمي وضمان الجودة		
مد عباس	أ.د. القاسم مح	علي العماد	أ.د. هدی	









<u>توصیف برنامج: معلم کیمیاء</u>

program Specification: teacher of CHimestry

اقرار الحرمان من مجلس القسم.	
الحضور المتأخر Tardy: - يسمح للطالب حضور المحاضرة إذا تأخر لمدة ربع ساعة لثلاث مرات في الفصل الدراسي، وإذا تأخر زيادة عن ثلاث مرات يحذر شفويا من أستاذ المقرر، وعند عدم الالتزام يمنع من دخول المحاضرة.	2
ضوابط الامتحان Exam Attendance/Punctuality: - لا يسمح للطالب دخول الامتحان النهائي إذا تأخر مقدار (20) دقيقة من بدء الامتحان - إذا تغيب الطالب عن الامتحان النهائي تطبق اللوائح الخاصة بنظام الامتحان في الكلية.	3
التعيينات والمشاريع Assignments & Projects: - يحدد أستاذ المقرر نوع التعيينات في بداية الفصل ويحدد مواعيد تسليمها وضوابط تنفيذ التكليفات وتسليمها. - إذا تأخر الطالب في تسليم التكليفات عن الموعد المحدد يحرم من درجة التكليف الذي تأخر في تسليمه.	4
الغش Cheating: - في حال ثبوت قيام الطالب بالغش في الامتحان النصفي أو النهائي تطبق عليه لائحة شؤون الطلاب. - في حال ثبوت قيام الطالب بالغش او النقل في التكليفات والمشاريع يحرم من الدرجة المخصصة للتكليف.	5
الانتحال Plagiarism: - في حالة وجود شخص ينتحل شخصية طالب لأداء الامتحان نيابة عنه تطبق اللائحة الخاصة بذلك	6
سياسات أخرى Other policies: - أي سياسات أخرى مثل استخدام الموبايل أو مواعيد تسليم التكليفات اللخ	7

عميد الكلية	وحدة الجودة	رئيس القسم	منسق البرنامج:
أ.د. سعد إبراهيم العلوي	د. بشير أحمد مفرح	د.محمد الهجامي	
	يعتمد رئيس أ.د. القاسم مح	لأكاديمي وضمان الجودة على العماد	