



الجامعة : بغداد
الكلية : العلوم للبنات
القسم : الكيمياء
المرحلة : الاولى
اسم المحاضر الثلاثي : ايمان هاشم عبد الرزاق
اللقب العلمي : مدرس
المؤهل العلمي : ماجستير كيمياء حياتيه
مكان العمل :

جمهورية العراق
وزارة التعليم العالي والبحث العلمي
جهاز الاشراف والتقويم العلمي

جدول الدروس الاسبوعي

ايمن هاشم عبد الرزاق					الاسم
Iman hashim 29 @yahoo.com					البريد الالكتروني
الكيمياء العامه					اسم المادة
الكيمياء التحليليه					مقرر الفصل
التعرف على قياس المواد والمحاليل وطرق التعبير عن التراكيز					اهداف المادة
القياسات في الكيمياء - التحليل الوزني - التحليل الحجمي					التفاصيل الاساسية للمادة
1-الكيمياء التحليليه - د.هادي كاظم عوض و م.ساجده عبد الحميد 2-الكيمياء العامه - د.سامي عبد علي ود.بديع علي احمد					الكتب المنهجية
Quantitative Analysis V.Alexeyev					المصادر الخارجية
الامتحان النهائي	المشروع	الامتحانات اليومية	المختبر	الفصل الدراسي	تقديرات الفصل
60	3	3	13	27	
					معلومات اضافية

جمهورية العراق

وزارة التعليم العالي والبحث العلمي

جهاز الاشراف والتقويم العلمي



الجامعة : بغداد
الكلية : العلوم للبنات
اسم القسم : الكيمياء
المرحلة : الاولى
اسم المحاضر الثلاثي : ايمان هاشم عبد الرزاق
اللقب العلمي : مدرس
المؤهل العلمي : ماجستير كيمياء حياتيه
مكان العمل : كلية العلوم للبنات

جدول الدروس الاسبوعي

الاسبوع	التاريخ	المادة النظرية	المادة العملية	الملاحظات
1	2014-10-1	مقدمه عن علم الكيمياء- القياسات في الكيمياء	السلامه المختبريه	
2	10-8	الماده وخواصها	التعرف على الادوات والاجهزه المختبريه	
3	10-15	الكيمياء التحليليه واقسامها:- التحليل الوزني التحليل الحجمي	تحضير محاليل بتركيز مختلفه	
4	10-22	التحليل الحجمي	تحضير محلول ماده سانله (HCL) بتركيز مختلفه	
5	10-29	المحاليل و انواعها	تحضير محلول ماده صلبه (NaOH) بتركيز مختلفه	
6	11-5	التعبير عن كمية ماده	تحضير محلول هيدروكسيد الصوديوم (0.1N) ومقارنته مع محلول قياسي لحمض الهيدروكلوريك	
7	11-12	الماء وخواصه	تقدير عسرة الماء	
8	11-19	درجة الذوبان	تحضير محلول قياسي لكاربونات الصوديوم	
9	11-26	امتحان	امتحان	
10	12-3	نظريات الدلائل وتفسير عملها	تعيين نسبة الكاربونات والبيكاربونات في مزيج منهما	
11	12-10	الاس الهيدروجيني	تحضير ومعايرة محلول 0.1N من برمنكنات البوتاسيوم	
12	12-17	المحاليل المنظمه	تعيين كمية حامض الخليك في الخل	
13	12-24	التطبيقات العمليه للمحاليل المنظمه	تحضير المحاليل المنظمه ورسم منحنيات التسحيح باستعمال دليل	
14	12-31	الازمزه والضغط الازموزي	تحضير ومعايرة محلول نترات الفضة	
15	1-7	الديلز	تعيين كمية الكلوريد بطريقه مور	
16	1-14	امتحان	امتحان	
عطلة نصف السنه				

			17
			18
			19
			20
			21
			22
			23
			24
			25
			26
			27
			28
			29
			30
			31
			32

توقيع العميد :

توقيع الاستاذ :

Republic of Iraq
The Ministry of Higher Education
& Scientific Research



University: Baghdad
College: Science for Women
Department: chemistry
Stage: First
Lecturer name: Iman hashim
Academic Status: Teacher
Qualification: Msc. biochemistry
Place of work: Science for
Women

Course Weekly Outline

Course Instructor	Iman hashim Abdul Razzaq
E_mail	Imanhashim29@yahoo.com
Title	General chemistry
Course Coordinator	Analytical chemistry
Course Objective	Identification of types the solutions and expression methods for concentrations
Course Description	Types of Qualitative and Quantitative anylsis -properties of solutions and concentrations
Textbook	1-الكيمياء التحليلية-د.هادي كاظم عوض و م.ساجده عبد الحميد 2-الكيمياء العامة-د.سامي عبد علي ود.بديع علي احمد
References	Quantitative Analysis V.Alexeyev

Course Assessment	Term Tests	Laboratory	Quizzes	Project	Final Exam
	27	13	3	3	60
General Notes					

**Republic of Iraq
The Ministry of Higher
Education
& Scientific Research**



University: Baghdad
College: Science for Women
Department: chemistry
Stage: First
Lecturer name: Iman hashim
Academic Status: Teacher
Qualification: MSc. Biochemistry
Place of work: Science for Women

Course weekly Outline

week	Date	Topics Covered	Lab. Experiment Assignments	Notes
1	1-10-2014	Introduction of chemistry-measurements of chemistry	The Safety of Laboratory	
2	8-10	The substance and their properties	The Identification of Lab. Tools and apparatus	
3	15-10	Parts of analytical chemistry: Gravimetric analysis	Preparation of solutions with different concentrations	
4	22-10	Volumetric Analysis	Preparation the liquid substance solution (HCL) with different concentrations	
5	29-10	Types of Solutions	Preparation the solid substance Solution (NaOH) with	

			different concentratio	
6	5-11	The expression of amount Substance	Preparation of Sodium hydroxide solution (0.1 N) and comparison in Standard Solution of hydrochloric acid	
7	12-11	The properties of Water	Determination of the hard water	
8	19-11	The Solubility	Preparation of Standard Solution of Sodium carbonate	
9	26-11	Examination	Examination	
10	3-12	Explain the Indicators work by Theories	Determination of Carbonate and Biocarbonate percentage in mixture for them	
11	10-12	The pH	Preparation and Standrization of Potassium permanganate Solution(o.1N)	
12	17-12	The Buffer Solutions	Determination of Acetic acid in Vinegar	
13	24-12	The practical Applications for Buffer Solutions	Preparation of دليل Buffer Solution and plot The Titration curves by indicator	
14	31-12	Osomosis and Osomosis Pressure	Preparation and Standrization of Silver nitrate solution	
15	8-1	Dialsis	تعيين كمية الكلوريد بطريقة Determination of soluble Chloride by Mohr's methode	
16	16-1	Examination	Examination	
Half-year Break				
17				
18				
19				
20				
21				
22				
23				
24				
25				
26				
27				
28				
29				

30				
31				
32				

Instructor Signature:

Dean Signature: