



UNIVERSITA' DEGLI STUDI DELLA BASILICATA
DIPARTIMENTO DI SCIENZE

Insegnamento Chimica Generale ed inorganica

Corso di studio: Biotecnologie

Anno di Corso: 2014-15

Periodo I semestre
didattico:

Tipologia: A

Totale Crediti: 8

Tipo Esame: Scritto e orale

Valutazione: Voto

Lingua di Italiano
insegnamento:

inizio corso 1/10/2014 fine corso 13/1/2015

APPELLI DI ESAME

Mese	Anno	Appello previsto
Febbraio	2015	X
Marzo	2015	X
Aprile	2015	
Maggio	2015	
Giugno	2015	X
Luglio	2015	X
Settembre	2015	X
Ottobre	2015	
Novembre	2015	
Dicembre	2015	
Gennaio	2016	

COMMISSIONE ESAME:

Presidente: Grimaldi Patrizio

Componente: Cristinziano Pier Luigi

Componente: Amati Mario

Componente: Belviso Sandra

ORARIO RICEVIMENTO STUDENTI

	dalle ore	alle ore	presso
LUNEDI'			
MARTEDI'			
MERCOLEDI'			
GIOVEDI'			
VENERDI'	10.30	11.30	

Eventuali prerequisiti

Obiettivi formativi: Il corso mira a fornire agli studenti le conoscenze chimiche di base. Si prevede che essi, alla fine del corso, siano in grado di risolvere semplici problemi di Stechiometria e di comprendere la letteratura chimica elementare dalla teoria atomica fino agli equilibri acido base in soluzione acquosa.

Programma del corso:

Struttura atomica della materia. Il legame chimico. Reazioni chimiche. I gas. Le soluzioni. Termochimica. Cinetica chimica. Equilibrio chimico. Equilibri in soluzione acquosa. Elettrochimica. Proprietà periodiche.

Metodi didattici

Lezioni frontali. Esercitazioni

Modalità di verifica dell'apprendimento

Esame finale

Testi di Riferimento: M.S. Silberberg – CHIMICA – McGraw-Hill

COURSE General and Inorganic Chemistry

Course of Biotechnology
studies:

Academic Year: 2014-15

ECTS: _____

Teaching Lectures

Methods:

Evaluation Written and oral test

Methods:

Evaluation: score on 30 points

Semester: I

Language: ITALIAN

Course beginning on October 1 ending on January 13

Previous requirements:

Learning Outcomes:

The course aims to give to the students basic chemistry knowledges so that, at the end of the course, they are able to solve simple stoichiometry problems and to understand elementary chemistry literature from atomic theory to acid-base equilibria in aqueous solution

Syllabus:

Keys to the Study of Chemistry; The Components of Matter; Stoichiometry of Formulas and Equations; Three Laws of Thermodynamics; Thermochemistry: Energy Flow and Chemical Change; Quantum Theory and Atomic Structure; Electron Configuration and Periodicity; Molecular Structure: Lewis Structures, Valence Bond Theory, and Molecular Orbital Theory; Intermolecular Forces: Liquids, Solids, and Phase Changes; The Properties of Solutions; Chemical Reactions; Equilibrium: The Extent of Chemical Reactions; Acid-Base Equilibria; Ionic Equilibria in Aqueous Solutions; Electrochemistry: Chemical Change and Electrical Work.

Suggested textbooks: M.S. Silberberg – CHEMISTRY – McGraw-Hill