

**UNIVERSITA' DEGLI STUDI DELLA BASILICATA**  
**DIPARTIMENTO DI SCIENZE**

---

**Programma di insegnamento per l'a.a. 2015-16**

Insegnamento: Chimica

Docente: P.Grimaldi

Corso di studio: Scienze Geologiche

Anno di corso: 2015-16

Periodo didattico: I Semestre

Tipologia: A

Totale crediti: 8

Tipo esame: Scritto e orale

Valutazione: Voto

Lingua di insegnamento: Italiano

Frequenza : Facoltativa

Inizio corso 1/10/15 Fine corso 13/1/16

**APPELLI DI ESAME**

<b>Mese</b>	<b>Anno</b>	<b>Appello previsto</b>
Febbraio	2016	X
Marzo	2016	X
Aprile	2016	
Maggio	2016	X
Giugno	2016	X
Luglio	2016	X
Settembre	2016	X
Ottobre	2016	
Novembre	2016	
Dicembre	2016	

**COMMISSIONE ESAME:**

Presidente: P. Grimaldi

Componente: P.L. Cristinziano

Componente: M. Amati

Componente: S. Belviso

**ORARIO RICEVIMENTO STUDENTI**

<b>GIORNO</b>	<b>DALLE ORE</b>	<b>ALLE ORE</b>	<b>PRESSO</b>
LUNEDI'			
MARTEDI'			
MERCOLEDI'	11.30	12.30	
GIOVEDI'			

VENERDI'			
----------	--	--	--

**Eventuali prerequisiti:**

Conoscenze matematiche elementari.

**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. E-Learning.

**Modalità di verifica dell'apprendimento**

Esame finale.

**Testi di Riferimento**

M.S. Silberberg – CHIMICA – McGraw-Hill

UNIVERSITA' DEGLI STUDI DELLA BASILICATA  
DIPARTIMENTO DI SCIENZE

---

**Syllabus a.a. 2015-16**

Course: General and Inorganic Chemistry

Professor: P. Grimaldi

Course of studies: Biotechnology

Academic Year: 2015-16

ECTS: \_\_\_\_\_

Teaching Methods: Lectures – e-learning

Evaluation Method: Written and oral test

Evaluation: score on 30 points

Semester: I

Language: ITALIAN

Course beginning on 1/10/2015 ending on 13/1/2016

**CALLS FOR EXAMINATION**

Month	Year	Expected call
February	2016	X
March	2016	X
April	2016	
May	2016	X
June	2016	X
July	2016	X
September	2016	X
October	2016	
November	2016	
December	2016	
January	2017	

**Previous requirements:**

**Elementary mathematical knowlwdges**

**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 Major Classes of Chemical Reactions; Thermochemistry: Energy Flow and Chemical Change; Quantum Theory and Atomic Structure; Electron Configuration and Periodicity; Molecular Structure; Theories of Covalent Bonding; 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 Solution; Electrochemistry: Chemical Change and Electrical Work.

**Suggested textbooks**

M.S. Silberberg – CHEMISTRY – McGraw-Hill