



UNIVERSITA' DEGLI STUDI DELLA BASILICATA
DIPARTIMENTO DI SCIENZE

Insegnamento _____ **Chimica Generale ed Inorganica** _____

Corso di studio: __ Farmacia _____

Anno di Corso: __ primo _____

Periodo didattico: ____ primo semestre _____

Tipologia: __ A(base) _____

Totale Crediti: __ 10 _____

Tipo Esame: __ scritto e orale _____

Valutazione: __ voto _____

Lingua di Italiano, _____

insegnamento:

inizio corso ____ 06 ottobre 2014 fine corso 30 gennaio 2015 ____

APPELLI DI ESAME

Mese	Anno	Appello previsto
Febbraio	2015	==
Marzo	2015	02
Aprile	2015	==
Maggio	2015	11
Giugno	2015	==
Luglio	2015	06
Settembre	2015	14
Ottobre	2015	==
Novembre	2015	09
Dicembre	2015	==
Gennaio	2016	11

COMMISSIONE ESAME:

Presidente: ____ Alfonso Bavoso _____

Componente: ____ Angela Ostuni _____

Componente: ____ Antonio Vassallo _____

Componente: ____ Maria Di Noia _____

ORARIO RICEVIMENTO STUDENTI

	dalle ore	alle ore	presso
LUNEDI'	12	14	Dipartimento di Scienze
MARTEDI'			
MERCOLEDI'			
GIOVEDI'			
VENERDI'			



UNIVERSITA' DEGLI STUDI DELLA BASILICATA

DIPARTIMENTO DI SCIENZE

Eventuali prerequisiti

Obiettivi Formativi

Comprensione degli aspetti fondamentali della struttura atomica e molecolare.
Comprensione delle relazioni tra le caratteristiche strutturali di elementi e composti e le loro proprietà chimiche.
Comprensione delle proprietà delle soluzioni. Studio dell'equilibrio chimico.
Acquisizione delle competenze per risolvere problemi chimici elementari.

Programma del Corso

1) LA MATERIA SUE PROPRIETA' E MISURA 2) GLI ATOMI E LA TEORIA ATOMICA 3) I COMPOSTI CHIMICI 4) LE REAZIONI CHIMICHE 5) I GAS 6) TERMOCHIMICA 7) STRUTTURA ATOMICA 8) LA TAVOLA PERIODICA ED ALCUNE PROPRIETA' PERIODICHE 9) IL LEGAME CHIMICO 10) LIQUIDI E SOLIDI 11) PROPRIETA' DELLE SOLUZIONI 12) CINETICA CHIMICA 13) EQUILIBRIO CHIMICO 14) EQUILIBRI ACIDO-BASE 15) APPLICAZIONE DEGLI EQUILIBRI IN SOLUZIONE ACQUOSA 16) PROCESSI SPONTANEI, ENTROPIA, ENERGIA LIBERA 17) ELETTROCHIMICA 18) CENNI SULLA CHIMICA DI ALCUNI ELEMENTI

Metodi didattici

_____ lezione frontale/esercitazioni numeriche _____

Modalità di verifica dell'apprendimento

_____ solo esame finale _____

Testi di Riferimento

___ Zumdhal - CHIMICA- Zanichelli ed.
Petrucci , Harwood , Herring- Chimica generale- Piccin ed.
Bertini , Mani, Luchinat – Stechiometria – Zanichelli ed.

Altre informazioni:





UNIVERSITA' DEGLI STUDI DELLA BASILICATA
DIPARTIMENTO DI SCIENZE

COURSE General and Inorganic Chemistry

Course of Pharmacy
studies:

Academic Year: 1 anno

ECTS: 10

**Teaching
Methods:**

Lectures/ training on numerical exercises

Evaluation final examination

Methods:

Evaluation: score on 30 points

Semester: first (I-II-Annual)

Language: ITALIAN (and ...)

Course beginning on October ,6, 2014 ending on January, 30 , 2015

Calls for examination

Month	Year	Expected call
February	2015	==
March	2015	02
April	2015	==
May	2015	11
June	2015	==
July	2015	06
September	2015	14
October	2015	==
November	2015	09
December	2015	==
January	2016	11

Examination Panel:

President: Alfonso Bavoso

Member: Angela Ostuni

Member: Antonio Vassallo

Member: Maria Di Noia



UNIVERSITA' DEGLI STUDI DELLA BASILICATA
DIPARTIMENTO DI SCIENZE

Previous requirements:

Learning Outcomes:

Understanding of the fundamental aspects of atomic and molecular structure.
Understanding of the relationships between the structural characteristics of elements and compounds and their chemical properties.
Understanding of the properties of the solutions. Study of chemical equilibrium.
Acquisition of skills for solving basic chemical problems .

Syllabus:

**1) THE MATTER ITS PROPERTIES AND MEASURE 2) ATOMS AND THE ATOMIC THEORY
3) CHEMICAL COMPOUNDS 4) CHEMICAL REACTIONS
5) GAS 6) THERMOCHEMISTRY 7) ATOMIC STRUCTURE
8) THE PERIODIC TABLE AND SOME PERIODIC PROPERTIES
9) THE CHEMICAL BOND 10) LIQUID AND SOLID 11) PROPERTY OF THE
SOLUTIONS 12) CHEMICAL KINETICS 13) CHEMICAL EQUILIBRIUM
14) ACID-BASE EQUILIBRIUM 15) APPLICATION OF EQUILIBRIUM IN WATER SOLUTION
16) SPONTANEOUS PROCESSES, ENTROPY, FREE ENERGY 17) ELECTROCHEMISTRY
18) NOTES ON SOME CHEMICAL ELEMENTS**

Suggested textbooks

_ Zumdhal - CHIMICA- Zanichelli ed.

Petrucci , Harwood , Herring- Chimica generale- Piccin ed.

Bertini , Mani, Luchinat – Stechiometria – Zanichelli ed.

Further information:

