

UNIVERSITÀ DEGLI STUDI DI BARI ALDO MORO

CORSO DI LAUREA TRIENNALE IN SCIENZE ANIMALI E PRODUZIONI ALIMENTARI

A.A. 2012/2013

CHIMICA GENERALE ED INORGANICA

Docente: **Edmondo Ceci**

Tel. 080.4679850

Fax. 080.4679855

e-mail: e.ceci@veterinaria.uniba.it

Anno: I; Semestre: I

CFU: 6

Orario ricevimento: lunedì: ore 11.30-13.30; mercoledì: 10.30-12.30

Programma

L'atomo: Generalità, teoria quantistica e ondulatoria, orbitali, sistema periodico degli elementi, principio di massima molteplicità.

I legami chimici: Elettronegatività, potenziale di ionizzazione, affinità elettronica.

La mole: Peso atomico, peso molecolare, peso equivalente.

Stati di aggregazione della materia: Lo stato gassoso, definizione di gas ideale, variabili di stato, leggi dei gas ideali, gas reali. Lo stato liquido, proprietà dei liquidi, viscosità, pressione di vapore, temperatura di ebollizione. Lo stato solido, solidi covalenti, solidi ionici, solidi molecolari, solidi metallici.

Passaggi di stato: Definizione, diagramma di stato dell'acqua.

Soluzioni: Concentrazione, solubilità, legge di Raoult, proprietà colligative (abbassamento crioscopico, innalzamento ebullioscopico, pressione osmotica).

Reazioni chimiche ed energia: L'aspetto energetico delle reazioni chimiche (Entalpia ed Entropia)

Equilibri chimici omogenei: legge delle masse, espressione della costante di equilibrio.

Equilibri eterogenei: generalità, applicazione della legge delle masse agli equilibri eterogenei.

Equilibri in soluzione: acidi e basi, grado di dissociazione, tamponi, idrolisi, indicatori di pH, titolazione acido base. Prodotto di solubilità.

Potenziale di ossido-riduzione: pile, pile a concentrazione, determinazione potenziometrica del pH, equazione di Nernst.

Testi consigliati:

K.W. Whitten, R.E. Davis, M.L. Peck, G.G. Stanley– Chimica Generale– Ed. Piccin

G.I. Sackheim, D.D. Lehman - Chimica per le Scienze Biomediche - EdiSES - Napoli.

R. Bertani, D.A. Clemente et al. – Chimica Generale ed Inorganica – Casa Editrice Ambrosiana