

INSEGNAMENTO/MODULO METODI E SINTESI IN CHIMICA INORGANICA (Modulo di Fondamenti di Chimica Inorganica + Metodi e Sintesi in Chimica Inorganica)

ANNO ACCADEMICO: **2018-2019**

TIPOLOGIA DI ATTIVITÀ FORMATIVA: attività CARATTERIZZANTE

DOCENTE: SANDRA BELVISO

e-mail: sandra.belviso@unibas.it

sito web: scienze.unibas.it/site/home.html.

Telefono: 0971- 205937/205939

cell.

Lingua di insegnamento: Lezioni in Italiano – Testi in Inglese

n. CFU: 6 (3 di lezione e 3 di esercitazioni/laboratorio)	n. ore: 60 (d 24 lezione e 36 di esercitazione/laboratorio)	Sede: Potenza Dipartimento/Scuola: Dipartimento di Scienze CdS	Semestre I Semestre: dal 01 ottobre 2018 al 20 dicembre 2018/20 gennaio 2019
---------------------------------------------------------------	----------------------------------------------------------------	---------------------------------------------------------------------------------------	-----------------------------------------------------------------------------------------------------------

OBIETTIVI FORMATIVI E RISULTATI DI APPRENDIMENTO

- Al termine del corso lo studente, dovrebbe aver acquisito, in generale, le conoscenze teoriche e pratiche per poter lavorare in sicurezza e con perizia in un laboratorio chimico. Egli dovrebbe aver appreso, altresì, le principali tecniche di laboratorio e di reperimento dei dati di letteratura per poter progettare ed eseguire reazioni inorganiche nonché per purificare e caratterizzare i prodotti ottenuti. Lo studente, infine, grazie ad un'ampia trattazione a livello teorico (nomenclatura, proprietà generali, legame, reattività) e pratico (esercitazioni di sintesi e caratterizzazione spettroscopica in laboratorio) dovrebbe aver acquisito un'adeguata conoscenza della chimica dei complessi metallici in particolare di quelli dei metalli di transizione.

PREREQUISITI

- Chimica Generale ed Inorganica, Chimica Fisica

CONTENUTI DEL CORSO

- Norme di sicurezza e metodologie di base nel laboratorio di chimica. Classificazione ed etichettatura delle sostanze chimiche. Schede di sicurezza - Dispositivi di protezione individuali – Gas compressi in bombole – Rischi di incendio ed esplosioni. Liquidi e solidi infiammabili. Flash point. Estintori – Stoccaggio rifiuti – Incompatibilità tra prodotti. Principali tecniche, materiali ed apparecchiature di laboratorio. Vetreria comune – Vetreria standardizzata – Giunti conici e sferici – Filtri – Rubinetti – Sublimatori – Apparecchiature per il riscaldamento – Apparecchi elettrici e loro rischi – Bagni riscaldanti – Apparecchiature sotto vuoto e sotto pressione. Tecniche di manipolazione in atmosfera controllata. Tecniche da banco. Linee da vuoto. Condizionamento delle apparecchiature. Adattamenti di vetreria standard. Manipolazione quantitativa di gas. Tecniche di vetreria Schlenk. Trasferimento di liquidi e solidi. Tecniche di siringa o cannula/setto perforabile. Tecniche glove-box e dry-box. Tecniche di purificazione di solidi. Sublimazione – Precipitazione mediante non solvente – Cristallizzazione e metodi di cristallizzazione (Caldo/freddo, miscela di solventi, stratificazione soluzione/non solvente). Nomenclatura IUPAC dei composti di coordinazione. Formule e nomi – Suffissi e prefissi – Regole grammaticali – Gruppi di atomi – Leganti a ponte - Abbreviazioni e sigle. Composti di coordinazione: convenzioni e principali formalismi. Metalli di transizione – Proprietà periodiche: punti di fusione, energie di ionizzazione, stati di ossidazione - Coordinazione – Numero di coordinazione – Leganti - Leganti monodentati e polidentati – Chelanti – Geometrie di coordinazione – Sfera di coordinazione – Isomeria – Isomeria costituzionale – Stereoisomeria - Il legame chimico nei complessi dei metalli di transizione: teoria del campo cristallino (CFT); modello (LCAO)-MO; modello della sovrapposizione angolare (AOM). Leganti σ donatori, π donatori e π^* accettori. Sistemi ad alto spin e basso spin. Preferenze strutturali. Distorsioni di Jahn-Teller in geometrie ottaedriche. Principali tipi e meccanismi di reazione dei complessi dei metalli di transizione. Reazione di sostituzione di leganti – Classificazione dei meccanismi di sostituzione: Dissociativo, Associativo, Interscambio – Reazione di sostituzione di complessi a geometria quadrato-planare. Velocità di reazione. Influenza del gruppo entrante e del gruppo uscente. Leganti in posizione *trans* e *cis* al gruppo uscente. Influenza del metallo - Reazioni di sostituzione di complessi a geometria ottaedrica. Reazioni di sostituzione di molecole di acqua. Reazioni di anazione e di idrolisi.

Influenza dello ione metallico e dei leganti. Effetti sterici. Reazioni di trasferimento elettronico (complessi a geometria ottaedrica): meccanismi a sfera esterna ed a sfera interna.

Spettroscopia UV-Vis. Spettro elettromagnetico – Approssimazione di Born-Oppenheimer – Legge di distribuzione di Boltzmann – Spettroscopia elettronica – Legge di Lambert-Beer – Spettri di assorbimento UV-Vis di complessi dei metalli di transizione. Regole di selezione. Spettri elettronici di complessi metallici $[M(H_2O)_6]^{n+}$. Bande a trasferimento di carica legante-metallo. Serie spettrochimica. Caratteristiche strumentali e modalità di preparazione dei campioni. Proprietà magnetiche dei composti di coordinazione: diamagnetismo e paramagnetismo. Suscettività magnetica. Determinazione del numero di elettroni non accoppiati mediante spettroscopia NMR (Metodo Evans).

ESERCITAZIONI IN LABORATORIO: sintesi, purificazione e caratterizzazione di composti di coordinazione

METODI DIDATTICI

- Lezioni frontali – Esercitazioni di laboratorio
-

MODALITÀ DI VERIFICA DELL'APPRENDIMENTO

- Relazioni scritte delle esercitazioni svolte in laboratorio – Esame scritto finale
-

TESTI DI RIFERIMENTO E DI APPROFONDIMENTO, MATERIALE DIDATTICO ON-LINE

- Purcell, K. F.; Kotz, J. C., *Inorganic Chemistry* - Holt-Saunders International Editions
 - Miessler G. L.; Tarr, D. A., *Inorganic Chemistry*, Forth Edition – Pearson Prentice Hall, 2011 (Edizione Italiana: Miessler G. L.; Tarr, D. A, *Chimica Inorganica* - Piccin, 2012)
 - Housecroft, C. E., Sharpe, A. G., *Inorganic Chemistry*, Third Edition - Pearson Prentice Hall, 2008
 - Atkins P. et al., *Inorganic Chemistry*, Fifth Edition - Oxford University Press, 2010
 - Shiver, D. F.; Drezdozon, M. A., *The manipulation of air-sensitive compounds* - Wiley, 1986
 - Szafran, Z.; Pike, R. M.; Singh, M. M., *Microscale Inorganic Chemistry* - Wiley, 1991
-

METODI E MODALITÀ DI GESTIONE DEI RAPPORTI CON GLI STUDENTI

- Contatti telefonici o via e-mail
 - Ricevimento in studio (edificio 2DA 3° piano, stanza 328) il Martedì ed il Giovedì dalle 11:00 alle 12:00. Il docente è comunque a disposizione degli studenti al di fuori dell'orario di ricevimento previo appuntamento via e-mail.
-

DATE DI ESAME PREVISTE

14 febbraio 2019
14 marzo
16 maggio
13 giugno
11 luglio
26 settembre
24 ottobre
5 dicembre

SEMINARI DI ESPERTI ESTERNI SI NO

ALTRE INFORMAZIONI
