



UNIVERSITÀ
DEGLI STUDI
DI PADOVA

SCUOLA DI SCIENZE

Bollettino Notiziario

Anno Accademico 2014/2015

**Laurea in Scienze e Tecnologie per
l'Ambiente**

Curriculum: Corsi comuni

BIOLOGIA ANIMALE

(Titolare: Prof. LORIANO BALLARIN)

Periodo: I anno, 2 semestre
Indirizzo formativo: Corsi comuni
Tipologie didattiche: 72A+32L; 11,00 CFU

Prerequisiti :

Conoscenze di chimica e fisica

Conoscenze e abilità da acquisire :

Il corso intende offrire, in chiave evolutiva e comparativa allo stesso tempo, chiavi di lettura delle funzioni degli animali che ne permettono l'interazione con l'ambiente. Si parte dallo studio della cellula eucariotica, in confronto con quella procariotica, del ciclo cellulare e delle divisioni

mitotica e meiotica per passare poi allo studio dei tessuti animali e delle principali strutture (sistemi) associate alle diverse funzioni (alimentazione/digestione, omeostasi idrico-salina, riproduzione, circolazione e scambi respiratori, percezione dell'ambiente interno ed esterno). Chiudono il corso alcune lezioni sui concetti di evoluzione per selezione naturale e sessuale e di speciazione.

Inoltre, il corso introduce gli studenti alla diversità animale presentandone, in chiave tassonomico-evolutiva, i principali gruppi (Invertebrati e Vertebrati). Di questi si approfondiranno la morfologia, le funzioni e gli adattamenti all'ambiente, con particolare attenzione ai gruppi che hanno colonizzato gli ambienti delle acque dolci e salmastre e gli ambienti terrestri, sia naturali che antropizzati. Il corso si propone di mettere lo studente in condizione di determinare correttamente, con l'uso delle Chiavi sistematiche, gli organismi animali (Invertebrati e Vertebrati) sia degli habitat naturali che di quelli antropizzati.

Attività di apprendimento previste e metodologie di insegnamento :

Sono previste 72 ore di lezioni frontali e 32 ore di attività di laboratorio, due alla settimana, che fanno parte integrante del corso e la partecipazione alle quali è obbligatoria.

Contenuti :

- Cenni di storia della vita sulla Terra. " Procarioti ed eucarioti. - Origine della pluricellularità .
- I tessuti animali: tessuto epiteliale, tessuti connettivi (connettivo, osso, cartilagine, sangue e difese immunitarie), tessuto nervoso; tessuto muscolare e contrazione muscolare.
- Principali tappe nell'evoluzione degli animali: Parazoi ed Eumetazoi, Radiati e Bilateri, Acelomati e Celomati, Protostomi e Deuterostomi, Vertebrati
- Riproduzione asessuata e sessuata. Gametogenesi e riproduzione negli animali. Aberrazioni nella riproduzione sessuata: ginogenesi e partenogenesi. Ermafroditismo. Prime tappe nello sviluppo embrionale. Sviluppo diretto ed indiretto, tipi di larve. Metamorfosi.
- La nutrizione negli animali. Animali filtratori, detritivori, brucatori, predatori (erbivori e carnivori). Digestione intra- ed extracellulare.
- Sistema digerente.
- La circolazione negli animali. Sistemi circolatori aperti e chiusi. Sangue ed emolinfa. Tipi di cuore. Emociti negli invertebrati. Circolazione semplice e doppia nei Vertebrati.
- Gli scambi respiratori negli animali. Diffusione cutanea, respirazione con branchie, polmoni e trachee.
- Sistema endocrino. Ormoni liposolubili ed idrosolubili. Ormoni steroidei, derivati aminoacidici e proteici. Principali ghiandole endocrine dei Vertebrati (ipofisi, epifisi, tiroide, paratiroide, pancreas, adrenal, gonadi) e ruolo degli ormoni da esse prodotti. Ciclo ovarico ed uterino nei mammiferi.
- Controllo dell'ambiente interno negli animali. Regolazione idrico-salina ed escrezione. Organi escretori.
- Principali tipi di recettori sensoriali: recettori cutanei, meccanocettori (organi dell'equilibrio e della linea laterale), fotocettori, chemiocettori.
- Meccanismi dell'evoluzione. Evoluzione per selezione naturale e sessuale.
- Nomenclatura scientifica. Concetto biologico di specie. Tipi di speciazione e meccanismi di isolamento riproduttivo.
- Introduzione al Regno Animale e sua collocazione e importanza rispetto agli altri Regni.
- Cenni sulle caratteristiche chimico-fisiche dei principali ambienti (acquatico, terrestre ed endozoico) e principali adattamenti negli organismi animali.
- Principi di tassonomia " Specie e speciazione " concetti di omologia e analogia " convergenze adattative.
- Organismi unicellulari " Teorie sull'origine dei Metazoi " Generalità sulla filogenesi dei Metazoi.
- Radiata: cenni su Poriferi, Cnidari e Ctenofori; posizione filogenetica di questi gruppi.
- Bilateria: simmetria bilaterale e suo significato funzionale; principali differenze strutturali tra Protostomi e Deuterostomi: segmentazione spirale e comparsa del foglietto embrionale; segmentazione radiale, celoma enterocelico.
- Acelomati: Platelminiti e Nemertei " Adattamenti parassitari di Trematodi e Cestodi.
- Comparsa della cavità interne e loro significato funzionale
- Pseudocelomati: Nematodi e cenni sui gruppi minori (Rotiferi, Gastrotrichi, ecc.); adattamenti alla vita parassitaria e adattamenti ad ambienti di transizione, estremi o effimeri.
- Celomati: Molluschi, comparsa della metameria, Anellidi e Artropodi (in particolare Insetti: morfologia interna ed esterna, organi e funzioni, cicli vitali).
- Cenni filogenetico-evolutivi su Emicordati e Cordati.
- Vertebrati: principali caratteristiche di Agnati, Pesci, Anfibi, Rettili, Uccelli e Mammiferi.
- Riepilogo della filogenesi generale del Regno Animale.

- Cenni di Zoogeografia, distribuzione ed adattamenti degli organismi animali ai differenti ecosistemi, con particolare attenzione all'ambiente terrestre.

Modalità di esame :

prova scritta di riconoscimento di preparati visti durante le esercitazioni propedeutica alla prova orale

Criteri di valutazione :

Fanno parte integrante del corso le esercitazioni di laboratorio, per le quali è richiesto l'obbligo di frequenza, e sulle quali si baserà la prova pratica di profitto.

Nella prova orale, verrà valutato il grado di apprendimento delle tematiche trattate nel corso e la capacità di instaurare collegamenti tra i diversi argomenti.

Testi di riferimento :

Hickman et al., Zoologia. : Mc Graw Hill,

Eventuali indicazioni sui materiali di studio :

Verranno forniti agli studenti materiali cartacei ed elettronici di approfondimento di parti del corso non adeguatamente trattate nel testo consigliato.

BIOLOGIA VEGETALE

(Titolare: Prof. GIORGIO CASADORO)

Periodo: Il anno, 1 semestre
Indirizzo formativo: Corsi comuni
Tipologie didattiche: 72A+32L; 11,00 CFU
Sede dell'insegnamento : Dipartimento di Biologia
Aule : da definire

Prerequisiti :

Conoscenze di Chimica Organica e/o Biochimica; Biologia Animale.

Conoscenze e abilità da acquisire :

Il corso intende fornire allo studente una preparazione di base sulla struttura delle piante, sulla loro riproduzione e su alcuni aspetti fondamentali della loro fisiologia.

Si propone inoltre di rendere gli studenti capaci di orientarsi all'interno della diversità di forme vegetali, di coglierne le differenze e l'evoluzione.

Attività di apprendimento previste e metodologie di insegnamento :

Lezioni frontali con l'ausilio della proiezione di immagini e schemi.

Esercitazioni in laboratorio per l'osservazione di materiali vegetali (cellule, tessuti, organi e organismi) sia freschi che conservati. Prove di determinazione di specie di piante vascolari mediante l'uso di chiavi analitiche.

Contenuti :

Parte 1ª

(Prof. Giorgio Casadoro)

Generalità sugli organismi vegetali e loro importanza per l'ambiente. Struttura della cellula, con particolare riguardo per la Parete Cellulare, Plastidi e Vacuolo. I tessuti delle piante (meristemi, parenchimi, tessuti protettivi, tessuti conduttori, tessuti meccanici e tessuti segregatori). I principali organi delle piante: fusto, foglia e radice [e simbiosi di quest'ultima con funghi (micorrize) e batteri (noduli per la fissazione dell'azoto)]. I cicli ontogenetici delle piante. Il fiore ed il frutto.

Le piante e l'acqua. I movimenti dell'acqua e salita della linfa

xilematica. Traspirazione e movimenti stomatici. Cenni sulla nutrizione minerale e sul trasporto cellulare dei soluti. La fotosintesi. Il trasporto floematico. La respirazione. Cenni sugli ormoni. Cenni sulle risposte alla luce rossa ed alla luce blu.

Parte 2ª

(Prof.ssa Barbara Baldan)

Generalità sulla sistematica. Criteri di determinazione.

I procarioti: struttura, nutrizione, riproduzione, movimento, diversità, ruolo.

Gli Eucarioti: caratteri generali. I protisti: struttura, nutrizione e respirazione, riproduzione, habitat, diversità.

Dinoflagellati, diatomee, alghe dorate, alghe brune, alghe rosse, cloroficee e caroficee.

Colonizzazione delle terre emerse. Le piante terrestri non vascolari: struttura, riproduzione, ecologia. Briofite, Epatofite e Antocerofite, peculiarità.

Cenni sui funghi.

Crittogame vascolari: struttura, riproduzione, ecologia. Licopodi, selaginelle, equiseti, felci, peculiarità. Linea evolutiva delle microfille e delle macrofille.

Spermatofite: generalità. Taxa con gameti maschili ciliati: Cycas, Zamia, Gynkgo, ecc. Coniferofite: habitus, tipi di foglie, strutture riproduttive. Gnetofite: Gnetum, Welwitschia, Ephedra: peculiarità.

Magnoliofite:

Liliopsida (monocotiledoni), Magnoliopsida (dicotiledoni). Principali tipi di frutto e dispersione dei semi. Uso delle chiavi analitiche.

Determinazione e caratteristiche principali di alcune famiglie di monocotiledoni e dicotiledoni.

Modalità di esame :

L'esame sarà scritto con domande aperte. La verifica consisterà in 5-6 domande aperte per ciascuna delle due parti del corso. L'esame scritto si terrà nelle date degli appelli ufficiali. Ad ogni appello ufficiale lo studente potrà sostenere l'esame scritto della PARTE 1ª e della PARTE 2ª o anche di una sola delle due parti. Nel caso in cui venisse superata solo una parte il voto attribuito varrà fino all'ultima sessione dell'a.a. in corso.

La registrazione del voto finale avverrà nelle date che verranno comunicate all'interno di ogni sessione, dopo il superamento di entrambe le parti dell'esame.

Criteri di valutazione :

L'esame con domande di tipo aperto consentirà di valutare negli studenti la capacità sia di ragionare che di inquadrare gli argomenti in un

discorso logico con un capo ed una coda. Il fatto di fare 5-6 domande per ciascuna delle due parti consentirà inoltre di capire se gli studenti hanno una preparazione adeguata su tutto il programma.

Testi di riferimento :

PASQUA G., ABBATE G, e FORNI C., Botanica Generale e Diversità Vegetale. Padova: PICCIN, 2011

TAIZ L., ZEIGER E., Elementi di Fisiologia Vegetale. Padova: PICCIN, 2013

CHIMICA AMBIENTALE 1

(Titolare: Prof.ssa CRISTINA PARADISI)

Periodo: III anno, 1 semestre
Indirizzo formativo: Corsi comuni
Tipologie didattiche: 64A; 8,00 CFU

Prerequisiti :

Chimica: gli argomenti trattati nei precedenti corsi di chimica generale ed inorganica, chimica organica, chimica fisica e chimica analitica. Conoscenze propedeutiche di particolare importanza: configurazione elettronica di atomi e molecole, il legame chimico, energia di dissociazione di legame, l'equilibrio chimico, concetti fondamentali di termodinamica e cinetica, cinetiche del primo e secondo ordine, interazione della radiazione elettromagnetica con molecole, stati eccitati.

Matematica: equazioni differenziali del primo ordine

Fisica: radiazione elettromagnetica: energia, frequenza, lunghezza d'onda; lo spettro della radiazione elettromagnetica.

Conoscenze e abilità da acquisire :

Attraverso lo studio dei principali processi chimico/fisici e l'esame e la discussione di problemi ed esempi significativi, lo studente dovrebbe acquisire una visione panoramica delle problematiche ambientali nell'atmosfera e dell'energia.

Attività di apprendimento previste e metodologie di insegnamento :

Lezioni frontali in aula: teoria ed esercizi.

Contenuti :

L'atmosfera: struttura dell'atmosfera. Chimica della stratosfera: lo strato di ozono, il meccanismo e le cinetiche di Chapman, i catalizzatori della distruzione dell'ozono, il 'buco dell'ozono'. Chimica della troposfera: l'inquinamento atmosferico, meccanismi naturali di degradazione di inquinanti organici volatili, lo smog fotochimico. Particolato atmosferico. Effetto serra e riscaldamento globale. Principali gas serra. Sequestro e conversione della CO₂.

Il problema dell'energia: fonti energetiche: combustibili fossili e alternative. Impatto ambientale della produzione di energia. Processi di reforming e gas di sintesi. Idrogeno e celle a combustibile.

Cenni di "chimica verde": principi e criteri, sviluppo di nuovi reagenti e processi chimici a basso impatto per l'ambiente.

Modalità di esame :

Esame orale

Criteri di valutazione :

Conoscenza degli argomenti del corso: livello di comprensione e di approfondimento; chiarezza e proprietà di esposizione. Capacità di applicare i concetti acquisiti nella risoluzione di problemi.

Testi di riferimento :

Colin Baird & Michael Cann, Chimica Ambientale. : Zanichelli, 2013

Eventuali indicazioni sui materiali di studio :

Sulla pagina web del docente è disponibile tutto il materiale didattico presentato a lezione (teoria ed esercizi).

CHIMICA ANALITICA

(Titolare: Prof. PAOLO PASTORE) - Mutuato da: Laurea in Chimica

Periodo: III anno, 1 semestre
Indirizzo formativo: Corsi comuni
Tipologie didattiche: 48A+32L; 8,00 CFU

Prerequisiti :

È ritenuto di estrema importanza didattica avere acquisito conoscenze significative nel campo della Chimica Generale e Inorganica, Chimica Organica e Chimica Fisica nonché avere superato l'esame di Chimica Analitica I.

Conoscenze e abilità da acquisire :

Illustrare i principi fondamentali delle più importanti tecniche analitiche strumentali e fornire le basi per una corretta utilizzazione della strumentazione e del dato analitico.

Il corso di Chimica Analitica II si propone l'acquisizione da parte dello studente della manualità connessa all'utilizzo delle principali tecniche strumentali di laboratorio per mezzo di determinazioni analitiche di interesse sia teorico che pratico nel campo ambientale alimentare ed industriale. Inoltre vuole fornire una conoscenza di base dei principali metodi statistici per il trattamento dei dati analitici.

Attività di apprendimento previste e metodologie di insegnamento :

In aula, a fianco della razionalizzazione matematica degli equilibri in soluzione e degli argomenti correlati, l'apprendimento viene facilitato per mezzo della visualizzazione degli argomenti trattati mediante l'uso di mezzi informatici adeguati.

In laboratorio l'apprendimento viene facilitato dalla presenza di numerose figure tecnico-professionali a fianco del docente.

Contenuti :

Metodi di analisi mediante distribuzione tra fasi. Estrazione. Ripartizione di uno o più componenti tra due fasi. Costante di ripartizione, rapporto di distribuzione, frazione estratta. Fattori che governano la distribuzione e l'estrazione. Gas-cromatografia di ripartizione e di adsorbimento. Teoria dei piatti e dinamica, profilo di distribuzione, altezza equivalente del piatto teorico (HETP). Influenza della velocità dell'eluente e della temperatura sulla separazione. La risoluzione e l'efficienza di una colonna. Analisi qualitativa e quantitativa. Strumentazione. Rivelatori, loro efficienza nella risposta, selettività, condizioni operative. Colonne a riempimento e capillari. Cromatografia su colonna, su carta, TLC, HPLC, Cromatografia HPLC in fase normale ed in fase inversa. Ottimizzazione dell'eluente. Scambio ionico e cromatografia di scambio ionico con soppressione. Caratteristiche di uno scambiatore, selettività. Cromatografia di

esclusione dimensionale. Cromatografia con fluidi supercritici. Elettroanalitica. Le reazioni elettrochimiche: trasferimento di carica e di materia, equazione del flusso. Metodi voltammetrici. Metodi polarografici, amperometria, biamperometria. Coulometria. Metodi potenziometrici, ISE. Metodi conduttometrici. Metodi di analisi spettrofotometrici. Generalità sull'interazione radiazione elettromagnetica materia. Analisi spettrofotometrica di assorbimento, UV-VIS, IR. Legge di Lambert-Beer e sue deviazioni. Strumentazione. Titolazioni spettrofotometriche, equilibri. Spettrometria di emissione e di assorbimento atomico. Atomizzatori e sorgenti. Fluorescenza molecolare. Metodi termici di analisi. Analisi termica gravimetrica (TGA). Analisi termica differenziale (DTA). Calorimetria differenziale a scansione (DCS). Titolazioni termometriche (TT). Spettrometria di massa. Strumentazione. Produzione degli ioni, loro separazione e raccolta. Strumenti a singolo e doppio fuoco. Strumento a tempo di volo a quadrupolo. Potere risolutivo di uno spettrometro di massa. Accoppiamento gas-cromatografo-SM: Sistemi di introduzione del campione. Metodi di ionizzazione e procedure. Ionizzazione elettronica (EI), ionizzazione chimica (CI), con laser (MALDI).

Trattamento statistico dei dati analitici: a) definizioni di base; b) distribuzione dell'errore e limite di rivelabilità; c) test statistici; d) regressione con il metodo dei minimi quadrati; e) interferenze ed effetto matrice; f) analisi quantitativa tramite retta di taratura (calibrazione esterna), metodo delle aggiunte standard, uso dello standard interno. Le esperienze di laboratorio riguardano le seguenti tecniche: gas-cromatografia, HPLC, cromatografia ionica, spettrofotometria UV-VIS, spettroscopia di assorbimento atomico, potenziometria con ISE.

Modalità di esame :

L'accertamento finale consiste in un esame scritto ed uno orale. Lo scritto consiste in una sessantina di domande a vero o falso o a risposta multipla. L'orale integra lo scritto e sarà contestuale alla presentazione di brevi relazioni sulle esperienze di laboratorio.

Criteri di valutazione :

Il voto finale è espresso in trentesimi ed è costituito dalla media delle votazioni delle prove scritte e orali. L'esame viene superato solo se entrambe le prove sono state superate con un punteggio di almeno 18/30.

Testi di riferimento :

K.A. Rubinson, J.F. Rubinson, *Chimica Analitica Strumentale*. : Zanichelli, 2002

R. Cozzi, P. Proti, T. Ruaro, *Analisi Chimica Strumentale*. : Zanichelli, 1997

Skoog, Leary, *Chimica Analitica Strumentale*. : Edises, 1995

H.A. Strobel and W.R. Heineman, *Chemical Instrumentation*. : J. Wiley & Sons, 1989

J.N. Miller, J.C. Miller, *Statistics and Chemometrics for Analytical Chemistry*. : Pearson Education Limited, 2000

T. Farrant, *Practical Statistics for the Analytical Scientist. A bench Guide..* : Royal Soc. Chem., 1997

Eventuali indicazioni sui materiali di studio :

Oltre ai testi consigliati, dispense fornite allo studente, sia per la parte di statistica che per la parte che riguarda le esperienze di Laboratorio.

CHIMICA GENERALE E INORGANICA E CHIMICA FISICA

(Titolare: Dott. DAVIDE BARRECA)

Periodo: 1 anno, 1 semestre
Indirizzo formativo: Corsi comuni
Tipologie didattiche: 80A+32L; 12,00 CFU
Sede dell'insegnamento : Dipartimento di Scienze Chimiche

Prerequisiti :

Conoscenze di base di matematica, con particolare riguardo a equazioni di primo e secondo grado, logaritmi, potenze, notazione esponenziale.

Conoscenze e abilità da acquisire :

Lo studente acquisisce nozioni di chimica di base attraverso lo svolgimento integrato di lezioni teoriche direttamente integrate con esercitazioni. La risoluzione di esercizi numerici ha anche lo scopo di abituare lo studente all'approccio scientifico a problemi di natura diversa. Le esperienze di laboratorio mirano a fornire conoscenze pratiche relativamente a fenomeni e processi chimico-fisici relativi ad alcune parti fondamentali del programma di Chimica Generale ed Inorganica.

Attività di apprendimento previste e metodologie di insegnamento :

Attività didattica frontale, tramite utilizzo di strumenti informatici e di lezioni ed esercizi alla lavagna, sui concetti di base della chimica generale ed inorganica e chimica fisica. Si seguirà un percorso graduale che prevede l'illustrazione di argomenti via via più complicati, dalla nomenclatura, alle formule di struttura, ad equilibri acido-base, all'elettrochimica, alla termodinamica ed alla cinetica. Gli esercizi hanno lo scopo di dare contenuti pratici al corso e finalizzare la formazione ad una figura in grado di padroneggiare gli elementi fondamentali di chimica necessari in ambito professionale.

Contenuti :

Chimica Generale ed Inorganica (D. Barreca)

Classificazione della materia e proprietà fondamentali. Struttura dell'atomo, isotopia e cenni ai modelli atomici. Orbitali atomici e numeri quantici. Principio di Aufbau e configurazioni elettroniche.

Peso atomico e molecolare. Mole/numero di Avogadro. Composti e formule brute. Nomenclatura. Reazioni chimiche e redox; ossidanti e riducenti. Bilanciamento e calcoli stechiometrici.

Costruzione del sistema periodico e proprietà periodiche.

Legame ionico, covalente, metallico. Teoria del legame di valenza e principali schemi di ibridazione. Formule di Lewis.

Stati di aggregazione e transizioni di fase. Lo stato gassoso e relative leggi. Cenni di teoria cinetica dei gas. Gas reali.

Le forze intermolecolari. Legame a idrogeno. Stati solido e liquido: classificazioni e principali caratteristiche. Tensione di vapore e dipendenza dalla temperatura.

Le soluzioni; Concentrazioni e relative unità di misura. Diluizioni.

Proprietà colligative delle soluzioni (abbassamento relativo della tensione di vapore e legge di Raoult; innalzamento ebullioscopico; abbassamento crioscopico; pressione osmotica). Dissociazione del soluto.

Equilibri chimici omogenei ed eterogenei. Legge dell'equilibrio; Principio di Le Chatelier.

Acidi e basi forti e deboli. Costanti di dissociazione. pH e scala di acidità. Cenni agli acidi poliprotici. Reazioni di idrolisi di sali. Effetto dello ione comune. Esempi. Miscele di acidi e basi. Soluzioni tampone del pH e relativo funzionamento. Titolazioni acido-base con

indicatore e con pH-metro.

Precipitazione di sali/idrossidi poco solubili. Effetto dello ione comune.

Elettrochimica; Pile. La pila Daniell. Potenziali standard di riduzione. Forza elettromotrice ed Equazione di Nernst. Esempi.

Elettrolisi e conduzione elettrolitica. Applicazioni al caso di sali fusi e di soluzioni acquose di sali. Prima legge di Faraday. Esempi.

Laboratorio di Chimica Generale ed Inorganica (C. Maccato)

Le esperienze di laboratorio verteranno su:

- Caratteristiche di alcune semplici reazioni chimiche (salificazione; reazioni in soluzione e tra acidi e metalli; variazioni energetiche).
- Ciclo di reazioni del rame.
- Effetto di concentrazione, temperatura e ioni comuni sull'equilibrio.
- Sintesi dell'allume a partire da alluminio riciclato.
- Titolazioni acido-base con indicatore e con pH-metro. Applicazione ad un aceto commerciale.
- Reazioni di precipitazione.
- Elettrochimica. La pila Daniell.

Chimica Fisica (A. Toffoletti) ca. 1200 caratteri spazi inclusi

Modalità di esame :

Prova d'esame: in due parti

- scritta (chimica generale ed inorganica, con un quesito di laboratorio, + chimica fisica)
- valutazione del laboratorio (condotta e relazioni)

Non sono previsti accertamenti in itinere ma una sola verifica finale.

Criteri di valutazione :

Il livello di conoscenza degli studenti sarà valutato analizzando sia l'acquisizione di specifici concetti appartenenti alla disciplina, sia la capacità di utilizzare le conoscenze acquisite mediante la risoluzione di problemi numerici.

Testi di riferimento :

P. Giannoccaro, S. Doronzo, Elementi di Stechiometria. : Ed. Edises,

Nivaldo J. Tro, CHIMICA " Un Approccio Molecolare. : Ed. Edises,

R. H. Petrucci, W. S. Harwood, F. G. Herring, Chimica generale. : Ed. italiana a cura di L. Cattalini e G. Paolucci,,

Eventuali indicazioni sui materiali di studio :

Consigliata frequenza costante durante tutto il corso, per acquisire il materiale didattico presentato a lezione e reso disponibile dai docenti.

CHIMICA ORGANICA

(Titolare: Prof. SANDRO CAMPESTRINI)

Periodo:	I anno, 2 semestre
Indirizzo formativo:	Corsi comuni
Tipologie didattiche:	48A+32L; 8,00 CFU
Sede dell'insegnamento :	Dipartimento di Scienze Chimiche
Aule :	da definire

Prerequisiti :

Fondamenti di Chimica Generale e Inorganica e Chimica Fisica.

Conoscenze e abilità da acquisire :

Il corso si propone di fornire allo studente una visione panoramica delle principali classi di sostanze organiche, delle loro relazioni e delle proprietà chimiche fondamentali. Per ciascuna classe di sostanze saranno forniti allo studente esempi sui composti più rilevanti presenti in natura, sulla loro denominazione scientifica sulla loro utilizzazione e sulle reazioni fondamentali che li caratterizzano. La parte di laboratorio permetterà allo studente di acquisire alcune delle conoscenze e delle competenze necessarie per l'esecuzione corretta delle fondamentali operazioni e procedure attualmente utilizzate nella sintesi chimica organica.

Attività di apprendimento previste e metodologie di insegnamento :

il programma verrà trattato a lezione con l'ausilio di diapositive mentre per la parte di laboratorio le esperienze pratiche verranno presentate con l'aiuto di dispense.

Contenuti :

Il corso d'aula prevede lo svolgimento del seguente programma: Idrocarburi saturi: nomenclatura; isomeria strutturale e stereoisomeria; principali reazioni degli alcani e dei cicloalcani: combustione ed alogenazione radicalica. Cicloalcani: conformazioni del ciclopropano, ciclobutano, ciclopentano e cicloesano; isomeria cis-trans nei cicloalcani. Idrocarburi insaturi: nomenclatura; struttura e reattività di alcheni ed alchini: reazioni di addizione elettrofila di acidi alogenidrici, e di acqua; meccanismo dell'addizione elettrofila; regola di Markovnikov; addizione di alogeni e meccanismo di reazione; reazione di idrossilazione con permanganato e tetrossido di osmio; reazione di ozonolisi in ambiente riducente ed ossidante; idrogenazione con idrogeno e Pd. Addizione di idrogeno, di acqua, di acidi alogenidrici ed alogeni agli alchini. Composti aromatici: struttura del benzene e concetto di aromaticità; nomenclatura; reazioni di sostituzione elettrofila aromatica e relativo meccanismo; effetto attivante/disattivante dei sostituenti nei benzeni sostituiti ed orientamento dei gruppi entranti. Stereochimica: concetto di chiralità; designazione degli stereocentri; individuazione del numero di stereoisomeri in funzione degli stereocentri; risoluzione di sistemi racemici. Alogenuri Alchilici: reazioni di sostituzione nucleofila e di eliminazione. I meccanismi Sn1, Sn2, E1 ed E2. Alcoli, Fenoli ed Eteri: nomenclatura; proprietà fisiche; reattività: disidratazione degli alcoli; trasformazione in alogenuri alchilici; ossidazione di alcoli secondari e primari; sostituzioni aromatiche elettrofile sul fenolo; ossidazione dei fenoli; scissione degli eteri con acidi alogenidrici. Aldeidi e Chetoni: struttura del gruppo carbonilico e proprietà fisiche delle aldeidi e dei chetoni; nomenclatura; tautomeria cheto-enolica; principali reazioni delle aldeidi e dei chetoni: addizione nucleofila di acqua, alcoli ed ammine al gruppo carbonilico; ossidazione delle aldeidi; riduzione di aldeidi e chetoni. Acidi carbossilici e loro derivati: nomenclatura; struttura e principali proprietà fisiche; principali reazioni degli acidi e dei loro derivati: sostituzione nucleofila acilica sui derivati degli acidi e loro ordine di reattività; riduzione degli acidi e dei loro derivati con idruri metallici. Ammine alifatiche ed aromatiche: nomenclatura; struttura e proprietà; basicità delle ammine alifatiche, dell'anilina, della piridina e del pirrolo. Principali reazioni delle ammine: alchilazione, acilazione, formazione dei sali ammonio. cenni su alcune ammine eterocicliche. Carboidrati: classificazione dei

carboidrati. Le configurazioni dei monosaccaridi: zuccheri della serie D ed L. Formazione di emiacetali. I disaccaridi maltosio, cellobosio e saccarosio. I polisaccaridi cellulosa, amido e glicogeno. Amminoacidi, peptidi e proteine: struttura degli amminoacidi e punto isoelettrico, il legame peptidico; struttura delle proteine. Lipidi ed acidi nucleici: definizione di lipidi, grassi, olii, saponi, fosfolipidi, steroidi, nucleotidi ed acidi nucleici.

La parte di laboratorio consiste nello svolgimento di due esperienze pratiche; la prima di queste comporta la separazione di una miscela di composti organici sfruttando le loro diverse proprietà acido-base e la loro identificazione mediante cromatografia su strato sottile; nella seconda esperienza verrà sintetizzato il principio attivo dell'aspirina e cioè l'acido acetilsalicilico.

Modalità di esame :

La prova della verifica del profitto sarà costituita da un unico esame scritto finale che include sia domande a risposta multipla sia domande a risposta aperta che semplici esercizi.

Criteri di valutazione :

la valutazione della prova di esame verrà fatta attribuendo a ciascuna risposta un punteggio; la somma dei punti conseguiti in tutte le risposte determina il voto finale in trentesimi; la somma dei punti conseguibili in tutte le risposte porta ad un massimo di 33 punti a cui corrisponde la valutazione di Trenta e lode.

Testi di riferimento :

John McMurry, Fondamenti di Chimica Organica. : Zanichelli,

Eventuali indicazioni sui materiali di studio :

le diapositive utilizzate durante il corso saranno messe in rete nel sito del Dipartimento di Scienze Chimiche alla pagina del docente unitamente alle dispense relative alle esperienze di laboratorio.

DINAMICA DEGLI INQUINANTI NELL'AMBIENTE

(Titolare: Dott. DIEGO FREZZATO)

Periodo: III anno, 2 semestre
Indirizzo formativo: Corsi comuni
Tipologie didattiche: 64A; 8,00 CFU
Sede dell'insegnamento : Dipartimento di Scienze Chimiche

Prerequisiti :

E' auspicabile che lo studente abbia già acquisito confidenza con metodi matematici basilari (calcolo vettoriale e matriciale, derivate ordinarie e derivate parziali di funzioni di π^1 variabili, integrazione), e con i concetti della Termodinamica di equilibrio. Un richiamo ai concetti essenziali viene comunque fatto nella parte introduttiva dell'insegnamento.

Conoscenze e abilità da acquisire :

L'obiettivo è rendere lo studente consapevole che la descrizione della dinamica di inquinanti nell'ambiente richiede un'analisi quantativa che parte dalla semplificazione ragionevole del problema reale (complesso e intrattabile nei minimi dettagli), si sviluppa con la modellizzazione teorica del problema semplificato (costruzione e parametrizzazione delle appropriate equazioni differenziali), e si conclude con la trattazione numerica (soluzione delle equazioni) mediante opportuni strumenti computazionali. Lo studente avrà chiaro tale obiettivo e conoscerà le basi dei metodi per raggiungerlo. In particolare, egli avrà chiara l'idea che esiste una gerarchia di approcci di complessità crescente, ognuno dei quali può essere π^1 o meno adeguato per trattare lo specifico problema; lo studente avrà quindi acquisito spirito critico e sensibilità per valutare l'adeguatezza dei vari approcci. Sarà inoltre a conoscenza dei principi teorici che sono implementati nei comuni software per monitorare/predire la dinamica degli inquinanti, e, nel caso egli si trovasse ad utilizzarli, sarà in grado di gestire con consapevolezza i parametri richiesti in input. Inoltre lo studente potrà affrontare pubblicazioni scientifiche nel settore, avendo acquisito la terminologia convenzionale.

Attività di apprendimento previste e metodologie di insegnamento :

Il corso consta di lezioni frontali in cui due docenti si alternano sviluppando i blocchi tematici (Frezzaato) e svolgendo esercitazioni (Zerbetto). Le lezioni sono svolte con l'ausilio di "slides" precedentemente caricate sulla pagina web del docente di riferimento. Le spiegazioni vengono coadiuvate da esempi pratici ed esercizi numerici cercando di stimolare l'intervento degli studenti. Alcune esercitazioni vengono svolte in sala di informatica con PC a disposizione di ogni studente.

Contenuti :

- Concetti essenziali di Termodinamica di equilibrio.
- Ripartizione di specie tra varie fasi-compartimenti in condizioni di equilibrio: aria, aerosol, acqua, sospensioni in acqua, biota acquatico, sedimenti, suolo, biota terrestre. Coefficienti di ripartizione. Dati sperimentali ed esercizi numerici.
- Richiami di cinetica chimica: velocità di reazione, legge cinetica, meccanismo di reazione, legge di Arrhenius.
- Trasferimento inter-compartimento. Bilanci di massa. Classificazione di Mackay (tre livelli di complessità). Esercitazioni al calcolatore.
- Introduzione al trasporto di inquinanti all'interno del singolo compartimento. Classificazione dei processi di trasporto: advection , dinamiche locali (diffusione molecolare, turbolenza, dispersione fluidodinamica), processi reattivi, contributi di "source-sink".
- Costruzione dell'equazione ADR (Advection-Diffusione-Reazione) per l'evoluzione temporale della concentrazione locale di inquinanti. Definizione del vettore flusso di materia. Sviluppo dei singoli termini della ADR.
- Trasporto locale per diffusione molecolare. Descrizione del processo su basi statistiche (moto browniano) e termodinamiche (cenni alla termodinamica di non-equilibrio). L'equazione di diffusione. Diffusione in mezzi inhomogenei/anisotropi, omogenei/anisotropi, omogenei/isotropi. Soluzione analitica in fase omogenea/isotropa non confinata. Relazione tra coefficiente di diffusione e scostamenti quadratici medi delle molecole. Diffusione in fase liquida, legame tra coefficienti di diffusione e attrito viscoso, relazione di Stokes-Einstein. Diffusione in fase gassosa. Tabelle di dati sperimentali, esercizi numerici.
- Turbolenza in compartimenti fluidi. Fenomenologia dei vortici, cenni alla teoria di Kolmogorov. Turbolenza negli strati bassi dell'atmosfera. Effetto della turbolenza del mezzo sulla dinamica dell'inquinante: derivazione di un contributo di tipo diffusivo (adiffu , turbolenta) nell'equazione ADR. Coefficienti di diffusione vorticoso e loro determinazione col metodo dei traccianti. Modelli teorici e fenomenologici per la dispersione in aria. Turbolenza e dispersione idrodinamica nelle acque superficiali (oceani, baie, laghi, corsi d'acqua). Modelli di dispersione gaussiana con trascinarsi ("Gaussian Plume Models"). Soluzione numerica della dispersione turbolenta verticale in aria. Esercitazioni.
- Dinamica degli inquinanti nelle acque sotterranee. Stratificazione sotterranea, zona satura e zona insatura. Carico di pressione, carico idraulico, legge di Darcy, permeabilità del terreno. Advection nelle regioni satura e insatura. Dispersione idrodinamica. Effetti ritardanti dovuti a ripartizione dell'inquinante tra matrice solida, acqua e aria. Esercizi numerici.
- Peso dei vari contributi nell'equazione ADR. Numeri di Peclet e Damkohler. Il accordo alle interfacce.
- Trasporto di inquinante su ampia scala. Cenni di meccanica dei fluidi. Equazioni di Navier-Stokes. Cenni ai metodi numerici di

soluzione, metodo degli "elementi finiti". Modelli di trasporto in aria, circolazione atmosferica, venti. Trasporto in acque superficiali. Cenni ai software di largo utilizzo. Dimostrazioni.

Modalità di esame :

L'esame consiste in un colloquio orale.

Criteri di valutazione :

Viene valutata la capacità di sintesi dello studente e la proprietà di linguaggio. La valutazione positiva è assegnata allo studente in grado di andare oltre la pura catalogazione di aspetti qualitativi, e che riesce a porsi in un'ottica di analisi quantitativa della dinamica degli inquinanti. Posto di fronte ad un problema pratico, lo studente deve dimostrare di sapere isolare i tratti essenziali che delineano un plausibile modello teorico.

Testi di riferimento :

Anu Ramaswami, Jana B. Milford, Mitchell J. Small, *Integrated Environmental Modeling - Pollutant Transport, Fate, and Risk in the Environment*. Hoboken (New Jersey): Wiley, 2005

John S. Gilliver, *Introduction to Chemical Transport in the Environment*. New York: Cambridge University Press, 2007

Donald Mackay, *Multimedia Environmental Models - The fugacity Approach (2nd Ed.)*. : CRC Press - Taylor & Francis Group, 2001

Eventuali indicazioni sui materiali di studio :

Oltre ai testi consigliati per approfondimenti, il principale materiale di studio è costituito dalle "slides" di lezione interamente preparate dai docenti. Pur ispirandosi ai testi consigliati, tale materiale riflette il punto di vista dei docenti sulla materia, e fornisce un quadro organico auto-consistente e rigoroso sull'approccio formale alle tematiche.

ECOLOGIA APPLICATA

(Titolare: Prof. VALERIO MATOZZO)

Periodo: III anno, 1 semestre
Indirizzo formativo: Corsi comuni
Tipologie didattiche: 48A+24E; 8,00 CFU

Prerequisiti :

Sono prerequisiti necessari le conoscenze fornite dai corsi di Ecologia Generale, Biologia Animale e Biologia Vegetale.

Conoscenze e abilità da acquisire :

Il corso si propone di fornire conoscenze su alcuni aspetti dell'ecologia applicata, con particolare riferimento alla gestione e conservazione degli ecosistemi d'acqua dolce. Saranno inoltre acquisite conoscenze riguardanti il biomonitoraggio degli ecosistemi terrestri e acquatici.

Per quanto riguarda l'aspetto fito-vegetazionale, si affrontano i concetti di base dell'ecologia vegetale. È prevista una parte applicativa nella quale sono approfondite le principali tecniche note per il biomonitoraggio degli ecosistemi acquatici.

Attività di apprendimento previste e metodologie di insegnamento :

Il corso prevede sia lezioni frontali che esercizi in aula.

Contenuti :

Scopi e finalità dell'ecologia applicata. Fattori ambientali. Studio degli ambienti lentici (laghi, stagni e paludi) e lotici (fiumi, torrenti e canali) con riferimento al ciclo dell'acqua e all'unità base territoriale costituita dal bacino idrografico. Caratteristiche morfologiche, idrologiche, idrodinamiche e struttura trofica degli ecosistemi d'acqua dolce.

Studio degli effetti provocati dalle attività antropiche sugli ecosistemi acquatici. Le cause del deterioramento ambientale; alterazione fisica degli ecosistemi. Eutrofizzazione: cosa è e dove si manifesta. Principali indici e indicatori ambientali (biotici e abiotici, strutturali e funzionali) per la valutazione dello stato degli ambienti acquatici in termini di rischio, vulnerabilità, impatto e qualità generale. Definizione di B.O.D., C.O.D., T.O.C. e loro relazioni. Curva dell'ossigeno. Definizione e applicazione dell'Indice Biotico Esteso (IBI). Biodiversità: definizioni e conservazione. Minacce alla biodiversità. Il problema delle specie aliene. Biodiversità e perdita di habitat. Cosa è l'ecotossicologia. Strategie e obiettivi della tossicologia classica e dell'ecotossicologia. Definizione di contaminazione e inquinamento. Contaminanti e comparto abiotico; definizione di degradazione e persistenza. Contaminanti e comparto biotico; definizione di bioaccumulo, bioconcentrazione, biomagnificazione. Effetti dei contaminanti sui sistemi biologici. Misura del danno. Test di tossicità e loro obiettivi. Esempi di saggi di tossicità acquatica e terrestre. Definizione di bioindicatore e biomarker. Biomonitoraggio. Esempi di strategie di biomonitoraggio: attivo e passivo,

Elementi di base di ecologia vegetale. Flora: distribuzione lungo gradienti, forme biologiche, strategie di Grime, Corologia, fitomassa e calcolo della fitomassa, Biodiversità (auto diversità e allo diversità), specie rilevanti (conservazione e biomonitoraggio). Vegetazione: definizione e caratteri generali, comunità vegetali e loro relazioni, analisi della vegetazione e fitosociologia, raccolta dati e campionamento. Biomonitoraggio delle acque dolci: la direttiva acque, approccio e richieste tecniche, macrofite acquatiche e analisi di principali indici europei che le utilizzano come bioindicatori, La realtà italiana, metodo IBMR. Accenno ad altri indici che utilizzano la componente vegetale per la bioindicazione: fitobenthos e diatomee. Indice di funzionalità per lacuale, indice di funzionalità fluviale. Telerilevamento e la costruzione di carte della vegetazione: modalità di analisi, legenda e scala di rilevamento. La costruzione delle carte derivate.

Modalità di esame :

Prova scritta con domande a risposta multipla e a risposta libera.

Criteri di valutazione :

Sono considerati importanti criteri di valutazione la chiarezza e la completezza delle risposte fornite dagli studenti.

Testi di riferimento :

Provini, Galassi, Marchetti, *Ecologia Applicata*. : CittaStudi Edizioni, 2008

Bargagli R., *Ecologia Applicata*. : AMON, 2012

Pignatti S., *Ecologia Vegetale*. : UTET,

Eventuali indicazioni sui materiali di studio :

Al termine del corso sarà fornita copia delle presentazioni in PowerPoint delle lezioni.

ECOLOGIA DEL SISTEMA AGRICOLTURA

(Titolare: Dott.ssa ROBERTA MASIN)

Periodo: Il anno, 2 semestre
Indirizzo formativo: Corsi comuni
Tipologie didattiche: 48A+16E; 8,00 CFU
Sede dell'insegnamento: Agripolis
Aule: da definire

Prerequisiti:

Conoscenza di matematica, fisica, chimica, biologia ed ecologia.

Propedeuticit : Biologia vegetale

Conoscenze e abilita' da acquisire:

Lo studente acquisisce conoscenze sugli elementi necessari per comprendere il funzionamento dell'ecosistema agrario, un ecosistema costituito da pi  popolazioni di organismi che interagiscono fra loro e con i fattori ambientali ed antropici, nel quale l'uomo gestisce gli equilibri per favorire lo sviluppo di poche specie vegetali ed animali di interesse economico. Lo studente approfondir  le conoscenze sull'impatto dell'agricoltura e sulle strategie di controllo di tale impatto. Inoltre sar  in grado di analizzare e fornire soluzioni per migliorare il ruolo dell'agricoltura nella protezione e la valorizzazione delle risorse naturali.

Attivit  di apprendimento previste e metodologie di insegnamento:

Lezioni frontali, stesura di tesine da parte degli studenti per approfondire alcuni argomenti, seminari ad invito e visite tecniche presso l'azienda agraria sperimentale dell'universit  e aziende esterne.

Contenuti:

Alimentazione, agricoltura, ecologia. Relazione tra elementi del clima e agricoltura. Bilancio idrico e gestione dell'acqua nei sistemi agrari: evapotraspirazione, pioggia utile; riserva utilizzabile e riserva facilmente utilizzabile del terreno. Il terreno agrario. La sostanza organica e gli elementi chimici della fertilit . La produzione agraria. Gli agroecosistemi: fattori che determinano la composizione dei sistemi agricoli, classificazione degli agroecosistemi e uso agricolo del suolo. L'organizzazione del processo produttivo: competizione fra individui, investimento e resa; gli avvicendamenti colturali. L'energia ausiliaria per controllare il processo produttivo in campo. Tecniche colturali, produttivit  e problematiche ambientali. Il controllo dei processi produttivi negli agroecosistemi: la modifica dell'ambiente per attuare i processi di produzione agraria. Criteri di conduzione dell'agricoltura: agricoltura intensiva, estensiva, conservativa, biologica, di precisione, integrata. Gli effetti indesiderati del processo di produzione agraria. Agricoltura ed energia; agricoltura e inquinamento idrico; agricoltura e degrado del suolo. Prevenzione e rimedi. Agricoltura per la protezione e la valorizzazione delle risorse naturali, alcuni esempi: produzione di energie alternative, regimazione delle acque, disinquinamento delle acque, riduzione dei carichi inquinanti provenienti dai terreni coltivati, depurazione attraverso processi naturali basati sull'impiego di vegetazione (bonifica operata dalla vegetazione ripariale e fitodepurazione in ambiente sommerso o saturo). Creazione di paesaggio e di aree fruibili. Creazione di habitat e preservazione della biodiversit . Principali colture dell'agricoltura italiana: caratteristiche botaniche, esigenze ecologiche, fenologia, caratteristiche agronomiche e utilizzazione dei prodotti.

Modalit  di esame:

Prova scritta a domande aperte.

Criteri di valutazione:

La valutazione della preparazione dello studente si baser  sulla verifica della comprensione degli argomenti trattati durante il corso e della capacit  di analizzarli in modo critico.

Testi di riferimento:

CONTENUTO NON PRESENTE

Eventuali indicazioni sui materiali di studio:

Appunti di lezione e materiale fornito durante il corso.

ECOLOGIA GENERALE

(Titolare: Prof. VALERIO MATOZZO) - Mutuato da: Laurea in Biologia

Periodo: Il anno, 1 semestre
Indirizzo formativo: Corsi comuni
Tipologie didattiche: 48A+24E; 8,00 CFU
Sede dell'insegnamento: Dipartimento di Biologia
Aule: da definire

Prerequisiti:

Sono ritenute necessarie le conoscenze fornite dai corsi di Botanica Generale e Sistematica, Microbiologia e Zoologia.

Conoscenze e abilita' da acquisire:

Il corso fornisce conoscenze basilari della moderna ecologia. In particolare, al superamento della prova di profitto, saranno acquisite conoscenze sui livelli di studio dell'ecologia (organismo, popolazione, comunit , ecosistema), sulle interazioni tra organismi e ambiente fisico, sulla dinamica dei processi che regolano il funzionamento degli ecosistemi, sulle caratteristiche strutturali e sulla dinamica delle popolazioni e delle comunit .

Saranno inoltre acquisite conoscenze riguardanti problematiche ambientali di stringente attualit , come la presenza di specie invasive e i cambiamenti climatici globali.

Attivit  di apprendimento previste e metodologie di insegnamento:

Il corso   erogato esclusivamente mediante lezioni frontali.

Contenuti:

Ecologia: definizione e scopi. Livelli di organizzazione ecologica e principi generali dell'ecologia. Definizione di habitat e nicchia ecologica. Organismi e ambiente fisico; fattori ambientali abiotici e biotici; intervalli di tolleranza; fattori e risorse limitanti.

Biomi: definizione, schema di Walter e Whittaker; clima e biomi terrestri; concetto di bioma nei sistemi acquatici.

Ecosistema: definizione e componenti. Energia e concezioni termodinamiche dell'ecosistema. Struttura trofica. Livello dei produttori: produzione e produttivit  primaria lorda e netta; metodi per misurare la PP. Livelli dei consumatori: interazioni consumatori-risorse, decompositori, predatori, parassiti, detritivori. Catene trofiche: catena del pascolo e del detrito e loro diversa importanza nei diversi

habitat. Concetto di rete trofica. Materia organica autoctona e input alloctoni. Rigenerazione delle sostanze nutritive negli habitat terrestri e negli habitat acquatici. Rendimenti ecologici. Numero dei livelli trofici.

Vie degli elementi negli ecosistemi: cicli biogeochimici. Pool di scambio e pool di riserva. Ciclo dell'acqua, del carbonio, dell'azoto, dello zolfo, del fosforo.

Popolazione: definizione. Struttura delle popolazioni: densità. Dinamica delle popolazioni: natalità, mortalità, fecondità; tavole-vita, tasso di riproduzione, tasso di accrescimento, modello di crescita esponenziale e logistica di una popolazione; capacità portante dell'ambiente e competizione intraspecifica. Fattori densità dipendenti e indipendenti. Fluttuazioni e cicli. Distribuzione degli individui nelle popolazioni. Migrazione e dispersione. Relazione tra habitat e cicli biologici. Interazioni interspecifiche: competizione, predazione e parassitismo, mutualismo; adattamenti delle specie interagenti.

Comunità: struttura. Organizzazione spaziale delle comunità: comunità chiusa e aperta, continuum ambientale; ecotoni: effetto margine.

Organizzazione temporale delle comunità: successioni, sere, climax, specie pioniere, intermedie e climax. Meccanismi alla base delle successioni: facilitazione, inibizione, tolleranza. Metodi per studiare l'organizzazione delle comunità.

Biodiversità: definizioni e conservazione. Minacce alla biodiversità. Il problema delle specie "aliene". Biodiversità e perdita di habitat.

Ecologia umana e cambiamenti climatici globali. Effetto serra, deposizioni acide, riduzione dello strato di ozono. Acidificazione.

Modalità di esame :

Prova scritta con domande a risposta multipla e a risposta libera.

Criteri di valutazione :

Sono considerati importanti criteri di valutazione la chiarezza e la completezza delle risposte fornite dagli studenti.

Testi di riferimento :

Smith T.M., Smith R.L., Elementi di Ecologia. : Pearson, 2013

Ricklefs R.E., L'economia della Natura. : Zanichelli, 1999

Townsend C.R., Harper J.L., Begon M., L'essenziale di Ecologia. : Zanichelli, 2001

Cotgreave P., Forseth I., Introduzione all'Ecologia. : Zanichelli, 2004

Eventuali indicazioni sui materiali di studio :

Al termine del corso sarà fornita copia delle presentazioni in PowerPoint delle lezioni.

ECONOMIA E ESTIMO AMBIENTALE

(Titolare: Prof.ssa MARA THIENE)

Periodo: Il anno, 2 semestre
Indirizzo formativo: Corsi comuni
Tipologie didattiche: 56A+12E; 8,00 CFU
Sede dell'insegnamento : Agripolis
Aule : da definire

Prerequisiti :

Principi di matematica e statistica

Conoscenze e abilità da acquisire :

Lo studente acquisisce conoscenze dei principi di economia, i meccanismi di funzionamento del mercato e le metodologie finalizzate alla stima del valore economico delle risorse ambientali. Il corso si pone inoltre l'obiettivo di fornire strumenti economici per la gestione dell'ambiente e del territorio.

Attività di apprendimento previste e metodologie di insegnamento :

Il corso prevede lo svolgimento di una parte di lezioni in aula computer con esercitazioni di analisi dati che consentono l'implementazione delle metodologie acquisite durante le ore frontali. E' prevista un'uscita didattica.

Contenuti :

1 CFU: Relazioni tra sistema economico ambiente

3 CFU: Il funzionamento del mercato: domanda, offerta ed equilibrio di mercato.

1 CFU Beni pubblici e fallimento del mercato

1 CFU Metodi di analisi e pianificazione applicata alla gestione delle risorse ambientali

2 CFU Metodi per la stima dei beni ambientali basati sul valore monetario

Modalità di esame :

Scritto

Criteri di valutazione :

I criteri prevedono la valutazione dell'apprendimento relativo a contenuti teorici e applicativi.

Testi di riferimento :

Tempesta T., Appunti di estimo rurale e ambientale, : CLEUP, 2010

Begg D, Fischer S., Dornbusch R., Economia. : McGrawHill., 2011

Eventuali indicazioni sui materiali di studio :

Il materiale didattico sarà consultabile al link:

<https://elearning.unipd.it/scuolaamv/>

Ricevimento studenti: lunedì ore 14.00-15.00 presso studio docente.

Testo di approfondimento suggerito: Champ P.A., Boyle K.J., Brown T.C., A Primer on Nonmarket Valuation (2005) Kluwer Academic Publishers

ELEMENTI DI IDROGEOLOGIA

(Titolare: Prof. PAOLO FABBRI)

Periodo: III anno, 1 semestre
Indirizzo formativo: Corsi comuni
Tipologie didattiche: 48A+12E+16L; 8,00 CFU

Prerequisiti :

Introduzione a Scienze della Terra, Matematica, Fisica, Chimica

Conoscenze e abilità da acquisire :

Basi teoriche e pratiche sulla presenza e dinamica delle acque sotterranee nei mezzi geologici porosi e fratturati e sulle metodologie di valutazione della vulnerabilità degli acquiferi.

Attività di apprendimento previste e metodologie di insegnamento :

Lezioni in aula, esercitazioni in aula ed un'escursione in campo.

Contenuti :

Introduzione all'idrogeologia: i principali serbatoi idrici del pianeta; il ciclo idrologico; il bilancio idrologico; origine delle acque sotterranee; il concetto di bacino idrologico ed idrogeologico; le precipitazioni e loro sistemi di misura; le carte ad isoiete; l'evaporazione; l'evapotraspirazione; deflussi superficiali; infiltrazione; interflusso; rapporti fiume - falda; il concetto di porosità nei materiali sciolti e nelle rocce; porosità primaria e secondaria; porosità totale, efficace e capacità di ritenuta; granulometria; tessitura dei suoli.

Zona vadosa: grado di saturazione; capacità di campo; tensione di interfaccia, contenuto idrico il fenomeno della capillarità; la frangia capillare.

Zona Saturata: definizione di acquifero; acquifero libero, confinato, semiconfinato; acquifero sospeso; gli acquiferi porosi; gli acquiferi fessurati; la fatturazione delle rocce; il concetto di Volume Elementare Rappresentativo; gli acquiferi carsici e loro caratteristiche; i complessi idrogeologici e loro interazioni con altri corpi idrici; il regime delle falde.

Sorgenti: i fontanili; le sorgenti carsiche; indice di svuotamento; indice di variabilità.

Esplorazione diretta del sottosuolo: Introduzione; inquadramento generale sui diversi ambiti di utilizzo delle perforazioni; Perforazioni a percussione; perforazioni a rotazione con circolazione diretta e inversa; perforazioni ad aria; perforazioni a roto-percussione; sistemi di carotaggio; tipi di carotiere e di corone; qualità dei campioni.

Movimento delle acque sotterranee; il carico idraulico; il gradiente idraulico; la superficie potenziometrica; la legge di Darcy; il concetto di permeabilità nei materiali geologici; permeabilità intrinseca; velocità apparente e velocità reale; i coefficienti di immagazzinamento; compressibilità dei materiali; rete di flusso; flusso regionale di acque sotterranee.

Cartografia idrogeologica: costruzione di carte idrogeologiche e loro interpretazione.

Flusso di acque sotterranee verso un pozzo: pozzi di osservazione e piezometri; assunzioni di base relative al flusso verso un pozzo; il cono d'influenza; il concetto di regime stazionario e transitorio; la determinazione dei parametri idrogeologici tramite prove di pompaggio; prove di falda in regime stazionario (metodo Dupuit-Thiem); prove di falda in regime transitorio in acquiferi confinati (soluzione di Theis), semiconfinati (soluzione Hantush-Jacob) e liberi (soluzione di Neuman); il concetto del pozzo immagine e le prove di acquifero in risalita.

Concetti di base relativi alla vulnerabilità degli acquiferi all'inquinamento: il concetto di inquinamento idrico; le sorgenti contaminanti; intrusioni saline; proprietà degli inquinanti; tipi di inquinanti; i processi di attenuazione; i coefficienti di ripartizione; il fattore di ritardo; biodegradazione; diffusione, advezione e dispersione; i centri di pericolo; tipi di vulnerabilità.

Introduzione ai metodi di valutazione della vulnerabilità degli acquiferi all'inquinamento: i metodi di valutazione della vulnerabilità intrinseca; zonazione per aree omogenee; i sistemi parametrici; sistemi a matrice (NLFB); sistemi a punteggio semplice (GOD); sistemi a punteggi e pesi (DRASTIC e SINTACS); comparazione tra i principali metodi; limitazioni nell'uso delle carte di vulnerabilità; il concetto di rischio di inquinamento.

Modalità di esame :

Orale

Criteri di valutazione :

La valutazione della preparazione dello studente si baserà sulle comprensioni degli argomenti svolti, sull'acquisizione dei concetti e delle metodologie e sulla capacità di applicarli in modo autonomo e consapevole.

Testi di riferimento :

Michael Price, *Introducing groundwater*. UK: Stanley Thornes Ltd, 1998

Massimo Civita, *Le carte della vulnerabilità degli acquiferi all'inquinamento: Teoria e pratica*. Bologna: Pitagora, 1994

F.G. Driscoll, *Groundwater and well*. St. Paul Minnesota (USA): Johnson Division, 1989

Eventuali indicazioni sui materiali di studio :

Sarà possibile scaricare dal sito web tutte le diapositive in formato pdf presentate durante il corso.

ENTOMOLOGIA AMBIENTALE

(Titolare: Dott. LUCA MAZZON)

Periodo: II anno, 2 semestre
Indirizzo formativo: Corsi comuni
Tipologie didattiche: 48A+24E; 8,00 CFU
Sede dell'insegnamento : Agripolis
Aule : da definire

Prerequisiti :

Conoscenze di base di biologia generale e chimica

Conoscenze e abilità da acquisire :

Conoscenze sulla biologia e sul comportamento dei principali gruppi di insetti e acari dannosi in campo forestale, agrario (coltivazioni e derrate alimentari) e urbano.

Competenze necessarie alla prevenzione, al monitoraggio e alla definizione di appropriate misure di controllo biologico, chimico o integrato di specie dannose nel rispetto dei fattori ecologici ed economici (difesa fitosanitaria nelle aree verdi pubbliche e private; disinfestazione degli ambienti domestici e urbani).

Conoscenze sull'€™impatto dei prodotti fitosanitari sulle biocenosi.

Attività di apprendimento previste e metodologie di insegnamento :

Il metodo didattico si avvale di lezioni frontali in aula con proiezione di presentazioni (fornite in copia agli studenti), e di esercitazioni di laboratorio volte all'€™approfondimento e all'€™acquisizione delle tecniche di identificazione degli insetti; sono anche previste uscite dove €™ possibile verificare nella pratica quanto appreso a lezione ed esercitazione e applicare metodi di campionamento e seminari tenuti da esperti o specialisti nell'€™ambito di alcune delle tematiche trattate.

Contenuti :

Biodiversit€™ ed evoluzione degli insetti. Elementi di morfologia funzionale e di anatomia degli insetti e degli acari. Comportamento e riproduzione negli insetti. Sviluppo post-embrionale e cicli biologici.

Equilibri biologici e cause di pullulazione, fattori abiotici e biotici di contenimento e sviluppo delle specie.

Controllo biologico e lotta integrata, insetti predatori e parassitoidi.

Biotecnologie applicate al controllo degli artropodi.

I prodotti fitosanitari: generalit€™, legislazione, modalit€™ d'€™impiego.

Aspetti tossicologici relativi ai prodotti fitosanitari (residui dei prodotti fitosanitari, monitoraggio e analisi chimiche). Impatto dei prodotti fitosanitari sulle biocenosi: effetti sugli organismi non-target e resistenza. Studi ecotossicologici e autorizzazione all'€™impiego dei prodotti fitosanitari. La gestione della difesa fitosanitaria nelle aree verdi pubbliche e private. Criteri e mezzi per la disinfezione. Indagini faunistiche ed ecologiche sugli artropodi.

Biologia, ecologia e comportamento degli insetti dannosi in ambito forestale, agrario e urbano.

Modalit€™ di esame :

Colloquio orale sugli argomenti trattati nelle lezioni ed esercitazioni seguito dal riconoscimento di materiale entomologico preparato.

Criteri di valutazione :

- Conoscenza dei contenuti del corso
- Comprensione, applicazione e organizzazione delle conoscenze acquisite
- Capacit€™ di integrazione delle conoscenze acquisite nel contesto di affini materie scientifiche
- Conoscenza ed uso di appropriati linguaggi specifici
- Capacit€™ di esporre con chiarezza, ricchezza e propriet€™ di linguaggio

Testi di riferimento :

GULLAN, CRANSTON, Lineamenti di Entomologia. Bologna: Zanichelli, 2006

TREMBLAY, Entomologia applicata, Vol 1 Generalit€™ e mezzi di controllo. : Liguori Editore, 2003

CHINERY, Guida degli insetti d'€™Europa. : Muzzio, 2004

MASUTTI, ZANGHERI, Entomologia generale e applicata. : Cedam, 2001

POLLINI, Manuale di Entomologia Applicata. Bologna: Edagricole,

Pennacchio, Gli insetti e il loro controllo. : Liguori, 2014

Eventuali indicazioni sui materiali di studio :

Agli studenti saranno rese disponibili le presentazioni usate a lezione ed altro materiale di volta in volta consegnato dal docente.

Il materiale didattico sar€™ scaricabile dalla Piattaforma Moodle: <https://elearning.unipd.it/scuolaamv/>

Il docente riceve gli studenti al termine di ciascuna lezione o su appuntamento fissato via E-mail: lmazzon@unipd.it

FISICA

(Titolare: Dott. MARCO LAVEDER)

Periodo: 1 anno, 1 semestre
Indirizzo formativo: Corsi comuni
Tipologie didattiche: 40A+24E+16L; 8,00 CFU
Sede dell'insegnamento : Dipartimento di Scienze Chimiche
Aule : da definire

Conoscenze e abilita' da acquisire :

Conoscenza di alcune leggi fondamentali della Fisica, di leggi della Fisica utilizzate nel proprio ambito disciplinare. Capacit€™ di affrontare problemi. Utilizzo di terminologia appropriata.

Comprensione del metodo sperimentale.

Attività di apprendimento previste e metodologie di insegnamento :

Lezioni frontali ed una serie di esercitazioni in laboratorio.

Contenuti :

Grandezze e Misure Grandezze fisiche, sistemi di unit€™ di misura, analisi dimensionale. Calcolo vettoriale Definizione di vettore e di scalare. Leggi dell'algebra vettoriale. Definizione di versore. Versori ortogonali. Componente e modulo di un vettore. Calcolo della somma/differenza di vettori con le componenti. Prodotto scalare tra due vettori. Propriet€™ del prodotto scalare. Scomposizione di un vettore. Calcolo del prodotto scalare con le componenti. Prodotto vettoriale tra due vettori. Propriet€™ del prodotto vettoriale. Calcolo del prodotto vettoriale con le componenti. Cinematica Il moto e lo schema del punto materiale. Equazione vettoriale del moto, equazione della traiettoria e legge oraria. Il vettore velocit€™. Rappresentazione intrinseca e cartesiana della velocit€™. Il vettore accelerazione. Rappresentazione intrinseca dell'accelerazione. Moti uniformi e con accelerazione scalare costante. Moti rettilinei e circolari. Moto oscillatorio armonico. Moto con accelerazione costante: caduta dei gravi. I Principi della Dinamica Il primo principio della dinamica. Forze. Reazioni vincolari. Attrito. Sistemi di riferimento inerziali. Il secondo principio della dinamica. Massa inerziale. Principio di azione e di reazione. Quantit€™ di moto e impulso. Conservazione della quantit€™ di moto. Momento angolare e sua conservazione. Interazione gravitazionale. Applicazioni dei Principi della Dinamica Forze costanti. Forze elastiche. Il pendolo semplice. Attrito statico e dinamico. Dinamica dei moti circolari. Dinamica nei sistemi di riferimento non inerziali. Energia e Lavoro Lavoro di una forza. Potenza. Lavoro della risultante di un insieme di forze. Energia cinetica. Teorema dell'energia cinetica. Forze conservative. Energia potenziale. Calcolo del lavoro di una forza conservativa. Energia meccanica e sua conservazione. Forze non conservative. Fluidi Campi scalari e vettoriali. Leggi di Pascal e Stevino. Principio di Archimede. Fluidi in moto. Teorema di Bernoulli. Viscosit€™. Legge di Poiseuille e sedimentazione. Tensione superficiale. Legge di Laplace e capillarit€™. Elettrostatica Carica elettrica. Legge di Coulomb. Campi elettrici. Linee di forza del

campo elettrico. Il potenziale elettrico. Moto di cariche in un campo elettrico. Superfici equipotenziali. Conduttori e isolanti. La legge di Gauss. Polarizzazione dei dielettrici. Capacità elettrica. Capacità di un conduttore isolato. Condensatori. Capacità di un condensatore piano. Condensatori in serie e parallelo. Densità di energia di un campo elettrico. Correnti elettriche e circuiti Intensità di corrente. Resistenza. Conduttori e legge di Ohm. Generatori di tensione continua. Forza elettromotrice e resistenza interna. Energia dissipata in un resistore. Resistori in serie e parallelo. Le regole di Kirchhoff. Circuito RC. Magnetostatica Il campo magnetico. Teorema di Gauss per il campo magnetico. Forza di Lorentz. Moto di una carica in un campo magnetico. Prima e seconda legge di Laplace. Momenti meccanici di spire in campo magnetico. Sorgenti del campo magnetico. Esercitazioni di Laboratorio Parte teorica Cenni di teoria degli errori. Parte pratica: 4 esperienze.

Modalità di esame :

L'esame è solamente scritto ed è basato sulla soluzione di esercizi relativi a tutto il programma svolto.

Criteri di valutazione :

Sarà valutata la corretta applicazione delle leggi Fisiche nella soluzione degli esercizi proposti.

Testi di riferimento :

J.S. Walker, *Fondamenti di Fisica*. : Zanichelli,

JEWETT & SERWAY, *Principi di Fisica*. : Edises,

J.R.Gordon , R.V.McGrew, R.A.Serway, J.W.Jewett Jr., *Esercizi di Fisica*. : Edises,

L.Miramonti, L.Perini, I.Veronese, *Analisi degli errori sperimentali di laboratorio*. : Edises,

Eventuali indicazioni sui materiali di studio :

Appunti per gli studenti (copia delle trasparenze utilizzate a lezione) e pagina web con alcuni esercizi.

FITOFARMACI E AMBIENTE

(Titolare: Prof. GIUSEPPE ZANIN)

Periodo: III anno, 2 semestre

Indirizzo formativo: Corsi comuni

Tipologie didattiche: 48A+16E; 8,00 CFU

Sede dell'insegnamento : Agripolis

Aule : da definire

Prerequisiti :

Chimica generale ed inorganica, biologia, ecologia, ecologia del sistema agricoltura

Conoscenze e abilità da acquisire :

1) conoscere i fitofarmaci (erbicidi, fungicidi, insetticidi) dal punto di vista funzionale ed agronomico, le loro caratteristiche chimico-fisiche, partitive, tossicologiche ed ecotossicologiche, la loro dinamica ambientale, 2) prevedere il rischio per l'ambiente connesso al loro uso, 3) illustrare le misure di mitigazione del rischio.

Attività di apprendimento previste e metodologie di insegnamento :

Lezioni frontali

Esercitazioni numeriche in aula per la soluzioni di specifici problemi e per l'impiego di semplici modelli ambientali.

Esercitazioni numeriche in aula per la ricerca dei dati riguardanti le caratteristiche chimico-fisiche, partitive, tossicologiche ed ecotossicologiche dei fitofarmaci nei manuali e nelle principali banche dati in rete.

Esercitazioni in aula sulla lettura e corretta interpretazione delle etichette dei fitofarmaci.

Esercitazioni in campo (visita a fasce tampone, wetland e biobed, taratura macchine per la distribuzione dei fitofarmaci)

Contenuti :

1) Introduzione al corso (1,CFU): finalità del corso, definizione di fitofarmaco, storia dei fitofarmaci, classificazione funzionale, settori di impiego (agricolo, extragricolo, sanitario), quantità impiegate, aspetti economici. Dinamica ambientale dei fitofarmaci.

2) Caratteristiche dei fitofarmaci (2 CFU)

a) Caratteristiche chimico-fisiche: peso molecolare (PM), solubilità in acqua (S); tensione di vapore (VP); costante di dissociazione e pKa;

b) Caratteristiche partitive: costante di Henry (H); coefficiente di distribuzione (Kd); coefficiente di partizione carbonio organico/acqua (Koc); coefficiente di partizione n-ottanolo/acqua (Kow); coefficiente di partizione n-ottanolo/aria (Koa); fattore di bioconcentrazione (BCF); equazioni proprietà -proprietà ;

c) Caratteristiche agronomiche: tempo di dimezzamento (T50) e di dissipazione (DT50)

d) Caratteristiche tossicologiche: tossicità acuta (DL50, CL50, ED50), tossicità cronica (LOEL, NOEL, ADI; Linea Guida, Lg), LMR, Limite Massimo di Residuo; TC, tempo di carenza; ARfD, Acute Reference Dose.

3) Valutazione e gestione del rischio (1 CFU)

a) Tossicità ed esposizione, pericolo e rischio. PEC, Predicted Estimated Concentration; TER, Toxicology Exposure Ratio

b) Stima dell'esposizione nell'uomo: AOEL, Acceptable Operator Exposure Level, TMDI, Theoretical Maximum Daily Intake, NEDI, National Estimated Daily Intake, IESTI, International Estimated Short Term Intake

c) Stima dell'esposizione negli organismi non bersaglio: PNEC, Predicted No Effect Concentration

4) Valutazione della distribuzione ambientale dei fitofarmaci (1,5 CFU)

a) Indici e sistemi di classificazione: distinzione delle sostanze in classi di affinità, indice LEACH, GUS, AF, J. Sistemi integrati di classificazione

b) Modello di fugacità di MacKay

5) Sistemi di mitigazione del rischio da fitofarmaci via ruscellamento superficiale e deriva: gestione agronomica delle molecole, fasce tampone e aree di rispetto, biobed (0,5 CFU)

6) Esercitazioni numeriche in aula ed in campo (2 CFU): ricerca dei dati chimico-fisici e partitivi dei fitofarmaci nei manuali e nelle banche dati, calcolo degli indici previsionali e di rischio, calcolo della ripartizione ambientale tramite il modello di fugacità, costruzione di sistemi integrati di valutazione ecotossicologica. Progettazione di una fascia tampone e di un biobed. Alcuni esempi di valutazione ecotossicologica nell'uso di fitofarmaci in ambienti non agricoli: lotta alle zanzare in città, diserbo urbano.

Modalità di esame :

Compito scritto a fine corso

Criteri di valutazione :

Domande aperte ed esercizi numerici sul calcolo di indici ambientali di rischio, sulla progettazione di misure di mitigazione,

sull'impiego di modelli di ripartizione ambientale dei fitofarmaci illustrati nel corso.

Testi di riferimento :

Catizone e Zanin, *MALERBOLOGIA*. BOLOGNA: PATRON, 2000

VIGHI e BACCI, *Ecotossicologia*. Torino: UTET, 1998

Eventuali indicazioni sui materiali di studio :

Catizone P. e Zanin G., 2001. *Malerbologia*. Patron. Editore-Bologna (per le parti previste dal programma).

Vighi M. e Bacci E., 1998. *Ecotossicologia*. UTET, Torino.

Parte del materiale didattico sar  consultabile al link: <https://elearning.unipd.it/scuolaamv/> (Piattaforma Moodle di Scuola).

GEOCHIMICA AMBIENTALE

(Titolare: Prof. PAOLO NIMIS)

Periodo: Il anno, 1 semestre
Indirizzo formativo: Corsi comuni
Tipologie didattiche: 40A+12E; 6,00 CFU

Prerequisiti :

Conoscenza dei principi base della chimica e delle scienze della Terra.

Conoscenze e abilita' da acquisire :

Conoscenza dei principali processi di interazione tra idrosfera, litosfera, biosfera e atmosfera e del comportamento degli elementi chimici nei diversi comparti ambientali. Interpretazione di analisi chimiche di rocce, suoli e acque.

Attivit  di apprendimento previste e metodologie di insegnamento :

Studio dei principali processi di interazione geochimica tra litosfera, idrosfera, biosfera e atmosfera e delle loro ricadute sui vari comparti ambientali, con particolare riguardo alle propriet  geotecniche delle terre, chimismo e qualit  delle acque, dispersione degli elementi chimici, fenomeni di inquinamento, mediante lezioni frontali ed esercitazioni in aula su temi specifici.

Contenuti :

1. Sfere geochimiche. Composizione media della crosta terrestre. Elementi maggiori, minori, tracce. Comportamento geochimico degli elementi. Elementi atmofili, litofili, calcofilo, siderofili. Associazioni geochimiche.
 2. Acque continentali. Alterazione delle rocce, dissoluzione congruente e incongruente. Equilibrio H₂O-CO₂, specie carbonatiche in soluzione. Solubilit  di CaCO₃, silice, idrossidi di Al e Fe. Alterazione dei silicati. Processi redox. Limiti Eh-pH in acque naturali. Diagrammi Eh-pH. Solubilit  del Fe. Speciazione dello zolfo. Solubilit  dei solfuri di Fe. Acque oceaniche (cenni). Acque meteoriche. Influenza sali ciclici, attivit  antropiche, etc. Cenni sulle piogge acide. Acque continentali saline.
 3. Qualit  delle acque. Temperatura, pH, Eh, alcalinit , residuo fisso, durezza, conducibilit  elettrica, BOD, COD. Acque minerali e acque potabili. Diagrammi di caratterizzazione. Tecniche e strategie di campionamento e di conservazione dei campioni.
 4. Suoli: definizione, componenti, propriet . Processi e fattori della pedogenesi. Esempi di regimi pedogenetici (podzolizzazione, calcificazione, laterizzazione, gleizzazione). Cenni su classificazione dei suoli (FAO-UNESCO; US Dept. Agr.). Tempo di formazione e rinnovamento.
 5. Adsorbimento. Colloidi, punto isoelettrico. Struttura e propriet  dei minerali argillosi. Adsorbimento non specifico di ioni. Doppio strato diffuso, strato di Stern. Flocculazione. Teoria di Gouy-Chapman. Capacit  di scambio cationico, potenziali ionici secchi e idrati, selettivit  dell'adsorbimento. Espansione cristallina e osmotica. Salinit  e sodicit  dei suoli, rapporto di adsorbimento del sodio, percentuale di sodio scambiabile, eq. di Gapon, struttura degli aggregati argillosi, concentrazione di soglia, acque per irrigazione. Adsorbimento specifico, influenza del pH.
 6. Cenni su advezione e diffusione. Coefficienti di diffusione effettivi, Barriere mineralogiche per discariche, cause di variazione di permeabilit .
 7. Mobilit  geochimica. Solubilit  dei metalli pesanti e di altri elementi. Ruolo di potenziale ionico, pH, Eh, litologia, sostanze umiche. Metalli pesanti nei suoli. Mobilit  e processi ambientali. Estrazioni sequenziali.
 8. Inquinamento da metalli. Fonti puntiformi e non-puntiformi. Valutazione in ambiente sedimentario. Esempi specifici: inquinamento da piombo, considerazioni storiche, valori di background; inquinamento da metalli pesanti nella Laguna Veneta. ARD (Acid Rock Drainage), mobilit  e abbattimento di metalli calcofilo in acque di falda. Processi di attenuazione naturale dell'inquinamento.
 9. Cartografia geochimica.
- Esercitazioni in aula: lettura e interpretazione di analisi chimiche di rocce, suoli e acque; equilibri chimici acqua-roccia; costruzione di diagrammi di caratterizzazione di acque; calcoli su processi di scambio cationico; analisi mineralogica di rocce e suoli.

Modalit  di esame :

Esame orale.

Criteri di valutazione :

La valutazione si baser  sulla conoscenza e comprensione dei contenuti del corso.

Testi di riferimento :

CONTENUTO NON PRESENTE

Eventuali indicazioni sui materiali di studio :

Materiale didattico fornito dal docente su piattaforma Moodle.

Geochemical Atlas of Europe: <http://weppi.gtk.fi/publ/foregsatlas/index.php>

GEOLOGIA APPLICATA

(Titolare: Prof. MARIO FLORIS) - Mutuato da: Laurea in Scienze Geologiche

Periodo: III anno, 2 semestre
Indirizzo formativo: Corsi comuni
Tipologie didattiche: 32A+48E; 8,00 CFU
Sede dell'insegnamento : Dipartimento di Geoscienze
Aule : da definire

Prerequisiti :

Conoscenze di base di Matematica, Fisica, Geologia, Geologia Strutturale, Geomorfologia e Laboratorio di cartografia, Geofisica e Geomatica.

Conoscenze e abilità da acquisire :

La parte di corso riguardante la Geologia Applicata Ã finalizzata allâ€™ introduzione delle definizioni e dei principi base della geologia tecnica e dellâ€™ idrogeologia. Attraverso un percorso conoscitivo delle principali caratteristiche fisiche e meccaniche dei materiali e degli elementi che governano la circolazione idrica e sotterranea, si otterranno strumenti di base utili per la trattazione e soluzione di problematiche pratiche dell'uomo nella sua interazione con l'ambiente che lo circonda. Lâ€™ acquisizione dei principali elementi conoscitivi dei processi geologici potenzialmente pericolosi e di strumenti di archiviazione, gestione e processamento dei dati territoriali, fornirÃ le basi per lâ€™ approfondimento delle tematiche geologico-applicative che riguardano la previsione, prevenzione e mitigazione dei rischi geologici attraverso lâ€™ utilizzo di sistemi informativi territoriali (GIS).

Il modulo di Elementi di Legislazione Ã finalizzato allâ€™ acquisizione delle conoscenze di base necessarie per applicare le normative tecniche e ambientali nella normale pratica professionale del Geologo, e di avere il quadro normativo generale in quelli che risultano i piÃ¹ diffusi campi di lavoro del Geologo (ambiente, georisorse, acque sotterranee e superficiali, difesa del suolo e protezione civile, geologia tecnica e geotecnica, progettazione geologica), come previsti dall'attuale legislazione (artt. 40-44 del dpr 328/2001).

AttivitÃ di apprendimento previste e metodologie di insegnamento :

Attraverso 8 CFU dedicati alla geologia applicata (24 ore frontali, 36 ore di esercitazione; 6 CFU) e idrogeologia (8 ore frontali, 12 ore di esercitazione; 2 CFU), lo studente sarÃ in grado di apprendere gli aspetti teorici fondamentali delle tematiche proposte e di realizzare autonomamente un progetto GIS su di un tema a scelta tra la valutazione dei rischi geologici e la salvaguardia delle risorse idriche. 2 CFU (8 ore frontali) dedicati agli elementi di legislazione saranno sufficienti per un primo approccio dello studente con le problematiche collegate alla professione del geologo e del suo ruolo negli ambiti geologico-tecnici delle progettazioni e in quelli geologico-ambientali della mitigazione dei rischi geologici.

Contenuti :

Introduzione alla geologia applicata. Rischi geologici ed introduzione allâ€™ utilizzo dei sistemi GIS.

Elementi di Idrogeologia

Ciclo globale dellâ€™ acqua e cenni di bilancio. Identificazione delle rocce acquifere. Idrogeologia dei materiali porosi e fratturati. ProprietÃ fisiche dei materiali acquiferi. Le acque nel sottosuolo: nomenclatura idrogeologica. Energia totale dellâ€™ acqua nel sottosuolo. Carte potenziometriche e loro applicazioni. Regime delle falde idriche. I movimenti semplici delle acque nel sottosuolo: le leggi fondamentali.

Aspetti tecnici dei mezzi geologici

Descrizione e classificazione dei terreni. Le fasi e la struttura del terreno. Terreni saturi. Sforzi efficaci. Forze di filtrazione. Resistenza al taglio.

Caratteristiche del mezzo roccioso. ProprietÃ fisiche e meccaniche dei materiali lapidei. Resistenza e parametri resistenti. Criteri di rottura. Tipi e caratteristiche delle discontinuitÃ . Descrizione degli ammassi rocciosi.

Indagini in sito.

Tecniche GIS in geologia applicata

Infrastrutture di banche dati. Creazione e utilizzo di modelli di superficie. Analisi di suscettivitÃ .

Elementi di legislazione

L'attivitÃ professionale del geologo secondo la normativa (legge 112/1963; artt. 40.41-42-43-44 del d.p.r. 328/2001).

Le normative specifiche sullâ€™ esercizio della libera professione. Cenni alle diverse tipologie di normative (direttive comunitarie, normative nazionali, regionali, piani di settore, regolamenti, circolari). Le principali normative in materia di: acque sotterranee, rifiuti, discariche, bonifiche, valutazione di impatto ambientale, indagini geologiche/geotecniche, progettazione, cave e miniere.

ModalitÃ di esame :

Orale, Pratica.

Criteri di valutazione :

Apprendimento dei contenuti teorici del corso (prova orale). CapacitÃ di realizzare autonomamente e in gruppo un progetto GIS sulle tematiche di geologia applicata e idrogeologia impartite nelle lezioni teoriche (prova pratica).

Testi di riferimento :

Luis I. Gonzalez de Vallejo, Geingegneria. : Pearson, 2004

M. Gomarasca, Elementi di Geomatica. : Associazione Italiana di Telerilevamento (AIT), 2004

B. W. Pipkin, D. D. Trent, R. Hazlett, Geologia ambientale. : Piccin-Nuova Libreria, 2007

Eventuali indicazioni sui materiali di studio :

Lo studente avrÃ a disposizione le dispense delle lezioni in formato pdf e alcune presentazioni multimediali disponibili on line; Saranno forniti, inoltre, programmi di gestione ed elaborazione dei dati che rappresentano un basilare strumento di formazione.

INTRODUZIONE ALLE SCIENZE DELLA TERRA

(Titolare: Prof. MASSIMILIANO ZATTIN)

Periodo: I anno, 2 semestre

Indirizzo formativo: Corsi comuni

Tipologie didattiche: 48A+24E+32L; 10,00 CFU

Prerequisiti :

Nozioni elementari di fisica, chimica, trigonometria e di geografia generale.

Conoscenze e abilità da acquisire :

Il corso si propone di dare una comune base culturale sui concetti unificanti delle Scienze Geologiche. Le nozioni fornite permetteranno allo studente di comprendere la storia e lâ€™ evoluzione del Pianeta Terra, lâ€™ evoluzione dei processi terrestri legati alla dinamica endogena ed esogena e la formazione dei vari paesaggi geografici. Scopo del corso Ã anche quello di fornire gli strumenti per comprendere i fenomeni di pericolositÃ geologica e geomorfologica, conoscere quali sono le competenze delle Scienze della Terra in campo ambientale

(al fine di coordinare/consultare, in ambito professionale specialisti del settore) e saper interpretare in linea di massima cartografie tematiche specifiche.

Attività di apprendimento previste e metodologie di insegnamento :

Lezioni frontali, esercitazioni e laboratorio. Impiego di cartografia topografica e tematica.

Contenuti :

L'AMBIENTE CELESTE

Stelle, galassie, sistema solare, pianeti

IL PIANETA TERRA

Forma della Terra, geoidi, coordinate, moti della Terra.

LA LUNA

Composizione, movimenti, fasi lunari ed eclissi.

L'ATMOSFERA TERRESTRE ED I FENOMENI METEOROLOGICI

Composizione, suddivisione, limiti dell'atmosfera. Troposfera, stratosfera, mesosfera, termosfera, esosfera.

Bilancio termico del sistema Terra. Effetto serra.

La temperatura dell'aria.

La pressione atmosferica ed i venti. Raccolta dei dati barometrici, loro rappresentazione.

Circolazione generale dell'atmosfera.

Umidità e le precipitazioni. Modalità di precipitazioni: orografico, continentale, fronti caldi, freddi, occlusi.

Raccolta dati di precipitazione, trattamento e loro rappresentazione.

Tempo atmosferico. Cicloni e tornado. Condizioni del tempo in Europa.

IL CLIMA

Climi e rocce. Cenni sui fattori della pedogenesi. I processi di degradazione delle rocce.

La classificazione e la distribuzione dei climi. Cenni sui tipi climatici del mondo. I climi del territorio italiano.

LA TETTONICA A PLACCHE

Interno della terra. Crosta, mantello, nucleo. Flusso di calore.

Campo magnetico terrestre. Paleomagnetismo

La struttura della crosta. Crosta oceanica e crosta continentale.

Placche e margini. Margini costruttivi (divergenti) convergenti (distrittivi) e collisionali. Orogenesi e apertura di un oceano.

I FENOMENI VULCANICI

Il vulcanesimo, edifici vulcanici, eruzioni e prodotti dell'attività vulcanica.

Distribuzione dei vulcani in Italia e nel mondo.

LA GIACITURA E LE DEFORMAZIONI DELLE ROCCE

Stratigrafia e tettonica. I principi della stratigrafia. Ambienti e facies. Trasgressioni, regressioni, lacune.

Elementi di tettonica deformazione delle rocce: le faglie, le pieghe, sovrascorrimenti e falde.

Le carte geologiche.

LA CROSTA TERRESTRE: MINERALI E ROCCE

I minerali. Struttura cristallina, proprietà fisiche, formazione.

Le rocce magmatiche. Classificazione, le famiglie di rocce magmatiche.

Le rocce sedimentarie. I sedimenti sciolti. Rocce clastiche o detritiche. Rocce organogene. Rocce di origine chimica.

Le rocce metamorfiche. Metamorfismo di contatto. Metamorfismo regionale.

L'IDROSFERA MARINA

Il fondo marino. La curva ipsografica. Le caratteristiche chimico fisiche delle acque marine.

I movimenti del mare. Cause e ritmi periodici delle maree. Le correnti marine.

L'IDROSFERA CONTINENTALE

Il ciclo dell'acqua. Le riserve d'acqua del Pianeta.

Nevi permanenti, ghiacci e ghiacciai. Dinamica dei ghiacciai e loro estensione attuale.

Acque superficiali. Afflussi meteorici e deflussi fluviali.

Laghi.

IL MODELLAMENTO DELLE TERRE EMERSE

La degradazione meteorica. La disgregazione delle rocce. Forme di accumulo gravitativo. I fenomeni franosi.

Erosione areale e lineare. Profilo longitudinale di un corso d'acqua. Le forme di deposito e di erosione.

L'azione solvente delle acque.

L'azione geomorfica dei ghiacciai.

L'azione del mare sulle coste.

LA RAPPRESENTAZIONE DELLA SUPERFICIE TERRESTRE

Le rappresentazioni cartografiche.

La scala delle carte geografiche.

Classificazione delle carte geografiche.

Proiezioni geografiche.

La costruzione delle carte geografiche

Il simbolismo cartografico. La rappresentazione del rilievo

La carta topografica d'Italia. La cartografia italiana IGM

La produzione cartografica italiana. Riferimenti alle Carte Tecniche Regionali (CTR)

Lettura, utilizzo delle carte geografiche.

Modalità di esame :

Verifica orale

Criteri di valutazione :

Apprendimento dei contenuti del corso.

Testi di riferimento :

LUPIA PALMIERI E., PAROTTO M., Il Globo terrestre e la sua evoluzione.. Bologna: Zanichelli, 2004

Eventuali indicazioni sui materiali di studio :

Dispense fornite dal docente, testo di riferimento

ISTITUZIONI DI MATEMATICA E STATISTICA

(Titolare: Prof. ANTONIO GRIOLI) - Mutuato da: Laurea in Ottica e Optometria (Ord. 2013)

Periodo: I anno, 1 semestre
Indirizzo formativo: Corsi comuni
Tipologie didattiche: 48A+36E; 9,00 CFU
Sede dell'insegnamento: Dipartimento di Scienze Chimiche, via Marzolo, 1, Padova.

Prerequisiti :

CONTENUTO NON PRESENTE

Conoscenze e abilita' da acquisire :

CONTENUTO NON PRESENTE

Attivita' di apprendimento previste e metodologie di insegnamento :

CONTENUTO NON PRESENTE

Contenuti :

CONTENUTO NON PRESENTE

Modalita' di esame :

CONTENUTO NON PRESENTE

Criteri di valutazione :

CONTENUTO NON PRESENTE

Testi di riferimento :

CONTENUTO NON PRESENTE

Eventuali indicazioni sui materiali di studio :

CONTENUTO NON PRESENTE

LINGUA INGLESE

(Titolare: Prof. PAOLO PASTORE)

Periodo: I anno, 1 semestre
Indirizzo formativo: Corsi comuni
Tipologie didattiche: ; 3,00 CFU

Prerequisiti :

CONTENUTO NON PRESENTE

Conoscenze e abilita' da acquisire :

CONTENUTO NON PRESENTE

Attivita' di apprendimento previste e metodologie di insegnamento :

CONTENUTO NON PRESENTE

Contenuti :

CONTENUTO NON PRESENTE

Modalita' di esame :

CONTENUTO NON PRESENTE

Criteri di valutazione :

CONTENUTO NON PRESENTE

Testi di riferimento :

CONTENUTO NON PRESENTE

Eventuali indicazioni sui materiali di studio :

CONTENUTO NON PRESENTE

MICROBIOLOGIA AMBIENTALE

(Titolare: Prof. ANDREA SQUARTINI)

Periodo: III anno, 2 semestre
Indirizzo formativo: Corsi comuni
Tipologie didattiche: 48A+12E+16L; 8,00 CFU

Prerequisiti :

Consigliati: Chimica Generale e Inorganica e Chimica Fisica, Chimica Organica, Biologia Animale e Vegetale, Introduzione alle Scienze della Terra.

Conoscenze e abilita' da acquisire :

Scopo del corso Ã" quello di fornire le conoscenze sul ruolo di microrganismi procarioti ed eucarioti negli ecosistemi, e sulle nostre possibilitÃ di intervento per le finalitÃ di produzione, conservazione o risanamento.

Contenuti :

Morfologia e strutture dei microrganismi. Genetica microbica. Sistematica dei procarioti, significato e limiti della definizione di specie microbica. Analisi tassonomica con metodi molecolari. Filogenesi molecolare e fenotipico-funzionale. Coltivazione dei microrganismi e curve di crescita. Rapporto tra microrganismi e ambiente. Suolo, acque, atmosfera, e ambienti estremi. Metodi di studio dellamicrobiodiversitÃ in ambienti naturali e non. Studio dei microrganismi vitali ma non coltivabili (VBNC). Collocazione, integrazione, ed effetti della attivitÃ microbica sulla evoluzione dell'ambiente e sulla sua stabilitÃ. Microbiologia degli ambienti estremi. Fisiologia microbica e differenze nei metabolismi energetici. Cicli biogeochimici degli elementi. Carbonio: fotosintesi e chemiosintesi microbiche, mineralizzazione della sostanza organica. Azoto: fissazione biologica libera e simbiotica, nitrificazione, denitrificazione. Fosforo: solubilizzazioni microbiche, simbiosi micorriziche. Zolfo: immobilizzazione e solubilizzazione batterica. Ferro: siderofori e nutrizione minerale. Interazioni piante-microrganismi, rizosfera, differenze tra suoli naturali e suoli coltivati. Microbiologia forestale e di prateria.

Esempi pratici di studio delle comunità di ambienti naturali. Uso di microrganismi quali biofertilizzanti e agenti di controllo biologico. Batteri PGPR (plant-growth promoting rhizobacteria), inoculanti per la produttività delle piante coltivate. Applicazione di microrganismi azotofissatori, agenti di biocontrollo e difesa dalle patologie dei vegetali, insetticidi microbici. Micorrize e batteri helper della micorrizzazione. Microrganismi per la filiera energetica. Costruzione e rilascio di organismi geneticamente modificati. Aspetti biotecnologici, normativi ed etici. Utilizzazione microbica per il riciclo delle biomasse. Interventi microbici nel biorisanamento degli inquinamenti in ambiente acquatico e terrestre. Decontaminazione ambientale per via microbiologica di pesticidi alogeno-organici, petroli, materie plastiche ed altri composti organici di lenta degradazione. Resistenza microbica a metalli pesanti.

Modalità di esame :

Capacità di dimostrare la comprensione dei contenuti trasmessi nel corso. Voto in trentesimi

Testi di riferimento :

Brock, Madigan, Martinko, Parker, *Biologia dei Microrganismi*, volumi 1 e 2.. : Pearson, 2012

Eventuali indicazioni sui materiali di studio :

Unità power point del materiale presentato a lezione disponibili online

PEDOLOGIA

(Titolare: Dott. GIUSEPPE CONCHERI)

Periodo: III anno, 2 semestre
Indirizzo formativo: Corsi comuni
Tipologie didattiche: 48A+16E; 8,00 CFU

Prerequisiti :

Chimica generale e inorganica e chimica fisica
Chimica organica
Introduzione alle Scienze della Terra

Conoscenze e abilità da acquisire :

Lo studente acquisisce conoscenze sui fattori che presiedono alla formazione del suolo, sui costituenti e sulle principali proprietà chimico-fisiche del terreno con particolare riferimento alle componenti colloidali, sugli strumenti interpretativi delle analisi chimico-fisiche del suolo mediante l'esecuzione pratica delle determinazioni più significative, sui principali rudimenti per l'esecuzione di un'indagine pedologica, sulla distribuzione spaziale dei suoli (cartografia pedologica), sulle proprietà ed i problemi di gestione dei principali suoli.

Attività di apprendimento previste e metodologie di insegnamento :

Lezione frontale: 48 ore
Esercitazione in laboratorio: 8 ore
Esercitazione in campo: 8 ore.

Contenuti :

1 CFU - Il suolo: la definizione di suolo; i componenti del suolo. I minerali (i silicati e i non silicati) e le rocce; la stabilità dei minerali; l'alterazione dei componenti minerali (la disgregazione e la decomposizione delle rocce); i prodotti dell'alterazione (la mobilità degli ioni, il potenziale ionico); i minerali argillosi (caratteristiche e genesi); gli ossidi e gli idrossidi e i prodotti residui.
2 CFU - Il ciclo del carbonio: i costituenti; il significato biologico e pedologico della sostanza organica; le funzioni; i principali processi (apporti organici al suolo, degradazione, mineralizzazione, umificazione). Le sostanze umiche: l'estrazione e il frazionamento; definizione e caratterizzazione delle sostanze umiche; proprietà generali del humus. Le proprietà fisiche del suolo: tessitura, struttura, consistenza, densità, porosità, temperatura, umidità, colore.
3 CFU - Le proprietà chimiche del suolo. I colloidi: adsorbimento e scambio di cationi; le caratteristiche della reazione di scambio; flocculazione e dispersione; la selettività delle reazioni di scambio; adsorbimento e scambio di anioni (specifico e non specifico). Il grado di reazione del suolo (pH): le cause di variazione della concentrazione idrogenionica; i suoli acidi e la chimica dell'alluminio; la correzione dei suoli acidi; i suoli alcalini per costituzione e per adsorbimento e la loro correzione. Il potere tampone. Le reazioni di ossido-riduzione.
4 CFU Le analisi del terreno: campionamento e preparazione del campione, determinazione dello scheletro, della tessitura, della reazione, dei carbonati totali e del calcare attivo, del carbonio organico e della sostanza organica, della capacità di scambio cationico, dell'azoto totale, del fosforo assimilabile, del potassio scambiabile, dei micronutrienti assimilabili; interpretazione dei risultati analitici.
5 CFU - I processi pedogenetici. Il suolo come si presenta in campagna: il profilo del suolo, i principali orizzonti, la descrizione del suolo. I modelli suolo-paesaggio.
6 CFU - La classificazione dei suoli: la classificazione americana (Soil Taxonomy USDA) e il World Reference Base (FAO).
7 CFU - Il rilevamento pedologico: diverse scale di dettaglio e standard di rilevamento; lo studio preliminare e gli strumenti disponibili per l'individuazione delle unità di pedopaesaggio; il rilevamento di campagna.
8 CFU - La cartografia dei suoli: l'elaborazione dei dati, l'individuazione delle unità tipologiche di suolo e delle unità cartografiche; la legenda della carta. I suoli della pianura veneta.

Modalità di esame :

Lo studente è invitato a produrre una relazione tecnica sulle esercitazioni in laboratorio e in campagna che potrà contribuire al voto finale (bonus di 0-3 punti sul voto finale).
La verifica di profitto si svolge con esame orale.

Criteri di valutazione :

La valutazione della preparazione dello studente si baserà sulla comprensione e sulla capacità di rielaborazione degli argomenti svolti durante le lezioni frontali o le esperienze pratiche

Testi di riferimento :

Violante Pietro, *Chimica del suolo e della nutrizione delle piante*. Bologna: Il Sole 24 Ore Edagricole, 2006
Sequi Paolo, *Fondamenti di chimica del suolo*. Bologna: Pàtron, 2006
Birkeland Peter, *Soils and Geomorphology*. New York: Oxford University Press, 1999

Eventuali indicazioni sui materiali di studio :

Il materiale didattico presentato a lezione (presentazioni power point e pdf) sarà consultabile al link: <https://elearning.unipd.it/scienze/> (Piattaforma Moodle della Scuola di Scienze).

Il ricevimento degli studenti avrà luogo al termine della lezione o per appuntamento telefonico (3351012466).

PROVA FINALE

(Titolare: da definire)

Periodo: III anno, 2 semestre
Indirizzo formativo: Corsi comuni
Tipologie didattiche: ; 3,00 CFU

Prerequisiti :
CONTENUTO NON PRESENTE
Conoscenze e abilità da acquisire :
CONTENUTO NON PRESENTE
Attività di apprendimento previste e metodologie di insegnamento :
CONTENUTO NON PRESENTE
Contenuti :
CONTENUTO NON PRESENTE
Modalità di esame :
CONTENUTO NON PRESENTE
Criteri di valutazione :
CONTENUTO NON PRESENTE
Testi di riferimento :
CONTENUTO NON PRESENTE
Eventuali indicazioni sui materiali di studio :
CONTENUTO NON PRESENTE

SICUREZZA NEI LABORATORI

(Titolare: Prof. SAVERIO SANTI) - Mutuato da: Laurea in Chimica Industriale (Ord. 2014)

Periodo: I anno, 1 semestre
Indirizzo formativo: Corsi comuni
Tipologie didattiche: 8A; 1,00 CFU
Sede dell'insegnamento : Dipartimento di Scienze Chimiche
Aule : Aula A, via Loredan 6

Prerequisiti :
Nessuno
Conoscenze e abilità da acquisire :
L'insegnamento intende fornire allo studente le nozioni generali e particolari sulle norme di sicurezza nei laboratori chimici.
Attività di apprendimento previste e metodologie di insegnamento :
L'insegnamento si svolge mediante lezioni frontali in aula, tenute anche da esperti del settore, nelle quali viene fatto uso di slide.
Contenuti :
Nozioni di sicurezza, struttura e gestione della sicurezza, prevenzione incendi. Sicurezza in un laboratorio chimico. Reattività e infiammabilità dei composti chimici. Rischio chimico: etichettatura, simbologia e frasi di rischio; dose-risposta, tossicità acuta e cronica, monitoraggio dell'esposizione e degli effetti. Rischio elettrico.
Modalità di esame :
Test di valutazione a risposta multipla, obbligatorio alla fine delle attività didattiche.
Criteri di valutazione :
La valutazione della preparazione si baserà sulla verifica del livello di comprensione ed assimilazione degli argomenti trattati a lezione e sull'acquisizione delle relative competenze legate alla capacità di elaborare le conoscenze apprese applicandole a situazioni reali legate alla sicurezza di un laboratorio chimico.
Testi di riferimento :
Andrea Trevisan, I rischi da ambienti chimici, fisici e biologici. Padova: Libreria Progetto, 2011
Roberto Fornasier, Guida alla sicurezza nei laboratori chimici. Padova: Libreria Cortina, 1998
Eventuali indicazioni sui materiali di studio :
All'inizio delle lezioni sarà messo a disposizione il materiale usato a lezione e distribuito un opuscolo su sicurezza e prevenzione a cura del Servizio Prevenzione, Protezione, Ambiente e Sicurezza dell'Ateneo.

SISTEMI ZOOTECNICI E AMBIENTE

(Titolare: Prof. ENRICO STURARO)

Periodo: II anno, 2 semestre
Indirizzo formativo: Corsi comuni
Tipologie didattiche: 48A+24E; 8,00 CFU
Sede dell'insegnamento : Agripolis
Aule : da definire

Prerequisiti :

Non sono richiesti prerequisiti particolari.

Conoscenze e abilità da acquisire :

Lo studente acquisisce gli elementi di base per inquadrare l'attività di allevamento degli animali da reddito e per individuare gli effetti che tale attività esercita a livello ambientale.

Attività di apprendimento previste e metodologie di insegnamento :

Il corso si basa sulla partecipazione attiva degli studenti, per questo la frequenza è particolarmente consigliata.

Sono previste lezioni teoriche frontali, presentazioni di casi di studio e visite tecniche.

Contenuti :

1° credito: Gli animali in produzione zootecnica. Effetti dell'allevamento sulle disponibilità di risorse alimentari per l'uomo. Inquadramento delle principali categorie e razze bovine e suine di interesse nazionale.

2° credito: Cenni di nutrizione e alimentazione animale. Categorie di nutrienti, digestione, metabolismo e fabbisogni nei ruminanti e nei monogastrici.

3° Valutazione chimico-nutrizionale degli alimenti zootecnici.

4° credito: I sistemi zootecnici. Principali caratteristiche dei sistemi estensivi ed intensivi e generalità sulle relazioni tra sistemi di allevamento e aspetti ambientali. Introduzione al settore nazionale delle produzioni animali.

5° credito: Tecniche di produzione animale nei bovini e nei suini. I prodotti e le filiere, l'organizzazione funzionale e strutturale degli allevamenti, i principali parametri tecnici.

6° credito: Relazioni tra sistemi zootecnici e ambiente: entità ed effetti ambientali degli effluenti zootecnici.

7° credito: Inquadramento normativo e bilancio dell'azoto.

8° credito: Approcci integrati per la valutazione della sostenibilità dei sistemi zootecnici

Modalità di esame :

L'esame finale è scritto con domande aperte, brevi esercizi e domande a risposta multipla.

Criteri di valutazione :

Lo studente sarà valutato sulla base della comprensione degli argomenti e l'acquisizione dei concetti sviluppati a lezione.

Testi di riferimento :

Bittante G., Andrighetto I., Ramanzin M., *Fondamenti di zootecnica*. Padova: Liviana, 1990

Bittante G., Andrighetto I., Ramanzin M., *Tecniche di produzione animale*. Padova: Liviana, 1993

Eventuali indicazioni sui materiali di studio :

Il materiale presentato a lezione sarà fornito dal docente all'inizio del corso e reso disponibile sulla piattaforma moodle del Dipartimento di Chimica

TIROCINIO

(Titolare: Prof. SANDRO CAMPESTRINI)

Periodo: III anno, 2 semestre

Indirizzo formativo: Corsi comuni

Tipologie didattiche: ; 3,00 CFU

Prerequisiti :

CONTENUTO NON PRESENTE

Conoscenze e abilità da acquisire :

CONTENUTO NON PRESENTE

Attività di apprendimento previste e metodologie di insegnamento :

CONTENUTO NON PRESENTE

Contenuti :

CONTENUTO NON PRESENTE

Modalità di esame :

CONTENUTO NON PRESENTE

Criteri di valutazione :

CONTENUTO NON PRESENTE

Testi di riferimento :

CONTENUTO NON PRESENTE

Eventuali indicazioni sui materiali di studio :

CONTENUTO NON PRESENTE