ISTITUTO ISTRUZIONE SUPERIORE "E. ALESSANDRINI" VITTUONE

LICEO SCIENTIFICO SCIENZE APPLICATE

SCIENZE NATURALI

CLASSE 5 AL

ANNO SCOLASTICO 2014/2015

Docente: Prof.ssa Scalmani Valeria

• "Dal carbonio agli OGM" PLUS

Chimica organica, biochimica e biotecnologie Valitutti, Taddei, Kreuzer, Massey, Sadava, Hillis, Heller, Berenbaum Ed. Zanichelli

• "Sistema Terra" FGH

Crippa, Fiorani

Ed. A. Mondadori Scuola

PROGRAMMA SVOLTO

BIOLOGIA:

Biotecnologie

Che cosa sono le biotecnologie. Biotecnologie classiche (tradizionali) e biotecnologie innovative. Tecniche utilizzate:

Colture cellulari: cellule vegetali, cellule animali. Cellule staminali \rightarrow cellule totipotenti, pluripotenti e multipotenti; staminali embrionali e adulte.

Enzimi di restrizione: le forbici molecolari e DNA ligasi: la colla del biotecnologo

Separazione di frammenti di DNA: elettroforesi su gel (agarosio e poliacrilammide)

Identificazione di sequenze specifiche: ibridazione del DNA e sonde molecolari; tecnica Southern Blotting

Amplificare il DNA: la PCR

Clonaggio del DNA: vettori di clonaggio, geni marcatori, clonaggio propriamente detto

Biblioteche di DNA e di cDNA

Clonazione di organismi complessi: la pecora Dolly,

Valutare il livello di espressione genica: la nanotecnologia dei microarray

La bioinformatica → il Progetto Genoma Umano (HGP): principali obiettivi e risultati raggiunti, dal genoma al proteoma e al trascrittoma

Che cos'è l'ingegneria genetica e che cosa sono gli OGM. Un esempio di tecnologia del DNA ricombinante: passaggi fondamentali per inserire un gene (ad esempio umano) in un batterio. Alcuni interventi di ingegneria genetica sule cellule animali: microiniezione di uova fecondate, sostituzione di geni nelle cellule staminali embrionali, topi knockout.

• Applicazioni in farmacologia e medicina:

Diagnostica e trattamenti terapeutici con particolare riferimento a:

tecniche per ottenere prodotti terapeutici: farmaci (es. produzione di insulina),vaccini (antiepatite B e antipertosse) , anticorpi monoclonali utilizzati nella diagnosi e nella terapia oncologica), terapia genica; Animali transgenici e loro possibili applicazioni

• Applicazioni nell'analisi genetica forense : applicazioni alla medicina legale in campo civile (test di paternità, riconoscimento di persone) e penale (criminologia); polimorfismi del DNA: RFLP, STR, fingerprinting del DNA

• Applicazioni in agricoltura:

Metodi per l'ottenimento di piante transgeniche (sistemi biologici e chimico-fisici) Piante transgeniche resistenti ad insetti (piante Bt) e altre applicazioni delle piante transgeniche; golden rice

• Applicazioni ambientali :

Biocombustibili

I microrganismi e lo smaltimento dei prodotti di rifiuto: trattamento biologico dei reflui, analisi dei reflui (COD e BOD₅)

Biorisanamento ambientale: batteri "mangia petrolio" (es.Pseudomonas putida)

Biochimica:

➤ Le molecole

Le macromolecole di interesse biologico sono state già trattate nel corso del secondo anno prima della citologia. Sono riprese quest'anno, nell'ambito della giusta categoria della *ricorsività*, per far comprendere agli studenti l'importanza della chimica organica per la piena comprensione della biochimica di base.

- ❖ Carboidrati: dalla formula di Fischer alla forma ciclica mediante la formazione del semiacetale, stereoisomeri D e L. M monosaccaridi : glucosio, fruttosio e ribosio, anomeri alfa e beta. Disaccaridi: maltosio, lattosio e saccarosio. Polisaccaridi: cellulosa, amido, glicogeno.
- ❖ Lipidi: esterificazione e i lipidi. Trigliceridi, fosfolipidi, steroidi.
- ❖ Proteine: struttura degli amminoacidi; il legame peptidico. Struttura primaria, secondaria, terziaria e quaternaria delle proteine; struttura proteica e attività biologica. Enzimi come catalizzatori biologici, attività enzimatica: fattori che la influenzano e sua regolazione

> Il metabolismo

- ❖ Definizione di metabolismo, anabolismo e catabolismo
- ❖ Divergenza, convergenza e ciclicità delle vie metaboliche
- Ruolo di ATP, NAD e FAD
- Metabolismo del glucosio in aerobiosi e anaerobiosi
 - Glicolisi come principale via catabolica del glucosio
 - Metabolismo terminale del glucosio in anaerobiosi: fermentazione lattica e alcolica
 - Metabolismo terminale del glucosio in aerobiosi: reazione della piruvico deidrogenasi, ciclo di Krebs; catena respiratoria e fosforilazione ossidativa
 - Controllo della glicemia ad opera di insulina e glucagone

CHIMICA:

Chimica organica:

Definizione di composto organico. Caratteristiche del carbonio (richiamo della configurazione elettronica, delle ibridazioni)

> Rappresentazione dei composti organici:

❖ Modelli molecolari: modello a spazio pieno; modello a sferette e bastoncini

❖ Formule: formula bruta o grezza; formula di struttura estesa; formule di struttura abbreviate; formule di struttura tridimensionali: prospettica; proiezione di Fischer; proiezione di Newman

(es.etano conformazione eclissata e sfalsata)

- **Isomerie:** definizione generale di isomeria
 - ❖ Isomeri costituzionali: isomeri di struttura, di gruppo funzionale, di posizione
 - Stereoisomeria:
 - Enantiomeri o isomeri ottici: la chiralità condizione necessaria e sufficiente per l'enantiomeria; condizioni per l'esistenza della chiralità: concetto di carbonio stereo genico; gli enantiomeri e la luce polarizzata (+; -); nomenclatura delle molecole chirali: sistema R-S e sistema D-L.
 - Diastereoisomeri: isomeria cis-trans (alcheni e ciclo alcani)
 Proprietà fisiche e chimiche degli isomeri.

Un esempio di isomeria conformazionale: la forma eclissata e quella sfalsata dell'etano.

- ➤ **Gruppi funzionali:** Concetto di gruppo funzionale. Principali gruppi funzionali e relative classi di composti organici. Scala di priorità dei gruppi funzionali
- > Idrocarburi:
 - ❖ Alcani →caratteristiche generali, proprietà fisiche e chimiche, nomenclatura IUPAC di alcani lineari, ramificati e cicloalcani, reazioni di sostituzione e di combustione.
 - ❖ Alcheni e alchini → nomenclatura IUPAC, reattività, reazioni di addizione (di idrogeno, di alogeno, di acido alogenidrico, di acqua), regola di Markovnikov
 - ❖ Il benzene e l'anello aromatico: la struttura del benzene secondo la risonanza e la delocalizzazione elettronica; qualche esempio di nomenclatura di composti aromatici; sostituzione aromatica; composti aromatici e salute
- ➤ Alogenuri alchilici → nomenclatura IUPAC, reazioni di sostituzione e di eliminazione Clorofluorocarburi e buco dell'ozono
- ➤ Alcoli → caratteristiche, solubilità degli alcoli in acqua, acidità degli alcoli, nomenclatura IUPAC, reazioni degli alcoli: ossidazione di alcoli primari e secondari; disidratazione degli alcoli a 180°C (eliminazione); trasformazione degli alcoli in alogenuri per sostituzione nucleofila
- ➤ Aldeidi e chetoni → nomenclatura IUPAC, reattività: addizione nucleofila con formazione di semiacetale e acetale, ossidazione e riduzione di aldeidi e chetoni
- ➤ Acidi carbossilici → caratteri generali, proprietà chimiche degli acidi carbossilici: acidità del gruppo carbossilico, la reazione di esterificazione come sostituzione nucleofila acilica; nomenclatura IUPAC, preparazione per ossidazione completa di alcoli primari, Acidi grassi.
- ➤ Esteri → reazione di esterificazione, nomenclatura IUPAC. Idrolisi degli esteri. Saponi.
- ➤ Ammine e ammidi→ il gruppo amminico, ammine primarie, secondarie, terziarie; basicità delle ammine; struttura delle ammidi e reazione tra acido carbossilico e gruppo amminico

Delle seguenti reazioni sopra menzionate è stato analizzato il **meccanismo:**

- clorurazione (alogenazione) degli alcani
- addizione elettrofila di HCl ad alcheni e giustificazione regola di Markovnikov
- sostituzione nucleofila: alcol + HCl
- > Materiali di interesse tecnologico applicativo: polimeri di addizione (es. polietilene) e di condensazione (solo con riferimento ad alcuni esempi applicativi), nanomateriali in campo medico, biomateriali

SCIENZE DELLA TERRA

Dinamica della litosfera

Teoria della deriva dei continenti: eventi e principali prove. Paleomagnetismo: proprietà magnetiche dei minerali, magnetizzazione termo rimanente e detritica residua, inversioni di polarità . Espansione dei fondali oceanici: elementi, meccanismo, prove, con particolare riguardo alla prova paleomagnetica delle anomalie (Vine e Matthews). Struttura delle dorsali oceaniche, faglie trasformi

Tettonica a placche e orogenesi

Teoria della tettonica a placche come teoria unificante. Margini delle placche: divergenti, convergenti, trasformi. Caratterizzazione dei margini divergenti; caratterizzazione dei margini convergenti: convergenza oceano/oceano e formazione di archi insulari; convergenza oceano/continente e formazione di un arco vulcanico (orogenesi andina); convergenza continente/continente (orogenesi himalayana). Il motore delle placche: principali ipotesi. Punti caldi: (esempio delle isole Hawaii)

Atmosfera

Composizione chimica dell'atmosfera attuale. Origine ed evoluzione dell'atmosfera: atmosfera primitiva, passaggio dall'atmosfera riducente a quella ossidante, BIF e red beds . Struttura dell'atmosfera: troposfera, stratosfera, mesosfera, termosfera, esosfera. Temperatura dell'aria e gradiente termico, pressione atmosferica,isobare, aree cicloniche e anticicloniche, umidità assoluta e relativa, venti, circolazione generale nella bassa e alta troposfera, il fohn. Inquinamento atmosferico: (ossidi di N, ossidi di C, ossidi di S, PM), effetto serra, buco dell'ozono ed effetto dei CFC, piogge acide

ATTIVITA' DI LABORATORIO

Biologia

- Norme di sicurezza (norme di comportamento, procedure di base, simboli e indicazioni di pericolo); utilizzo della strumentazione
- Riconoscimento di zuccheri riducenti mediante reattivo di Fehling
- Riconoscimento di proteine mediante reattivo del biureto
- Riconoscimento di lipidi mediante reattivo del Sudan
- Fermentazione alcolica
- terreni di coltura e tecniche di semina di microrganismi
- esame batteriologico dell'aria in ambienti confinati
- controllo microbiologico delle superfici
- attività laboratoriale presso il Cus-MI-BIO Università degli Studi di Milano: dall'estrazione del DNA al fingerprinting

Chimica

- Norme di sicurezza (norme di comportamento, procedure di base, simboli e indicazioni di pericolo); utilizzo della strumentazione
- Riconoscimento di sostanze organiche
- Saturazione del doppio legame negli alcheni
- Solubilità di alcoli in acqua
- Riconoscimento di alcoli primari, secondari e terziari (saggio di Lucas)
- Riconoscimento di aldeidi e chetoni (saggio di Tollens)
- Analisi chimica delle acque (nell'ambito del progetto EXPO 2015 L'oro blu del Magentino: chiare, fresche, dolci acque...): ricerca di ammoniaca, nitriti, cloruri, solfati

Vittuone, 29 maggio 2015

Docente: Valeria Scalmani