

**ISTITUTO ISTRUZIONE SUPERIORE “ E. ALESSANDRINI”
VITTUONE
LICEO SCIENTIFICO SCIENZE APPLICATE
SCIENZE NATURALI**

CLASSE 3AL

ANNO SCOLASTICO 2014/2015

Docente : **Prof.ssa Scalmani Valeria**

Libri di testo adottati:

“Invito alla Biologia. blu” Plus Biologia molecolare, genetica ed evoluzione

Autori: Curtis-Barnes-Schnek Flores Casa Editrice Zanichelli

“Chimica concetti e modelli” dalla mole all’elettrochimica

Autori: Valitutti-Falasca-Tifi-Gentile Casa Editrice Zanichelli

“Sistema Terra” D E

Autori: Crippa-Fiorani Casa Editrice A. Mondadori Scuola

PROGRAMMA SVOLTO

Biologia:

- **Riproduzione cellulare:** scissione binaria cellule procariote; cellule eucariote: ciclo cellulare, mitosi, citodieresi
- **Riproduzione sessuata:** cellule somatiche, cellule germinali; meiosi, spermatogenesi, ovogenesi
- **Basi chimiche dell’ereditarietà:** esperimenti e dati sperimentali che hanno indicato il DNA come portatore dell’informazione genetica e hanno contribuito alla comprensione della sua struttura. Struttura del DNA: modello a doppia elica di Watson e Crick. Duplicazione del DNA. Caratteristiche del genoma procariote e eucariote.
- **Codice genetico e sintesi delle proteine:** geni e proteine (esperimenti di Beadle e Tatum), l’acido ribonucleico, tipi di RNA; dogma centrale della biologia, trascrizione, elaborazione dell’RNA nella cellula eucariote, codice genetico: decifrazione , esperimenti di Nirenberg e Matthaei , caratteristiche; traduzione: la sintesi proteica
- **Regolazione dell’espressione genica:** regolazione genica nei procarioti (operone lac e trp), regolazione genica della trascrizione e regolazione genica successiva alla trascrizione negli eucarioti, la genetica dello sviluppo (geni omeotici e homeobox)
Mutazioni: mutazioni spontanee e indotte, agenti mutageni, mutazioni geniche , cromosomiche e genomiche
- **Ereditarietà dei caratteri e genetica classica :** leggi di Mendel; test cross; interazioni alleliche, interazioni geniche; determinazione del sesso, eredità legata al sesso ; gruppi di associazione, mappe cromosomiche; analisi cromosomiche: classificazione dei cromosomi, cariotipo e kariogramma,
Genetica umana: principali malattie genetiche autosomiche o legate ai cromosomi sessuali (corea di Huntington, nanismo acondroplastico, fenilchetonuria PKU, morbo di Tay-Sachs, anemia falciforme, anemia mediterranea, fibrosi cistica, albinismo, sindrome di Down,

sindrome di Turner, sindrome di Klinefelter, sindrome xyy, sindrome x fragile, emofilia, daltonismo, distrofia di Duchenne, favismo)

Chimica:

- **La struttura dell'atomo:** richiami alle particelle fondamentali dell'atomo, ai concetti di numero atomico, numero di massa, isotopi; natura ondulatoria e corpuscolare della luce ; Atomo di Bohr; doppia natura dell'elettrone, principio di indeterminazione di Heisenberg; Numeri quantici e orbitali; configurazione elettronica totale ed esterna degli elementi, principio di Aufbau, regola di Hund
- **Sistema periodico degli elementi:** ripresa della Tavola periodica degli elementi; configurazione elettronica esterna di un elemento e sua posizione nel Sistema Periodico; struttura della tavola periodica; simboli di Lewis; proprietà periodiche degli elementi; metalli, non metalli, semimetalli
- **Legami chimici:** energia di legame; gas nobili e ottetto; legame covalente; legame covalente dativo; legame covalente polare; legame ionico; legame metallico; forma delle molecole e teoria VSEPR.
- **Nuove teorie del legame:** risonanza, legame di valenza, ibridazione degli orbitali; orbitali molecolari
- **Forze intermolecolari:** forze intermolecolari; molecole polari e apolari; le forze dipolo-dipolo e le forze di London, legame idrogeno; proprietà intensive dello stato liquido (tensione superficiale, capillarità, tensione di vapore, viscosità)
- **Composti inorganici – classificazione e nomenclatura:** valenza e numero di ossidazione, classificazione e proprietà dei composti inorganici, nomenclatura tradizionale e IUPAC dei composti inorganici binari e ternari
- **Reazioni chimiche :** equazioni di reazione, bilanciamento delle equazioni; calcoli stechiometrici: rapporto moli/coefficienti stechiometrici, reazioni a completamento, con reagente limitante e reagente in eccesso , resa della reazione; reazioni di formazione delle principali categorie di composti inorganici e vari tipi di reazioni: sintesi, decomposizione, scambio semplice e doppio

Scienze della Terra:

- **Minerali:** definizione di minerale, genesi dei minerali. Classificazione dei solidi: cristalli ionici, covalenti, molecolari, metallici. Polimorfismo, isomorfismo. Proprietà fisiche dei minerali. Classificazione dei minerali. Silicio e sue caratteristiche. Classificazione dei silicati. Minerali femici e minerali sialici.
- **Rocce magmatiche:** processo magmatico, magmi, lave, gas. Classificazione di magmi/lave in base al contenuto di silice. Rocce ignee intrusive ed effusive. Magmi primari e secondari. Cristallizzazione frazionata: serie continua e discontinua di Bowen; differenziazione magmatica
- **Rocce sedimentarie:** processo sedimentario. Classificazione delle rocce sedimentarie: clastiche, piroclastiche, organogene e chimiche; sedimenti organogeni
- **Rocce metamorfiche:** processo metamorfico. Concetto di minerale indice e di facies metamorfica; tipi di metamorfismo: di contatto, cataclastico, regionale. Serie metamorfiche.
- **Ciclo litogenetico**

ATTIVITA' DI LABORATORIO

BIOLOGIA

- Norme di sicurezza (norme di comportamento, procedure di base, simboli e indicazioni di pericolo); utilizzo della strumentazione
- Riconoscimento di fasi di mitosi e meiosi
- Riconoscimento di fasi di mitosi in apici di cipolla
- Esperimento sull'estrazione del DNA

- Eredità mendeliana e caratteristiche umane
- Problemi di genetica
- Analisi e interpretazione di alberi genealogici per la determinazione delle modalità di trasmissione di malattie genetiche
- Analisi cromosomiche: classificazione e nomenclatura dei cromosomi, dal cariotipo al kariogramma
- Analisi e riconoscimento di cariotipi normali e in presenza di anomalie

CHIMICA

- Norme di sicurezza (norme di comportamento, procedure di base, simboli e indicazioni di pericolo); utilizzo della strumentazione
- Saggi alla fiamma
- Analisi incognita di sali
- Metalli alcalini
- Metalli alcalino-terrosi
- Polarità e miscibilità
- Analisi chimica delle acque (nell'ambito del progetto “ L'oro blu del Magentino: chiare, fresche, dolci acque..”) : ricerca di ammoniaca, nitriti, cloruri, solfati (in orario extracurricolare)

SCIENZE DELLA TERRA

- Osservazione e riconoscimento di minerali
- Cristallizzazione del solfato di calcio
- Osservazione e riconoscimento di rocce
- Osservazione al microscopio di sezioni sottili di rocce
- Riconoscimento di calcare e dolomia mediante reazione con HCl

Vittuone, 4 giugno 2015

Docente: Valeria Scalmani