

Anno Scolastico 2021-2022
CLASSE: 3 AC

DISCIPLINA: **SCIENZE NATURALI**
DOCENTE: LORENZINI ELENA

Testi in adozione:

A.BARGELLINI M.CRIPPA D.NEPGEN
CHIMICA PER CAPIRE per il 2° biennio dei licei Volume Unico (Tomo DEF) LE MONNIER
SCUOLA

SYLVIA S.MADER IMMAGINI E CONCETTI DELLA BIOLOGIA Dalla biologia molecolare al
corpo umano Seconda edizione vol. unico ZANICHELLI

Contenuti del programma svolto

CHIMICA

Modulo 1. Struttura della materia Natura elettrica della materia. La legge di Coulomb. Campo elettrico uniforme. Tipi di radiazioni. La scoperta degli elettroni e dei protoni (tubo catodico): Caratteristiche delle particelle subatomiche. Modello atomico di Thompson Esperimento e modello atomico di Rutherford. Numero atomico. Numero di massa atomica. Gli isotopi. Massa atomica e unità di misura. Calcolo della massa atomica media. Caratteristiche delle onde elettromagnetiche, lunghezza d'onda, frequenza, ampiezza ed energia. La ondulatoria natura della luce: (riflessione, rifrazione e diffrazione). Spettroscopia ed analisi spettroscopiche. Spettri di emissione continui e a bande, spettri di assorbimento. La teoria dei quanti. Legge di Planck. L'effetto fotoelettrico. Modello atomico di Bohr. L'atomo di idrogeno e la teoria dei quanti. Ipotesi di de Broglie. Dualismo onda-particella. Principio di indeterminazione di Heisenberg. Definizione di orbitale. I numeri quantici. Gli orbitali: forma e rappresentazione grafica. Principio di esclusione di Pauli. Rappresentazione dello stato degli elettroni. Energia degli orbitali. Ordine di riempimento degli orbitali. Regola di Hund. Regola della diagonale. Le eccezioni alla regola della diagonale. Configurazione elettronica, elettroni di valenza e posizione nella tavola periodica.

Modulo 2. Le proprietà periodiche degli elementi. La tavola periodica di Mendeleev. La moderna legge periodica. Blocco s, p, d e f. La regola dell'ottetto. Gli elettroni di valenza e valenza di un atomo. Gli elementi di transizione. Studio della tavola: configurazioni elettroniche, metalli, semimetalli, non metalli, raggio atomico e raggio ionico, elettronegatività, affinità elettronica, energia di ionizzazione.

Modulo 3. I legami chimici. Legami primari. Configurazioni stabili e regole dell'ottetto. La notazione di Lewis. Le caratteristiche energetiche dei legami. Gli elettroni di valenza. Il legame ionico. I legami covalenti. Legame metallico. Le formule di struttura. Forze di Van der Waals. Legame a idrogeno e legami dipolo-dipolo o dipoli istantanei. Le molecole polari. forze di London
Le teorie sulla formazione dei legami chimici. La teoria del legame di valenza. Legame sigma e pi greco. Gli orbitali ibridi sp³, sp² e sp. Angoli di legame e forma delle molecole.

BIOLOGIA

Modulo 1. La genetica classica. Mendel e il metodo scientifico sperimentale. Le tre leggi di Mendel. Genotipo e fenotipo. Quadrati di Punnett e test cross. Dominanza incompleta, codominanza e allelia multipla (Il caso dei gruppi sanguigni). Eredità poligenica e interferenze tra geni. Malattie genetiche umane dominanti e recessive. Le mutazioni, la genetica e l'evoluzione. Gli studi di Morgan. Le malattie genetiche legate al sesso. Corpo di Barr. Geni associati e prime mappe geniche.

Modulo 2. Il DNA La scoperta del ruolo del DNA. Caratteristiche e cicli riproduttivi dei batteriofagi : ciclo litico e ciclo lisogeno.

Esperimento di Hershey e Chase. Dai nucleotidi alla struttura a doppia elica del DNA: il modello di Watson e Crick. Meccanismo di duplicazione: filamento guida e filamento in ritardo e ruolo dei vari enzimi partecipanti. I telomeri e l'invecchiamento. I geni e le proteine. Il codice genetico. Il ruolo dell'RNA. Elaborazione dell'mRNA nelle cellule eucariote. La traduzione: meccanismo di sintesi proteica. Le mutazioni.

La regolazione genica: meccanismi genetici di virus e batteri, ciclo litico e ciclo lisogeno. Ciclo riproduttivo del virus HIV. Lo scambio di materiale genetico nei batteri coniugazione (plasmide della fertilità e della resistenza) , trasformazione e trasduzione. Definizione di proteoma. Controllo dell'espressione genica nei procarioti (operone lattosio e operone triptofano). Definizione di proteoma. Controllo dell'espressione genica negli eucarioti. Vari livelli di controllo dell'espressione genica.

La docente Elena Lorenzini

Assegnazione Compiti estivi a.s. 2021/2022

Docente: **Lorenzini Elena**

Materia: **Scienze**

Classe 3AC

Biologia: Ripasso degli argomenti trattati durante l'anno (vedi Programmi svolti)

Chimica: Ripasso degli argomenti trattati durante l'anno (vedi Programmi svolti) .

Eserciziario: Loredana TROSCHER

CHIMICA Quaderno operativo per il recupero e il consolidamento

Ed. LA SPIGA € 7,90

Eseguire gli esercizi relativi ai capitoli 2,3,4, e 7 (Completi).

Rivedere inoltre gli esercizi dei capitoli 6, 8 e 9. (Argomenti trattati in seconda ma fondamentali per un buon inizio a settembre.)

La docente

ELENA LORENZINI