



AUGUSTO  
LICEO CLASSICO

# LICEO CLASSICO STATALE "AUGUSTO"

Anno scolastico 2023 - 2024

## PROGRAMMA DI SCIENZE DELLA CLASSE 3<sup>a</sup> C

Docente: Francesca Di Russo

Libro di testo: Scienze naturali- chimica, biologia, scienze della Terra-Crippa, Rusconi, Fiorani, Neppen, Mantelli-Arnoldo Mondadori Scuola.

## PROGRAMMA DI : Biologia

### LE BASI MOLECOLARI DELLA GENETICA

- Struttura di DNA e RNA; teorie sulla duplicazione del DNA; meccanismo semiconservativo di duplicazione del DNA
- Trascrizione (differenze tra procarioti ed eucarioti) e traduzione genica
- Le mutazioni e i fattori che le determinano

## PROGRAMMA DI: Chimica

### LA STRUTTURA DELL'ATOMO

- L'elettrizzazione, la scoperta sperimentale dell'elettrone, del protone e del neutrone.
- Il modello atomico di Thomson
- L'esperimento di Rutherford ed il suo modello atomico.
- Numero atomico, numero di massa ed isotopi
- La doppia natura della luce
- La luce degli atomi e l'atomo di Bohr
- Le onde di L. de Broglie
- Il principio di indeterminazione di Heisenberg
- L'equazione d'onda, i numeri quantici e gli orbitali

- La configurazione elettronica degli elementi, il principio di Aufbau e la regola di Hund (notazione spettroscopica e diagramma a caselle)

## **IL SISTEMA PERIODICO**

- La struttura della tavola periodica
- Le proprietà periodiche: raggio atomico, raggio ionico, energia di ionizzazione, affinità elettronica, elettronegatività e proprietà metalliche
- Metalli, non metalli e semimetalli
- Tavola periodica e configurazione elettronica

## **I LEGAMI CHIMICI**

- L'energia di legame
- La regola dell'ottetto
- La notazione di Lewis
- Il legame covalente (polare, apolare, singolo e multiplo, legami sigma e pi greco), ionico e metallico

## **LE FORZE INTERMOLECOLARI**

- Molecole polari e apolari
- Il legame a idrogeno
- Legame dipolo-dipolo
- Legame dipolo-dipolo indotto
- Legame dipolo temporaneo-dipolo temporaneo

## **CLASSIFICAZIONE E NOMENCLATURA**

- Ossidi, idruri, idracidi, sali binari, idrossidi, ossiacidi e sali ternari: proprietà, formule chimiche, nomenclatura IUPAC e tradizionale con esercizi
- Il numero di ossidazione (definizione), calcolo del numero di ossidazione

# **PROGRAMMA DI: Scienze della Terra**

## **MINERALI E ROCCE**

La composizione chimica, la struttura cristallina, le proprietà fisiche e ottiche, isomorfismo e polimorfismo, la vicarianza, la classificazione e il meccanismo di formazione dei minerali. I processi litogenetici. Processo igneo, rocce magmatiche (origine intrusiva ed effusiva, struttura e classificazione) ed origine dei magmi (magma primario ed anatettico). Processo sedimentario e

rocce sedimentarie (struttura e classificazione). Processo metamorfico, rocce metamorfiche (struttura e classificazione).

## **I FENOMENI VULCANICI**

I magmi (caratteristiche chimiche e fisiche dei diversi tipi di magmi). L'attività vulcanica e i diversi tipi di eruzione. Le forme degli edifici vulcanici. I prodotti dell'attività vulcanica. Il vulcanismo effusivo delle dorsali oceaniche e dei punti caldi (vulcani Hawaiiiani). Il vulcanismo esplosivo delle zone di subduzione (vulcani strato con attività di tipo stromboliana, vulcaniana, pliniana e peeleana) Distribuzione geografica dei vulcani con elementi di tettonica a placche.

## **PROGRAMMA DI: Educazione Civica**

- Mutazioni e salute umana

Roma, 15/05/2024

Francesca Di Russo