



Liceo San Raffaele
Via Olgettina, 46 – Milano

PROGRAMMA PREVENTIVO

Materia: Scienze

Classe: II

Docente: Maurizio Pedrazzoli

Anno scolastico: 2026/2027

Libri di testo adottati:

Chimica - “SCOPRIAMO LA CHIMICA 2ED. MULTIMEDIALE (LDM)” ; 5 BAGATTI FRANCO / CORRADI ELIS / DESCO A ROPA C; ZANICHELLI EDITORE

Biologia – “NUOVO INVITO ALLA BIOLOGIA.BLU (IL) 3ED - DALLE CELLULE AGLI ORGANISMI (LDM) /”; CURTIS HELENA / BARNES SUE N / SCHNEK A - MASSARINI A; ZANICHELLI EDITORE;

- **Obiettivi:**
 - Saper leggere ed interpretare linguaggi e strumenti della disciplina
 - Conoscere e utilizzare in modo appropriato lessico e simboli
 - Comprendere ed interrogare le leggi della materia e della cellula
 - Riconoscere ed applicare le regole delle reazioni chimiche e della genetica
 - Riconoscere collegamenti e punti di contatto tra le discipline scientifiche
- **Sintesi dei contenuti:**
 - Chimica:
 - Le leggi dei gas
 - Il modello atomico nucleare e la struttura elettronica
 - Dalla struttura elettronica alla tavola periodica
 - I composti chimici
 - Le reazioni chimiche
 - I legami chimici

- Soluzioni e reazioni acido-base
- Le reazioni redox
- L'equilibrio chimico
- Biologia:
 - L'origine della vita, teorie evolutive e biodiversità
 - Il regno degli animali
 - Il regno dei funghi
 - Il regno delle piante
 - La cellula
- **Metodi e strumenti:**

Le lezioni saranno svolte attraverso l'utilizzo del libro di testo e di presentazioni in Power Point, questo al fine di permettere una trattazione chiara e lineare degli argomenti proposti ed un maggior coinvolgimento degli studenti tramite l'impiego di immagini e video.

Gli argomenti saranno approcciati in modo da stimolare la curiosità e la generazione di domande e collegamenti con le conoscenze interdisciplinari degli studenti.

Le attività laboratoriali saranno utilizzate al fine di comprendere a pieno gli argomenti affrontati in classe e stimolare gli studenti alla concreta applicazione dei temi discussi.
- **Criteri di Verifica e Valutazione:**

Le verifiche scritte saranno costruite in modo da testare la comprensione, la rielaborazione e la capacità di esposizione degli argomenti trattati in classe, questo attraverso l'utilizzo di domande aperte ed esercizi mirati.

Le verifiche orali avranno inoltre l'obiettivo di valutare le capacità di riconoscere collegamenti tra le varie tematiche affrontate.

Al termine di ogni periodo valutativo verranno inoltre tenuti in considerazione i seguenti fattori: interesse, partecipazione e contributo attivo alle lezioni; impegno, dedizione e puntualità nello svolgimento del lavoro; progresso in termini di conoscenze, abilità e competenze.
- **Attività di recupero**

Ad ogni compito in classe seguirà un commento di questo ed una correzione, quindi una verifica di recupero sui medesimi argomenti.

Programma dettagliato - chimica

- Il modello atomico nucleare e la struttura elettronica
 - Le particelle subatomiche e il modello atomico nucleare
 - La storia del modello atomico
 - Il numero atomico ed il numero di massa
 - Modello a livelli e struttura elettronica
 - Gli isotopi, le radiazioni e le onde elettromagnetiche
- Dalla struttura elettronica alla tavola periodica
 - Un modello per la struttura elettronica
 - La tavola periodica e la classificazione degli elementi
 - La lettura della tavola periodica, grandezze, gruppi e periodi
 - Le famiglie della tavola periodica
- I composti chimici
 - Classificazione dei composti
 - Il numero di ossidazione
 - La nomenclatura IUPAC e tradizionale
- I legami chimici
 - Elettroni di valenza e regola dell'ottetto
 - I legami chimici
 - Forze intermolecolari, polarità e miscibilità
- Soluzioni e reazioni acido-base
 - Gli elettroliti e la dissociazione
 - Caratteristiche chimiche e fisiche di acidi e basi
 - Gli acidi e le basi forti e deboli
 - La neutralizzazione
 - La scala del pH

- Le moli, la concentrazione e il pH: calcoli
- Le reazioni redox
 - Il concetto di ossidoriduzione
 - Bilanciamenti redox
 - Le celle elettrochimica ed elettrolitica
- L'equilibrio chimico
 - Significato di equilibrio chimico e della sua costante
 - Le condizioni di equilibrio

Programma dettagliato - biologia

- Origine della vita, teorie evolutive e biodiversità
 - L'origine della vita: Miller e Urey
 - Le teorie evolutive: dal creazionismo alla bioinformatica
 - La definizione di specie e la classificazione degli organismi viventi
 - Procarioti e protisti
- Il regno degli animali
 - Poriferi, cnidari, platelminti, nematodi e anellidi
 - I molluschi e gli artropodi
 - Gli echinodermi e i cordati
 - L'evoluzione dell'uomo
 - I viventi e gli ecosistemi (Educazione civica)
- Il regno dei funghi
 - Struttura e caratteristiche generali
 - I licheni: struttura, caratteristiche ed uso come biosensori
- Il regno delle piante
 - Dalle briofite alle angiosperme
- Le biomolecole e la cellula

- Proteine, carboidrati, lipidi ed acidi nucleici: cenni di struttura, caratteristiche generali e funzioni
- Cellule procariotiche ed eucariotiche: differenze e descrizione delle specifiche strutture
- Cenni di microscopia
- La struttura e le funzioni degli organuli
- La membrana cellulare: funzioni e struttura