

CLASSE: 3BLS (Liceo scientifico sportivo)

MATERIA: Scienze Naturali

DOCENTE: Denise Gervasoni

PROGRAMMAZIONE DIDATTICA

CONTENUTI DEL PROGRAMMA:

○ ASSE CULTURALE SCIENTIFICO TECNOLOGICO

| competenze chiave | competenze base | conoscenze | abilità |
|--|--|--|--|
| Competenza matematica e competenze di base in scienza e tecnologia | Osservare, descrivere e analizzare fenomeni appartenenti alla realtà naturale e artificiale. Saper collegare una formula chimica al nome Risolvere problemi di vita reale con calcoli stechiometrici. Saper agire in laboratorio correlando atomi a strumenti di misura (bilancia) attraverso il concetto di mole e quantificare la resa di una reazione. Correlare struttura materiale genetico con complessità degli esseri viventi stabilendo connessioni fra ambiente ed evoluzione. Saper collocare i luoghi della pratica sportiva Alla geografia del luogo. Utilizzare in modo corretto le abilità e le conoscenze per una comunicazione efficace. | <u>Chimica.</u> Verifica conoscenze pregresse: la tavola periodica. La struttura atomica. La mole La configurazione elettronica e i legami chimici intramolecolari La nomenclatura e la geometria delle molecole. I legami intermolecolari Le soluzioni Le reazioni chimiche (stechiometria) Reazioni chimiche e termodinamica La cinetica di reazione <u>Biologia</u> Le leggi di Mendel | Sapere leggere la tavola periodica, sapere ricostruire la configurazione elettronica di un qualunque atomo Dalla configurazione elettronica sapere prevedere i legami chimici intramolecolari Sapere assegnare i nomi ai composti, sapere scrivere la formula bruta a partire dal nome. Sapere prevedere la formula di struttura. Capire la base chimica dei legami intermolecolari. Sapere realizzare soluzioni a concentrazione nota Sapere bilanciare le reazioni chimiche, calcolare la resa di una reazione, classificare i tipi di reazioni chimiche Sapere quali sono i fattori che determinano le reazioni chimiche Conoscere i fattori che influenzano la cinetica delle reazioni Sapere valutare l'importanza del metodo scientifico. |

| | | | |
|----------------------|---|---|--|
| | | <p>Cromosomi, geni, alleli</p> <p>La sintesi proteica: trascrizione e traduzione</p> <p>Le teorie dell'evoluzione da Darwin al post darwinismo</p> | <p>Sapere costruire una mappa genetica a partire dal fenotipo.</p> <p>Sapere distinguere la corretta terminologia. Conoscere le relazioni tra cromosomi e geni</p> <p>Conoscere le differenze tra procarioti e eucarioti. Capire l'importanza dei ribosomi nell'evoluzione dei viventi</p> <p>Comprendere il contesto storico-culturale in cui si sviluppano le teorie dell'evoluzione. Sapere quali sono i capisaldi della teoria di Darwin. Conoscere il contributo scientifico e tecnico alla base dell'attuale definizione di evoluzione dei viventi</p> |
| Competenza digitale | <p>La padronanza della Rete e delle risorse multimediali. L'utilizzo delle nuove risorse informatiche per l'apprendimento e la trasmissione delle abilità acquisite. (competenze da maturare nell'arco dell'intero biennio)</p> | <p>Le principali funzioni di programmi di grafica, fogli di lavoro e le principali app di scienze e chimica.</p> | <p>Utilizzare e sfruttare le potenzialità degli strumenti informatici. Interpretare con senso critico i risultati di ricerca di informazioni per produrre, sviluppare, organizzare e presentare il proprio lavoro. Condividere e scambiare documenti attraverso piattaforme multimediali.</p> |
| Imparare ad imparare | <p>Essere consapevoli che lo studio si può apprendere. Riconoscere il proprio stile di apprendimento e dei propri eventuali errori comportamentali e cognitivi. (competenze da maturare nell'arco dell'intero biennio)</p> | <p>Essere a conoscenza delle competenze, conoscenze, abilità e qualifiche richieste. Conoscere e comprendere le proprie strategie di apprendimento, i punti di forza e debolezza delle proprie abilità-</p> | <p>Praticare un ascolto consapevole. Usare testi cartacei e digitali. Riconoscere i concetti chiave nei testi cartacei e digitali. Prendere appunti ed integrarli con i libri di testo. Costruire mappe concettuali.</p> |

| | | | |
|---|--|--|---|
| Competenze sociali e civiche | Utilizzare conoscenze e abilità per risolvere problemi, esporre e analizzare situazioni complesse. Partecipare ordinatamente alle discussioni, accettando eventuali critiche. Sentirsi parte integrante del gruppo classe/scuola. (competenze da maturare nell'arco dell'intero biennio) | Conoscere le regole di un corretto comportamento: rispettare sé e gli altri, gli spazi e l'ambiente condivisi, i materiali e gli strumenti utilizzati. Conoscere le potenzialità del lavoro di gruppo. | Lavorare in gruppo attivamente, rispettare le consegne e i ruoli assegnati. Aiutare i compagni in difficoltà e farsi aiutare. Individuare strategie finalizzate alla ottimale realizzazione del progetto. |
| Consapevolezza ed espressione culturale | Applicare conoscenze teoriche a situazioni concrete. Distinguere i fatti dalle opinioni. Sviluppare capacità critica, ponendosi domande per acquisire una maggior comprensione dei fenomeni studiati. (competenze da maturare nell'arco dell'intero biennio) | Conoscere le principali scoperte scientifiche e i contributi apportati a livello locale, nazionale e internazionale. Conoscere le diversità culturali e linguistiche. | Correlare i propri punti di vista creativi ed espressivi ai pareri degli altri. Comprendere l'importanza delle innovazioni scientifiche rapportate al contesto storico/culturale. |

CONTENUTI DEL PROGRAMMA:

CHIMICA

- Ripasso: La struttura dell'atomo. Gli atomi e i legami chimici.
- I legami chimici. Legami primari e secondari. Legame ionico. Il legame covalente puro, polare, dativo. Il legame metallico.
- Le reazioni chimiche. Le moli. La quantità di reagenti e prodotti in una reazione. Il reagente limitante e il reagente in eccesso. La resa di una reazione.
- Le soluzioni delle proprietà. Soluti e solvente. La solubilità dei solidi e dei gas. Le concentrazioni (percentuale in peso e volume, molarità, molalità, frazione molare).
- La nomenclatura dei composti inorganici IUPAC e tradizionale.
- La configurazione elettronica: i numeri quantici. Il principio di esclusione di Pauli. L'ordine di riempimento degli orbitali.
- La geometria delle molecole. Teoria VSEPR. La risonanza. Molecole polari e apolari.
- La termodinamica e la termochimica. Primo principio e secondo principio della termodinamica. Reazioni endo ed esoenergetiche. La spontaneità delle reazioni chimiche: l'entalpia, l'entropia e l'energia libera di Gibbs. Variazioni in funzione della temperatura
- La cinetica chimica. Teoria delle collisioni. Velocità di reazione. Fattori che influenzano la velocità. I catalizzatori.

BIOLOGIA

- La cellula, le biomolecole, la divisione cellulare, Il metabolismo.
- Le conseguenze delle leggi di Mendel. Come interagiscono gli alleli. Geni e cromosomi
- Il linguaggio della vita: DNA. La duplicazione del DNA.

- L'espressione genica: dal Dna alle proteine. Trascrizione del DNA. Traduzione dell'RNA in proteine. Le mutazioni.
- Regolazione genica e sviluppo embrionale: il genoma procariote ed eucariote. La regolazione prima, durante e dopo la trascrizione.
- L'ingegneria genetica e le biotecnologie.
- L'evoluzione e l'origine delle specie viventi. Darwin, la selezione naturale e i fattori che la influenzano.

BIOLOGIA DELLO SPORT

- Il doping e le sostanze d'abuso.

LABORATORIO

Comportamento da tenere in laboratorio durante il periodo di pandemia Covid

Analisi del biuretto per studiare le proteine del latte Disidratazione di un disaccaride. Analisi di un polisaccaridi: amido. Densità dei lipidi

Utilizzo dell'app "phet.colorado" per capire la Forza di Coulomb e le interazione atomiche nei legami chimici. Legami secondari: punti di evaporazione di diverse sostanze (etere etilico, eptano, acetone, alcool etilico, acqua)

Punto di fusione dell'acido stearico e legami ad idrogeno

Studio di modelli molecolari tramite Kit "ball and stick" Geometria molecolare: Teoria VSEPR.

Capire la polarità di una molecola utilizzando VSEPR La polarità dell'acqua.

La mole. Reagente limitante Calcolo della resa

Reazioni esotermiche ed endotermiche

Estrazione del DNA vegetale e sua analisi al microscopio Estrazione del DNA umano e sua analisi al microscopio

| Attività del docente e metodologia | Attività dello studente | Materiali e spazi utilizzati |
|---|--|---|
| Lezione frontale, informatizzata e/o partecipata. | Ascoltare e prendere appunti sul quaderno/tablet. | Testi cartacei e digitali. |
| Lezione interattiva e/o multimediale | Interagire in modo costruttivo durante le lezioni, rispettando tempi e modalità della lezione. | Computer e proiettore, collegamento internet. |
| Didattica attiva: brain-storming, dibattiti, cooperative-learning, problem-solving, flipped-classroom. | Avere un atteggiamento critico e propositivo. | Riviste e articoli scientifici. |
| Esercitazioni e attività laboratoriale. | Rileggere e rielaborare gli appunti a casa, integrandoli con i testi didattici e materiale online. | Aule, laboratorio, cortile e orto della scuola. |
| Il docente, facilitatore di conoscenze, promuove una didattica inclusiva, stimolando e guidando gli studenti alla costruzione attiva e consapevole del sapere. Lo stesso accompagna gli alunni nella comprensione che gli errori e gli ostacoli sono parte integrante del processo di | Eseguire le attività didattiche assegnate dal docente con costanza e impegno. | |

| | | |
|---|---|---|
| <p>apprendimento e della crescita personale.</p> <p>Nell'eventualità di una didattica a distanza (DAD)^[1] le lezioni si svolgeranno in video, tramite meet</p> | <p>Telecamera accesa per poter meglio interagire con il docente</p> | <p>Presentazioni in power point, video dimostrativi e videregistrazioni.^[1]</p> <p>Condivisione e consegna materiale/ compiti in classroom e tramite mail.</p> |
|---|---|---|

VALUTAZIONE:

| CONOSCENZE | VALUTAZIONE | ABILITA' | VALUTAZIONE | COMPETENZE | VALUTAZIONE |
|--|-------------|---|-------------|---|-------------------|
| Conosce in maniera organica e articolata, priva di errori i concetti della materia | 9-10 | Espone in modo rigoroso, fluido e articolato, con padronanza del lessico specifico. | 9-10 | Rielabora autonomamente in modo critico e personale. Utilizzo consapevole e rigoroso delle procedure logiche, dei processi di analisi e sintesi, dei nessi interdisciplinari. | Eccellente/ottimo |
| Conosce in maniera adeguata e senza errori concettuali la materia. | 8 | Espone in modo articolato e fluido, con un corretto ricorso al lessico specifico. | 8 | Dimostra sicurezza nei procedimenti e rielaborazione critica. | buono |
| Dimostra una conoscenza coerente, pur con qualche errore non grave. | 7 | Espone in modo abbastanza scorrevole e preciso. | 7 | Impiega in modo sostanzialmente corretto le procedure logiche, di analisi e sintesi. Presenta elementi di rielaborazione personale. | discreto |
| Conosce gli elementi essenziali della materia. | 6 | Espone in modo semplice, abbastanza chiaro e sufficientemente coerente. | 6 | Dimostra alcuni elementi di rielaborazione personale, pur con alcune incertezze non gravi. Talvolta necessita di essere guidato dall'insegnante. | sufficiente |
| Conosce in modo parziale e frammentario i contenuti minimi disciplinari. | 5 | Espone in modo incerto e con lessico impreciso. Difficoltà a procedere nell'applicazione, anche con la guida dell'insegnante. | 5 | Inceteeze significative e scarsa rielaborazione personale. | mediocre |

| | | | | | |
|---|-----|--|-----|--|--------------------------|
| Mancata acquisizione degli elementi essenziali. | 4 | Espone in modo frammentario e scorretto con linguaggio inappropriato. Incapacità a procedere nell'applicazione anche con la guida dell'insegnante. | 4 | Gravi errori diffusi e assenza di rielaborazione personale. | insufficiente |
| Assenza totale di conoscenze o rifiuto a priori di eseguire la prova. | 2-3 | Gravissime lacune di ordine logico-linguistico. Rifiuto o totale incapacità a procedere nell'applicazione anche con la guida dell'insegnante. | 2-3 | Gravissimi errori diffusi e assenza di rielaborazione personale. | Gravemente insufficiente |

N.B. Si precisa che tale programmazione potrà essere suscettibile di eventuali modifiche da parte del Dipartimento o del singolo Docente qualora fosse necessario.

CRITERI VALUTAZIONE

Durante il corso dell'anno il docente somministrerà differenti tipologie di test atti a verificare, di volta in volta, il grado di conoscenza, abilità e competenza acquisite dall'alunno. L'insegnante si impegnerà ad illustrare alla classe i criteri valutativi e in che modo i parametri incideranno sulla valutazione della verifica. Per gli studenti con Bisogni Educativi Speciali si farà riferimento ai singoli Pdp allegati ai verbali dei Consigli di Classe.