PROGRAMMA SVOLTO 1 O

PROF.SSE Gionghi Donatella, Città Tiziana DISCIPLINA Scienze naturali ANNO SCOLASTICO 2021/2022

COMPETENZE TRASVERSALI

L'insegnamento della disciplina promuove:

primo biennio:

- -aver appreso concetti, principi e teorie scientifiche anche attraverso esemplificazioni operative di laboratorio
- -individuare le caratteristiche e l'apporto dei vari linguaggi (storico-naturali, simbolici, matematici, logici, formali, artificiali)
- -comprendere il ruolo della tecnologia come mediazione fra scienza e vita quotidiana
- -saper utilizzare gli strumenti informatici in relazione all'analisi dei dati e alla modellizzazione di specifici problemi scientifici e individuare la funzione dell'informatica nello sviluppo scientifico
- -saper applicare i metodi delle scienze in diversi ambiti

COMPETENZE DISCIPLINARI

Primo biennio:

- 1. osservare, descrivere ed analizzare fenomeni appartenenti alla realtà naturale ed artificiale;
- 2. accogliere le informazioni in modo ordinato e completo;
- 3. formulare semplici ipotesi sulla base delle osservazioni fatte e delle informazioni raccolte;
- 4. sapersi muovere in sicurezza in laboratorio;
- 5. utilizzare gli strumenti di laboratorio per effettuare misurazioni dirette e indirette, per verificare le ipotesi fatte;
- 6. analizzare qualitativamente e quantitativamente i fenomeni
- 7. riconoscere o stabilire relazioni, classificare,
- 8. comprendere un semplice testo scientifico e saper individuare i nodi concettuali dello stesso al fine della stesura di una rielaborazione personale negli appunti del quaderno
- 9. comprendere, apprendere e utilizzare i linguaggi specifici;
- 10. applicare le conoscenze acquisite a situazioni in laboratorio o a situazioni della vita reale
- 11. individuare correlazioni tra le discipline.

MODULI	COMPETENZE	ABILITÁ	CONTENUTI	ESERCITAZIONI DI LABORATORIO	COLLEGAMENTI INTERD.	METODOLOGIE
La sicurezza in laboratorio	5	- Riconoscere e valutare il rischio chimico stabilito dal D.Lgs 81/08, -Conoscere le principali norme di sicurezza e di comportamento da seguire in laboratorio, - Riconoscere i pittogrammi di pericolo sulle etichette dei reagenti chimici, - Conoscere il nome e l'uso delle principali attrezzature di laboratorio.	-Norme generali -Le etichette e schede di sicurezza dei prodotti chimici -Simboli di pericolo e loro significato -Le attrezzature di laboratorio - Strumenti di misura	-Presentazione dei laboratori e delle collocazioni dei D.P.C (dispositivi di protezione collettiva) Uso dei D.P.I (dispositivi di protezione individuale) -Osservazione delle etichette dei reagenti chimiciUso degli strumenti graduati e taratiUso dei primi strumenti di misura, sia di massa sia di volumeUso delle prime attrezzature di laboratorio.	-Fisica	- Spiegazioni supportate dal libro di testo, schemi, appunti e fotocopie - Lettura di testi ed articoli scientifici con esercizi di comprensione -Laboratori -Visione di filmati -Utilizzo supporti multimediali (CD – ROM, DVD) ed internet -Visite guidate
La vita e le sue molecole	2;8;9	 Saper spiegare perché gli organismi viventi sono diversi dalla materia inanimata Riconoscere i livelli gerarchici in cui sono organizzati i viventi dalla cellula alla biosfera 	-Le caratteristiche degli esseri viventi -I livelli di organizzazione della vita	- Funzionamento del microscopio ottico -Misura del campo visivo per ogni obiettivo	- Chimica	-Incontri con esperti -Ricerche -Alcuni argomenti verranno veicolati in L2 con metodologia Clil
Il mondo della cellula	1;3;4;5;6;7;8;9;10	- Conoscere e descrivere la cellula procariotica distinguendo tra strutture fondamentali e aggiuntive	-La cellula procariotica: dimensioni, forme e aggregazione delle cellule procariotiche; struttura generale della cellula procariotica;	- Preparazione di vetrini -Colorazione di cellule vegetali ed	- Chimica	

I viventi:	1;3;4;5;6;7;8;9;10	-Individuare, su schemi o fotografie, tali strutture e spiegarne la funzione -Conoscere e descrivere la cellula eucariotica distinguendo tra strutture e organuli comuni e quelli specifici della cellula vegetale e animale -Individuare su schemi o fotografie, tali strutture e organuli. -Confrontare la cellula procariotica con quella eucariotica -Descrivere struttura e funzioni di ciglia e flagelli - Comprendere l'importanza	-La cellula eucariotica: dimensioni; struttura generale e funzioni degli organuli presenti; cellula vegetale e cellula animale -La cellula in movimento: citoscheletro, ciglia e flagelli	osservazione al microscopio -Osservazione di organuli cellulari: plastidi (cloroplati,cromoplasti e amiloplasti) - Osservazione della	- Chimica	
microrganismi.		della classificazione - Elencare le categorie sistematiche dal dominio alla specie - Riconoscere nella specie la categoria sistematica fondamentale -Essere consapevole che tutte le specie oggi viventi derivano da un antenato comune -Identificare le caratteristiche comuni a tutti i procarioti - Descrivere le caratteristiche dei protisti	viventi -I procarioti: <i>Bacteria</i> e <i>Archaea</i> -Il regno dei protisti	vita in una goccia d'acqua		
La varietà delle specie	1,2,3,5,7,8,9,10,	-Capire l'importanza di classi- ficare gli organismi nello stu- dio della biologia.	- Le specie e la loro nomenclatura - La moderna classificazione e la fi-			

La misura 1;2;3;4;5; 9;10;11	-Individuare i criteri che guidano la classificazione degli organismi. -Ordinare nella corretta successione gerarchica le principali categorie tassonomiche. -Saper attribuire qualsiasi organismo a un dominio e a un regno. -Saper descrivere le caratteristiche morfologiche dei singoli gruppi. - Conoscere i principali aspetti fisiologici e riproduttivi -Conoscere la valenza ecologica dei singoli gruppi e le interazioni con l'ambiente e l'uomo.	logenesi - Gli organismi unicellulari procarioti ed eucarioti - Gli invertebrati: poriferi, celenterati, anellidi, molluschi - Gli invertebrati: artropodi, echinodermi, cefalocordati, tunicati -L'importanza e la difesa della biodiversità e lo sviluppo sostenibile -La vita nell'acqua e sulla terra			
La misura 1;2;3;4;5; 9;10;11	-Eseguire semplici misure dirette e indirette; -definire le unità di misura del Sistema Internazionale; -Utilizzare correttamente le cifre significative; -Distinguere le grandezze estensive dalle grandezze intensive; scegliere strumenti con portata e sensibilità adeguata per semplici investigazioni -Comprendere il significato delle convenzioni in ambito scientifico	-Lle grandezze fondamentali del S.I. - Misure di massa e volume - La densità come grandezza derivata - La temperatura e la sua misura - La notazione scientifica - Incertezza della misura e cifre significative	-Uso degli strumenti graduati e tarati:la corretta lettura della portata massima, minima e della sensibilità dei strumenti -Uso dei primi strumenti di misura, sia di massa sia di volume Esperienze sul calcolo della densità dei liquidi attraverso la misura della massa e del volume	- Fisica	
Gli stati fisici e i 1,2;3;4;5;6;9;10;11	-Attribuire a un materiale il	-Gli stati fisici e le loro proprietà	-Esperienze sui	- Fisica	1

passaggi di stato		corretto stato fisico di aggregazione (solido, liquido e aeriforme); -Riconoscere le forze attrattive presenti in solidi, liquidi e aeriformi; -Individuare le caratteristiche particellari di solidi; liquidi e aeriformi; - Fare ipotesi sull'entità delle forze che vincolano le particelle le une alle altre nelle diverse sostanze e nei diversi stati di aggregazione.	-I passaggi di stato -Il modello particellare della materia -La teoria cinetico-molecolare	passaggi di stato e sulla sosta termica -Fusione e solidificazione dell'acqua -Sublimazione e brinamento dello Iodio	
I miscugli	1;2;3;4;5;7;10	- Classificare un sistema come omogeneo o eterogeneo; - Riconoscere in una soluzione un miscuglio omogeneo -Scegliere la tecnica adeguata per separare un miscuglio omogeneo e/o eterogeneo	-Miscugli eterogenei e omogenei -Principali metodi di separazione dei miscugli	-Preparazione di miscugli omogenei ed eterogenei - Metodi di separazione dei miscugli:- filtrazione -Centrifugazione -Cromatografia: estrazione della clorofilla e separazione tramite TLC -Estrazione con solvente, -Distillazione alcol etilico denaturato	- Fisica
Le sostanze e le loro trasformazioni	1;2;3;4;5;7;10	-Classificare una trasformazio- ne come fisica o chimica sulla base di semplici osservazioni sperimentali	- Elementi e composti -Teoria particellare della materia - Gli elementi nella tavola periodica		Fisica e Matematica

		- Definire se una sostanza è un elemento o un composto -Sapere utilizzare il modello particellare per interpretare le trasformazioni fisiche e chimiche -Descrivere un semplice esperimento che esemplifichi la legge di Lavoisier -Descrivere un semplice esperimento che esemplifichi la legge di Proust -Descrivere un semplice esperimento che esemplifichi la legge di Proust -Descrivere un semplice esperimento che esemplifichi la legge di Dalton	-Le trasformazioni chimiche della materia -Le leggi ponderali: leggi delle proporzioni, legge di conservazione della massa			
L'Universo e il si- stema solare	1;2;3;5;7;8;9;10;11	-Sapersi orientare nello spazio -Collocare la Terra nel sistema solare e nell'universo -Identificare i fenomeni astro- nomici come conseguenza dei moti della Terra	-Punti cardinali ed orientamento -La forma e le dimensioni della Terra -Prove e conseguenze del moto di rotazione -Prove e conseguenze del moto di rivoluzione. -La Luna e le maree -Galassie e stelle -I componenti del sistema solare -Le leggi di Keplero -Origine dell'Universo	- Osservazione del percorso del Sole nei giorni di equinozio e solstizio -Misura empirica del diametro solare	- Fisica e matematica	
L'acqua e l'idrosfe- ra	1;2;3;4;5;7; 6; 8;10;11	-Conoscere densità, capacità	-L'idrosfera: caratteristiche fisiche e	- Esperienze su: densi-	- Fisica	

	termica, forze di adesione e coesione dell'acqua, durezza dell'acqua - Identificare le caratteristiche qualitative e quantitative dei corpi idrici -Riconoscere gli aspetti geografici, ecologici, territoriali, dell'ambiente naturale ed antropico -Riconoscere l'importanza dell'acqua come risorsa fondamentale per la vita sul pianeta	chimiche delle acque -Il ciclo dell'acqua - Caratteristiche della molecola d'acqua -Acque minerali -Le acque sotterranee, le acque correnti, i laghi, i ghiacciai	tà, capacità termica, forze di coesione e for- ze di adesione dell'acqua -Osservazione e descri- zione del percorso del fiume		
--	--	---	---	--	--

Obiettivi minimi per l'ammissione alla classe successiva:

- saper spiegare che cosa si intende per "modello scientifico"
- saper descrivere e comprendere le principali conseguenze dei moti della Terra
- saper descrivere e comprendere le principali dinamiche evolutive del pianeta
- saper descrivere le caratteristiche del sole e delle altre stelle
- saper descrivere le caratteristiche dei satelliti ed in particolare della luna, e la loro influenza sul pianeta (maree ed eclissi)
- applicare criteri distintivi per riconoscere miscugli eterogenei, miscugli omogenei e sostanze
- riconoscere gli stati di aggregazione della materia e i relativi passaggi di stato
- individuare nella molecola d'acqua le particolari caratteristiche che la rendono indispensabile alla vita
- sapersi orientare nei vari livelli di organizzazione della materia vivente e non
- conoscere e riconoscere le principali unità morfologiche e funzionali della cellula animale e vegetale e batterica
- conoscere le principali norme di sicurezza in laboratorio
- conoscere e riconoscere le principali unità morfologiche e funzionali della cellula
- conoscere il ciclo dell'acqua e conoscere le diverse acque continentali e marine in base alle diverse caratteristiche chimico fisiche.

Le insegnanti

Donatella Gionghi; Tiziana Città