Programma di Scienze naturali Classe II C liceo scienze umane

a.s. 2022/2023 Liceo Vittoria Colonna Prof. Giovanni Tenuta

Libri di testo			
Autore	Titolo	Editore	
POSCA VITO / FIORANI TIZIANA	CHIMICA PIÙ 2ED - DALLA	ZANICHELLI EDITORE	
	MATERIA ALL'ATOMO		
	(LDM)		
Jay Phelan	BIOLOGIA – dalla cellula ai	ZANICHELLI EDITORE	
Maria Cristina Pignocchino	viventi (LDM)		
LUPIA PALMIERI ELVIDIO / PAROTTO	SCIENZE DELLA TERRA PER	ZANICHELLI EDITORE	
MAURIZI	TUTTI - VOLUME UNICO		
	(LDM)		

U.A - U.D. – Modulo – Percorso Formativo – Approfondimento	
La Terra e il sistema solare	

- Individuare e
descrivere i
processi di
trasformazione e
trasmissione
dell'energia solare
nel sistema
Terra;

- Organizzare e rappresentare i dati raccolti sulla base di criteri forniti
- Individuare, con la guida del docente, una possibile interpretazione dei dati in base a semplici modelli
- i punti cardinali: lo zenit della volta celeste, i venti, le onde elettromagnetiche, la differenze tra organismi autotrofi ed eterotrofi -le coordinate geografiche latitudine e longitudine, distanze angolari gradi primi secondi. la volta celeste lo zenith, nadir azimut, le stelle le costellazioni le caratteristiche osservabili: colore luminosità spettro e composizione - l'Accrescimento gravitazionale: Massa della stella e masse solari le galassie, le forme, lo spazio intergalattico i pianeti del sistema solare, 1° legge di Keplero 2° legge di Keplero; studiare da pag 18 aq pag. 21 libro di testo scienze della terra per tutti Palmieri Parotto -I° legge di Keplero II° legge di Keplero,

U.A - U.D. – Modulo – Percorso Formativo – Approfondimento Introduzione allo studio della biologia

- saper individuare le caratteristiche dei viventi
- saper bilanciare una semplice reazione chimica
- saper distinguere una reazione esotermica da quella endotermica
- saper spiegare la legge di Lavoisier
- Saper spiegare la differenza tra autotrofi ed etrerotrofi, tra eucarioti e procarioti
- saper caratterizzare i legami chimici, le caratteristiche fisiche e chimiche più importanti: numero atomico, massa atomica elettronegatività, differenza tra legame ionico e legame covalente, saper calcolare il peso molecolare;
- Che cosa caratterizza i viventi? organizzazione e capacità di riprodursi organismi autotrofi eterotrofi, la differenza tra cellula eucariote e procariote studiare da pag A2 a pag A7 libro di testo
- Definizione di cellula. Negli organismi pluricellulari l'organizzazione è gerarchica organismi eterotrofi, autotrofi,
- le cellule eucariote, procariote, il sole come fonte di energia nella reazione endotermica della fotosintesi, l'onda elettromagnetica 600 730 nm la sua funzione. studiare da pag A2 a pag A7 libro di testo
- procariote eucariote, organismi autotrofi ed eterotrofi, la reazione della fotosintesi dalla C02 e H2O, l'organizzazione gerarchica dlgli organismi pluricellulari: cellule tessuti organi apparati, l'importanza dei legami chimici il concetto di elettronegatività, la molecola di acqua. studiare le pagine del libro di testo di biologia da pag A1 a pag A10 - materia e legami chimici, le caratteristiche fisiche e chimiche più importanti: numero atomico, massa atomica elettronegatività, differenza tra legame ionico e legame covalente, simulazione calcolo peso molecolare; studiare da pag A10 ad A11 libro di biologia
- il ruolo del del regno delle piante nell'attività umana, Il regno delle piante comprende tutti gli organismi pluricellulari che compiono la fotosintesi. le reazione della fotosintesi: reazione endotermica, definizione

di reazione chimica, il ruolo dei reagenti IN e dei prodotti di
reazione OUT, il bilanciamento di
una reazione
-le reazioni chimiche il
bilanciamento di una reazione, la
legge di Lavoisier, il legame
covalente polare e non polare,
l'elettronegatività
- le reazioni di combustione
metano e glucosio, reagenti e
prodotti di reazione,
bilanciamento di una reazione,
introduzione alle biomolecole
studiare da pag A36 a pag A39

U.A - U.D. – Modulo – Percorso Formativo – Approfondimento	
EDUCAZIONE CIVICA L'ECONOMIA CIRCOLARE – educare al RICICLO	

- ripensare i modi	- Rafforzare il livello di	- L'economia circolare come
di produrre e	consapevolezza sugli	sistema economico
consumare	impatti negativi che	pianificato per riutilizzare i
- sviluppare	abitudini e scelte di	materiali in successivi cicli
nuovi modelli di	consumo possono	produttivi, riducendo al
business	avere sullo	massimo gli sprechi.
- trasformare i	sfruttamento delle	
rifiuti in risorse ad	risorse naturali	
alto valore	- presentazione in ppt	
aggiunto		

U.A - U.D. – Modulo – Percorso Formativo – Approfondimento	
Le macromolecole organiche	

• Sapere cosa si		- carboidrati monomeri polimeri,
intende per	 saper orientarsi sullo sviluppo 	monosaccaridi, oligosaccaridi,
molecola organica	di una semplice formula chimi-	polisaccaridi, i lipidi saturi ed
- saper distingure	ca, differenziando atomi e mo-	insaturi, inizio trigliceridi, steroli,
i monomeri e i	lecole	fosfolipidi, da pag A41 a pag A51
polimeri		libro di testo
- saper esprimere	- individuare la differenza tra	- analisi di una etichetta
e definire la	sostanze semplici e composte	alimentare patatine, differenza tra
differenza tra	•	grassi animali e vegetali, ii
atomo e cellula		trigliceridi (glicerolo e acidi
		grassi),
		- lipidi, studiare da A41 A53 libro
		di testo dalla cellula ai viventi,
		- studiare il video inserito in
		classroom: generalità
		NOMENCLATURA la
		classificazione dei composti
		inorganici
		- inizio ripasso nomenclatura

U.A - U.D N	nento	
Le macromolecole strutturali		
Competenze	Abilità	Conoscenze

- Saper individuare	- saper riconoscere tle molecole	- gli
gli amminoacid, il	strutturali	amm
gruppo carbossilico,		i lega
e sape spiegare il		peso
significato di		A54
polinucleotide		Zani
-		- il n
		(des

- gli amminoacidi, il gruppo amminico, il gruppo carbossilico, i legami peptidici, calcolo del peso molecolare, studiare da pag. A54 a pag A57 libro di testo Zanichelli - il ruolo del DNA i nucleotidi

- il ruolo del DNA i nucleotidi (desossiribosio, gruppo fosfato, base azotata), il siglificato di gene

In relazione alla programmazione curricolare sono stati conseguiti i seguenti obiettivi/risultati

CONOSCENZE	ABILITÀ - saper riconoscere tle	COMPETENZE
i punti cardinali: lo zenit della	molecole strutturali	Saper utilizzare in modo
volta celeste, i venti, le onde		adeguato il linguaggio
elettromagnetiche, la differenze	- Definire la differenza tra	specifico delle singole
tra organismi autotrofi ed	atomi e molecole	Discipline;

eterotrofi

- -le coordinate geografiche latitudine e longitudine, distanze angolari gradi primi secondi. la volta celeste lo zenith, nadir azimut, le stelle le costellazioni le caratteristiche osservabili: colore luminosità spettro e composizione
- 1° legge di Keplero 2° legge di Keplero;
- Definizione di cellula. Negli organismi pluricellulari l'organizzazione è gerarchica organismi eterotrofi, autotrofi,
- le cellule eucariote, procariote, il sole come fonte di energia nella reazione endotermica della fotosintesi,
- le reazione della fotosintesi: reazione endotermica, definizione di reazione chimica, il ruolo dei reagenti IN e dei prodotti di reazione OUT, il bilanciamento di una reazione
- -le reazioni chimiche il bilanciamento di una reazione, la legge di Lavoisier, il legame covalente polare e non polare, l'elettronegatività carboidrati monomeri polimeri, monosaccaridi, oligosaccaridi, polisaccaridi, i lipidi saturi ed insaturi, inizio trigliceridi, steroli, fosfolipidi-
- il DNA
- EDUCAZIONE CIVICA
- L'economia circolare come sistema economico pianificato per riutilizzare i materiali in successivi cicli produttivi, riducendo al massimo gli sprechi.

- Descrivere l'acqua e le sue proprietà

Saper collocare energia solare con gli effetti sulla materia vivente Saper leggere, interpretare e utilizzare dati, grafici ne tabelle; Saper interpretare il lavoro

svolto in forma scritta e orale;

Affrontare il metodo sperimentale in termini operativi; Osservare e saper descrivere fenomeni appartenenti alla realtà; Analizzare qualitativamente e quantitativamente fenomeni legati alle trasformazioni

chimico/fisiche;

Roma, 6 Giugno 2023

Il Docente Prof. Giovanni Tenuta