

Libri di testo		
Autore	Titolo	Editore
VALITUTTI GIUSEPPE / FALASCA MARCO / AMADIO PATRIZIA	SCOPRIRE LA CHIMICA - VOLUME UNICO (LDM) / SECONDA EDIZIONE	ZANICHELLI EDITORE
PHELAN JAY / PIGNOCCHINO MARIA CRISTINA	BIOLOGIA - DALLA BIOLOGIA MOLECOLARE AL CORPO UMANO (LDM)	ZANICHELLI EDITORE

**U.A - U.D. – Modulo – Percorso Formativo
DAL MODELLO PARTICELLARE AL MODELLO
ATOMICO/MOLECOLARE – LE LEGGI DEI GAS**

- le reazioni chimiche endoergoniche e esoergoniche: fotosintesi e respirazione cellulare, il ruolo del sole dello spettro visibile
- la teoria cinetico molecolare: il calore latente di fusione, il calore latente di vaporizzazione, da pag 35 a pag 41 libro di chimica " scoprire le chimica" zanichelli
- differenza tra gas ideale e gas reale, distillazione frazionata, concetti di aria flogisticata e aria de flogisticata
- il comportamento dsei gas perfetti: i fattori: le pressione, la temperatura, il volume e la quantità (espressa in moli) numero di moli, 1 mole di gas perfetto 22,4 lt
- ripasso teoria cinetico molecolare, i gas perfetti, l'equazione generale, studiare da pag 39 a pag 49 libro di testo Scoprire la chimica
- la formula generale dei gas perfetti, esercizi calcolo massa molare dal libri di testo pag 56 a pag 58 libro di testo scoprire la chimica, il numero di Avogadro

**U.A - U.D. – Modulo – Percorso Formativo
concetti di stechiometria e chimica quantitativa**

- il calcolo con le moli, capitolo 4 del libro di testo, i gas ideali 1° principio di Boyle legge isoterma
- la massa molare, le moli simulazioni calcoli massa molare
- ripasso molarità esercizi da file su classroom (una soluzione di glucosio è 1M significa che in un litro di soluzione è disciolta una mole di glucosio). Sciogliere 5.00 g di $\text{NiCl}_2 \cdot 6 \text{H}_2\text{O}$ in acqua sufficiente per preparare 250 mL di soluzione. Calcolare la molarità. pag 62 libro di testo calcolo volume occupato da 20 gr di metano
- CALCOLI CON LE MOLI esercizio a pag 60 calcolo molecole acqua distillata presenti in un recipiente
- definizione di reazione chiimica, il bilanciamento di una reazione, il principio di Lavoiser, i numeri di ossidazione in una molecola neutra, la definizione di nomenclatura

**EDUCAZIONE CIVICA U.A - U.D. – Modulo – Percorso Formativo
"Le migrazioni"**

- il cdc della 3 C aveva stabilito per educazione civica una tematica di approfondimento: "Le migrazioni",

il docente di scienze naturali aveva dato, come da annotazioni inserite sia nel RE che in classroom. una scadenza per la presentazione del lavoro in power point da inviare alla posta istituzionale del docente stesso, tale scadenza era il 25 gennaio 2023

U.A - U.D. – Modulo – Percorso Formativo i composti chimici e la nomenclatura

- definizione di reazione chimica, il bilanciamento di una reazione, il principio di Lavoisier, i numeri di ossidazione in una molecola neutra, la definizione di nomenclatura
- generalità la nomenclatura, la valenza, il numero di ossidazione: pag. 149 150 libro di testo esempio di reazione chimica la combustione del metano, il bilanciamento di una reazione
- Uscita didattica orto botanico
- i numeri d'ossidazione la valenza differenze, la molecola neutra la sommatoria delle cariche i composti binari: ossidi basici e ossidi acidi, da pag. 149 a pag 155 libro di testo
- visione video inserito su classroom: la classificazione dei composti inorganici. fine composti binari e fine composti ternari, le formule chimiche la neutralizzazione delle cariche; studiare dal pag. 149 a pag. 165 libro scoprire la chimica
- nomenclatura dei composti inorganici terziari idrossidi, ossiacidi, sali ternari: esempi di costruzione di una molecola

U.A - U.D. – Modulo – Percorso Formativo introduzione alla biologia – il materiale ereditario

- struttura DNA studiare da pag B26 a B34 libro di testo Phelan Pignocchino dalla biologia molecolare al corpo umano
- significato di molecola ciclica, differenza tra desossiribosio e glucosio, le informazioni del DNA la sua duplicazione, i lisosomi, inizio sintesi proteica, studiare da pag B32 a pag B 39 libro di testo
- visione video duplicazione DNA inserito in classroom, definizione di genoma gene e cromosomi pagB 54. studiare da pag B37 a pag B39
- ripasso nomenclatura e ripasso duplicazione DNA visione video . studiare da pag. B25 a pag B49 del libro dei testo
- ripasso sintesi proteica, studiare definizione il tessuto epiteliale, connettivo , muscolare, nervoso, studiare sul vostro libro di testo (dalla biologia molecolare al corpo umano) da pag C2 a pag C12
- ripasso tematiche pregresse la nomenclatura, inizio tessuti studiare da pag.C2 a pag C 12
- focus su importanza delle proteine. il tessuto epiteliale

U.A - U.D. – Modulo – Percorso Formativo descrizione generale dell' organismo umano e la sua struttura gerarchica

- i tessuti connettivi propriamente detti (lasso denso e adiposo) e tessuti connettivi speciali (cartilagine tessuto osseo e sangue), generalità la genetica di mendel, il significato di allele, il significato di allele dominante e recessivo nel quadrato di Punnett
- Ricerche svolte sull'apparato cardio vascolare e sul sistema endocrino
- generalità il sistema cardiovascolare, visione video inserito in classroom
- ripasso visione video inserito in classroom sul sistema cardio circolatorio
- ripasso concetti disciplinari

Roma, 6 Giugno 2023

Il Docente
Prof. Giovanni Tenuta