



CLASSE: 2ITE MATERIA: Scienze Integrate - Chimica DOCENTE: Gervasoni Denise

PROGRAMMAZIONE DIDATTICA A.S. 2025-2026

☐ <u>ASSE CULTURALE DEI LINGUAGGI</u>
X <u>ASSE CULTURALE SCIENTIFICO TECNOLOGICO</u>

☐ <u>ASSE CULTURALE MATEMATICO</u> ☐ <u>ASSE CULTURALE STORICO-SOCIALE</u>

competenze chiave	competenze base	conoscenze	abilità
Competenza matematica	Osservare, descrivere e	Avviamento alla chimica	-Applicare il metodo
e competenze di base in	analizzare fenomeni		scientifico nella stesura
scienza e tecnologia	appartenenti alla realtà		della relazione di
	naturale e artificiale.	Le misure e le grandezze	laboratorio
	Riconoscere nelle sue		-Riconoscere e saper
	varie forme i concetti di		utilizzare in modo
	sistema e complessità.		corretto i vari strumenti
	Utilizzare in modo	Gli stati fisici della	di laboratorio
	corretto le abilità e le	materia.	-Conoscere le norme di
	conoscenze per una		sicurezza nel laboratorio
	comunicazione efficace.		chimico e l'etichettatura
	(competenze da maturare		delle sostanze
	nell'arco dell'intero	Sistema Sistemi	
	biennio)	eterogenei ed omogenei	-Applicare le unità di
			misura del Sistema
			Internazionale e i relativi
			prefissi
			-Saper valutare la
		Trasformazioni fisiche e	precisione e
		chimiche	l'accuratezza di una
			misura
			-Utilizza correttamente
			le cifre significative
		Le leggi ponderali	
			-Classificare la materia
			in base al suo stato
			fisico.
		Un elemento da un	-Analizzare in
		composto	laboratorio i passaggi di
			stato dell'acqua.
			-Disegna e commenta le
			curve di riscaldamento e
		-Le reazioni chimiche	raffreddamento delle
			sostanze pure.
			Definices a partire del
		I a ahimiga ayantitatiya	-Definisce, a partire dal concetto di sostanza, se
		La chimica quantitativa	un sistema è puro oppure
			1 11
		Il modelle nerticellers	è un miscuglio
		Il modello particellare (nozioni di atomo,	-Sceglie la tecnica di
		(nozioni di atomo, molecola, ioni)	separazione per separare
		molecola, lolli)	un miscuglio, scegliendo tra filtrazione,
			centrifugazione,
			estrazione,
			f control of the cont
			cromatografia e





-La tavola periodica	distillazione
I legami chimici	- Distinguere le trasformazioni fisiche dalle trasformazioni chimiche.
Chimica Organica e biochimica	-Descrive un semplice esperimento che esemplifichi la legge di Lavoisier
	- Descrive un semplice esperimento che esemplifichi la legge di Proust
	- Descrive un semplice esperimento che esemplifichi la legge di Dalton
	-Distinguere un elemento da un composto utilizzando la tavola periodica.
	-Riconoscere un'equazione di reazione e saperla bilanciareSapere la formazione delle soluzioni elettroliticheConoscere l'uso degli indicatori in soluzione per indagare le proprietà acide o basiche di una soluzione
	-Saper fare semplici calcoli con le moli
	-Interpreta i saggi alla fiamma -Individuare la posizione delle varie famiglie di elementi nella tavola periodica





	Т		
			- Spiegare la relazione fra Z, struttura elettronica e posizione degli elementi sulla tavola periodica -Distinguere e confrontare i diversi legami chimici (ionico, covalente, metallico) -Stabilire in base alla configurazione elettronica esterna il numero e il tipo di legami che un atomo può formare - Definire la natura di un legame sulla base della differenza di elettronegatività -Definire i legami secondari -Saper distinguere alcani, alcheni, alchini -Distinguere carboidrati, proteine, lipidi attraverso analisi chimiche. -Saper estrarre il DNA dai vegetali
Competenza digitale	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)	Le principali funzioni di programmi di grafica, fogli di lavoro e le principali app di scienze.	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.





Imparare ad imparare	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)	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-	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.
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:

LE MISURE E LE GRANDEZZE

Il sistema internazionale, Grandezze fondamentali e derivate, La notazione scientifica. Volume, massa, temperatura, energia.

LE TRASFORMAZIONI DELLA MATERIA

Le trasformazioni fisiche della materia. Stati di aggregazione e passaggi di stato, Miscele e sostanze pure. I principali metodi di separazione Le trasformazioni chimiche della materia Elementi e composti.

DALLE LEGGI DELLA CHIMICA ALLA TEORIA ATOMICA

La teoria atomica. Le leggi ponderali.





LE PARTICELLE DELL'ATOMO.

Le particelle subatomiche. Protoni, elettroni e neutroni. Massa atomica e massa molecolare . La mole. La massa molare Il modello atomico di Bohr.

LA TAVOLA PERIODICA

La tavola periodica moderna: i gruppi e i periodi. Le proprietà periodiche. La simbologia di Lewis.

LE INTERAZIONI TRA GLI ATOMI

Il legame covalente: puro, polare e dativo Il legame ionico Il legame metallico. Le forze intermolecolari.

LE REAZIONI CHIMICHE

Bilanciamento di una reazione Acido-base

CHIMICA ORGANICA E BIOCHIMICA

I composti organici, formule ed suonerie. Idrocarburi Alcani, alcheni, alchini ed aromatici.

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





VALUTAZIONE:

CONOSCENZE	VALUTA ZIONE	ABILITA'	VALUTA ZIONE	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. Approfondisce in modo autonomo.	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	Incertezze 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	4	Gravi errori diffusi e assenza di rielaborazione personale.	insufficiente





		guida dell'insegnante.			
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'insegnate si impegnerà ad illustrare alla classe i criteri valutativi e in che modo i parametri incideranno sulla valutazione della verifica .