

## **PROGRAMMA**

**Anno Scolastico 2023/2024**

**Classe: 1<sup>a</sup> sez. L**

**Discipline : SCIENZE INTEGRATE (CHIMICA)  
ED. CIVICA**

**Docente: Marco Musilli**

**Data di presentazione 6-Giugno- 2024**

**Programma Svolto**

n°UDA	UDA	n° u.d.	Unità didattiche	Argomenti svolti	Argomenti non svolti
1	ACCERTAMENTO DEI PREREQUISITI	1	<b>Accoglienza e presentazione della disciplina</b>	Esprimere un numero con la notazione esponenziale. Esprimere il risultato di una misura con il corretto numero di cifre significative. Saper ricavare formule inverse.	
2	INTRODUZIONE ALLA CHIMICA	1	<b>La chimica e il metodo sperimentale</b>	Finalità della chimica e campi di applicazione Definizione di materia. Il metodo scientifico.	
		2	<b>Le grandezze e il Sistema Internazionale</b>	Le grandezze e le loro unità di misura Il Sistema Internazionale delle unità di misura La massa, il peso, la lunghezza, il volume, la densità, la temperatura, il calore Le misure e la loro espressione: sensibilità e portata degli strumenti di misura, accuratezza e precisione, errori casuali e sistematici, la notazione esponenziale, arrotondamento dei valori delle misure. Le cifre significative.	
3	LE CARATTERISTICHE DELLA MATERIA	1	<b>Stati fisici e passaggi di stato</b>	La materia e la sua natura particellare Gli stati fisici della materia. I passaggi di stato. Le curve di riscaldamento e di raffreddamento.	

		2	<b>La composizione della materia</b>	Classificazione della materia in miscele e sostanze. Miscele omogenee ed eterogenee Metodi di separazione dei componenti delle miscele: decantazione, filtrazione semplice e sottovuoto, centrifugazione, distillazione, estrazione con solventi, cromatografia.	
		3	<b>Le trasformazioni della materia</b>	Trasformazioni fisiche e chimiche. Le reazioni chimiche Le reazioni di decomposizione. Classificazione delle sostanze pure in composti ed elementi. I nomi e i simboli degli elementi. La tavola periodica degli elementi. Metalli, non metalli, semimetalli	
4	<b>DALLA MATERIA AGLI ATOMI</b>	1	<b>Le leggi ponderali della chimica</b>	Leggi ponderali della Chimica: legge di Lavoisier, legge di Proust, legge di Dalton. Teoria atomica di Dalton. Atomi, ioni e molecole. Il bilanciamento delle reazioni chimiche	
		2	<b>La quantità chimica: la mole</b>	L'unità di massa atomica. La massa atomica relativa. La massa molecolare relativa. Definizione di mole e di massa molare. Costante di Avogadro. Volume molare. Equazione di stato dei gas perfetti. Composizione percentuale di un composto. Determinazione della formula minima e della formula molecolare di un composto.	
5	<b>LA STRUTTURA DELLA MATERIA</b>	1	<b>Le particelle dell'atomo</b>	Le proprietà elettriche della materia. La scoperta delle particelle subatomiche. Le caratteristiche delle particelle subatomiche.	

		2	<b>La struttura dell'atomo: i modelli del passato</b>	<p>Il modello di Thomson. L'esperimento di Rutherford e il modello planetario. Definizione di numero atomico e di numero di massa. Concetto di isotopo. La radioattività. La radiazione elettromagnetica e gli spettri atomici. Il modello atomico di Bohr.</p>	
		3	<b>La struttura atomica moderna</b>	<p>La doppia natura dell'elettrone: onda e corpuscolo. Il concetto di orbitale atomico.</p>	
		4	<b>La tavola periodica degli elementi</b>	<p>La tavola periodica di Mendeleev.</p> <p>Tavola periodica moderna: classificazione degli elementi in base al numero atomico.</p> <p>Proprietà periodiche.</p>	

6	<b>UDA EDUCAZIONE CIVICA</b>  <b>AGENDA 2030 E SVILUPPO SOSTENIBILE</b> <b>Obiettivo: 13</b>	1	<b>Sostenibilità delle materie plastiche</b>	Le materie plastiche: composizione, proprietà e principali impieghi Il riciclo delle materie plastiche (meccanico, fisico e chimico). Le microplastiche ed il loro impatto ambientale. Le bioplastiche	
---	---	---	--	---	--

**Eventuali integrazioni al piano di lavoro annuale previsto**

---

Le trasformazioni dei nuclei: i tipi di decadimento radioattivo.

---



---

IL DOCENTE

Marco Musilli