

## **PROGRAMMA**

**Anno Scolastico 2022/2023**

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

**Discipline: SCIENZE INTEGRATE (CHIMICA) -**

**Educazione civica**

**Docente: DI PRETE LAURA**

**Data di presentazione 8-giugno-2023**

**Programma Svolto di Laboratorio di Chimica**

n° UDA	Nome del modulo	n° u.d.	Unità didattiche	Argomenti svolti	Argomenti non svolti
1	INTRODUZIONE ALLA CHIMICA	1	LA CHIMICA E IL METODO SPERIMENTALE	<p><i>Introduzione all'attività di laboratorio</i></p> <p><i>La normativa in materia di sicurezza: il sistema GHS e il regolamento CLP</i></p> <p><i>Rischi per la salute e per la sicurezza</i></p> <p><i>La sicurezza nel laboratorio di chimica: valutazione del rischio e norme di comportamento.</i></p> <p><i>Dispositivi di protezione individuali e collettivi. Simboli di pericolosità: i pittogrammi. I codici per le frasi di rischio (H) e i consigli di prudenza (P).</i></p> <p><i>L'etichettatura. La scheda di sicurezza. Incompatibilità tra sostanze.</i></p> <p><i>Come compilare una relazione di laboratorio</i></p>	
		2	LE GRANDEZZE E IL SISTEMA INTERNAZIONALE	<p><i>Le attrezzature di laboratorio: vetreria e strumentazione.</i></p> <p><i>Spiegazione ed uso della bilancia tecnica e analitica. Spiegazione ed uso del bruciatore Bunsen .</i></p> <p><i>Misure di massa e di volume.</i></p> <p><i>Determinazione della densità di solidi e liquidi: metodo diretto e indiretto.</i></p> <p><i>Spiegazione ed uso del densimetro</i></p>	
2	LE CARATTERISTICHE DELLA MATERIA	1	LA COMPOSIZIONE DELLA MATERIA	<p><i>Tecniche di separazione di miscele omogenee ed eterogenee ( principi teorici, strumentazione, procedura operativa):</i></p> <p><i>Distillazione semplice del vino</i></p> <p><i>Cromatografia su carta di inchiostri</i></p>	<p>Gli stati fisici e i passaggi di stato sono stati affrontati nelle ore di teoria.</p>

				<p><i>Filtrazione semplice e sottovuoto</i></p> <p><i>Centrifugazione</i></p> <p><i>Estrazione con solventi: uso dell'imbuto separatore e dell'estrattore Soxhlet</i></p> <p>Reazioni chimiche: combustione del magnesio, formazione di precipitati</p>	
3	DALLA MATERIA AGLI ATOMI	1	LE LEGGI PONDERALI DELLA CHIMICA	<p>Verifica della legge di Lavoisier: studio della reazione tra bicarbonato di sodio e aceto.</p>	I calcoli relativi alla mole sono stati svolti nelle ore di teoria
4	LA STRUTTURA DELLA MATERIA	1	LA STRUTTURA DELL'ATOMO	Riconoscimento di ioni metallici attraverso i saggi alla fiamma	
5	EDUCAZIONE CIVICA		SOSTENIBILITA' DELLE MATERIE PLASTICHE	<p><i>Preparazioni di un biopolimero partendo dall'amido di mais</i></p>	

IL DOCENTE

*Luca Di Palo*