



PRIMO LEVI
Istituto Professionale Statale

"SE COMPRENDERE È IMPOSSIBILE
CONOSCERE È NECESSARIO" (P. L.)

Piazzale Sicilia 5; 43121 PARMA - www.ipsialevi.edu.it - 0521/27.26.38; 0521/78.39.28 - Fax 0521/77.52.35
prri010009@istruzione.it prri010009@pec.istruzione.it - 80011590348 - Cod. Univoco Fatt. UFW76E



**Anno scolastico 2023/2024
PROGRAMMAZIONE CLASSE 1E**

DOCENTI: **GUIDI L. - PUGLIANO G.**

MATERIA: **CHIMICA TEORIA E LABORATORIO**

Conoscenze	Competenze	Obiettivi minimi	Tipologie di verifica	Numero di verifica
<u>Grandezze e unità di misura:</u> <ul style="list-style-type: none">• Grandezze Fondamentali e Derivate. Relative unità di misura.	Saper riconoscere le grandezze e loro unità di misura.	Saper riconoscere le grandezze e loro unità di misura.	Scritta valida per l'orale	1/2
<u>Gli stati di aggregazione della materia:</u> <ul style="list-style-type: none">• Solidi, Liquidi, aeriformi• Passaggi di stato• Trasformazioni fisiche e chimiche	Conoscere le caratteristiche degli stati della materia; saper identificare i passaggi di stato	Conoscere le caratteristiche degli stati della materia; saper identificare i passaggi di stato . Sapere la differenza tra trasformazioni fisiche e chimiche.		

<p><u>Le miscele:</u></p> <ul style="list-style-type: none"> ● Miscele eterogenee ● Miscele omogenee ● Metodi di separazione delle miscele ● Elementi e composti 	<p>Saper conoscere la differenza tra miscele omogenee ed eterogenee, Saper applicare la giusta tecnica di separazione al tipo di miscuglio,</p>	<p>Saper conoscere la differenza tra miscele omogenee ed eterogenee,</p>		
<p><u>L'atomo:</u></p> <ul style="list-style-type: none"> ● La struttura atomica ● Numero atomico e numero di massa ● La configurazione elettronica ● Gli elettroni di valenza ● La tavola periodica 	<p>Saper determinare i livelli energetici elettronici; saper leggere la tavola periodica.</p>	<p>Saper leggere la tavola periodica.</p>		
<p><u>Le Molecole:</u></p> <ul style="list-style-type: none"> ● Le formule chimiche ● Gli ioni ● Le reazioni chimiche 	<p>Saper leggere le formule chimiche; saper bilanciare le reazioni chimiche</p>	<p>Saper leggere le formule chimiche; saper bilanciare le reazioni chimiche</p>		

UDA Ed. Civica	UDA interdisciplinare	UDA interdisciplinare		
Sicurezza (1 periodo)	Metrologia e strumenti di misura (1 periodo)	Energie rinnovabili (2 periodo)		
<p>Programma pratico di laboratorio</p> <ul style="list-style-type: none"> - Sicurezza in laboratorio: Riconoscere i pittogrammi e conoscere le norme di comportamento - Portata e sensibilità della vetreria in laboratorio: riconoscere la vetreria, gli strumenti di misura, - Misure di Volume, massa e densità: calcolo della densità di un solido irregolare, densità dell' acqua - Composti e Miscugli: miscugli omogenei ed eterogenei con relativi metodi di separazione. - Filtrazione di acqua e sabbia, cromatografia con pennarelli. - Legge di Lavoisier: verifica sperimentale della legge di Lavoisier 				

Parma /11/2023

I Docenti

Guidi Lucia

Pugliano Gemma