



**PRIMO LEVI**  
Istituto Professionale Statale

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

Piazzale Sicilia 5; 43121 PARMA - [www.ipsialevi.edu.it](http://www.ipsialevi.edu.it) - 0521/27.26.38; 0521/78.39.28 - Fax 0521/77.52.35  
[prri010009@istruzione.it](mailto:prri010009@istruzione.it) [prri010009@pec.istruzione.it](mailto:prri010009@pec.istruzione.it) - 80011590348 - Cod. Univoco Fatt. UFW76E



**Anno scolastico 2024/2025  
PROGRAMMAZIONE CLASSE 1E**

DOCENTI: **VIVENZIO E.- PERRI A.**

MATERIA: **CHIMICA TEORIA E LABORATORIO**

Conoscenze	Competenze	Obiettivi minimi	Tipologie di verifica	Numero di verifica
<b><u>Grandezze e unità di misura:</u></b> <ul style="list-style-type: none"><li>• Grandezze Fondamentali e Derivate. Relative unità di misura.</li></ul>	Saper riconoscere le grandezze e loro unità di misura.	Saper riconoscere le grandezze e loro unità di misura.	Scritte	1/2
<b><u>L'atomo:</u></b> <ul style="list-style-type: none"><li>• La struttura atomica</li><li>• Numero atomico e numero di massa</li><li>• La configurazione elettronica</li><li>• Gli elettroni di valenza</li><li>• La tavola periodica</li></ul>	Saper determinare i livelli energetici elettronici; saper leggere la tavola periodica.	Saper leggere la tavola periodica.		

<p><b><u>Le Molecole:</u></b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Le formule chimiche</li> <li>• Gli ioni</li> <li>• Le reazioni chimiche</li> </ul>	<p>Saper leggere le formule chimiche; saper bilanciare le reazioni chimiche</p>	<p>Saper leggere le formule chimiche; saper bilanciare le reazioni chimiche</p>		
<p><b><u>Gli stati di aggregazione della materia:</u></b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Solidi, Liquidi, aeriformi</li> <li>• Passaggi di stato</li> <li>• Trasformazioni fisiche e chimiche</li> </ul>	<p>Conoscere le caratteristiche degli stati della materia; saper identificare i passaggi di stato</p>	<p>Conoscere le caratteristiche degli stati della materia; saper identificare i passaggi di stato . Sapere la differenza tra trasformazioni fisiche e chimiche.</p>		

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

I Docenti

Vivenzio Elena

Perri Antonio