



**ISTITUTO STATALE di ISTRUZIONE SUPERIORE  
L. EINAUDI – A. CECCHERELLI**

Agenzia Formativa Regione Toscana - Codice LI0599  
Certificazione di sistema qualità DNV Business Assurance ISO 9001

E-mail: [LIIS004009@istruzione.it](mailto:LIIS004009@istruzione.it); [LIIS004009@PEC.ISTRUZIONE.IT](mailto:LIIS004009@PEC.ISTRUZIONE.IT)  
Cod. fisc.: **81002090496** Cod.meccanogr.: **LIIS004009**



<http://www.einaudiceccherelli.it>



**PROGRAMMA SVOLTO  
A.S. 2019/2020**

<b>Materia:</b>	<b>Scienze integrate - Chimica</b>
<b>Classe:</b>	<b>II C ITE</b>
<b>Insegnante/i:</b>	<b>prof.ssa Eleonora Panciatici</b>
<b>Libri di testo:</b>	<b>Valitutti, Falasca, Amadio, Maraldi – Scoprire la chimica – seconda edizione – Ed. Zanichelli</b>

<i>n° e titolo modulo o unità didattiche/formative</i>	<i>Argomenti e attività svolte</i>
<b>1. MODULO 1 : Le trasformazioni della materia</b>	Grandezze ed unità di misura. Sistema Internazionale di unità di misura. Principali grandezze fisiche. Che cosa studia la chimica. Gli stati della materia . Sistemi omogenei e eterogenei. Definizione di fase. Miscugli omogenei. La concentrazione delle soluzioni: m/m, m/V, V/V. Miscugli omogenei speciali. Passaggi di stato. La liquefazione. Differenza tra evaporazione e ebollizione Relazione tra pressione e passaggi di stato Metodi di separazione di miscugli: filtrazione, estrazione, centrifugazione. Cromatografia e distillazione.
<b>2. MODULO 2: Dalle leggi della chimica alla teoria atomica</b>	- Introduzione alle leggi ponderali. Legge della conservazione della massa. Come si bilancia una reazione chimica. Legge delle proporzioni definite. Legge delle proporzioni multiple. Teoria atomica di Dalton.
<b>3. MODULO 3: La quantità chimica: la mole</b>	La mole. Il numero di Avogadro Massa atomica, molecolare e molare Calcolo delle moli e formule inverse
<b>4. MODULO 4: Le particelle dell'atomo</b>	Protoni ed elettroni. Numero di massa e massa atomica. Numero atomico. Isotopi. Gli elettroni . Configurazione elettronica semplificata
<b>5. MODULO 5: I legami chimici</b>	Cenni sulla tavola periodica . Regola dell'ottetto. I legami chimici: ionico, covalente puro, polare. Rappresentazione tramite formule di Lewis. Costruzione di formule elettroniche.
<b>6. MODULO 6: La nomenclatura dei composti</b>	Introduzione alla nomenclatura tradizionale: definizione e calcolo del numero di ossidazione. Gli ossidi e le anidridi.

Piombino, giugno 2020

Firma Insegnante/i