



## PROGRAMMA EFFETTIVAMENTE SVOLTO

Anno Scolastico 2023 / 2024

**Classe/Sede:** 1E1/ITI

**Docente:** Zeppetelli Gianluca

**Codocente (ITP):** Frongillo Emanuela

**Materia insegnata:** Scienze integrate (Chimica)

**Testi adottati:** H2 dal semplice al complesso – Salvatore Passannanti, Carmelo Sbriziolo – Ed. Tramontana

### CONTENUTI DISCIPLINARI

<b>Moduli di Apprendimento</b>	
Grandezze fisiche e unità di misura	Grandezze fisiche fondamentali e derivate. SI. Grandezze intensive ed estensive. Errori di misura. Densità. Temperatura. Scale di temperatura. Calore.
Le proprietà e trasformazioni della materia	Stati fisici e descrizione macroscopica della materia. Modello particellare. Passaggi di stato. Classificazione della materia: sostanze e miscugli. Simboli chimici degli elementi. Curva di riscaldamento e di raffreddamento. Tecniche di separazione dei miscugli. Trasformazioni/fenomeni/proprietà fisiche e chimiche.
Descrizione microscopica della struttura della materia	Leggi ponderali (Lavoisier, Proust, Dalton). Atomo come unità fondamentale costituente la materia. Atomi e molecole. Teoria atomica di Dalton.
Struttura atomica	Particelle subatomiche. Modello atomico di Thomson e di Rutherford. Struttura atomica e nucleo atomico. Numero atomico e numero di massa. Isotopi. Calcolo protoni, neutroni, elettroni di un atomo. Massa atomica media. Modello atomico planetario. Atomo di Bohr. Assorbimento ed emissione di energia. Orbitali atomici. Numeri quantici. Configurazione elettronica.
La mole	Massa atomica assoluta e relativa. Massa molecolare. Mole e massa molare. Relazione tra numero di moli e massa. Numero di Avogadro. Relazione tra numero di particelle e numero di moli.
Tavola Periodica	Rappresentazione ed ordinamento degli elementi nella tavola periodica. Struttura della tavola periodica. Blocchi, gruppi e periodi. Metalli, semimetalli, non metalli, gas nobili. Regola dell'ottetto.

	Numeri di ossidazione. Proprietà periodiche.
Reazioni chimiche	Definizione e simbologia di reazione chimica. Bilanciamento di reazioni non redox. Calcolo moli/massa di reagenti/prodotti di una reazione non redox.
Laboratorio	<ul style="list-style-type: none"> <li>- Norme di sicurezza in laboratorio con pittogrammi</li> <li>- Nomenclatura della vetreria, della minima strumentazione e oggettistica varia da laboratorio del biennio</li> <li>- Densità dei solidi</li> <li>- Densità dei liquidi</li> <li>- Miscugli omogenei ed eterogenei</li> <li>- Filtrazione</li> <li>- Cromatografia</li> <li>- Sostanze, miscugli e composti</li> <li>- Cristallizzazione</li> <li>- Legge di Lavoisier</li> <li>- Reazioni-Equazioni chimiche</li> <li>- Reazioni in sequenza</li> <li>- Saggi alla fiamma</li> <li>- Saggi alla fiamma con sali incogniti</li> </ul>

Valdagno, \_\_\_\_\_

*Firma degli studenti  
rappresentanti di classe*

\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_

*Firma dei Docenti*

\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_