

**PROGRAMMA FINALE DEL DOCENTE**

DOCENTE	Nicolosi Calogera Maria	DISCIPLINA	Chimica
ISTITUTO	Liceo Artistico	CLASSE	3
<b>MODULO 1 Le grandezze e le misure</b>			
<b>Le grandezze fisiche e il Sistema Internazionale:</b> definizione di unità di misura, Grandezze e unità di misura (massa, peso, temperatura in Celsius e Kelvin, calore, lunghezza, volume, pressione, densità)			
<b>MODULO 2 La struttura della materia</b>			
<b>Atomi e molecole:</b> numero atomico, numero di massa, massa atomica, massa molecolare <b>Stati di aggregazione e passaggi di stato;</b> <b>Sostanze pure e miscugli;</b> <b>trasformazioni fisiche e reazioni chimiche;</b> <b>curve di riscaldamento e raffreddamento di una sostanza;</b> <b>tecniche di separazione dei miscugli:</b> decantazione e filtrazione, centrifugazione, cristallizzazione, distillazione			
<b>MODULO 3 Leggi ponderali e la mole</b>			
<b>Modelli molecolari e formule chimiche</b> <b>Le leggi ponderali:</b> Lavoisier, Proust, Dalton, Avogadro. <b>La mole:</b> numero di Avogadro, massa molare, volume molare e calcoli			
<b>Modulo 4 Gli elettroni nell'atomo</b>			
<b>La luce come onda</b> <b>Gli spettri di emissione degli atomi:</b> spettro continuo e spettro a righe <b>Il modello di Bohr dell'atomo d'idrogeno</b> <b>Il modello atomico a strati</b> <b>Elettroni nei sottolivelli (il modello a orbitali)</b> <b>Configurazione elettronica con il modello a orbitali</b>			
<b>Modulo 5 Legami chimici e composti inorganici</b>			
<b>Valenza e numero di ossidazione:</b> simboli di Lewis <b>Legami chimici:</b> ionico, covalente, metallico <b>Composti inorganici:</b> composti binari (ossidi basici, ossidi acidi o anidridi, idruri, idracidi, sali binari) formule, nomenclatura tradizionale e IUPAC; composti ternari (idrossidi, ossiacidi, sali ternari) formule, nomenclatura tradizionale e IUPAC			

Il Docente Calogera Maria Nicolosi

Gli allievi rappresentanti di classe

\_\_\_\_\_

Cortina d'Ampezzo, lì 05-06-2023