



ISTITUTO di ISTRUZIONE SUPERIORE  
"Pertini - Santoni" CROTONE

VIALE MATTEOTTI - 88900 - CROTONE C.F. 81007850795 - C.M. KRIS00900G - email: kris00900g@istruzione.it  
email pec: kris00900g@pec.istruzione.it - tel. 0962 1888020 - fax 0962 21783021

<b>Corso di studio e Indirizzo: Liceo Artistico</b>
<b>Disciplina : Chimica</b>
<b>Classe: Terza</b>
<p><b>1. La Struttura Della Materia</b> Stati di aggregazione e passaggi di stato Sostanze pure. I miscugli omogenei ed eterogenei. Tecniche di separazione dei miscugli: filtrazione, centrifugazione, cromatografia e distillazione</p> <p><b>2. Stato Solido</b> Proprietà dei solidi: proprietà fisiche, proprietà chimiche e proprietà tecnologiche.</p> <p><b>3. Misure E Grandezze</b> Sistema Internazionale. Grandezze fondamentali e grandezze derivate. Massa, Temperatura, Volume e densità. Notazione scientifica</p> <p><b>4. Minerali</b> Struttura cristallina. Proprietà fisiche, chimiche, ottiche e meccaniche: densità, colore, lucentezza, durezza, sfaldatura, frattura, isomorfismo, polimorfismo.</p> <p><b>5. Struttura Atomica</b> Modelli atomici: Thomson, Rutherford, Bohr. Orbitale. Configurazione elettronica. Il Numero di atomico, il numero di massa e gli isotopi.</p> <p><b>6. Tavola Periodica</b> Elementi e composti. Sostanze semplici e sostanze composte. Le formule delle sostanze. La classificazione degli elementi: metalli, non metalli e semimetalli. Gruppi e periodi. Proprietà periodiche: raggio atomico, energia di ionizzazione, affinità elettronica, elettronegatività.</p> <p><b>7. Metalli E Leghe</b> Proprietà generali dei metalli. Il legame metallico e la struttura cristallina Le leghe: proprietà e trattamenti principali delle leghe. Metalli di uso comune: titanio e sue leghe. Ferro e sue leghe. Ghisa e acciaio. Rame e sue leghe. Metalli preziosi: argento, oro, palladio e platino</p>