

 <p>POLO BIANCOTTO LICEOCRESPI</p>	 MINISTERO DELL'ISTRUZIONE E DEL MERITO ISTITUTO DI ISTRUZIONE SECONDARIA "DANIELE CRESPI" Liceo Internazionale Classico e Linguistico VAPC02701R <i>Liceo delle Scienze Umane VAPM027011</i> Via G. Carducci 4 – 21052 BUSTO ARSIZIO (VA) Tel. 0331 633256 - Fax 0331 674770 www.liceocrespi.edu.it E-mail: comunicazioni@liceocrespi.it C.F. 81009350125 – Cod.Min. VAIS02700D	
 <p>AMBITO TERRITORIALE N°35 VARESE</p>		
 <p>Ministero dell'Istruzione, dell'Università e della Ricerca Dipartimento per la programmazione e la Gestione delle Risorse Umane, Finanziarie e Strumentali Direzione Generale per interventi in materia di Edilizia Scolastica per la gestione dei Fondi Strutturali per l'Istruzione e per l'Innovazione Digitale Ufficio IV</p>		

**PROGRAMMA DI SCIENZE NATURALI
A.S. 2023-2024**

Docente: **ELOISA CHIARAMONTE** classe **3DL**

Testo Adottato:

Bagatti, E. Corradi, A. Desco, C. Ropa. **Chimica. Dall'alba della chimica alle molecole della vita.**
Zanichelli

Cap.2 L'identificazione delle sostanze.

Le leggi dei gas.

Le masse atomiche e molecolari.

La mole: l'interprete tra gli atomi e la bilancia.

Cap.4 Modelli atomici e configurazione elettronica

Le particelle subatomiche e il modello atomico nucleare.

L'identità degli atomi e la radioattività.

Il modello atomico di Bohr.

L'energia di ionizzazione e il modello a livelli

Il modello atomico a orbitali.

Cap.5 Il sistema periodico degli elementi

L'icona della chimica: il sistema periodico.

La classificazione degli elementi.

La periodicità delle proprietà.

Cap.8 Classi, formule e nomi dei composti.

La capacità di combinarsi degli atomi.

Composti binari: ossidi, idruri e idracidi.

Composti ternari: idrossidi e ossiacidi.

Le formule e i nomi dei sali.

Composti e reazioni chimiche.

Cap.9 La stechiometria: equazioni chimiche e soluzioni.

La stechiometria delle reazioni.

La concentrazione delle soluzioni.

Cap.10 L'energia: il motore della Terra

Particelle ed energia.

Energia e trasformazioni della materia.

Cap.11 Perché avvengono le reazioni chimiche.

Entalpia.

Trasformazioni spontanee e dispersione dell'energia.

Entropia e trasformazioni della materia.

Cap.12 Velocità ed equilibrio nelle trasformazioni della materia.

La velocità delle reazioni chimiche.

Urti tra le particelle ed energia di attivazione.

Meccanismo di reazione e catalizzatori.

DATA

Busto Arsizio, 5/6/2024

Firma del docente

Prof. ssa Eloisa Chiamonte

Firme dei rappresentanti di classe.