

	 <p style="text-align: center;">ISTITUTO DI ISTRUZIONE SECONDARIA "DANIELE CRESPI" <i>Liceo Internazionale Classico e Linguistico VAPC02701R</i> <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>	
		



FONDI STRUTTURALI EUROPEI   **MIUR**

Ministero dell'Istruzione, dell'Università e della Ricerca
Dipartimento per la Programmazione
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

PER LA SCUOLA - COMPETENZE E AMBIENTI PER L'APPRENDIMENTO (FSE-FESR)

Contenuti della programmazione effettivamente svolti – Disciplina: SCIENZE – a.s. 2021-22

Classe: 3CL

Docente: Prof.ssa Lidia Pezzimenti

Libro di testo:

CHIMICA – Dall'alba della chimica alle molecole della vita

Autori: BAGATTI, CORRADI, DESCO, ROPA

Editore: Zanichelli

CHIMICA - Contenuti

Ripasso di:

La natura elettrica della materia
Le particelle fondamentali dell'atomo
I modelli atomici di Thomson e di Rutherford
Numero atomico, numero di massa e isotopi
L'atomo di Bohr
Il modello atomico a orbitali
La configurazione elettronica degli atomi
La tavola periodica
I simboli di Lewis
Metalli, non metalli e semimetalli
I gas nobili e la regola dell'ottetto
Il legame covalente
La scala dell'elettronegatività e i legami chimici
Il legame ionico
I composti ionici
Il legame metallico
La forma delle molecole
La teoria VSEPR
Molecole polari e apolari
Le forze intermolecolari
Valenza e numero di ossidazione
Formule brute e formule di struttura

Contenuti nuovi sviluppati

Classificazione, regole di nomenclatura, nomi, formule brute e formule di struttura di composti inorganici: ossidi, idrossidi, acidi e sali
Reazioni di neutralizzazione
La mole
Volume molare dei gas a STP
Equazione generale dei gas
Concentrazione molare delle soluzioni
Problemi stechiometrici
Reazioni esoergoniche ed endoergoniche
Calore di reazione
Entalpia
Risorse energetiche e sviluppo sostenibile
Fonti di energia rinnovabili
Velocità delle reazioni chimiche
Energia di attivazione
Catalizzatori
Equilibrio chimico

Il Docente..... I Rappresentanti di classe.....