

| | | |
|--|---|---|
|  |  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: lcrespi@tin.it C.F. 81009350125 – Cod.Min. VAIS02700D |  |
|   FONDI STRUTTURALI EUROPEI pon 2014-2020 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

anno scolastico 2020-21

Classe: 3DL

Docente: 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
Costante di equilibrio

Il Docente.....

I Rappresentanti di classe.....

.....