

 <p>POLO UMANISTICO LICEOCRESPI</p>	 <p>MINISTERO DELL'ISTRUZIONE E DEL MERITO</p> <p>ISTITUTO DI ISTRUZIONE SECONDARIA "DANIELE CRESPI" <i>Liceo Internazionale Classico e Linguistico VAPC02701R</i> <i>Liceo delle Scienze Umane VAPM02701I</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>	
 <p>AMBITO TERRITORIALE N°35 VARESE</p>		



FONDI STRUTTURALI EUROPEI **pon 2014-2020** **MIUR**
 PER LA SCUOLA - COMPETENZE E AMBIENTI PER L'APPRENDIMENTO (FSE-FESR)

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

SCIENZE NATURALI

Contenuti della programmazione effettivamente svolti

anno scolastico 2023-24

Classe 3BSU

Docente: Simona Segalla

Libro di testo:

CHIMICA – Dall'alba della chimica alle molecole della vita

Autori: BAGATTI, CORRADI, DESCO, ROPA

Editore: Zanichelli

Altre fonti: materiale integrativo fornito dal docente e a disposizione in classroom

Capitolo 2. L'identificazione delle sostanze

da pag 30 a pag 34

Massa atomica e massa molecolare

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

Capitolo 3. Le trasformazioni chimiche della materia.

da pag 49 a pag 54

La rappresentazione delle reazioni

Capitolo 4. Modelli atomici e configurazione elettronica

da pag 57 a pag 80

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

Capitolo 5. Il sistema periodico degli elementi

da pag 90 a pag 101

L'icona della chimica: il sistema periodico

La classificazione degli elementi

La periodicità delle proprietà

Capitolo 6. I legami chimici

da pag 110 a pag 120; da pag 127 a pag 128

Gli elettroni di valenza e la regola dell'ottetto

Il legame covalente

Il legame ionico e metallico

Dalla tavola periodica ai modelli di legame

Capitolo 8. Classi, formule e nomi dei composti

da pag 163 a pag 176

La capacità di combinarsi degli atomi

Composti binari: ossidi, idruri, idracidi

Composti ternari: idrossidi e ossiacidi

Le formule e i nomi dei sali

Capitolo 9. La stechiometria: equazioni chimiche e soluzioni

da pag 188 a pag 196

La stechiometria delle reazioni

La concentrazione delle soluzioni

Capitolo 13. Acidi e basi

da pag 283 a pag 294

La teoria di Arrhenius

La teoria di Brønsted e Lowry

Busto Arsizio 04/06/2024

La docente

I rappresentanti di classe