MINISTERO DELL'ISTRUZIONE E DEL MERITO
ISTITUTO DI ISTRUZIONE SECONDARIA "DANIELE CRESPI"
Liceo Internazionale Classico e Linguistico VAPC02701R
Liceo delle Scienze Umane VAPM027011
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

UNIONE EUROPEA
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)

PROGRAMMA DISCIPLINARE DI SCIENZE NATURALI
CLASSE 3CSU
A.S.2023/2024

Prof.ssa Anna Abate
Testo in adozione
Chimica -terza edizione Dall'alba della chimica alle molecole della vita
Autori : Bagatti Corradi-Desco-Ropa ed: Zanichelli

1.La teoria particellare della materia
L 'osservazioni scientifica della materia, La teoria atomica degli elementi, I miscugli

2.L'identificazione delle sostanze
Temperature fisse ed energia chimica; Le leggi dei gas; Le masse atomiche e le masse molecolari; La mole: l'interprete tra gli atomi e la bilancia

3. Le trasformazioni chimiche della materia
Le reazioni chimiche e la legge di Lavoisier, Le leggi di Proust e Dalton, La rappresentazione delle reazioni

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

5. Il sistema periodico degli elementi
L'icona della chimica: il sistema periodico, la classificazione degli elementi, la periodicità delle proprietà.

6. I legami chimici
Gli elettroni di valenza e la regola dell'ottetto, il legame covalente, il legame ionico e il legame metallico, i modelli di legame e le proprietà delle sostanze, dalla tavola periodica ai modelli di legame.

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.

9. La stechiometria:equazioni chimiche e soluzioni
La stechiometria delle reazioni, la concentrazione delle soluzioni, le proprietà delle soluzioni.

14. Le trasformazioni elettrochimiche
Le reazioni di ossidoriduzione (identificazione e bilanciamento)

Busto Arsizio, Data___05/06/2024_____

La docente
Anna Abate

I rappresentanti di classe
_____
_____