

 <p>FOND STRUTTURALE <b>LICEOCRESPI</b></p>	 <b>MINISTERO DELL'ISTRUZIONE E DEL MERITO</b> <b>ISTITUTO DI ISTRUZIONE SECONDARIA "DANIELE CRESPI"</b> <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 <a href="http://www.liceocrespi.edu.it">www.liceocrespi.edu.it</a> E-mail: <a href="mailto:comunicazioni@liceocrespi.it">comunicazioni@liceocrespi.it</a> 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          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> <p>PER LA SCUOLA - COMPETENZE E AMBIENTI PER L'APPRENDIMENTO (FSE-FESR)</p>	

VERBALE DI DEFINIZIONE DELLE **COMPETENZE IMPRESCINDIBILI** EROGAZIONE IDEI E SALDO DEI DEBITI classi terze LICEO CLASSICO A INDIRIZZO BIOLOGICO CON CURVATURA BIOMEDICA

A.S. 2023- 2024 Area disciplinare: Scienze e Chimica  
 Coordinatore di Area: prof.ssa Luca Belotti

CLASSE	COMPETENZA	RISULTATO ATTESO	CONTENUTI SELEZIONATI
3° liceo classico Biomedico	C1: Sa descrivere correttamente fenomeni chimici e fisici	Utilizza correttamente le conoscenze Usa correttamente il linguaggio specifico.	CHIMICA: Configurazione elettronica – Legami chimici – Famiglie di elementi e composti – Classificazione, formule e regole di nomenclatura di ossidi, idrossidi, acidi e sali - La mole - Calcolo della concentrazione di soluzioni - Bilanciamento di reazioni chimiche – Problemi stechiometrici.
	C2: Sa individuare gli aspetti fondamentali di un fenomeno e li sa correlare	Sa correlare definizioni e concetti. Sa risolvere semplici problemi anche con calcoli stechiometrici. Sa leggere ed utilizza correttamente immagini, tabelle e grafici.	Energia e trasformazioni della materia – Trasformazioni esoergoniche ed endoergoniche - Calore di reazione - Potere calorifico – Entalpia – Reazioni chimiche e calcolo della variazione di entalpia – Velocità delle reazioni chimiche – Catalizzatori - Equilibrio chimico - Entropia – Energia Libera – Ossidoriduzioni BIOLOGIA: DNA RNA e sintesi proteica, DNA ed esempi di regolazione genica, le mutazioni genetiche, il Cariotipo e le sindromi da aberrazioni cromosomiche, Teorie evolutive e genetica di popolazione - Tessuti umani – Omeostasi – Sistemi ed apparati umani: sistema nervoso, <b>apparato cardiocircolatorio, apparato respiratorio, apparato tegumentario</b> apparato digerente, apparato respiratorio, sistema immunitario, sistema endocrino, apparato muscoloscheletrico, apparato riproduttore ( <u>alcuni degli apparati e/o sistemi saranno affrontati in classe terza-quarta e quinta</u> ) IL PROGRAMMA DI BIOLOGIA EFFETTUATO IN CLASSE TERZA SARA' STILATO CON L'ORDINE DEI MEDICI NAZIONALE E DEFINITO IN BASE ALLE ESPERIENZE DI PCTO CHE SARANNO REALIZZATE NEL CORSO DELL'ANNO NELLE STRUTTURE CONVENZIONATE.