







## Ministero dell'Istruzione e del Merito

ISTITUTO DI ISTRUZIONE SUPERIORE "J. TORRIANI" - ISTITUTO TECNICO - LICEO SCIENTIFICO

Via Seminario, 17/19 - 26100 CREMONA - Tel. 0372 28380

ISTITUTO PROFESSIONALE – Sezione associata "ALA PONZONE CIMINO"

Via Gerolamo da Cremona, 23 - 26100 CREMONA - Tel. 0372 35179

E-mail: cris004006@pec.istruzione.it, cris004006@istruzione.it - www.iistorriani.it

C.F.: 80003100197 - Cod. Mecc.CRIS004006 - Sistema Certificato ISO 9001:2015 CSQA n. IT-144594-83471

## PROGRAMMA SVOLTO A.S. 2023/2024

DOCENTE:	Giulia Pagliari
DISCIPLINA:	Scienze Naturali
CLASSE:	1ALSS

## Per ogni Modulo svolto vengono indicati i relativi contenuti affrontati.

MODULO	CONTENUTI
BIOLOGIA: 1- La biologia: introduzione	<ul> <li>la biologia studia i viventi:         <ul> <li>le caratteristiche comuni dei viventi</li> <li>gli organismi sono fatti di cellule</li> <li>il materiale ereditario</li> <li>livelli gerarchici della vita</li> </ul> </li> <li>gli esseri viventi: classificazione         <ul> <li>la varietà degli esseri viventi</li> </ul> </li> <li>i virus: al confine con la vita         <ul> <li>che cosa sono i virus</li> <li>origine e diffusione dei virus</li> </ul> </li> <li>come i biologi studiano la vita: il metodo scientifico.</li> </ul>
2- Gli ecosistemi del sistema Terra	<ul> <li>i biomi terrestri         <ul> <li>i grandi ecosistemi della Terra</li> </ul> </li> <li>i biomi acquatici</li> <li>la componente abiotica di un ecosistema         <ul> <li>fattori fisici e chimici</li> </ul> </li> </ul>
3- Le comunità e le loro interazioni	<ul> <li>la componente biotica di un ecosistema         <ul> <li>le comunità dei viventi</li> <li>livelli trofici</li> <li>le reti alimentari</li> </ul> </li> <li>l'energia e la materia negli ecosistemi: il flusso dell'energia e il riciclo della materia</li> <li>i cicli biogeochimici</li> </ul>
4- L'ecologia delle popolazioni	<ul> <li>il ruolo degli organismi all'interno degli ecosistemi</li> <li>l'habitat: l'indirizzo degli organismi</li> <li>la nicchia ecologica</li> <li>l'evoluzione e la stabilità degli ecosistemi</li> </ul>

	<ul> <li>lo studio delle popolazioni         <ul> <li>struttura e densità delle popolazioni</li> </ul> </li> <li>i modelli di crescita delle popolazioni         <ul> <li>la crescita esponenziale</li> <li>la crescita logistica</li> <li>fattori limitanti e densità di popolazione</li> <li>strategie riproduttive</li> </ul> </li> <li>le interazioni tra le specie</li> </ul>
5- l'evoluzione degli esseri viventi	<ul> <li>le prime teorie scientifiche sulla storia della vita</li> <li>dal fissismo a Lamarck</li> <li>la geologia e il gradualismo</li> <li>la teoria delle catastrofi</li> <li>Charles Darwin e la nascita dell'evoluzionismo moderno</li> <li>il calendario della vita</li> <li>le estinzioni di massa e i cambiamenti climatici</li> </ul>
CHIMICA: Le trasformazioni fisiche della materia	<ul> <li>gli stati fisici della materia</li> <li>sistemi omogenei ed eterogenei</li> <li>le sostanze pure e i miscugli</li> <li>la solubilità</li> <li>la concentrazione delle soluzioni</li> <li>la composizione percentuale</li> <li>i principali metodi di separazione dei miscugli</li> </ul>
Le trasformazioni chimiche della materia	<ul> <li>trasformazioni fisiche e chimiche: differenza</li> <li>gli elementi e i composti</li> <li>la nascita della moderna teoria atomica</li> <li>da Lavoisier a Dalton</li> <li>il modello atomico di Dalton</li> <li>le particelle elementari della materia: atomi, molecole e ioni.</li> </ul>
La quantità di sostanza in moli	<ul> <li>La massa atomica relativa         <ul> <li>la massa molecolare e il peso formula</li> </ul> </li> <li>La mole: come contare pesando         <ul> <li>la costante di Avogadro</li> </ul> </li> <li>I calcoli con le moli         <ul> <li>i gas e il volume molare</li> </ul> </li> <li>le formule chimiche e la composizione percentuale         <ul> <li>la formula minima di un composto</li> <li>la formula molecolare di un composto</li> </ul> </li> </ul>
Le particelle dell'atomo	<ul> <li>La natura elettrica della materia</li> <li>L'elettrone e la sua scoperta</li> <li>Le particelle fondamentali dell'atomo</li> <li>I modelli atomici di Thomson e Rutherford</li> <li>Il numero atomico e il numero di massa</li> <li>Le trasformazioni del nucleo: gli elementi radioattivi</li> <li>I tipi di decadimento radioattivo</li> </ul>

11/06/2024

Il programma è stato visionato e firmato dai rappresentanti degli studenti della classe.