

ISTITUTO DI ISTRUZIONE SUPERIORE "Michele BUNIVA"

DIPARTIMENTO DI SCIENZE Responsabile prof. ssa GALLICE

LICEO ARTISTICO BIOLOGIA

PROGRAMMAZIONE

• SECONDE A,B,C D LA

(2 ORE/SETTIMANA)

1. Attività didattiche e formative, impostazione metodologia.

Si prevedono: lezioni frontali e interattive con videoproiezioni, esercitazioni in classe e in laboratorio.

2. Tipologie di verifica; griglie di correzione e di valutazione.

Si riporta la griglia di valutazione-correzione approvata dal dipartimento nel settembre 2019.

Le tipologie di prove di verifica previste sono interrogazioni orali e verifiche scritte con quesiti di tipo strutturato, semistrutturato o aperto.

	Nulla	0,5		0,5		0,5		0,5	VOTO
CONOSCENZA	Superficiale	1,0	APPLICAZIONE	1,0	USO	1,0	ELABORAZIONE	1,0	
CONTENUTI	Sufficiente	1,5	CONOSCENZE	1,5	LINGUAGGIO	1,5	E RISOLUZIONE	1,5	
	Discreta	2,0		2,0	SCIENTIFICO	2,0		2,0	
	Completa	2,5		2,5		2,5		2,5	
TOTALE									
Consegna elaborato "in bianco"								1	



ISTITUTO DI ISTRUZIONE SUPERIORE "Michele BUNIVA"

Programmi di SCIENZE INTEGRATE: Chimica e biologia						
Classe 2°		Liceo artistico				
MODULI		CONTENUTI E CONOSCENZE	COMPETENZE E ABILITÀ'			
Gli stati d'aggregazione	•	La materia e gli stati di aggregazione I tre stati di aggregazione: Sostanze pure, miscele omogenee ed eterogenee. Leggi di Lavoisier, Proust, Dalton	Saper descrivere, riconoscere e analizzare i fenomeni legati alle trasformazioni chimiche della materia. Saper descrivere una formula chimica.			
L'atomo e gli elementi chimici	•	L'atomo: protoni. neutroni ed elettroni I modelli atomici La doppia natura della luce e quella dell'elettrone Elementi chimici, numero atomico e di massa, isotopi.	Saper descrivere la struttura di un atomo e comprenderne le sue caratteristiche sulla base delle moderne teorie atomiche			
La mole e la quantità chimica	•	La mole e le grandezze correlate	Saper descrivere e analizzare una reazione chimica dal punto di vista quantitativo.			
La tavola periodica	•	Tavola periodica degli elementi, periodi e gruppi. Loro significato. Proprietà periodiche Configurazione elettronica	Saper descrivere la struttura della tavola periodica. Saper descrivere le proprietà degli elementi sulla base della loro configurazione elettronica e posizione nella tavola periodica.			
I legami chimici	•	Proprietà periodiche e legami chimici Legame covalente puro, dativo, polare Legame ionico Legame metallico	Saper distinguere e descrivere i diversi tipi di legami chimici. Prevedere, sulla base della configurazione elettronica e/o della posizione nella tavola periodica, il numero e il tipo di legami che un atomo può formare con atomi dello stesso elemento o di diversi altri.			
Acqua e pH	•	Legame a ponte d'idrogeno Caratteristiche chimico fisiche dell'acqua pH Definizione di acidi e basi Sistemi omogenei ed eterogenei Soluzioni, emulsioni e sospensioni	Comprendere,in base alla struttura dipolare della molecola, la formazione dei legami intermolecolari e le sue caratteristiche chimico fisiche.			



ISTITUTO DI ISTRUZIONE SUPERIORE "Michele BUNIVA"

La forma delle molecole	La teoria VSEPR	Descrivere e prevedere le proprietà di semplici molecole e la loro interazione sulla base dei legami chimici che le caratterizzano e della geometria molecolare.
Le biomolecole	 La chimica del carbonio Glucidi Lipidi Protidi Acidi nucleici 	Riconoscere la struttura e le caratteristiche delle molecole biologiche. Comprendere la loro funzione nelle cellule.
Entità non cellulari	VirusViroidiPrioni	Definire e riconoscere le strutture e le caratteristiche delle entità non cellulari, distinguendole da quelle di Procarioti ed Eucarioti. Comprendere il loro ruolo di agenti patogeni.
Eucarioti e procarioti	 La definizione della vita La teoria cellulare La cellula dei procarioti La cellula degli eucarioti 	Classificare le caratteristiche fondamentali per definire un organismo vivente. Riconoscere le strutture delle cellule Distinguere le cellule procariotiche ed eucariotiche e tra organismi unicellulari e pluricellulari.
Genetica	 Le leggi di Mendel Genotipo e fenotipo Le eccezioni alle leggi di Mendel 	Comprendere l'ereditarietà dei caratteri e le modalità di trasmissione. Distinguere tra gene ed espressione genica Riconoscere la trasmissibilità delle malattie ereditarie.
Evoluzionismo	La teoria darwiniana	Comprendere il ruolo della selezione naturale sull'evoluzione delle specie.

Evidenziati i requisiti minimi indispensabili