## Liceo Linguistico e Scienze Umane

# Programmazione di scienze naturali Anno scolastico 2016/2017

#### PRIMO BIENNIO

#### **Finalità**

Nel corso del biennio si cercherà attraverso le tematiche indicate di introdurre gli studenti alla comprensione della dinamicità del pianeta Terra e del ruolo che deve svolgere l'uomo nel mantenere l'equilibrio tra le risorse della natura e l'intervento antropico.

Lo studio della biologia avvierà lo studente alla consapevolezza dell'unitarietà del mondo dei viventi che si manifesta attraverso la loro composizione e la comune storia evolutiva.

Il ruolo della chimica sarà quello di unificare il mondo geologico con le proprietà degli esseri viventi.

	Argomenti	Tempi
1.	Conoscenze di base e metodo scientifico.	Settembre
2.	Sistema Solare e moti della Terra.	Dicembre
3.	Sistema Terra e livelli di organizzazione.	Gennaio
4.	Costituzione della materia e proprietà. Passaggi di stato.	Febbraio
5.	Trasformazioni fisiche e chimiche.	
5.	Miscugli, elementi e composti.	Marzo
7.	L'acqua.	Aprile
8.	L'idrosfera.	Maggio

Liceo Linguistico e Scienze Umane				
primo anno comune ai due indirizzi				
Conoscenze	Competenze e capacità			
Sistema Solare e relazioni tra i vari	Saper collocare il pianeta Terra nel			
pianeti	Sistema Solare e nell'Universo			
Principali moti della Terra e loro	• Interpretare alla luce dei moti terrestri			
conseguenze	diversi fenomeni naturali			
• Le sfere della Terra e le loro	• Individuare e motivare le relazioni tra			
interazioni	le sfere della Terra			
• La Biosfera e i livelli di	Motivare i livelli di complessità			
organizzazione	crescente all'interno della Biosfera			
Le proprietà della materia	• Caratterizzare la materia in base alle			
Gli stati fisici della materia. Passaggi	proprietà unificanti anche con attività			
di stato	sperimentali			
• Trasformazioni fisiche e chimiche con	Interpretare i fenomeni naturali alla			
riferimento alla vita quotidiana	luce delle trasformazioni chimiche e fisiche			
Miscugli omogenei ed eterogenei.	Mettere in relazione la struttura della			
Sostanze semplici e composte	molecola e la presenza del legame a idrogeno			
La chimica dell'acqua	con le proprietà dell'acqua			
• Idrosfera : generalità	• Interpretare le conoscenze relative			
	all'idrosfera			

Scansione temporale degli argomenti del II anno comune ai due indirizzi				
Biologia: argomenti		Tempi		
1. Biologia : la scienza della vita.	Settembre			
2. Le caratteristiche dei viventi.	Ottobre			
3. Cellule procariote ed eucariote.	Novembre			
4. Le biomolecole: caratteristiche generali	Gennaio			
5. Le cellule:origine, struttura e funzioni.	Aprile			
6. Il metabolismo energetico: schema delle reazioni	Maggio			
della respirazione cellulare e fotosintesi				
clorofilliana.				
7. Divisione cellulare: mitosi e meiosi				
Chimica: argomenti		Tempi		
1. Le leggi fondamentali della chimica.	Gennaio			
2. La teoria atomica di Dalton.	Febbraio			
3. Le formule chimiche.	Marzo			
4. Generalità su: la struttura atomica; i legami				
chimici	Maggio			

Liceo Linguistico e Scienze Umane
secondo anno comune ai due indirizzi

Secondo aimo comune ai due mun izzi				
Biologia: conoscenze	competenze e capacità			
Conoscere le caratteristiche comuni a tutti i vi-	Saper distinguere la materia vivente da quella			
venti.	non vivente.			
L'ipotesi di Oparin sulla comparsa della vita sul-	Elencare le differenze tra le cellule procariote e			
la Terra.	quelle eucariote.			
Cellule procariote ed eucariote.	Spiegare in che modo le cellule autotrofe otten-			
Differenze tra eterotrofi e autotrofi.	gono le molecole organiche.			
Le biomolecole	Distinguere tra organismi unicellulari, colonie e			
Carboidrati: principali monosaccaridi, disaccaridi e	organismi pluricellulari.			
polisaccaridi	Individuare le quattro classi di biomolecole e la loro			
Caratteristiche dei lipidi Le proteine: struttura e tipi di amminoacidi	composizione chimica			
Formazione del legame peptidico	Definire i termini monomero e polimero			
Gli acidi nucleici:struttura dei nucleotidi	Spiegare in che cosa consistono le reazioni di idrolisi e di condensazione			
Molecole di DNA e RNA e relative funzioni	Distinguere tra zuccheri di riserva e di struttura			
Composizione e funzione della molecola di ATP	Distinguere tra lipidi di origine animale e di origine			
Microscopio ottico ed elettronico.	vegetale			
Struttura e funzione della membrana cellulare	Riconoscere la struttura di base di un amminoacido			
Struttura e funzioni del nucleo	Spiegare le funzioni delle proteine			
Citoplasma e citosol Struttura e funzioni degli organuli più importanti	Specificare le subunità che costituiscono i nucleotidi.			
Differenze tra cellula animale e cellula vegetale	Elencare le differenze basilari tra le cellule eucariote e			
Diffusione e osmosi	quelle procariote			
Il metabolismo cellulare: generalità	Descrivere il funzionamento del microscopio Descrivere la struttura e le funzioni del nucleo			
Proprietà degli enzimi	Indicare la funzione degli organuli più importanti.			
Concetto di mitosi	Definire diffusione e osmosi.			
Divisione cellulare nei procarioti e negli eucarioti	Spiegare il concetto di metabolismo			
Il ciclo cellulare	Scrivere l'equazione generale del processo di fotosintesi			
Le quattro fasi della mitosi Meiosi e riproduzione sessuata	Scrivere la reazione generale di demolizione del glucosio			
Cellule aploidi e diploidi; cromosomi omologhi	Spiegare il ruolo degli enzimi			
Principali eventi della prima divisione meiotica	Individuare le funzioni della mitosi negli organismi			
Autosomi e cromosomi sessuali	unicellulari e pluricellulari  Descrivere le varie fasi del ciclo cellulare			
Errori nel processo meiotico	Indicare i vantaggi della riproduzione sessuata			
	Spiegare la differenza tra cellule somatiche e gameti e tra			
	cellula aploide e diploide			
	Spiegare l'importanza del crossing-over.			

Liceo Linguistico e Scienze Umane secondo anno comune ai due indirizzi				
Chimica: conoscenze	competenze e capacità			
Conoscere le leggi di Lavoisier, Proust e	Spiegare le tre leggi ponderali della			
Dalton.	chimica.			
Enunciare la teoria atomica di Dalton.	Descrivere il modello atomico di Dal-			
Conoscere il simbolo chimico degli ele-	ton.			
menti più importanti.	Spiegare le proprietà macroscopiche e			
Conoscere il significato qualitativo e	microscopiche della materia.			
quantitativo di una formula chimica.	Rappresentare un composto tramite la			
Conoscere lo schema di una reazione	sua formula chimica.			
chimica.				

#### Modalità e tempi di verifica

Le verifiche, orali o scritte, saranno effettuate in numero di almeno due nel primo trimestre e tre nel secondo periodo.

Per quanto riguarda l'attività di recupero, per gli alunni in difficoltà, si prevedono due momenti *in itinere* nel corso dell'anno scolastico:

- una settimana nel mese di dicembre
- una settimana nel mese di marzo

La valutazione sarà effettuata in base ai criteri individuati dal POF, ma comunque mettendo in rilievo il percorso individuale di ciascun allievo e tenendo conto del suo livello di partenza.

#### Rapporti con le altre discipline

Ogni docente all'interno del proprio consiglio di classe individuerà, ove possibile, percorsi integrati con le altre discipline.

### Nuove tecnologie didattiche

I docenti si riservano di utilizzare tutti gli strumenti didattici in uso nell'Istituto nelle tre diverse sedi.