

**PROGRAMMA DI SCIENZE NATURALI NEL (nuovo ordinamento)
CLASSE 3 SEZ. H...-**

Anno scolastico 2016/2017

Prof. Gennaro Di Silvio

PROGRAMMAZIONE

SECONDO BIENNIO

(classe terza
e quarta

Scienze della terra.

Minerali e rocce

Vulcani e terremoti

La superficie del pianeta dal punto di vista geomorfologico

Biologia.

Struttura e funzione del DNA, sintesi proteica, codice genetico.

Forma e funzione degli organismi, in particolare dell'uomo.

Chimica.

I composti organici e la loro nomenclatura.

Dalla struttura atomica al legame chimico.

Le proprietà periodiche.

Stechiometria.

Cenni di chimica organica.

La termodinamica.

Reazioni redox e acido-base.

Cenni di elettrochimica.

.....
PROGRAMMAZIONE PER

CLASSI

SCIENZE DELLA TERRA

CLASSE TERZA

La crosta terrestre: minerali e rocce.

Minerali e rocce, i minerali, le rocce, rocce magmatiche o ignee, origine dei magmi, rocce sedimentari, rocce metamorfiche, il ciclo litogenetico.

La dinamica della litosfera.

L'interno della terra, flusso termico e temperatura all'interno della terra, il campo magnetico terrestre, la struttura della crosta, l'espansione dei fondi oceanici, la tettonica delle placche, un possibile motore per la tettonica delle placche: celle convettive e

punti caldi.

BIOLOGIA

CLASSE TERZA

I cromosomi, I geni, il progetto Genoma, le leggi di Mendel, la genetica nel 900.

Mutazioni, I cromosomi sessuali e le malattie legate al sesso daltonismo ed emofilia.

Il tessuto muscolare, liscio e striato.

Alimenti ed alimentazione, l'apparato digerente e la digestione.

Il sangue, il cuore e la circolazione, vene ed arterie

Il sistema linfatico.

CHIMICA

CLASSE TERZA

Unità 3 a MODELLO ATOMICO A ORBITALE

Gli elettroni come onde

Principio di indeterminazione di Heisenberg e l'orbitale atomico

L'equazione d'onda di Schrodinger e l'orbitale atomico

Numeri quantici

Regole che governano le configurazioni elettroniche

Configurazioni elettroniche degli atomi

Unità 4 IL SISTEMA PERIODICO DEGLI ELEMENTI

1. La tavola periodica

2. Proprietà periodiche degli elementi

3. I gruppi della tavola periodica

4. I periodi

Unità 5 I LEGAMI CHIMICI

1. I legami chimici

2. Legame covalente

3. Legame covalente polare ed elettronegatività

4. Caratteristiche del legame covalente

5. Legame covalente dativo

6. Il concetto di risonanza

7. Legame ionico

8. Ioni poliatomici

9. Linee guida per scrivere le strutture di Lewis

10. Il legame metallico

Unità 6 LA GEOMETRIA DELLE MOLECOLE E LE FORZE INTERMOLECOLARI

1. La geometria delle molecole

2. Molecole polari e molecole non polari

3. Le forze intermolecolari

LE FORMULE DEI COMPOSTI E LE REAZIONI CHIMICHE

Unità 1 I COMPOSTI CHIMICI E LA NOMENCLATURA

1. La valenza
2. Il numero di ossidazione
3. Classificazione dei composti
4. Composti covalenti
5. Ioni e nome degli ioni
6. Classificazione dei composti ionici

SECONDA UNITA' DIDATTICA (GENNAIO-MARZO)

Unità 2 LE REAZIONI CHIMICHE

1. Le reazioni e le equazioni chimiche
2. Preparazione dei composti inorganici
3. Reazioni di scambio doppio
4. Reazioni di scambio semplice
5. Solubilità di composti ionici in acqua
6. Dissociazione ionica
7. Equazioni ioniche nette

Unità 3 LA STECHIOMETRIA

1. Calcoli stechiometrici
2. Reagente limitante
3. Resa percentuale

DATA 03/06/2017

IL PROF DI SILVIO GENNARO