

# LICEO SCIENTIFICO "A. SERPIERI" – RIMINI

Programma svolto nella classe 1J – A.S. 2017/18

## SCIENZE NATURALI

Prof. Lucio Maggioli

### SCIENZE DELLA TERRA

#### **LA TERRA E LA LUNA NELLO SPAZIO**

Introduzione alle Scienze Naturali, primi concetti di Astronomia. Il moto di rotazione terrestre, prova del pendolo di Foucault, calcolo della velocità lineare e angolare di rotazione. Il moto di rivoluzione e le sue prove sperimentali, calcolo della velocità. Forma e dimensioni della Terra, il reticolato geografico e le coordinate, l'orientamento sulla superficie terrestre. Fusi orari, linea di cambiamento di data. Flusso di energia solare e calore interno della Terra, angolo di incidenza dei raggi solari. Conseguenze del moto di rotazione (di e notte, circolo di illuminazione, crepuscoli, moto apparente degli astri, stelle occidue e circumpolari, effetto Coriolis). Conseguenze del moto di rivoluzione, anno solare e anno civile, calendario giuliano e gregoriano. Le stagioni, solstizi ed equinozi, zone astronomiche. Caratteristiche principali della Luna, i moti della Luna, fasi lunari, le eclissi.

#### **IL SISTEMA SOLARE**

Caratteristiche generali del Sistema Solare, pianeti, comete e meteoroidi. Ipotesi di Kant-Laplace sull'origine del Sistema Solare. Il Sole: caratteristiche principali e strati che lo compongono. La fusione nucleare dell'idrogeno. Storia degli studi sul Sistema Solare: ipotesi geocentrica ed eliocentrica, scoperte di Galileo, le tre leggi di Keplero e la legge di gravitazione universale di Newton. Caratteristiche principali dei pianeti terrestri e gioviani.

#### **LE STELLE E L'UNIVERSO**

Spettri stellari. Diagramma HR, evoluzione stellare. La Via Lattea e le galassie. Effetto Doppler, espansione dell'universo, Big Bang e radiazione cosmica di fondo.

#### **L'IDROSFERA OCEANICA**

Caratteristiche generali dell'idrosfera, il ciclo dell'acqua. Idrosfera marina: salinità, gas disciolti, temperatura, luminosità. Onde forzate e onde libere (di oscillazione e di traslazione). Le maree, influenza della Luna e del Sole. Correnti orizzontali superficiali e correnti verticali, correnti profonde, upwelling e downwelling dovuti a differenze di densità e temperatura. L'inquinamento delle acque oceaniche.

#### **L'IDROSFERA CONTINENTALE**

Caratteristiche dell'idrosfera continentale, il bilancio idrologico. I fiumi: alveo, bacino idrografico e idrogeologico, linea spartiacque, pendenza, portata e regime. I laghi: caratteristiche principali, classificazione, evoluzione. Acque sotterranee, falde freatiche e falde imprigionate, pozzi artesiani. I ghiacciai: formazione e classificazione.

#### **IL PAESAGGIO E LE SUE CARATTERISTICHE**

L'azione erosiva dei ghiacciai: esarazione, rocce montonate, valli a U, morene. Morfologia fluviale: acque dilavanti ed erosione areale (calanchi), acque incanalate ed erosione lineare, marmitte, gole e valli a V, trasporto dei sedimenti, pianure alluvionali e terrazzi, delta ed estuari. Morfologia carsica, processi dissolutivi e costruttivi, forme epigee e ipogee. Morfologia eolica, deflazione e corrasione, deserti ghiaiosi e dune.

### CHIMICA

#### **INTRODUZIONE ALLA CHIMICA**

L'ambito di studio della Chimica, proprietà fisiche e chimiche della materia, stati fisici della materia e cambiamenti di stato. Il modello particellare della materia. Sistemi aperti, chiusi, isolati. Misure e sistema internazionale, grandezze fondamentali e derivate, multipli e sottomultipli. Notazione scientifica e ordine di grandezza. Portata e sensibilità di uno strumento, cifre significative. Grandezze estensive e intensive. Definizione di massa, volume e densità. Temperatura: scala Kelvin e Celsius. Il calore e le sue modalità di trasferimento: conduzione, convezione e irraggiamento.

#### **SOSTANZE E TRASFORMAZIONI**

Sostanze e miscugli (omogenei ed eterogenei), fasi, solvente e soluto. Tecniche di separazione: decantazione, centrifugazione, filtrazione, distillazione, cromatografia. Curve di riscaldamento, calore latente. Reazioni chimiche endotermiche ed esotermiche, profilo di reazione e energia di attivazione. Legge di Lavoisier. Elementi e composti. Legge di Proust. La tavola periodica, gruppi e periodi, proprietà di metalli e non metalli, i semimetalli. Distribuzione degli elementi nell'Universo, nella crosta terrestre, nei viventi.

#### **GLI ATOMI E IL LINGUAGGIO DELLA CHIMICA**

La teoria atomica di Dalton e la legge delle proporzioni multiple. Le particelle subatomiche e le loro caratteristiche, forza di Coulomb. Numero atomico e numero di massa, isotopi. Simboli di atomi e ioni. L'esperimento di Rutherford e la scoperta del nucleo. Formule chimiche, elementi monoatomici e poliatomici. Composti covalenti e composti ionici, formula molecolare e formula minima. Formule di composti idrati. Introduzione ai composti organici, formule di struttura, isomeria. Le reazioni chimiche: scrittura simbolica, i catalizzatori, bilanciamento, coefficienti stechiometrici.

#### **STECIOMETRIA DEI COMPOSTI E DELLE REAZIONI**

Massa atomica assoluta e relativa, unità di massa atomica. Massa molecolare e massa formula. Mole e massa molare. La composizione percentuale dei composti, determinazione della formula minima e molecolare. Calcoli stechiometrici sulle reazioni, anche con reagente limitante. Resa teorica, effettiva, percentuale.

Rimini, 5 giugno 2018

Il docente

Gli alunni

---

---