



a.s.	<b>2021-2022</b>	Prof.	<b>SALVATORE CANNATA</b>
classe	<b>1N</b>	materia	<b>SCIENZE NATURALI</b>

Libri di testo	<b>#Terra ed. azzura: il nostro pianeta La dinamica endogena con Chimica Elvidio Lupia Palmieri, Maurizio Parotto</b>
----------------	---

## Programma svolto

### CHIMICA

Introduzione allo studio delle diverse discipline scientifiche;  
Metodo scientifico e analisi dei dati;  
Lezione sulla sicurezza in laboratorio;  
Presentazione della vetreria e degli strumenti di laboratorio;  
Grandezze e unità di misura;  
Stati di aggregazione della materia e relative trasformazioni;  
Sostanze pure e miscugli;  
Metodi di separazione dei miscugli;  
Le trasformazioni chimiche della materia;  
Elementi e composti;  
La tavola periodica;  
Le leggi ponderali della chimica :  
legge di A.L. Lavoisier;  
legge di J.L. Proust;  
legge di J. Dalton;  
La teoria atomica;  
La struttura dell'atomo: particelle subatomiche. Numero atomico e massa atomica;  
I principali legami chimici: legame covalente e legame ionico;  
Legame idrogeno;  
La chimica dell'acqua;  
Il ciclo dell'acqua;

### SCIENZE DELLA TERRA

Genesi del sistema solare;  
Il sistema Solare;  
La radiazione elettromagnetica;  
Anno luce – unità astronomica;  
Forma e dimensioni della Terra; prove della sfericità della Terra;  
Misura del meridiano terrestre di Eratostene;  
Meridiani, paralleli, latitudine e longitudine;  
I moti della Terra: moto di rotazione, moto di rivoluzione;  
Le stagioni;  
Moti millenari;  
Il sistema Terra-Luna: moti della Luna, fasi lunari, eclissi;

### ESPERIENZE LABORATORIALI

Determinazione della densità di un solido di forma irregolare

Misura del punto di ebollizione dell'acqua con curva di riscaldamento

Metodi di separazione dei miscugli: distillazione, cromatografia su carta, estrazione con solvente, filtrazione, evaporazione

Verifica di alcune proprietà fisiche e chimiche dell'acqua quali ad esempio la capillarità, l'elevato



calore specifico, l'elevata tensione superficiale, la polarità, la capacità di solubilizzare diverse sostanze.

Data	Firma del docente
<b>28/05/2022</b>	
Firme di due studenti della classe	