ISTITUTO DI ISTRUZIONE SUPERIORE
"CONCETTO MARCHESI"

PROGRAMMA DI SCIENZE NATURALI

CLASSE **1AE** a.s. **2016/2017**

prof. **ANDREOSE FRANCESCA**

TESTO: Scienze naturali – Chimica Terra, Palmieri, Parotto, Saraceni, Strumia, ed. Zanichelli

Nucleo disciplinare	**ore**
metodo sperimentale	2
struttura della materia	4
stati di aggregazione	
classificazione dei materiali	
storia della teoria atomico-molecolare	7
legge di Lavoisier	
legge di Proust	
legge di Dalton	
calcolo del peso formula di una sostanza	
principio di Avogadro	
volume molare	
modelli atomici	3
modelli atomici di Thomson, Bohr, Schroedinger	
composizione della materia	6
atomi ed elementi chimici	
numero atomico e numero di massa	
peso atomico e isotopi	
formule delle sostanze	
peso molecolare e peso formula	
mole e numero di Avogadro	
tavola periodica	2
struttura della tavola periodica	
proprietà periodiche	
legami chimici	4
legame ionico, covalente, metallico	
geometria molecolare	
reazioni chimiche	9
equazioni chimiche	
bilanciamento delle reazioni	
concentrazione di una soluzione	
calcoli stechiometrici	
equilibrio chimico	
reazioni acido-base, pH	
La Terra nello spazio	14
sfera celeste e sistemi di coordinate celesti	
sistema solare: origine, struttura, leggi di Keplero e di Newton	
Terra: moti di rotazione e di rivoluzione e loro conseguenze	
orientamento, magnetismo terrestre, misura del tempo	
movimenti della Luna	
Atmosfera e Idrosfera: cenni	
La dinamica endogena della litosfera	3
Struttura interna della Terra	
Minerali e rocce	
Fenomeni vulcanici e sismici	
Tettonica delle placche	
totale ore	**57**

Padova, 1 giugno 2017

IL DOCENTE I RAPPRESENTANTI DEGLI STUDENTI