

	PROGRAMMA MINIMO SCIENZE DELLA TERRA	I. I. S. "M. BUNIVA" PINEROLO
---	---	--

MATERIA	Scienze della terra
CLASSE	2 A, B,C, D, E Artistico

Gli stati d'aggregazione	<ul style="list-style-type: none"> • La materia e gli stati di aggregazione • I tre stati di aggregazione: Sostanze pure, miscele omogenee ed eterogenee. • Leggi di Lavoisier, Proust, Dalton
L'atomo e gli elementi chimici	<ul style="list-style-type: none"> • L'atomo: protoni. neutroni ed elettroni • I modelli atomici • La doppia natura della luce e quella dell'elettrone • Elementi chimici, numero atomico e di massa, isotopi.
La mole e la quantità chimica	La mole e le grandezze correlate
La tavola periodica	<ul style="list-style-type: none"> • Tavola periodica degli elementi, • periodi e gruppi. Loro significato. • Proprietà periodiche • Configurazione elettronica
I legami chimici	<ul style="list-style-type: none"> • Proprietà periodiche e legami chimici • Legame covalente puro, dativo, polare • Legame ionico • Legame metallico
Acqua e pH	<ul style="list-style-type: none"> • Legame a ponte d'idrogeno • Caratteristiche chimico fisiche dell'acqua • pH Definizione di acidi e basi • Sistemi omogenei ed eterogenei Soluzioni, emulsioni e sospensioni
La forma delle molecole	La teoria VSEPR
Le biomolecole	<ul style="list-style-type: none"> • La chimica del carbonio • Glucidi • Lipidi

	<ul style="list-style-type: none"> • Protidi Acidi nucleici
Entità non cellulari	<ul style="list-style-type: none"> • Virus • Viroidi • Prioni
Eucarioti e procarioti	<ul style="list-style-type: none"> • La definizione della vita • La teoria cellulare • La cellula dei procarioti • La cellula degli eucarioti
Genetica	<ul style="list-style-type: none"> • Le leggi di Mendel • Genotipo e fenotipo • Le eccezioni alle leggi di Mendel
Evoluzionismo	La teoria darwiniana