

Istituto di Istruzione Superiore – LICEO BOCCHI-GALILEI	PROGRAMMA SVOLTO	Mod. 7.1-01-44 Rev. 2 del 01/02/14 Pag. 1/3
--	-------------------------	--

Anno scolastico 2015/ 2016

Docente : Beatrice Sciuto
Materia : Chimica / Scienze della Terra
Classe : 1^B
Indirizzo : Liceo Linguistico

Istituto di Istruzione Superiore – LICEO BOCCHI-GALILEI	PROGRAMMA SVOLTO	Mod. 7.1-01-44 Rev. 2 del 01/02/14 Pag. 2/3
--	------------------	---

<u>Argomenti</u> (indicare anche eventuali percorsi di ripasso)	<u>Capitoli e/o pagine</u>
CHIMICA	
LA CHIMICA E' UNA SCIENZA SPERIMENTALE La chimica studia la composizione e le trasformazioni della materia: proprietà chimico- fisiche della materia; stati fisici della materia; cambiamenti di stato. Il metodo sperimentale: il percorso della scoperta scientifica; leggi e teorie scientifiche. La natura particellare della materia: la composizione della materia; un modello particellare per gli stati fisici della materia.	Capitolo 1
IL MONDO DELLA MATERIA: GRANDEZZE FISICHE E MISURE. L'osservazione scientifica e le misure: le grandezze sono proprietà misurabili; le misure e il sistema internazionale; i multipli delle unità di misura e la notazione scientifica; le caratteristiche degli strumenti. Tutti i corpi hanno massa, volume e densità: grandezze estensive o intensive; la massa è la quantità di materia presente in un corpo; il volume di un corpo può variare; la densità dipende dalla composizione del corpo. Forza, peso ed energia: che cos'è una forza; forza peso; la pressione; tutti i corpi possiedono energia. Temperatura e calore: la temperatura misura lo stato termico di un corpo; il calore energia in transito.	Capitolo 2
LE SOSTANZE SI TRASFORMANO: ELEMENTI E COMPOSTI. La composizione della materia: sostanze pure, materiali omogenei rare in natura; come si distinguono soluzioni e sostanze; esempi di miscugli omogenei ed eterogenei e metodi di separazione. Le sostanze si trasformano: i cambiamenti di stato non modificano la composizione delle sostanze; le reazioni chimiche modificano la composizione delle sostanze. Le leggi che governano le trasformazioni della materia : durante le reazioni chimiche la massa si conserva; le reazioni chimiche liberano e assorbono energia. Esistono due tipi di sostanze, elementi e composti: i composti sono formati da elementi; legge delle proporzioni definite e costanti. Gli elementi e la tavola periodica: caratteristiche e simboli degli elementi; gli elementi dell'Universo, della Terra e dei viventi; metalli, non metalli e semimetalli.	Capitolo 3

Istituto di Istruzione Superiore – LICEO BOCCHI-GALILEI	PROGRAMMA SVOLTO	Mod. 7.1-01-44 Rev. 2 del 01/02/14 Pag. 3/3
--	------------------	---

<u>Argomenti</u> (indicare anche eventuali percorsi di ripasso)	<u>Capitoli e/o pagine</u>
SCIENZE DELLA TERRA	
GRANDI IDEE DELLE SCIENZE DELLA TERRA. La Terra fa parte del Sistema Solare; un pianeta fatto a strati; la Terra è un sistema integrato; il motore interno del Sistema Terra; il motore esterno del Sistema Terra; il ciclo delle rocce; la Terra ha 4,5 miliardi di anni; le risorse del pianeta; rischi naturali per gli esseri umani; gli esseri umani modificano il pianeta.	Capitolo 1
IL SISTEMA SOLARE. I corpi del Sistema solare; il Sole, il suo interno, la sua superficie e la sua atmosfera; le leggi che regolano il moto dei pianeti (leggi di Keplero, legge di Newton della gravitazione universale); i pianeti di tipo terrestre e di tipo gioviano; corpi minori del S.S.	Capitolo 3
IL PIANETA TERRA . Forma e dimensioni della Terra; il moto di rotazione terrestre; il moto di rivoluzione intorno al Sole; l'alternanza delle stagioni; i moti millenari della Terra; l'orientamento; caratteristiche della Luna; i moti della Luna e le fasi lunari; le eclissi.	Capitolo 4
L'ATMOSFERA E I FENOMENI METEOROLOGICI. Caratteristiche dell'atmosfera; la radiazione solare e l'effetto serra; la temperatura dell'aria; l'inquinamento atmosferico; la pressione atmosferica; i venti; l'azione geomorfologica del vento; le nuvole; le precipitazioni meteoriche; la degradazione meteorica; la degradazione fisica delle rocce; la degradazione chimica delle rocce.	Capitolo 5
Testi in adozione: Elvidio Lupia Palmieri - Maurizio Parotto <i>Osservare e capire # laTerra</i> Zanichelli Editore Il nostro pianeta. La geodinamica esogena M.C. Pignocchino <i>La chimica e i suoi fenomeni</i> Zanichelli Editore	

DATA 6 giugno 2016

FIRMA DEL DOCENTE _____

Firme dei rappresentanti di classe _____