
	SISTEMA DI GESTIONE INTEGRATO QUALITÀ-ACCREDITAMENTO UNI EN ISO 9001:2015 - MANUALE OPERATIVO ACCREDITAMENTO	<h2 style="color: red;">Programma Svolto</h2>
	<h3 style="color: red;">I.I.S. PRIMO LEVI</h3>	

CLASSE:	3
Sezione, Indirizzo:	BSA, Liceo Scientifico delle Scienze Applicate
Docente/i:	Prof. PAZZAGLIA Paolo
Disciplina:	SCIENZE
Asse Culturale:	Scientifico-tecnologico
Libri di testo:	Chimica: concetti e modelli – Valitutti – Zanichelli Biologia: genetica, Dna ed Evoluzionismo – Sadava – Zanichelli Scienze della Terra – Pignocchino, Feyles – Sei

Programma Svolto Anno Scolastico 2017/2018

Modulo	Unità di apprendimento
1 - Struttura atomica	<ul style="list-style-type: none"> - Doppia natura della luce - Bohr - Doppia natura dell'elettrone - Meccanica quantistica ed equazione d'onda - Numeri quantici ed orbitali: configurazione elettronica
2 - Il Sistema periodico	<ul style="list-style-type: none"> - Classificazione degli elementi - Gruppi e periodi - Proprietà periodiche - Metalli e non metalli
3 - Legami atomici	<ul style="list-style-type: none"> - Energia di legame - Regola dell'ottetto - Legami covalenti, ionici e metallici - Teoria VSEPR e forma delle molecole
4 - Nuove teorie di legame	<ul style="list-style-type: none"> - Legame secondo la meccanica quantistica - Teoria del legame di valenza - Teoria dell'ibridazione degli orbitali - Teoria degli orbitali molecolari
5 - Forze intermolecolari	<ul style="list-style-type: none"> - Molecole polari e apolari - Tipi di legame intermolecolare - Struttura dei solidi - Proprietà intensive dei liquidi

	SISTEMA DI GESTIONE INTEGRATO QUALITÀ-ACCREDITAMENTO UNI EN ISO 9001:2015 - MANUALE OPERATIVO ACCREDITAMENTO	<h2 style="color: red;">Programma Svolto</h2>
	<h3 style="color: red;">I.I.S. PRIMO LEVI</h3>	

6 - Classificazione dei composti inorganici	<ul style="list-style-type: none"> - Numero di ossidazione - Formula, nomenclatura, reazione di formazione e formula di struttura di ossidi, idrossidi, idruri, anidridi, acidi e sali
7 - Soluzioni	<ul style="list-style-type: none"> - Dissoluzione - Soluzioni di elettroliti - Concentrazione - Proprietà colligative - Solubilità e soluzioni sature
8 - Reazioni chimiche	<ul style="list-style-type: none"> - Equazioni di reazione - Calcoli stechiometrici - Reagente limitante e in eccesso
9 - Mendel e l'ereditarietà	<ul style="list-style-type: none"> - Prima e seconda legge - Terza legge - Interazione genica - Determinazione del sesso - Trasferimento genico nei procarioti
10 - Linguaggio della vita	<ul style="list-style-type: none"> - Struttura del DNA - Duplicazione - Sintesi delle proteine - Mutazioni
11 - Le teorie evolutive e origine delle specie	<ul style="list-style-type: none"> - Atomo - Fattori che portano all'evoluzione - Selezione naturale e sessuale - Fattori che influiscono sulla selezione - Concetto di specie e speciazione - Isolamento riproduttivo
12 - Minerali e rocce	<ul style="list-style-type: none"> - Composizione chimica della Litosfera - Minerali e loro classificazione - Cenni alle rocce magmatiche, sedimentarie e metamorfiche - Ciclo litogenetico

Torino, 08 giugno 2018

Il Docente

I Rappresentanti di Classe
