

PROGRAMMA SVOLTO

Pag. 1

A.S. 2018/2019

Data: 31/05/2019

Compilato da: Gilberto Mulas

DISCIPLINA

Scienze Integrate Chimica

Libro
di testo

DOCENTI

Gilberto Mulas/ Leonardo Porqueddu

CLASSE

Il corso serale primo
periodo didattico

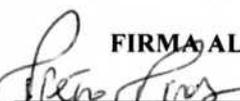
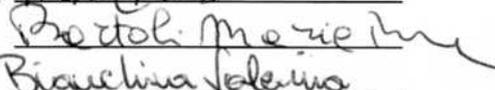
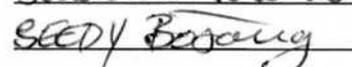
UNITA' DI APPRENDIMENTO REALIZZATE

N°	MODULO	UNITA' DIDATTICHE
1	La materia	Le grandezze e la loro misura. Sistema Internazionale (SI) di misura. I miscugli. Sistemi eterogenei e sistemi omogenei. La separazione dei componenti di un miscuglio. Gli stati di aggregazione della materia e i passaggi di stato. Trasformazioni fisiche e trasformazioni chimiche. Composti ed elementi.
2	Teoria Atomica e composti	Leggi ponderali della chimica. Molecole, elementi e composti.
3	Modelli atomici e configurazione elettronica	Struttura atomica. Configurazione elettronica e orbitali.
4	Tavola Periodica e Sistema Periodico	Tavola periodica. Sistema periodico.
5	Legami chimici e forze intermolecolari	Struttura di Lewis. Legami chimici: covalente puro, covalente polare, dativo, ionico. Teoria VSEPR. Forma delle molecole e forze intermolecolari.
6	Le soluzioni, mole e molarità	Solubilità, soluzioni (solvente e soluto). Concetto di mole e molarità. Massa molecolare e massa molare.
7	Cenni su: nomenclatura chimica, reazioni chimiche, equilibrio chimico, acidi e basi	Classificare le principali reazioni chimiche. Bilanciare una reazione chimica. Conoscere la nomenclatura chimica IUPAC. Identificare gli acidi e le basi secondo Arrhenius, Brönsted e Lowry. Conoscere il concetto di pH. Sostanze acide, basiche e neutre.

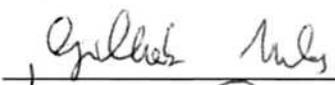
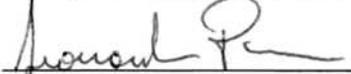
DATA 31/05/2019

FIRMA DOCENTI

FIRMA ALUNNI


 Elena Piro

 Paola Maria

 Bianchina

 Sedy


 Gilberto Mulas

 Leonardo Porqueddu