PROGRAMMAZIONE MODULARE

Percorso di istruzione: I LIVELLO - PERIODO Classe 1 2 **PSS- PSC DIURNO**
Disciplina: CHIMICA

Testi adottati: Lineamenti di chimica . –aut. G. Valitutti, A. Tifi, A. Gentile Ed. Zanichelli

Curricolo composto da N. Moduli o UdA: 2

COMPETENZE traversali e disciplinari
• Osservare, descrivere ed analizzare fenomeni appartenenti alla realtà naturale e artificiale e riconoscere nelle varie forme i concetti di sistema e di complessità. • Analizzare qualitativamente e quantitativamente fenomeni legati alle trasformazioni di energia.

MODULO (UdA) N.1: Titolo: La Materia		
ORE IN PRESENZA: 16.	ORE A DISTANZA: 0	TOTALE ORE: 16.
ABILITA'	**CONOSCENZE**	
• Spiegare la disposizione spaziale degli elettroni nell'atomo. • Saper risalire dal numero atomico di un elemento alla sua configurazione elettronica . • Leggere il sistema periodico degli elementi e descrivere le principali proprietà periodiche. • Cogliere le differenze nei diversi legami chimici.	• La materia, sistemi omogenei ed eterogenei. • Trasformazioni fisiche (passaggi di stato) e chimiche . • Struttura dell'atomo e modello atomico a livelli di energia . • Elementi chimici e loro simboli. • Sistema periodico e le proprietà periodiche : metalli e non metalli. • Cenni sui legami chimici.	

MODULO (UdA) N.2: Titolo: Le reazioni chimiche		
ORE IN PRESENZA: 16.	ORE A DISTANZA: 0……	TOTALE ORE 16.
ABILITA'	**CONOSCENZE**	
• Scrivere le formule chimiche dei principali tipi di composti. • Bilanciare una reazione chimica. • Leggere qualitativamente e quantitativamente una reazione chimica. • Individuare i fattori che influenzano la velocità di una reazione. • Individuare nella scala del pH le sostanze acide dalle basiche . • Utilizzare il sistema IUPAC per la nomenclatura . • Descrivere le proprietà degli idrocarburi e dei principali composti organici. • Interpretare le proprietà delle biomolecole alla luce della loro struttura e reattività.	• Elementi di nomenclatura chimica e bilanciamento di semplici reazioni.. • La quantità chimica : massa atomica , numero di Avogadro e mole. • Il pH. • Elementi sull'equilibrio chimico e sulla cinetica chimica.	
MILANO 10/10/2017	IL DOCENTE	