Comune di Milano
Direzione Educazione
Area Servizi Scolastici ed Educativi
Civico CIA "A. Manzoni"

PROGRAMMAZIONE MODULARE

Percorso di istruzione: II LIVELLO - ….. PERIODO 2^ Classe 1 biennio CAT

Disciplina: …CHIMICA……..

Testi adottati: Chimica per il nostro futuro . –aut. F. Randazzo , P. Stroppa – ed A.

Mondadori

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.

Via G. Deledda 11, - 20127 Milano
tel. +39 02 88446224 - fax +39 02 88446226
www.comune.milano.it; www.corsidirecuperoincomune.it;
e-mail: ED.ScuoleCIAManzoni@comune.milano.it

MODULO (UdA) N.1: Titolo LA MATERIA. – Classe 1^ CAT..		
ORE IN PRESENZA: 13…..	ORE A DISTANZA: …0	TOTALE ORE:…….. di cui valide ai fini ASL:……..
ABILITA' • 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.	CONOSCENZE • 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. • legami chimici.	

MODULO (UdA) N.2: Titolo: Le reazioni chimiche……- Classe …1^CAT……..		
ORE IN PRESENZA: 12.	ORE A DISTANZA: …0	TOTALE ORE:…….. di cui valide ai fini ASL:…….
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. • Idrocarburi alifatici (alcani, alcheni, alchini) • Idrocarburi aromatici.	

Data 04/05/2018

Firma Studenti *

Firma Docente/i

** La firma degli studenti è richiesta sulla programmazione consuntiva.*