
 Comune di Milano	Direzione Educazione Area Servizi Scolastici ed Educativi Centro di Istruzione per l'Adulto e l'adolescente "A. Manzoni"	 Centro di Istruzione per l'Adulto e l'Adolescente A. Manzoni
---	---	---

PROGRAMMAZIONE MODULARE

Percorso di istruzione: I LIVELLO - PERIODO Classe 1 2 PSC – PSS 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 trasversali e disciplinari
<ul style="list-style-type: none"> • 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	
<ul style="list-style-type: none"> • 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. 	<ul style="list-style-type: none"> • 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. Elettro negatività 	



MODULO (UdA) N.2: Titolo: Le reazioni chimiche

ORE IN PRESENZA: 16.	ORE A DISTANZA: 0.....	TOTALE ORE 16.
ABILITA'	CONOSCENZE	
<ul style="list-style-type: none">• 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.	<ul style="list-style-type: none">• Elementi di nomenclatura chimica e ossidi e anidridi• La quantità chimica: massa atomica, mole.• Acidi binari e ossiacidi• Il pH.	

MILANO, maggio 2018

IL DOCENTE
Claudio Giordano