

PROGRAMMAZIONE MODULARE

Percorso di istruzione: II LIVELLO - I PERIODO Classe 1-2

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 trasversali 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. - Classe 1-2



Comune di
Milano

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



ORE IN PRESENZA: 20.	ORE A DISTANZA: 0	TOTALE ORE: 20. di cui valide ai fini ASL:0.
<p style="text-align: center;">ABILITA'</p> <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	<p style="text-align: center;">CONOSCENZE</p> <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.	

MODULO (UdA) N.2: Titolo LE REAZIONI CHIMICHE - Classe 1-2

ORE IN PRESENZA: 20	ORE A DISTANZA: 0	TOTALE ORE: 20. di cui valide ai fini ASL:0.
ABILITA' <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.	CONOSCENZE <p>Elementi di nomenclatura chimica e bilanciamento di semplici reazioni..</p> <ul style="list-style-type: none">• La quantità chimica : massa atomica , numero di Avogadro e mole.• Il pH.• Miscugli e soluzioni.	

Data

Firma Studenti *

Firma Docente/i

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