**PROGRAMMAZIONE MODULARE**

Percorso di istruzione: II LIVELLO

1° PERIODO Classe .tutti i primi bienni

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
 |

|  |
| --- |
| **MODULO (UdA) N.1: Titolo LA MATERIA – Annualità ..** |
| ORE IN PRESENZA: 20 | ORE A DISTANZA: 0… | TOTALE ORE: 20 di cui valide ai fini ASL: … |
| **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 … – Annualità …** |
| ORE IN PRESENZA: 20 | ORE A DISTANZA: 0… | TOTALE ORE: 20 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
 | Elementi di nomenclatura chimica e bilanciamento di semplici reazioni..La quantità chimica: massa atomica, numero di Avogadro e mole.Il pH.Miscugli e soluzioni |

Data