**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