

PROGRAMMAZIONE CONSUNTIVA

Percorso di istruzione: II LIVELLO

1° PERIODO Indirizzo: SSAS-PSC 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

Annualità 2°

MODULO (UdA) N.1: Titolo La struttura della materia – Annualità seconda	
TOTALE ORE: 18 di cui valide ai fini PCTO: 0	
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. Miscugli e soluzioni • Trasformazioni fisiche (passaggi di stato) e chimiche. • Struttura dell'atomo e modello atomico Bohr a livelli di energia . Livelli energetici e orbitali. Configurazione elettronica . Ioni e isotopi. • Elementi chimici e loro simboli. • Sistema periodico e le proprietà periodiche : metalli e non metalli. Numero atomico, Elettronegatività. Stati di ossidazioni • Legami chimici : ionico , covalente (omopolare, eteropolare e dativo) , legame idrogeno.

MODULO (UdA) N. 2: Titolo Le trasformazioni della materia – Annualità seconda	
TOTALE ORE:18 di cui valide ai fini PCTO: 0	
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 nella scala del pH le sostanze acide dalle basiche . 	<ul style="list-style-type: none"> • Elementi di nomenclatura chimica e bilanciamento di semplici reazioni. • Composti inorganici: ossidi, anidridi, idrossidi o basi , acidi (idracidi e ossiacidi) , sali. • La quantità chimica: massa atomica, numero di Avogadro e mole. • Il pH. Sostanze Acide e Basiche

Data 6 maggio 2024

Via Deledda, 11 – 20127 Milano
tel. 02884. 46224/ 46217/ 67500
www.comune.milano.it www.ciamanzoni.it