PROGRAMMAZIONE PREVENTIVA

Percorso di istruzione: II LIVELLO

1° PERIODO Classe 1-2 PSC

Disciplina: CHIMICA

Testi adottati: Chimica per il nostro futuro . –aut. F. Randazzo , P. Stroppa – ed A. Mondadori

Curricolo composto da N. Moduli o UdA:n.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

Annualità 1°

MODULO (UdA) N.1: Titolo … – Annualità 1.		
		TOTALE ORE: 18 di cui valide ai fini PCTO: …
ABILITA'	**CONOSCENZE**	
• Spiegare la disposizione spaziale degli elettroni nell'atomo. • Saper risalire dal numero atomico di un elemento alla sua configurazione elettronica .	• 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.	

• Leggere il sistema periodico degli elementi e descrivere le principali proprietà periodiche. • Cogliere le differenze nei diversi legami chimici	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 … – Annualità 1		
		TOTALE ORE:18 di cui valide ai fini PCTO: …
ABILITA' • 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 .	**CONOSCENZE** • 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	

Prof Fabrizio Gandini

Data 6.10.21