

## PROGRAMMAZIONE CONSUNTIVA

Percorso di istruzione: II LIVELLO

1° o 2° PERIODO Classe ½ CAT SIT sez. U

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 trasversali e disciplinari
<ul style="list-style-type: none"><li>• Osservare, descrivere ed analizzare fenomeni appartenenti alla realtà naturale e artificiale e riconoscere nelle varie forme i concetti di sistema e di complessità.</li><li>• Analizzare qualitativamente e quantitativamente fenomeni legati alle trasformazioni di energia</li></ul>

## Annualità 1°

<b>MODULO (UdA) N.1: Titolo ... – Annualità 1.</b>		
ORE IN PRESENZA: 10	ORE A DISTANZA: 8	TOTALE ORE: 18 di cui valide ai fini PCTO: ...
<b>ABILITA'</b>	<b>CONOSCENZE</b>	
<ul style="list-style-type: none"> <li>• Spiegare la disposizione spaziale degli elettroni nell'atomo.</li> <li>• Saper risalire dal numero atomico di un elemento alla sua configurazione elettronica .</li> <li>• Leggere il sistema periodico degli elementi e descrivere le principali proprietà periodiche.</li> <li>•Cogliere le differenze nei diversi legami chimici</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• La materia, sistemi omogenei ed eterogenei. Miscugli e soluzioni</li> <li>• Trasformazioni fisiche (passaggi di stato) e chimiche.</li> <li>• Struttura dell'atomo e modello atomico Bohr a livelli di energia . Livelli energetici e orbitali. Configurazione elettronica . Ioni e isotopi.</li> <li>• Elementi chimici e loro simboli.</li> <li>• Sistema periodico e le proprietà periodiche : metalli e non metalli. Numero atomico, Elettro negatività. Stati di ossidazioni</li> <li>• Legami chimici : ionico , covalente (omopolare, eteropolare e dativo) , legame idrogeno.</li> </ul>	

<b>MODULO (UdA) N. 2: Titolo ... – Annualità 1</b>		
ORE IN PRESENZA: 10...	ORE A DISTANZA:8	TOTALE ORE:18 di cui valide ai fini PCTO: ...
<b>ABILITA'</b>	<b>CONOSCENZE</b>	
<ul style="list-style-type: none"> <li>• Scrivere le formule chimiche dei principali tipi di composti.</li> <li>• Bilanciare una reazione chimica.</li> <li>• Leggere qualitativamente e quantitativamente una reazione chimica.</li> <li>• Individuare nella scala del pH le sostanze acide dalle basiche .</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Elementi di nomenclatura chimica e bilanciamento di semplici reazioni.</li> <li>• Composti inorganici : ossidi,anidridi, idrossidi o basi , acidi (idracidi e ossiacidi) , sali.</li> <li>• La quantità chimica: massa atomica, numero di Avogadro e mole.</li> <li>• Il pH. Sostanze Acide e Basiche</li> </ul>	

Data

**Annualità 2° o 4°**

<b>MODULO (UdA) N.3: Titolo ... – Annualità ..</b>		
ORE IN PRESENZA: ...	ORE A DISTANZA: ...	TOTALE ORE: ... di cui valide ai fini PCTO: ...
<b>ABILITA'</b>	<b>CONOSCENZE</b>	

<b>MODULO (UdA) N.4: Titolo ... – Annualità ...</b>		
ORE IN PRESENZA: ...	ORE A DISTANZA: ...	TOTALE ORE: ... di cui valide ai fini PCTO: ...
<b>ABILITA'</b>	<b>CONOSCENZE</b>	

Data