

#### MINISTERO DELL'ISTRUZIONE, DELL'UNIVERSITÀ E DELLA RICERCA ISTITUTO DI ISTRUZIONE SUPERIORE **STATALE** LUIGI EINAUDI - Via Leonida Bissolati, 96 - 26100 CREMONA



Cod. Mec. CRIS00600T - Cod.Fiscale 80003440197 - Tel. 0372 458053/54 - Fax 0372 23238 Web: www.einaudicremona.edu.it - e-mail: info@einaudicremona.it - cris00600t@pec.istruzione.it

## PIANO di LAVORO del Docente

per le classi degli indirizzi Tecnici e Professionali Vecchio Ordinamento (DPR 87/2010)

Indirizzo TECNICO GRAFICO Classe 1<sup>A</sup>Tg Disciplina Scienze Integrate – CHIMICA Docente ADAMI SILVIA – BONFRISCO GIULIANA a. s. 2021-22

Codice Unità Didattica Ore

# 1° Quadrimestre

A1-P-Tec-Gra	Grandezze fisiche fondamentali e derivate; unità di misura. Conversioni di unità di	15
	misura e notazione scientifica.	
	Laboratorio: La sicurezza nel laboratorio chimico.	
	La vetreria usata nel laboratorio chimico e i principali strumenti di misura.	
	Misura della densità di materiali solidi di forma regolare e di liquidi.	
A2-P-Tec-Gra	Classificazione della materia e stati di aggregazione. Passaggi di stato. Miscugli.	15
	Metodi di separazione dei miscugli.	
	Laboratorio: I principali metodi di separazione dei miscugli omogenei ed eterogenei:	
	la distillazione, la cromatografia, la filtrazione, la centrifugazione, l'estrazione con	
	solvente.	
	Passaggi di stato di una sostanza pura.	
A3-P-Tec-Gra	Trasformazioni chimiche e fisiche. Elementi e composti. La tavola periodica. Metalli,	6
	non metalli e semimetalli.	
	Laboratorio: Esempi di trasformazioni fisiche e chimiche.	
A4-P-Tec-Gra	Leggi di Lavoisier e di Proust. Atomi, composti, molecole e ioni	12
	Laboratorio: La legge di conservazione della massa	

## 2° Ouadrimestre

	~	
B1-2-P-Tec-Gra	Le particelle fondamentali dell'atomo. L'evoluzione dei modelli atomici. La struttura	16
	atomica moderna. Configurazione elettronica e tavola periodica con gruppi e periodi	
	Laboratorio: Le transizioni elettroniche e l'emissione di energia: i saggi alla fiamma	
	La tavola periodica moderna.	
B3-P-Tec-Gra	Generalità sul legame chimico. I principali legami chimici intramolecolari e	18
	intermolecolari. Cenni sulla forma delle molecole.	
	Laboratorio: Costruzione di modellini molecolari per studiare la geometria	
	tridimensionale dei composti.	
C1-P-Tec-Gra	Generalità sulla classificazione dei composti inorganici.	8
	Laboratorio: Generalità sul confronto tra le proprietà degli ossidi basici e degli ossidi	
	acidi.	

## Verifiche previste nell'anno

n°10	Scritte – per una stima di ore	9

Unità di Apprendimento multidisciplinari (Educazione civica, altre UdA multidisciplinari...)

	The state of the s	
///////////////////////////////////////		//////

**Totale ore di lezione del corso** 9

99	



#### MINISTERO DELL'ISTRUZIONE, DELL'UNIVERSITÀ E DELLA RICERCA ISTITUTO DI ISTRUZIONE SUPERIORE **STATALE** LUIGI EINAUDI - Via Leonida Bissolati, 96 - 26100 CREMONA



Cod. Mec. CRIS00600T - Cod.Fiscale 80003440197 - Tel. 0372 458053/54 - Fax 0372 23238 Web: www.einaudicremona.edu.it - e-mail: info@einaudicremona.it - cris00600t@pec.istruzione.it

Cremona 28 ottobre 2021

### I Docenti Silvia Adami e Giuliana Bonfrisco

Nota: Il piano annuale per classe - disciplina è un preventivo che evidenzia le Unità didattiche che si intendono sviluppare e il tempo impiegato, il numero di verifiche che si intendono effettuare e la stima totale delle ore del corso che corrisponde al monte ore curricolare della disciplina. Il codice e il titolo delle Unità didattiche fanno riferimento alla progettazione per disciplina (Piano standard di disciplina) depositata presso l'Istituto dal Coordinatore di disciplina. Questa scheda va caricata on line sul sito dell'Istituto e va presentata alla classe come parte integrante del Contratto formativo.