



## PIANO DI LAVORO SVOLTO

Documento – MR-28  
Livello rev. 09  
Data rev. 25/05/2023

ANNO SCOLASTICO \_\_2022\_\_ / \_\_2023\_\_

Docente:	<b>Lucia Carbone, Gianfranco Chimenti (Itp)</b>		
Disciplina:	<b>Scienze Integrate Chimica</b>		
Classe: <b>Seconda</b>	<b>Sez. P</b>		
<input type="checkbox"/> AFM <input type="checkbox"/> SIA <input type="checkbox"/> RIM <input type="checkbox"/> CAT	<input type="checkbox"/> LS <input type="checkbox"/> LSSA	<input checked="" type="checkbox"/> <b>IPSMT</b> <input type="checkbox"/> IPSSS <input type="checkbox"/> IeFP	

## PIANO DI LAVORO SVOLTO

### LIBRI DI TESTO UTILIZZATI

Chimica Su Misura, Volume Unico, Passannanti Salvatore, Sbrizioso Carmelo, Tramontana.  
Chimica Applicata, Laboratorio Di Chimica Volume I, Mannarino Franco,



## PIANO DI LAVORO SVOLTO

Documento – MR-28  
Livello rev. 09  
Data rev. 25/05/2023

ARGOMENTI SVOLTI	AUTORI – TESTI – DOCUMENTI – COMPITI DI REALTA' AFFRONTATI	METODOLOGIE (anche laboratoriali) – STRUMENTI UTILIZZATI RISORSE DIGITALI	COMPETENZE VALUTATE** (solo per classi IPS)	*
Misure e grandezze Sapere eseguire equivalenze tra le varie grandezze fondamentali e derivate. Concetto di misura in chimica.	Libro di testo, appunti e dispense forniti dal docente.		G.2, G.11, G.12 – I.6	
Norme di sicurezza, vetreria e strumenti del laboratorio di chimica.	Libro di testo, appunti e dispense forniti dal docente.	Lezione frontale + Laboratorio	G.2, G.11, G.12 – I.6	X
Trasformazioni fisiche. Saper costruire una curva di riscaldamento o raffreddamento per la comprensione dei passaggi di stato nelle trasformazioni fisiche. Gestire i passaggi di stato di aggregazione della materia, trasformazioni fisiche. Prevedere ed allestire metodi di separazione di miscugli.	Libro di testo, appunti e dispense forniti dal docente.	Esperienza di Laboratorio: Curva di riscaldamento di una sostanza pura: ghiaccio. + Esperienza di laboratorio: Metodi di separazione dei miscugli. Cromatografia su carta, filtrazione acqua e sabbia, distillazione semplice del vino rosso.	G.2, G.11, G.12 – I.6	X
Trasformazioni chimiche e loro caratteristiche. Individuare una reazione chimica e bilanciarla. Distinguere tra elementi e composti.	Libro di testo, appunti e dispense forniti dal docente.		G.2, G.11, G.12 – I.6	
Leggi fondamentali della chimica (Lavoisier, Proust e Dalton) e teoria atomica.	Libro di testo, appunti e dispense forniti dal docente.	Esperienza di laboratorio: verifica della Legge di Lavoisier.	G.2, G.11, G.12 – I.6	X
Le particelle nell'atomo Con l'ausilio della tavola periodica calcolare numero atomico, di massa; protoni neutroni ed elettroni. Massa atomica come media ponderale.	Libro di testo, appunti e dispense forniti dal docente.		G.2, G.11, G.12 – I.6	
la mole: calcolare e contare con la mole. Trasformare moli in grammi e viceversa, calcolare numero di particelle, fare	Libro di testo, appunti e dispense forniti dal docente.	Esperienza di laboratorio: Preparazione delle soluzioni, Molarità e concentrazioni.	G.2, G.11, G.12 – I.6	X



## PIANO DI LAVORO SVOLTO

Documento – MR-28  
Livello rev. 09  
Data rev. 25/05/2023

<b>confronti relativi in previsioni stechiometrica, calcolare la formula di un composto ed associare tali processi alle leggi ponderali.</b>				
<b>La struttura dell'atomo: Interpretare l'interazione luce materia con l'obiettivo di definire la struttura dell'atomo da Bohr in avanti. Allestire configurazioni elettroniche con la tavola periodica. Fare previsioni relative alla formazione dei legami chimici utilizzandone i concetti base nella formazione dei composti e della loro struttura</b>	Libro di testo, appunti e dispense forniti dal docente.	Esperienza di laboratorio: Saggio alla Fiamma.	G.2, G.11, G.12 – I.6	X
<b>Il sistema periodico degli elementi Organizzazione e movimenti all'interno del sistema periodico, previsione del comportamento chimico di elementi e composti dipendentemente dalla loro collocazione in tavola e dalla loro struttura elettronica. Configurazione elettronica.</b>	Libro di testo, appunti e dispense forniti dal docente.		G.2, G.11, G.12 – I.6	
<b>Legami chimici: legame covalente, legame ionico, legame metallico. Interazioni intermolecolari: legame ad idrogeno, interazioni dipolo-dipolo.</b>	Libro di testo, appunti e dispense forniti dal docente.	Esperienza di laboratorio: Prove di conducibilità delle soluzioni.	G.2, G.11, G.12 – I.6	X

\* Indicare con una “X” gli argomenti trattati in compresenza tra docenti curricolari e ITP in IP – IT

\*\* Esempio: competenza G.9 (per indicare la competenza 9 dell'Area Generale); competenza I.6 (per indicare la competenza 6 dell'Area di Indirizzo)



## PIANO DI LAVORO SVOLTO

Documento – MR-28  
Livello rev. 09  
Data rev. 25/05/2023

### EVENTUALI APPROFONDIMENTI COERENTI CON PIANO DI LAVORO SVOLTO

*Firma del Docente*

**Lucia Carbone**

**Gianfranco Chimenti**