

	PROGRAMMAZIONE DIDATTICA	A.S. 2025/26
	<i>Mod. MQ08A03 Rev. 1</i>	Pag. 2/2

PROGRAMMA FINALE					
Anno Scolastico	2025/26	Classe	2	Sez.	A
Disciplina	Scienze integrate chimica				
Docente/i	Bramosanti Marco (Teoria) Campetti Giorgia (Laboratorio)				
	(Firma/e)				

SEZ. 5 – CONTENUTI SVOLTI	
1	Gas ideali. Principio di Avogadro. Leggi dei gas. Legge di stato per i gas ideali e deviazioni (gas reali). Soluzioni e concentrazioni.
2	Particelle subatomiche; Modelli atomici (Rutheford, Bohr, atomo a livelli, configurazioni elettroniche. Doppia natura della luce, onde elettromagnetiche e grandezze caratteristiche, spettro elettromagnetico
3	Il sistema periodico. Le proprietà periodiche. Elettronegatività di Pauling. Regola dell'ottetto.
4	Legami chimici intramolecolari (ionico, covalente, dativo, metallico) e formule di struttura. Geometria delle molecole (teoria VSEPR). Legami chimici intermolecolari. Molecole polari e non polari. Miscibilità e solubilità.



PROGRAMMAZIONE DIDATTICA

Mod. MQ08A03 Rev. 1

A.S. 2025/26

Pag. 2/2

5	I composti chimici: numero di ossidazione, classificazione e nomenclatura di composti binari e ternari (tradizionale ed eventualmente IUPAC).
6	Termodinamica chimica. Energia interna e primo principio. Ciclo di Carnot, entropia e secondo principio. Entalpia di reazione. Energia libera di Gibbs. Reazioni spontanee e reazioni endoergoniche. Fattori che influenzano la spontaneità di una reazione chimica. Concetto di equilibrio chimico dinamico. Reazione diretta e reazione inversa.
7	La velocità delle reazioni chimiche (teoria delle collisioni e del complesso attivato). Energia di attivazione. Equazioni cinetiche. Ordine di reazione. Fattori che influenzano la velocità di una reazione. Equazione di Arrhenius.

SEZ. 6 – ATTIVITÀ PRATICHE DI LABORATORIO¹ REALIZZATE

1	Richiami sulla sicurezza nel laboratorio: interventi di protezione e prevenzione; simboli di pericolosità; frasi H e P
2	Le relazioni di laboratorio. Le norme di comportamento
3	Preparazione di soluzioni a concentrazione nota usando unità fisiche e chimiche
4	Saggio alla fiamma
5	Reattività di metalli e non metalli
6	Modello VSEPR: costruzione molecole con modelli molecolari
7	Conducibilità elettrica di metalli allo stato solido e in soluzione acquosa; dimostrazione polarità e apolarità mediante fenomeni elettrostatici
8	Prove di solubilità e miscibilità. Formazione di idrossidi insolubili
9	Determinazione sperimentale del calore di una reazione chimica (esotermica/endotermica)

FIRMA DOCENTE/I

FIRMA ALUNNI

¹ Riportare le esperienze di laboratorio, le esercitazioni e le certificazioni informatiche, gli stage, ove previsto.