

PROGRAMMA FINALE

Anno Scolastico	2025/2026	Classe	3	D	
Disciplina	Chimica Analitica e Strumentale				
Docenti	Prof.ssa Laura Lo Iudice Prof. Luca Notargiacomo				
	(Firme)				

SEZ. 5 – CONTENUTI SVOLTI

1	Moli, composizione percentuale e formule Moli. Composizione percentuale e formula chimica. Dalla percentuale alla formula empirica. Dalla formula empirica alla composizione percentuale. Formula empirica e formula molecolare
2	Reazioni chimiche e bilanciamento Reazioni chimiche e bilanciamento. Equazioni chimiche. Reazioni chimiche. Bilanciamento delle reazioni non redox. Bilanciamento delle reazioni redox
3	Le soluzioni Le soluzioni. Concentrazioni espresse in unità fisiche. Concentrazioni espresse in unità chimiche. Conversioni tra i diversi modi di esprimere la concentrazione. Diluizione e mescolamento delle soluzioni. La quantità di sostanza espressa in millimoli.

4	La stechiometria delle reazioni Le quantità di reagenti e prodotti nelle reazioni. La quantità di reazione. Come si usa la quantità di reazione. Il reagente limitante. La resa di una reazione
5	L'equivalente chimico Tipi di equivalente chimico. Il rapporto equivalente/mole. Calcolo degli equivalenti e della normalità.
6	La termodinamica dell'equilibrio I principi della termodinamica. L'equilibrio termodinamico. L'entalpia e l'entropia di una reazione. L'energia libera di Gibbs.

Firme