

PROGRAMMA DI SCIENZE INTEGRATE CHIMICA

Svolto nell'A.S 2025-2026

Nella classe 2 sezione D

Tema	Argomento
Atomo di Bohr e modello ad orbitali	Natura della luce, effetto fotoelettrico, spettri ad emissione di luce continua e a righe, Modello di Bohr e modello a strati. Principio di indeterminazione di Heisenberg e meccanica ondulatoria. Orbitale atomico e configurazione elettronica.
La tavola periodica degli elementi	Tavola moderna struttura e proprietà periodiche degli elementi. Metalli e non metalli.
I legami atomici	Legami chimici e simboli di Lewis. Legame covalente, ionico e metallico. Proprietà dei metalli, composti ionici e covalenti.
I legami intermolecolari	Forma delle molecole e teoria VSEPR. Molecole polari e non polari. Forze intermolecolari
Nomenclatura	Valenza e numero di ossidazione. Classificazione in composti binari e ternari. Nomenclatura IUPAC e tradizionale.
Cinetica di reazione	Velocità delle reazioni: cinetica di reazione teoria degli urti e fattori che influenzano la velocità.

le docenti Prof.ssa Laura Lo Iudice
Prof. ssa Barbara Barone