

# PROGRAMMA SCOLASTICO

2 AS A.S. 2023/24

## **1 Modello atomico ad orbitali**

- Il modello atomico a orbitali
- La configurazione elettronica

## **2 La tavola periodica**

- Proprietà periodiche: la tavola periodica degli elementi
- Raggio atomico
- Energia di ionizzazione
- Gruppi e periodi

## **3 Legami chimici**

- Legami chimici e elettronegatività
- Legami ionici covalenti (polari apolari e dativo) e metallico

## **4 Nomenclatura chimica**

- Numero di ossidazione,
- nomenclatura Iupac e tradizionale di composti binari senza ossigeno (Idruri, Idracidi, Sali di idracidi),
- Ossidi, Idrossidi,
- Ossiacidi,
- Sali ternari di ossiacidi

Prof.ssa

Valentina Piccioni