

PROGRAMMA SCOLASTICO

2 AC 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