

# ISTITUTO TECNICO NAUTICO ARTIGLIO

Programma chimica a.s. 2024/2025

Classe: 2 A

Prof.ssa Rosa Baldini

Testo: CHIMICA per un futuro sostenibile di P. Pistarà ed. Atlas

## **gli elettroni nell'atomo**

Il modello di Bohr dell'atomo di idrogeno

la configurazione elettronica degli atomi e relazione con la tavola periodica

L'orbitale e la disposizione degli elettroni nell'atomo

Ordine di riempimento degli orbitali

I numeri quantici

## **La tavola periodica moderna**

Caratteristiche generali della tavola periodica e sue relazioni con la configurazione elettronica degli atomi

Proprietà periodiche degli elementi

Proprietà di alcuni gruppi della tavola periodica

## **legami chimici:**

il simbolismo di Lewis

il legame covalente e i legami multipli

Elettronegatività e legame covalente polare

Il legame covalente dativo

Il legame ionico

## **La nomenclatura chimica**

Costruire una formula con la regola della X valenza e numero di ossidazione. regole per attribuire il numero di ossidazione

classificazione dei composti: binari e ternari.

Nomenclatura dei composti binari Gli ossidi e le anidridi gli Idruri e gli Idracidi

Nomenclatura dei Sali

Nomenclatura dei composti ternari: idrossidi e ossiacidi

Formazione e la nomenclatura dei sali ternari

(Per le Attività di laboratorio si veda il programma svolto del Prof. Lombardo)

Viareggio, giugno 2025

La docente

Rosa Baldini

i rappresentanti degli studenti

