



PROGRAMMA SVOLTO DI SCIENZE NATURALI
CLASSE 3° sez. E – Liceo delle Scienze Umane
ANNO SCOLASTICO 2025/'26
Prof. ssa Filomena Barra

CHIMICA

Dalla massa atomica alla mole.

- Il nucleo atomico
- La massa atomica
- La quantità chimica: la mole
- Formula molecolare e composizione percentuale

La struttura atomica: dal modello di Thomson all'atomo moderno.

- I modelli atomici di Thomson e Rutherford
- Atomi e ioni
- La teoria ondulatoria della luce (cenni)
- La teoria corpuscolare della luce (cenni)
- Il modello atomico di Bohr

Configurazione elettronica e periodicità.

- La configurazione elettronica degli atomi
- La struttura elettronica degli atomi e la tavola periodica
- Le proprietà periodiche
- Andamento periodico e proprietà degli elementi

I legami chimici.

- Perché si formano i composti.
- I simboli di Lewis e la regola dell'ottetto
- I legami chimici
- Il legame ionico
- Il legame covalente
- Il legame metallico
- I legami deboli

Il nome e la classificazione dei composti.

- La necessità di fissare nuove regole
- Valenza, numero di ossidazione e formule
- Le formule dei composti binari
- I composti binari dell'ossigeno
- I composti binari senza ossigeno
- Gli ioni
- I composti ternari
- I sali

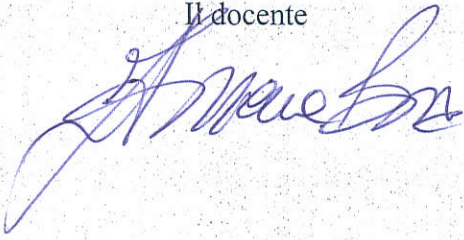
BIOLOGIA

La genetica.

- La nascita della genetica
- Le leggi di Mendel
- Come interpretare le leggi di Mendel
- Le eccezioni alle leggi di Mendel
- La genetica dopo Mendel

Torremaggiore, 30/05/2026

Il docente



Gli alunni

Azzurra Ariella Pia Loggasta
Pirella Giorgia