

Programma di
SCIENZE INTEGRATE - CHIMICA
2°A-2°B-2°C Meccanica Meccatronica Energia
A.S. 2025-2026

Docenti del corso: prof.ssa Silvia Piludu e prof. Martino Mura

RIPASSO: miscugli omogenei e miscugli eterogenei; elementi e composti; atomi e molecole, simboli chimici e formule chimiche, la tavola periodica di Mendeleev

MODULO A LA CLASSIFICAZIONE DELLE SOSTANZE CHIMICHE

Unità Didattica 1 Composti organici e composti inorganici

- Distinzione dei composti chimici in organici e inorganici
- Formule molecolari, formule di struttura e modelli molecolari
- Masse atomiche, masse molecolari e masse molari

Unità Didattica 2 Analisi della scheda tecnica di una sostanza chimica

- Distinzione delle proprietà di una sostanza chimica: proprietà fisiche e proprietà chimiche
- Simboli di rischio chimico, frasi H e consigli P

MODULO B LE REAZIONI CHIMICHE IN SOLUZIONE

Unità Didattica 1 Cos'è una soluzione

- Soluti e solvente
- Concentrazione delle soluzioni: la molarità

Unità Didattica 2 Gli acidi, le basi, il pH

- Caratteristiche di acidi e basi
- La forza degli acidi e delle basi
- Soluzioni acide, neutre e basiche
- Il pH e gli indicatori acido-base

Unità Didattica 3 La cinetica chimica

- La velocità delle reazioni chimiche
- I fattori che influenzano la velocità delle reazioni chimiche

MODULO C LE MATERIE PLASTICHE

Unità Didattica 1 Proprietà delle materie plastiche

- Proprietà e usi delle materie plastiche
- Le reazioni di sintesi: dai monomeri ai polimeri

Unità Didattica 2 Le materie plastiche e l'ambiente

- La differenza tra plastiche riciclabili e plastiche non riciclabili
- Il riciclaggio delle materie plastiche
- I simboli e i codici del riciclaggio
- I rischi per la salute e l'ambiente

Unità Didattica 3 Le bioplastiche

- Polimeri naturali e polimeri sintetici
- Plastiche biodegradabili e plastiche biocompostabili

MODULO D LE DIPENDENZE

Unità Didattica 1 Come le dipendenze interferiscono sul sistema nervoso

- Le droghe
- L'alcool

Unità Didattica 2 Le molecole presenti nelle sostanze stupefacenti

- La nicotina
- THC e CBD
- L'etanolo

ATTIVITÀ LABORATORIALI

In laboratorio

- Norme antinfortunistiche e comportamentali in laboratorio. Informazione sui possibili rischi e norme per la prevenzione. Dispositivi di protezione individuale e collettivi. I pittogrammi e le etichette delle sostanze chimiche.
- Calcolo del numero di moli di elementi e composti.
- La preparazione di una soluzione molare.
- L'influenza della concentrazione e della temperatura sulla velocità della reazione chimiche tra tiosolfato di sodio e acido cloridrico.
- Preparazione di un sapone artigianale, utilizzando olio d'oliva e soda caustica.
- L'uso dell'estratto di cavolo rosso nella misura del pH di una soluzione.
- L'uso della cartina al tornasole nella misura del pH di una soluzione.

Cagliari, 16/06/2026

Docenti

Prof.ssa Silvia Piludu

Prof. Martino Mura