

## MINISTERO DELL'ISTRUZIONE DELL'UNIVERSITA' E DELLA RICERCA UFFICIO SCOLASTICO REGIONALE PER IL LAZIO

## ISTITUTO TECNICO STATALE ECONOMICO E PER IL TURISMO e CAT

"EMANUELA LOI"

ITSSET
EMANUELA LOI
NETTUNO
Istituto Tecnico
Istituto Economico
Istituto Turistico
Istituto
Tecnologico/CAT
CPIA

Via Emanuela Loi n. 6 - 00048 NETTUNO - tel. 06121126540 fax 06121126541 e-mail: rmtd48000n@istruzione.it - rmtd48000n@pec.istruzione.it sito web: www.itcloi.it

sito web: <u>www.itcloi.it</u>
cod. fiscale Istituto 90019220582
Codici Meccanografici: Mattina- RMTD48000N / Serale- RMTD480503



## PROGRAMMA DI CHIMICA (SCIENZE INTEGRATE) ANNO 2021-22 CLASSE 1AGC Prof. Ulrico Ialongo, Prof.ssa Eliana Gallina

**Introduzione alla chimica**: la chimica come scienza, materia, atomi, molecole e applicazioni nei diversi settori.

**Grandezze fisiche:** grandezze fisiche fondamentali, unità di misura, grandezze fisiche derivate, Sistema Internazionale (SI), grandezze fisiche estensive ed intensive.

**Densità**: formula, formule inverse, unità di misura e densità di acqua, olio e alcol.

**Acqua**: formula, formula di struttura, densità, temperatura di ebollizione, temperatura di fusione, temperatura di condensazione, temperatura di solidificazione. Acqua ossigenata.

**Miscugli:** miscugli omogenei, miscugli eterogenei ed esempi. Soluzioni: soluti, solventi e %m/V.

**Stati fisici della materia:** solidi, liquidi, gas, passaggi di stato, curva di riscaldamento, curva di raffreddamento, temperature dei passaggi di stato, scala in gradi centigradi, scala in Kelvin.

Leggi ponderali: Legge di Lavoisier e Legge di Proust.

**Atomo:** struttura atomo, nucleo, particelle subatomiche, numero atomico Z. Esempi di atomi: idrogeno, carbonio, azoto, ossigeno, elio. Metalli: oro, platino, argento, alluminio, rame. Proprietà metalli

**Molecole:** acqua, acqua ossigenata, anidride carbonica, idrogeno, ossigeno, azoto, ozono, metano, ammoniaca.

**Laboratorio di chimica** Il laboratorio di chimica, la sicurezza in laboratorio, la vetreria e il quaderno di laboratorio. Portata e sensibilità di uno strumento. Determinazione densità metalli e liquidi, preparazione soluzioni a concentrazione nota %m/V, filtrazione, cromatografia su carta (pigmenti vegetali e pennarelli) Altre tecniche di separazione: distillazione.

Firma Prof.	Firma studenti