



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

ISTITUTO TECNICO STATALE ECONOMICO E PER IL TURISMO e CAT

ITSSEET  
EMANUELA LOI  
NETTUNO  
[Istituto Tecnico](#)  
[Istituto Economico](#)  
[Istituto Turistico](#)  
[Istituto](#)  
[Tecnologico/CAT](#)  
CPIA

"EMANUELA LOI"  
Via Emanuela Loi n. 6 - 00048 NETTUNO - tel. 06121126540 fax 06121126541  
e-mail: [rmt48000n@istruzione.it](mailto:rmt48000n@istruzione.it) - [rmt48000n@pec.istruzione.it](mailto:rmt48000n@pec.istruzione.it)  
sito web: [www.itcloi.it](http://www.itcloi.it)  
cod. fiscale Istituto 90019220582  
Codici Meccanografici: Mattina- RMTD48000N / Serale- RMTD480503



---

## PROGRAMMA DI CHIMICA (SCIENZE INTEGRATE) ANNO 2020-21 CLASSE 1AGC

**Prof. Ulrico Ialongo**

**Introduzione alla chimica:** la chimica come scienza, materia, atomi e molecole, 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 dell'acqua.

**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, Legge di Proust e Legge di Dalton.

**Atomo:** struttura atomo, nucleo, particelle subatomiche, numero atomico Z. Esempi di atomi: idrogeno, elio, litio, berillio, boro, azoto, ossigeno, fluoro, neon, sodio. Metalli: ferro, alluminio, oro, platino ed argento.

**Molecole:** Acidi forti: acido fluoridrico, acido cloridrico, acido nitrico, acido perclorico e acido solforico. Basi forti: idrossido di sodio ed idrossido di potassio

**Laboratorio di chimica Prof. Ulrico Ialongo/ Prof.ssa Roberta Imperato**

Il laboratorio di chimica, la sicurezza in laboratorio, la vetreria ed il quaderno di laboratorio. Portata e sensibilità di uno strumento. Determinazione densità metalli, preparazione soluzioni a concentrazione nota %m/V, filtrazione, cromatografia su carta.

Firma Prof.

Firma studenti

---