



FONDI  
STRUTTURALI  
EUROPEI

pon  
2014-2020



PER LA SCUOLA - COMPETENZE E AMBIENTI PER L'APPRENDIMENTO (FSE-FESR)



A.S. 2018/2019

## PROGRAMMA DIDATTICO

**DISCIPLINA: Chimica**

DOCENTE Palladino Maurizio

CLASSE 2 B MT

N.° ore teoriche	N.° ore pratiche	N.° ore totali	N.° ore previste
31	28	59	66

### Contenuti

Equazioni chimiche e significato dei coefficienti stechiometrici. Bilanciamento a vista di semplici equazioni chimiche. Il legame chimico. Il legame covalente. Le molecole biatomiche omonucleari ed eteronucleari. Elettronegatività. Misura dell'elettronegatività e ionicità del legame chimico. Il legame ionico. I solidi ionici. Il legame metallico. I legami chimici intermolecolari: legami dipolo-dipolo; forze di dispersione; legami ioni-dipolo; polarità, apolarità e miscibilità delle sostanze; solubilità. Molecole polari e apolari.

Nomenclatura e struttura dei composti inorganici

Valenza e numero di ossidazione per rappresentazione delle formule.

Gli ossidi: definizione e formule; nomenclatura tradizionale e classificazione in ossidi basici ed ossidi acidi (Anidridi).

Acidi e Basi: definizione, proprietà e formule; nomenclatura tradizionale e classificazione in ossiacidi e idracidi.

I sali: binari e ternari; anioni e cationi.

Equilibri nelle soluzioni acquose. Le proprietà delle soluzioni. Misura della concentrazione di una soluzione e molarità. Le soluzioni acquose. Gli elettroliti e la dissociazione elettrolitica. Acidi e basi: teoria di Arrhenius. Carica Formale e Numero di Ossidazione; reazioni redox e bilanciamento delle equazioni chimiche. Elettrochimica e fenomeni di corrosione

### Attività di recupero

Corsi di recupero; recupero in itinere

Varese, 08/06/2019

il Docente  
Maurizio Palladino