



Istituto Statale Istruzione Superiore  
"Isaac Newton" - VARESE



URS is a member of Registrar of Standards (Holdings) Ltd.  
United Registrar of Systems Certificate No. 35520/A/0002/UK/11

A.S. 2017/2018

**PROGRAMMA DIDATTICO**  
**DISCIPLINA: Scienze integrate - Chimica**

DOCENTE Palladino Maurizio

CLASSE 2 A IM

N.° ore teoriche	N.° ore pratiche	N.° ore totali	N.° ore previste
40	26	66	66

**Contenuti**

**Classificazione delle sostanze**

Le sostanze: elementi e composti. Modello particellare della materia e proprietà delle sostanze. Le trasformazioni della materia. La tavola periodica degli elementi. Masse atomiche e molecolari. Quantità chimica e massa molare di una sostanza.

**Stechiometria e reazioni chimiche**

Le trasformazioni chimiche della materia. Reazioni chimiche ed energia. Equazioni chimiche e significato dei coefficienti stechiometrici. Bilanciamento di semplici equazioni chimiche. Processi esotermici ed endotermici.

**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 ione-dipolo; polarità, apolarità e miscibilità delle sostanze; solubilità.

**Nomenclatura dei composti inorganici.**

Valenza e numero di ossidazione: strumenti per scrivere le 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



Istituto Statale Istruzione Superiore  
"Isaac Newton" - VARESE



URS is a member of Registrar of Standards (Holdings) Ltd.  
United Registrar of Systems Certificate No. 35520/A/0002/UK/IT

classificazione degli acidi in ossiacidi e idracidi.

I sali : proprietà chimiche e fisiche

### **Equilibri nelle soluzioni acquose**

Le proprietà delle soluzioni acquose. Misura della concentrazione di una soluzione e molarità. Gli elettroliti e la dissociazione elettrolitica. Concentrazione degli elettroliti in soluzioni acquose. Fattori che definiscono l'acidità e la basicità di un composto. Definizione di pH; pH delle soluzioni acquose acide e basiche. Reazione di neutralizzazione acido forte-base forte.

### **Principi di elettrochimica**

Stati di ossidazione; potenziali di riduzione, scale dei potenziali. Le reazioni redox. Celle elettrochimiche

### **Attività di recupero**

Recupero in itinere-Corsi di recupero

Varese, 12/06/2018

il Docente

Maurizio Palladino