

PROGRAMMA DI CHIMICA INORGANICA

- Grandezze Fisiche e Misure
- Sostanze Pure, Miscugli e Passaggi di Stato
- Trasformazioni Fisiche e Chimiche e Introduzione Tavola Periodica
- Teorie Atomiche
- Massa Atomica e Massa molecolare, Mole, Formule Chimiche e Percentuali
- Gas e sue Leggi
- Natura Elettrica della Materia, Particelle Fondamentali dell'Atomo, Modelli atomici di Thomson e Rutherford, Numero Atomico e Numero di Massa, Isotopi, Decadimento Radioattivo, Fissione e Fusione Nucleare
- Modelli Atomici, Orbitali e Configurazione Elettronica
- Sistema Periodico degli Elementi e sue Proprietà
- Legami Forti e Deboli (Covalente, Ionico, Metallico, Idrogeno, Intermolecolari)
- Nomenclatura Composti e Geometria VSEPR
- Solubilità, Concentrazione Soluzioni e Proprietà Colligative
- Calcoli Stechiometrici (Reagente Limitante ed in Eccesso, Resa Percentuale, Tipi di Reazione)
- Termodinamica
- Equilibrio Chimico, Principio di Le Chatelier ed Equilibrio di Solubilità
- Teoria Acidi e Basi (Arrhenius, Bronsted e Lowri, Lewis)
- pH (tutte le tipologie)
- Redox, Pile ed Elettrolisi

PROGRAMMA DI CHIMICA ORGANICA

- Gruppi Funzionali, Reattività ed Isomeria
- Idrocarburi Alifatici e loro proprietà (Alcani, Alcheni, Alchini e Composti Ciclici)
- Idrocarburi Aromatici e loro proprietà (Benzene e suoi derivati)
- Petrolio
- Derivati degli Idrocarburi (Alcoli, Eteri, Aldeidi e Chetoni, Acidi Carbossilici, Esteri, Anidridi, Ammine, Ammidi, Composti Eterociclici)

Questo programma non è ufficiale ma nasce dopo un attento studio delle tipologie di domande capitate dal 1997 ad oggi nei test di ammissione delle Facoltà Pubbliche e Private