

CHIMICA GENERALE – programma in sintesi

La materia

La mole e la composizione percentuale

L'atomo

Nomenclatura e stechiometria e unità di misura delle soluzioni

Reazioni di Ossido riduzione

I gas

Liquidi e Proprietà Colligative

Equilibrio Chimico

Equilibrio Acido-Base

Equilibrio idrolisi, tamponi, **solubilità**

Il legame chimico

La struttura delle molecole



LABORATORIO – programma in sintesi

Introduzione generale

Apparecchiature ed operazioni di laboratorio

Misure sperimentali ed errori

Classificazione delle sostanze chimiche

Regole di comportamento in un laboratorio chimico

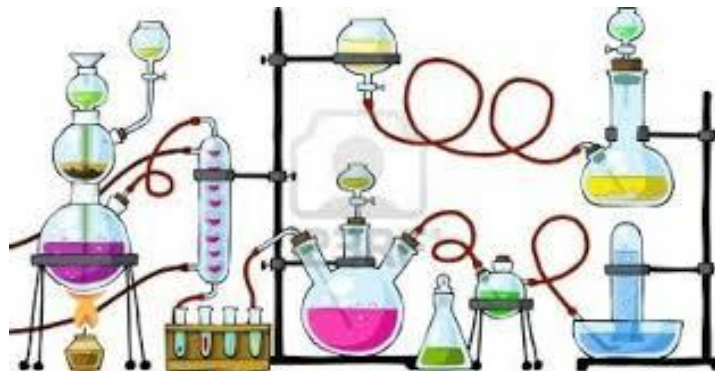
Esperienze – teoria e pratica

Esperienza 1: Operazioni di base + validazione della stechiometria di una reazione chimica

Esperienza 2: Verifica dei principi dell'equilibrio chimico in soluzione

Esperienza 3: Determinazione del grado di acidità di un aceto commerciale per mezzo di titolazione acido-base con indicatore

(Esperienza Jolly)



CHIMICA GENERALE con LABORATORIO

Libri di testo

***Chimica* Whitten (Piccin X Edizione) - TEORIA ed ESERCIZI TUTORATO**

***Stechiometria per la chimica generale* Lausarot/Vaglio (Piccin, 2005) - ESERCIZIARIO**

***Chimica* Kotz/Treichel/Townsend/Treichel (Edisesuniversità VII Edizione) - TESTO più AVANZATO**

