

**CHIMICA**

**RIPASSO:**

trasformazioni chimiche e leggi ponderali,  
l'atomo, numero atomico, numero di massa, massa atomica, ioni e isotopi, particelle subatomiche, unità di massa atomica (u), numero di Avogadro (NA),  
la mole, massa atomica (molecolare), massa molare, volume molare e concentrazione molare.  
Calcoli stechiometrici di semplici reazioni

Stechiometria dei composti

Leggi dei gas

Gas ideale e gas reale

Legge di Boyle

Legge di Charles

Legge di Gay-Lussac

Equazione di stato dei gas perfetti

Costante R

Teorie atomiche nella storia

Dall'atomo di Dalton alla definizione di orbitale

Numeri quantici: n, l, m, ms

Configurazione elettronica e regole di riempimento degli orbitali

Configurazione elettronica: gruppi e periodi

Formule di Lewis

Proprietà periodiche: carica nucleare, raggio atomico, volume atomico.

**BIOLOGIA**

Organismi procarioti ed eucarioti

Organismi autotrofi ed eterotrofi

Organismi unicellulari e pluricellulari

La cellula eucariote e gli organuli cellulari

**SEMINARI**

Regno delle Monere

Regno dei Protisti

Regno delle Piante

Regno dei Funghi

Regno degli Animali

ALUNNI

PROF. SSA  
GIANNINA STACCINI