

Sistemi miscele soluzioni

Le miscele

Le soluzioni

La solubilità

La concentrazione: percentuale m/m, m/ V, VV

Dalle miscele alle sostanze pure

Concetto di sostanza chimica pura

Dalle sostanze alla teoria atomica

Sostanze semplici e composte

Gli elementi e la tabella periodica

Trasformazioni fisiche e chimiche

Leggi ponderali: Lavoisier , Proust

Molecole, formule ed equazioni chimiche

Atomi, molecole, ioni

Formule chimiche e bilanciamento

La mole

La massa atomica assoluta, l'unità di massa atomica, massa atomica relativa

La mole

Dagli atomi ai legami

Le particelle subatomiche

Numero atomico e di massa

Gli isotopi

La valenza

La regola dell'ottetto

I legami chimici

Legami ionico e covalente

La nomenclatura

I composti chimici: ossidi, idrossidi, acidi, sali

Nomenclatura tradizionale e IUPAC

Il ph

Libro di testo:

Chimica più-dalla materia all'elettrochimica

Posca-Fiorani

Zanichelli

Prof.ssa R.Defendi