

Chimica

2° capitolo

- Stati di aggregazione
- Fase
- Sistema omogeneo ed eterogeneo
- Sistema puro
- Miscuglio
- Miscugli omogenei o soluzioni
- Miscugli eterogenei
- La solubilità
- La concertazione delle soluzioni
- Le concentrazioni percentuali
- La densità delle soluzioni
- Passaggi di stato
- Filtrazione
- Centrifugazione
- Estrazione
- Cromatografia
- Distillazione

3° capitolo

- Trasformazioni fisiche
- Trasformazioni o reazioni chimiche
- Elementi
- Composti
- Atomi
- Legge di Lavoisier o legge di conservazione della massa
- Legge di Proust o legge delle proporzioni definite
- Legge di Dalton o legge delle proporzioni multiple

6° capitolo

- Atomo di carbonio 12
- Massa atomica relativa
- Massa molecolare relativa
- Numero atomico
- La mole

- Numero di Avogadro
- Massa molare
- Calcoli con le moli
- Numero di particelle
- I gas e il volume molare
- Formule chimiche e composizione percentuale
- Formula minima di un composto
- Formula molecolare di un composto

8° capitolo

- Elettroni di valenza
- Regola dell'ottetto e la stabilità
- Polarità dell'acqua
- Legame a idrogeno
- Reticolato cristallino
- Densità del ghiaccio
- L'acqua ha un comportamento peculiare
- L'acqua ha un elevato calore specifico
- La tensione superficiale
- La capillarità

11° capitolo

- Legame covalente
- Legame covalente doppio
- Legame covalente triplo
- Legame covalente dativo
- Legame covalente puro
- Legame covalente polare
- Legame ionico