

Anno scolastico 2019/2020
Programma di chimica classe 1 J

Introduzione alla chimica

Sicurezza in laboratorio
Grandezze fisiche
Grandezze estensive e intensive

La materia

La materia
Stati di aggregazione
Modello particellare della materia
Miscugli omogenei, eterogenei e composti
Metodi di separazione

I passaggi di stato

Calore, energia termica e temperatura
Scala Celsius e Kelvin
Passaggi di stato
Curva di riscaldamento

Differenza tra ebollizione ed evaporazione

Trasformazioni chimiche e leggi fondamentali

Le trasformazioni fisiche e reazioni chimiche
Legge di Lavoisier
Legge di Proust
Teoria atomica di Dalton

La mole

Massa atomica e massa molecolare
La mole e il numero di Avogadro

Soluzioni

Concentrazione
Calcoli di concentrazione: %m/m, %V/V, C (g/L)
Molarità
Diluizioni

Laboratorio

Sicurezza in laboratorio
Presentazione vetreria
Misure di massa e volume
Densità dei solidi
Curva di riscaldamento
Cromatografia su strato sottile
Distillazione semplice e frazionata
Centrifugazione
Filtrazione
Didattica a distanza: legge di Lavoisier

Bolzano, 09-06-2020

L'insegnante: Maria Pia Guadagnini e ITP: Tiziana Città

