

**Anno scolastico 2019/2020**  
**Programma di chimica classe 1 G**

**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

Filtrazione

Filmati: legge di Lavoisier e legge di Proust

Bolzano, 09-06-2020

L'insegnante: Maria Pia Guadagnini e ITP: Angelo Monachella