

a.s. 2018/2019

PROGRAMMA DI CHIMICA**Docente: Monica Farina Scabissi**

Sistema Internazionale: grandezze fondamentali, grandezze derivate, unità di misura, strumenti, simboli, equivalenze e conversioni, notazione scientifica
Materia, miscugli, sostanze, molecola, atomo secondo Democrito, atomo modello attuale
cenni
Miscugli eterogenei e omogenei
Stati della materia: proprietà fisiche e chimiche, differenze spiegate attraverso la Teoria cinetico-molecolare
Legami intermolecolari, legami intramolecolari, legame ionico
Passaggi di stato, curve di riscaldamento e interpretazione attraverso la Teoria cinetico-molecolare
Metodi di separazione: mappa riassuntiva
Tavola Periodica degli Elementi
Molecola e formule chimiche, sostanza, elemento
Forma e volume delle Molecola, linguaggio della chimica e significato delle formule chimiche, massa atomica, unità relativa, massa molecolare
Legge di Lavoisier, interpretazione secondo teoria cinetico molecolare
Bilanciare una reazione

LABORATORIO

Sicurezza in laboratorio, pittogrammi, Regolamento di Laboratorio
Vetreria

Misure con bilancia, cilindro graduato, misurare volumi liquidi,
Relazione di laboratorio

Metodi di separazione: decantazione, filtrazione, setacciatura, per proprietà magnetiche, imbuto separatore, centrifugazione, estrazione con solvente, cromatografia su carta.

Curva di riscaldamento dell'acqua: rilevazione dati e costruzione del grafico cartesiano

Distillazione semplice dal vino, Estrazione clorofilla

Trasformazioni fisiche e Reazioni chimiche

Legge di Lavoisier

Saggio alla fiamma

Approfondimenti:

Sistema nervoso e neurotrasmettitori, correlato al Progetto scolastico "La mia seconda volta"

Metodo di studio, mappe

Pittogrammi e prodotti commerciali di uso comune, riflessione sull'ambiente

Perugia, 5 giugno 2019

GLI ALUNNI

IL DOCENTE
