

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  
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, setacciatura, per proprietà magnetiche, imbuto separatore, centrifugazione, estrazione con solvente, cromatografia su carta, Distillazione semplice dal vino, Estrazione clorofilla, Filtrazione  
Curva di riscaldamento dell'acqua: rilevazione dati e costruzione del grafico cartesiano  
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, tecniche di memorizzazione (gioco associazioni)  
Pittogrammi e prodotti commerciali di uso comune, riflessione sull'ambiente

Perugia, 5 giugno 2019

GLI ALUNNI

IL DOCENTE

---

---

---

---