

a.s. 2015/2016

PROGRAMMA DI Chimica - Scienze Integrate**Docente: Farina Scabissi Monica**

Sistema Internazionale definizione, grandezze fondamentali, grandezze derivate, strumenti, unità di misura, storia, equivalenze e conversioni

Teoria cinetico molecolare definizione di materia, atomo, molecola e interpretazione di tutti i fenomeni studiati elencati nel programma

Stati della materia

Passaggi di stato, lettura e interpretazione delle curve di riscaldamento di sostanze, interpretazione secondo Teoria cinetico molecolare,

Metodo scientifico punti fondamentali e storia

Miscuglio e sostanza, miscugli omogenei e eterogenei

Linguaggio della chimica simboli della chimica e della Tavola periodica, nomi e formule chimiche e molecole

Soluzioni, concentrazioni

Atomo elettroni protoni neutroni massa atomica tavola periodica numero atomico z interpretazione corrente dell'atomo

Storia scoperta subunità atomiche

Trasformazioni fisiche e chimiche

Reazioni e bilanciamenti, interpretazione secondo Teoria cinetico molecolare

Leggi della chimica Lavoisier, Proust, Dalton o proporzioni multiple

Laboratorio sicurezza e simboli di sicurezza secondo nuova normativa REACH; vetreria; misurazione di volumi liquidi, misurazione temperatura, termometri, misurazione densità; esperienza di osservazione; Relazione di laboratorio; Metodi di separazione: decantazione, filtrazione, estrazione con solvente, cromatografia su carta, distillazione; Esperienza Curva di riscaldamento; Esperienza di Sublimazione e impronte digitali; esperienze solubilità; etilometro; trasformazioni fisiche e chimiche; reazioni di precipitazione; dimostrazione legge di Lavoisier; saggio alla fiamma.

Perugia, 3 giugno 2016

GLI ALUNNI

IL DOCENTE

