

a.s. 2018/2019

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

Metodo di studio (quaderno, mappe logiche, associazioni, memorizzazioni)
Sistema Internazionale: grandezze fondamentali, grandezze derivate, unità di misura, strumenti, simboli, equivalenze e conversioni, notazione scientifica
Materia, miscugli, sostanze, molecola, atomo secondo Democrito
Miscugli eterogenei e omogenei
Legami intermolecolari
Stati della materia: proprietà fisiche e chimiche, differenze spiegate attraverso la Teoria cinetico-molecolare
Tavola Periodica degli Elementi: gruppi, periodi, z,
Molecola e formule chimiche, sostanza semplice e composta, elemento.
Temperatura Energia termica calore
Passaggi di stato, curve di riscaldamento e interpretazione attraverso la Teoria cinetico-molecolare ,
Forma e volume delle Molecola, linguaggio della chimica e significato delle formule struttura chimiche, massa atomica, unità relativa, massa molecolare, legame intramolecolare
Legge di Lavoisier ed interpretazione secondo teoria cinetico molecolare
Bilanciare una reazione
Mole,
Modello atomico contemporaneo, subunità atomiche
LABORATORIO
Sicurezza in laboratorio, pittogrammi, Regolamento di Laboratorio
Vetreria, Relazione di laboratorio
Misure con bilancia, cilindro graduato, misurare volumi liquidi,
Metodi di separazione: filtrazione, setacciatura, evaporazione, decantazione, per proprietà magnetiche, centrifugazione, estrazione con solvente, cromatografia su carta, distillazione
Curva di riscaldamento dell'acqua: rilevazione dati e costruzione del grafico cartesiano
Differenza t eb. acqua e t eb acqua salata
Distillazione semplice dal vino,
Trasformazioni fisiche e Reazioni chimiche, verifica Legge di Lavoisier , verifica con gas
Preparazione di moli
Saggio alla fiamma
Approfondimenti
Droghe e dopamina (preparazione al Progetto di istituto "La mia seconda volta" ;
Droghe-alcool, azione depurativa del fegato;
Alimentazione: merenda "pesanti" e digestione.

Perugia, 5 giugno 2019

GLI ALUNNI

IL DOCENTE
