

Attività svolta a.s. 2018-2019 classe I F

docenti : Prof.ssa Tallone Nilia e Prof. Vito Schiacchitano

Testo : Chimica verde Bagatti,Corradi,Desco e Ropa ed. Zanichelli

L'osservazione scientifica ed il metodo sperimentale

Gli stati di aggregazione della materia

I cambiamenti di stato

Solidi,liquidi e aeriformi

I passaggi di stato

I miscugli

miscugli omogenei ed eterogenei

la dissoluzione e le soluzioni

I metodi di separazione dei miscugli

Le sostanze

sostanze naturali e sintetiche

Una sostanza pura

Osservazione quantitativa della materia

la misura e le grandezze

Il sistema internazionale (S.I.)

sensibilità e portata di uno strumento di misura

La massa, il volume, la temperatura, le scale termometriche Celsius e Kelvin

lo zero assoluto

La densità

Le soluzioni

caratteristiche delle soluzioni

la concentrazione di una soluzione,la solubilità e le soluzioni sature

studio delle curve di solubilità

Passaggi di stato e trasformazioni chimiche

analisi termica di sostanze pure, studio del grafico di riscaldamento e di raffreddamento

energia termica e energia chimica, l'equilibrio termico

il calore latente e la sosta termica

Le trasformazioni chimiche

Reagenti e prodotti, linguaggio chimico

reazioni endotermiche e reazioni esotermiche

Le leggi della chimica

la teoria atomica della materia , ipotesi di Dalton

i simboli degli elementi e cenni sulla Tavola degli elementi

leggi ponderali : legge di Lavoisier, legge di Proust e legge di Dalton

Le formule delle sostanze

sostanze elementari e composti
la rappresentazione delle reazioni, coefficiente e indice
semplici bilanciamenti

Le leggi dei gas

il modello particellare dei gas
gas ideale
legge di Boyle, legge di Charles e legge di Gay -Lussac
legge generale del gas ideale.
studio dei relativi grafici

10 Giugno 2019

Docenti.....

.....

Studenti

.....