

PROGRAMMA SVOLTO A.S.23,34
CLASSE 2 sez .B indirizzo AFM
Prof.ssa CONTI Valeria

CHIMICA

La Chimica : cosa si studia . Il metodo scientifico.

Grandezze fisiche fondamentali : massa e volume ,.Gli stati fisici della materia .I passaggi di stato fusione,solidificazione,vaporizzazione,condensazione,sublimazione: nozioni di base. Miscugli eterogenei : caratteristiche ed esempi .Miscugli omogenei o soluzioni, il soluto e il solvente.

Tecniche di separazione dei miscugli:filtrazione,decantazione,centrifugazione,estrazione con solvente , cromatografia, distillazione..Le sostanze pure caratteristiche ed esempi .Gli elementi e composti:definizione , esempi . Le trasformazioni chimiche : come si rappresenta una equazione chimica , significato di reagente e di prodotto. Bilanciamento di reazione .

Legge di Lavoisier : legge di conservazione della massa. Proust e la legge delle proporzioni definite. Gli esperimenti di Priestley sulle caratteristiche di anidride carbonica La tavola periodica i nomi dei principali gruppi della tavola. i nomi e i simboli dei principali elementi

Scoperta degli elettroni e dei protoni.Numero atomico e numero di massa , significato di isotopi..Modello atomico di Thomson..Esperienza di Rutherford : la scoperta del nucleo . Dal modello di Rutherford ai I punti principali della teoria di Bohr. (atomo a livelli) Velocità di reazione e I catalizzatori .Esempi di catalizzatori gli enzimi .

Acidi e basi nella vita quotidiana.La dissociazione elettrolitica: definizione di acido e di base ..

La scala del pH e gli indicatori.

Alba , 7 Giugno 2024

Il docente

Valeria Conti.