

PROGRAMMA DI SCIENZE CLASSE 1G A.S.2025-2026

PROF.SSA Carabellese A.

DAL LIBRO DI CHIMICA

LE MISURE E LE GRANDEZZE (CAP.1)

La chimica: dal macroscopico al microscopico

Il Sistema Internazionale delle unità di misura

Volume e capacità

Massa e peso

Temperatura e scale termometriche

Densità: una proprietà intensiva

Costruzione del grafico della densità dai dati ricavati in laboratorio

LE TRASFORMAZIONI FISICHE DELLA MATERIA (cap. 2)

Gli stati fisici della materia (aspetti macroscopici e particellari)

Passaggi di stato

Sistemi omogenei ed eterogenei, fase di un sistema

Sostanze pure e miscugli

Analisi termica di una sostanza: curva di riscaldamento e di raffreddamento

Miscugli omogenei (soluzioni) ed eterogenei

La concentrazione delle soluzioni

Le concentrazioni percentuali

Principali metodi di separazione dei miscugli

LE TRASFORMAZIONI CHIMICHE DELLA MATERIA (cap. 3)

Trasformazioni chimiche : reazioni chimiche

Elementi e composti

Legge di Lavoisier e di Proust

Teoria atomica di Dalton

Le particelle elementari: atomi, molecole, ioni

LE PARTICELLE DELL' ATOMO (CAP. 7)

La natura elettrica della materia

le particelle fondamentali dell'atomo

I modelli atomici di Thomson e Rutherford

Numero atomico e numero di massa

Isotopi

LA CHIMICA DELL'ACQUA (CAP. 8)

Come si formano i legami chimici

I legami covalenti e ionici

La molecola dell'acqua è polare

Proprietà fisiche dell'acqua

Proprietà chimiche dell'acqua

DAL LIBRO DI SCIENZE DELLA TERRA

DAGLI APPUNTI FORNITI A LEZIONE

La sfera celeste

Coordinate celesti

Punti di riferimento sulla sfera celeste e sulla sfera terrestre

L'UNIVERSO (CAP. 1)

Che cos'è l'Universo

Le stelle

L'evoluzione delle stelle

Costellazioni

IL SISTEMA SOLARE (CAP. 2)

Che cos'è il sistema solare

Il sole

Le leggi che regolano il moto dei pianeti

I pianeti del sistema solare

I corpi minori

LA TERRA E LA LUNA (CAP. 4)

La Terra

La forma e le dimensioni della Terra

Le coordinate geografiche

La docente

Gli studenti