Sistema di		
gestione per la		
Qualità		
UNI EN ISO		
9001:2015		

Modulo lavoro

Allegato ML 2-08 PROGRAMMA SVOLTO

Pagina 1 di 3

Versione 05 aprile 2023



ANNO SCOLASTICO	2023/2024
CLASSE	II C
MATERIA	SCIENZE INTEGRATE: CHIMICA
DOCENTE	PRESTA CARLO

GRANDEZZE E MISURE

Le grandezze fisiche; Il sistema Internazionale di unità di misura; La massa, la densità, la temperatura e le scale termometriche.

LE CARATTERISTICHE DELLA MATERIA

Che cosa è la materia. Gli stati fisici della materia. I passaggi si stato. Sostanze pure e miscugli. Le soluzioni. I composti e gli elementi. I nomi e i simboli degli elementi. I metalli, i non metalli e i semimetalli.

LA MATERIA: COME SI TRASFORMA

Le proprietà fisiche e le proprietà chimiche. Le trasformazioni fisiche e trasformazioni chimiche.

La legge di: Lavoisier della conservazione della massa, La legge di Proust delle proporzioni definite. La legge di Dalton delle proporzioni multiple. Le molecole.

IL LINGUAGGIO DELLA CHIMICA

La rappresentazione degli atomi e delle molecole. La massa degli atomi e delle molecole. La quantità chimica: la mole; l'uso della mole.

ALL'INTERNO DELL'ATOMO

Le particelle subatomiche. I primi modelli atomici. Il nucleo atomico. La radioattività.

CONFIGURAZIONE ELETTRONICA E PROPRIETA' DEGLI ELEMENTI

Il modello atomico a strati. La configurazione elettronica. La tavola di Mendeleev e la scoperta della periodicità. La tavola periodica moderna. Le proprietà periodiche.

IL LEGAME CHIMICO

La regola dell'ottetto. Il legame covalente. Il legame ionico. Il legame metallico. La forma delle molecole. La polarità delle molecole. I legami intermolecolari.

NOMI E FORMULE DEI COMPOSTI

Dai simboli alla formula. I composti binari.

EVENTUALI ARGOMENTI DI EDUCAZIONE CIVICA / CURRICOLO DIGITALE TRATTATI		
Nessun argomento trattato.		
Menaggio,		
FIRMA DEGLI ALUNNI	FIRMA DOCENTE	