


Sistema di gestione per la Qualità UNI EN ISO 9001:2015	Modulo lavoro	Pagina 1 di 3	I. I. S.S. "E. VANONI" MENAGGIO 
	<b>Allegato ML 2-08 PROGRAMMA SVOLTO</b>		

ANNO SCOLASTICO	2023/2024
CLASSE	II E
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 di 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 PROPRIETÀ 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. I composti ternari.

#### EVENTUALI ARGOMENTI DI EDUCAZIONE CIVICA / CURRICOLO DIGITALE TRATTATI

Nessun argomento trattato.

Menaggio,

FIRMA DEGLI ALUNNI

\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_

FIRMA DOCENTE

\_\_\_\_\_