

PROGRAMMA DI SCIENZE INTEGRATE CHIMICA  
A.S. 2016 – 2017  
CLASSE 1<sup>a</sup> A ODONTOTECNICI  
I. P. I. A. V. MAINARDI CORBETTA  
prof.ssa Angela Di Guardo

**Misure e grandezze;** il S.I. ,grandezze fondamentali e derivate (massa, peso, densità, volume, temperatura e calore); il metodo sperimentale; notazione scientifica.

**Le proprietà della materia;** gli stati fisici della materia; sostanze pure; miscugli omogenei ed eterogenei. I passaggi di stato. Principali tecniche di separazione.

Trasformazioni fisiche e chimiche; composti ed elementi; atomi e molecole .

**Dalle leggi della chimica alla Teoria Atomica** –Spiegare il visibile con l’invisibile; legge di conservazione della massa (Legge di Lavoisier), legge delle proporzioni definite (Legge di Proust).

**Lavorare con gli atomi: la mole**

La mole; massa atomica, molecolare e molare, massa atomica e molecolare relativa;

**All’interno dell’atomo**

Modelli atomici di Thomson, Rutherford e Bohr

Le particelle dell’atomo: protoni , elettroni e neutroni; numero atomico, numero di massa e isotopi.

L’atomo e i livelli di energia; Il modello ad orbitali dell’atomo. Cenni sulla configurazione elettronica.

**Il sistema periodico**

La moderna tavola periodica; gruppi e periodi, metalli non metalli e semimetalli e loro proprietà.

Corbetta, 3 giugno 2017

prof.ssa A. Di Guardo

l’allieva/o

l’allieva/o

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