

PROGRAMMA DI SCIENZE INTEGRATE CHIMICA

A.S. 2016 – 2017

CLASSE 2^a B SERVIZI SOCIO-SANITARI

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 dei miscugli.

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).

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

