

SCANSIONE TEMPORALE II TRIMESTRE

Docente: **PATINI LAURA**

Materia: **SCIENZE INTEGRATE CHIMICA**

Classe: **IIG SERVIZIO SOCIO SANITARI**

Anno scolastico **2015 / 2016**

N. 2 ore settimanali nella classe

N	MODULI	UNITA' DIDATTICHE	PERIODO
3	Le trasformazioni chimiche della materia	<ul style="list-style-type: none">• Trasformazioni fisiche e reazioni chimiche• Elementi e composti• Atomi e molecole• Miscele e composti• La tavola periodica: cenni• Le leggi ponderali della chimica: nozioni	II TRIM. dal 10/12 al 10/01
4	La struttura dell'atomo	<ul style="list-style-type: none">• La carica elettrica• Le particelle subatomiche• Numero atomico e numero di massa• Isotopi• Massa atomica e massa molecolare• Cenni sui modelli atomici	II TRIM. dal 11/01 al 31/01
5	La mole	<ul style="list-style-type: none">• La mole: unità di quantità di sostanza• La massa molare• Il volume molare di un gas• La composizione percentuale• La concentrazione molare di una soluzione• Chimica ed ambiente: effetto serra	II TRIM. dal 01/02 al 14/02
6	Il sistema periodico	<ul style="list-style-type: none">• Modello elettronico a strati• Configurazione elettronica• Il sistema periodico: proprietà periodiche• I gruppi e i periodi della tavola periodica	II TRIM. dal 15/02 al 28/02
7	Il legame chimico	<ul style="list-style-type: none">• Elettroni di valenza e simboli di Lewis• Regola dell'ottetto• L'elettronegatività• Il legame ionico• Il legame covalente• Le forze intermolecolari• Esempi di composti ionici e molecolari	II TRIM. dal 29/03 al 15/03