

PROGRAMMA SVOLTO
Scienze Integrate Chimica
Classe 2 M IPIAS – Anno Scolastico 2015-2016
Prof Marcello Riolo – Prof P. Bianchi

MODULO		CONTENUTI
1	Reazioni chimiche e stechiometria	<ol style="list-style-type: none">1. Composti e reazioni chimiche2. Moli ed equazioni chimiche
2	Come sono fatti gli atomi	<ol style="list-style-type: none">1. Materia e carica elettrica.2. La legge di Coulomb.3. Le particelle subatomiche.4. Il modello atomico di Thomson.5. L'esperienza di Rutherford.6. Il modello atomico di Rutherford.7. Numero atomico, numero di massa e isotopi.
3	Dai modelli atomici alla tavola periodica	<ol style="list-style-type: none">1. Il modello atomico di Bohr e i livelli di energia.2. La struttura elettronica:livelli e sottolivelli.3. Le proprietà periodiche degli elementi.4. Tavola periodica e classificazione degli elementi.
4	Gli elettroni si mettono in gioco: i legami chimici	<ol style="list-style-type: none">1. La teoria di Lewis e la regola dell'ottetto2. Gli elettroni si trasferiscono: il legame ionico3. Gli elettroni si mettono in comune: il legame covalente4. Elettroni condivisi da molti atomi: Il legame metallico5. Legami chimici e proprietà delle sostanze
5	Velocità delle trasformazioni	<ol style="list-style-type: none">1. La velocità delle reazioni chimiche e gli urti tra le particelle2. I fattori che influenzano la velocità di reazione

Bolzano, 15 giugno 2016

Il docente
Marcello Riolo