

PROGRAMMA SVOLTO DI CHIMICA

anno scolastico 2012/2013 classe : II

Legame chimico tra gli atomi

Legame ionico

Energia di ionizzazione

Elettronegatività

Legame covalente omopolare

Legame covalente eteropolare

Forma delle molecole

Polarità

Interazioni intermolecolari ed intramolecolari

Forze dipolo- dipolo

Forze di London

Legame Idrogeno

Nomi e formule dei composti

Composti organici e inorganici

Composti binari:

Ossidi

Anidridi

Idracidi

Sali degli Idracidi

Composti ternari e quaternari:accenni

Aspetti formali e ponderali delle reazioni chimiche

Massa Atomica

Massa Molecolare

Mole

Reazioni chimiche

Bilanciamento

LABORATORIO

Scale metriche e Sistema Internazionale.

Norme generali di sicurezza.

Simboli di pericolo: sigle e precauzioni.

Illustrazione della vetreria: strumenti e uso.

Misure di volume con vetreria tarata e graduata

Teoria degli errori

Precisione e accuratezza di una misura

Reazioni chimiche e osservazione dei fenomeni

Prove di polarità, solubilità e miscibilità

Illustrazione della tavola periodica

Firma docenti

Firma alunni