



Ministero dell'Istruzione, dell'Università e della Ricerca



ISTITUTO D'ISTRUZIONE SUPERIORE

“Di Poppa-Rozzi”

Via F. Barnabei, 2

Teramo



Cod. Fisc. 8003110675 **tel.Pres.** 0861/248215 **Segr.**0861/247248 **Fax :** 0861/243136

Web: www.iisdipopparozzi.it **e-mail :** info@iisdipopparozzi.it

P.E.C.: teis00800n@pec.istruzione.it **Istituzionale:** teis00800n@istruzione.it

PROGRAMMA SVOLTO

ISTITUTO SERVIZI PER L'ENOGASTRONOMIA E L'OSPITALITA' ALBERGHIERA

DISCIPLINA SCIENZE INTEGRATE-CHIMICA

CLASSE 2[^] SEZIONE L

ANNO SCOLASTICO 2015/2016

QUADRO ORARIO 2

DOCENTE BRANDIMARTE ANNA

La misura

Scopi e campi di applicazione della chimica
La scienza e il metodo scientifico
Grandezze fondamentali e grandezze derivate
Le unità di misura
Gli strumenti di misura

La materia

Le caratteristiche e le proprietà della materia
Gli stati di aggregazione della materia e i passaggi di stato
Le sostanze. Sostanze pure e miscugli
Miscugli omogenei e miscugli eterogenei
Le soluzioni. Le concentrazioni delle soluzioni. La solubilità
I metodi di separazione dei miscugli

La materia si trasforma

Trasformazioni fisiche e trasformazioni chimiche

Le 3 leggi fondamentali della chimica

La teoria atomica di Dalton

Elementi e composti

Atomi e molecole

La mole

La massa atomica e la massa molecolare

La mole e il numero di Avogadro, la massa molare

Molarità e molalità

La struttura della materia

L'atomo

Le particelle subatomiche

I modelli atomici

Numero atomico e numero di massa

Gli ioni, gli isotopi e la radioattività

La configurazione elettronica degli atomi e la regola dell'ottetto

La tavola periodica degli elementi

Dagli atomi alle molecole

I simboli chimici degli elementi chimici

Le formule chimiche dei composti chimici

Le molecole. I legami chimici: cenni

Composti chimici e nomenclatura: cenni

Reazioni chimiche e bilanciamento: cenni

Il pH

Le proprietà degli acidi e delle basi

L'idrolisi dell'acqua. Il pH