A1 PROGRAMMA SVOLTO, ARGOMENTI DI MAGGIOR RILIEVO E COMPITI

CLASSE: 1 ODONTOTECNICA MATERIA: CHIMICA
DOCENTE:GIOVANELLI P.

1) PROGRAMMA SVOLTO NELL'ANNO SCOLASTICO 2017/2018

Le misure e le grandezze

S.I Unità di misura Equivalenze Sistema metrico decimale Notazione esponenziale

Le trasformazioni fisiche

I miscugli omogenei ed eterogenei e loro separazione. I passaggi di stato

Le trasformazioni chimiche

Elementi e composti (elementi, composti, la teoria atomica della materia, le formule delle sostanze e come si rappresentano le reazioni chimiche)

Dalle leggi della chimica alla teoria atomica

Le leggi ponderali e la teoria atomica di Dalton

La quantità chimica :la mole

Dalla massa atomica alla mole

Le particelle dell'atomo

La natura elettronica della materia, le particelle fondamentali, numero atomico, di massa ed isotopi

La struttura dell'atomo

I modelli atomici di Thomson, Rutherford e l'atomo di Bohr. Configurazione elettronica

Il sistema periodico

Dalla struttura elettronica alla tavola periodica

I legami chimici

I legami chimici (regola dell'ottetto, legame ionico, covalente, metallico e i legami chimici secondari)

Nomenclatura

Valenza e numero di ossidazione. Nomenclatura dei composti.

2) <u>ARGOMENTI DEL PROGRAMMA DI MAGGIOR RILIEVO:</u>

<u>Le trasformazioni fisiche</u>

I miscugli omogenei ed eterogenei e loro separazione. I passaggi di stato

<u>Dalle leggi della chimica alla teoria atomica</u>

Le leggi ponderali e la teoria atomica di Dalton

<u>La quantità chimica :la mole</u>

Dalla massa atomica alla mole

<u>Le particelle dell'atomo</u>

La natura elettronica della materia, le particelle fondamentali, numero atomico, di massa ed isotopi

<u>La struttura dell'atomo</u>

Configurazione elettronica

<u>I legami chimici</u>

I legami chimici (regola dell'ottetto, legame ionico, covalente, metallico e i legami chimici secondari)

<u>Nomenclatura</u>

Valenza e numero di ossidazione. Nomenclatura dei composti.

A PRESCINDERE DAL RIPASSO GENERALE DI TUTTO ILPROGRAMMA SVOLTO SI INDICANO I PUNTI DI MAGGIOR RILIEVO CHE OGNI STUDENTE DEVE RIPASSARE.

Le trasformazioni fisiche

Dalle leggi della chimica alla teoria atomica

La quantità chimica :la mole

Le particelle dell'atomo

Configurazione elettronica

I legami chimici

AGLI STUDENTI CHE HANNO LA VERIFICA DI SETTEMBRE E' RICHIESTO UNO STUDIO APPROFONDITO DEGLI ARGOMENTI INDICATI, AL FINE DI COLMARE LE LACUNE MANIFESTATE AL TERMINE DELL'ANNO.

CLASSE:1 ODONTOTECNICA MATERIA:CHIMICA DOCENTE: GIOVANELLI P.

1) **COMPITI PER LE VACANZE ESTIVE (PER TUTTI GLI STUDENTI DELLA CLASSE)**

Esercizi 8-10-12-16 pag 60-61
Esercizi 6-26-27-32 pag 77-78
Esercizi 18-20-23 pag 113
Esercizi 4-6-13-14 pag 150
Esercizi 8-24-38 pag 167
Esercizi 5-9 pag 180
Esercizio 54 pag 207

Realizzare mappe concettuali dei capitoli 2-3-4-5-7-8-10

2) **GLI STUDENTI RINVIATI ALLA VERIFICA DI SETTEMBRE SONO TENUTI A SVOLGERE, OLTRE AI COMPITI DI CUI SOPRA, ANCHE I SEGUENTI ESERCIZI.**

Esercizi 1-2-3-4-7-8-9-10-11-12-13-25 pag 77-78
Esercizi 7-16-17 pag 150
Esercizi 4- 5 pag 152 (verso le competenze)
Esercizi 23 pag 166
Esercizi 13 pag 181