

A1: PROGRAMMA SVOLTO, ARGOMENTI DI MAGGIOR RILIEVO E COMPITI PER LE VACANZE

CLASSE: 1INFO MATERIA: SCIENZE INT. CHIMICA DOCENTE: GERVASONI DENISE

1) PROGRAMMA SVOLTO NELL'ANNO SCOLASTICO 2024/2025

CHIMICA

- Le misure e le grandezze. Le grandezze fondamentali e le grandezze derivate. La notazione scientifica. Le cifre significative.
- Le trasformazioni fisiche della materia. Gli stati della materia e i passaggi di stato. Dai miscugli alle sostanze. La solubilità e la concentrazione delle soluzioni.
- Dalle trasformazioni chimiche alla teoria atomica. Gli elementi e i composti. La teoria atomica della materia.
- Le particelle dell'atomo. I modelli atomici: Dalton, Thomson, Rutherford e Bohr.
- Il sistema periodico. La tavola periodica. Metalli, non metalli e semimetalli.
- Rappresentare le reazioni chimiche. Le formule chimiche. I coefficienti stechiometrici. Bilanciamenti di una reazione chimica.
- La massa molecolare e la quantità di sostanza in moli.

LABORATORIO

- Le Misure
- I Passaggi di Stato
- La Cromatografia
- I Saggi alla Fiamma
- Il Sistema periodico
- I Saggi alla fiamma
- Le Leggi ponderali

2) ARGOMENTI DEL PROGRAMMA DI MAGGIOR RILIEVO:

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

- Le misure e le grandezze. Equivalenze.
- Gli stati della materia e i passaggi di stato. Dai miscugli alle sostanze. Le soluzioni.
- Gli elementi e i composti. La teoria atomica della materia: Dalton, Thomson, Rutherford e Bohr.
- Il sistema periodico. La tavola periodica. Metalli, non metalli e semimetalli.
- Rappresentare le reazioni chimiche. Le formule chimiche. I coefficienti stechiometrici. Bilanciamenti di una reazione chimica.
- La massa molecolare



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

- La notazione scientifica. Le cifre significative. L'equivalenze.
- Le trasformazioni fisiche della materia. Gli stati della materia e i passaggi di stato. Dai miscugli alle sostanze. La solubilità e la concentrazione delle soluzioni.
- Gli elementi e i composti.
- Le particelle dell'atomo. I modelli atomici: Dalton, Thomson, Rutherford e Bohr.
- Il sistema periodico. La tavola periodica. Metalli, non metalli e semimetalli.
- Rappresentare le reazioni chimiche. Le formule chimiche. I coefficienti stechiometrici. Bilanciamenti di una reazione chimica.
- La massa molecolare.

CLASSE: 1INFO MATERIA: SCIENZE INT. CHIMICA DOCENTE: GERVASONI DENISE

1) COMPITI PER LE VACANZE ESTIVE (PER TUTTI GLI STUDENTI DELLA CLASSE) da consegnare su Classroom

A) Sul libro Chimica Molecole in movimento eseguire i seguenti esercizi:

- Da pag 46 es 2, 6, 26, 27, 38, 82, 83
- Da pag 66 es 6, 7, 38, 39
- Da pag 119 es 27, 28
- Da pag 164 es 28, 45

B) Lettura del libro: “La tavola degli elementi” Mike Barfield.

Scegliere due degli esperimenti proposti dal libro, provare a realizzarli e prepararne la relazione.