



## PROGRAMMA SVOLTO DAL DOCENTE DISCIPLINARE

<b>ANNO SCOLASTICO:</b>	<b>2020/2021</b>
<b>CLASSE:</b>	<b>2BE</b>
<b>DISCIPLINA:</b>	<b>SCIENZE INTEGRATE (CHIMICA)</b>
<b>DOCENTE:</b>	<b>TELLINI AGNESE</b>
<b>TESTO IN USO:</b>	<b>FRANCO BAGATTI, ELIS CORRADI, ALESSANDRO DESCO, CLAUDIA ROPA, ELEMENTI DI CHIMICA, SCIENZE ZANICHELLI</b>

### PROGRAMMA DETTAGLIATO

#### LA MATERIA E LE SUE TRASFORMAZIONI

La materia e i suoi stati di aggregazione.

Passaggi di stato.

Sistemi aperti, chiusi e isolati.

Miscugli omogenei ed eterogenei.

Metodi di separazione dei miscugli: setacciatura, filtrazione, decantazione, centrifugazione, distillazione semplice.

Le sostanze chimiche.

Dissoluzioni e soluzioni.

Concentrazione. Solubilità.

Grafici sui passaggi di stato e grafici sulla solubilità e sulla densità.

Trasformazioni chimiche e trasformazioni fisiche. Come riconoscere una trasformazione chimica.

#### EQUAZIONI CHIMICHE

Leggi ponderali: legge di Lavoisier.

Reazioni esoenergetiche ed endoenergetiche.

Reazioni reversibili.

Principio della conservazione dell'energia.

Sostanze semplici e composte.

Legge di Proust e legge di Dalton.

Teoria atomica di Dalton.

Simboli degli elementi.

Formule delle sostanze elementari.

Equazioni chimiche e bilanciamento.

Caratteristiche dei gas.

Masses atomiche. Masse molecolari. Massa molare.

Legge di Avogadro e costante di Avogadro.

La mole, massa molare, volume molare, Molarità.

Problemi di stechiometria.

**MODELLI ATOMICI**

Particelle subatomiche: elettroni, protoni e neutroni.

Modelli atomici: modello di Thomson, modello di Rutherford, modello di Bohr.

Numero atomico. Numero di massa. Isotopi.

Modello a livelli di energia.

Orbitali atomici: orbitali s, p, d, f.

Configurazione elettronica.

Tavola periodica.

Il Docente

**Agnese Tellini**

*(firma autografa sostituita a mezzo stampa)*