



**ISTITUTO DI ISTRUZIONE SUPERIORE "G.A. REMONDINI"**  
TECNICO PER IL TURISMO, LE BIOTECNOLOGIE SANITARIE E LA LOGISTICA  
PROFESSIONALE PER I SERVIZI COMMERCIALI E SOCIO-SANTARI

Via Travettore, 33 – 36061 Bassano del Grappa (VI)  
Codice Ministeriale VIIS01700L- Codice Fiscale 82002510244

e-mail: [viis01700l@istruzione.it](mailto:viis01700l@istruzione.it) pec: [viis01700l@pec.istruzione.it](mailto:viis01700l@pec.istruzione.it) tel. 0424 523592/228672 - [www.remondini.net](http://www.remondini.net)



## **CONTENUTI MINIMI PER CHIMICA**

### **INDIRIZZO LOGISTICO**

Anno scolastico 2022/2023 **CLASSE SECONDA**

Testo in adozione: G. Valitutti, A. Tifi, A. Gentile. "Esploriamo la chimica.verde PLUS (Vol. 1e 2)". Zanichelli editore – 2014.

<b>Unità didattica</b>	<b>Conoscenze/ Abilità</b>
Dalle leggi dei gas al volume molare	Descrivere il comportamento microscopico e macroscopico di un aeriforme; Risolvere semplici problemi guidati applicando le leggi dei gas.
La struttura dell'atomo	Conoscere il modello atomico a strati ed il concetto di orbitale atomico; Ricavare la configurazione elettronica di un elemento a partire dalla tavola periodica.
Il sistema periodico	Definire i concetti di atomo e molecola. Numero atomico, numero di massa e isotopi. Conoscere le principali caratteristiche della tavola periodica.
I legami chimici	Saper descrivere e distinguere i vari legami chimici.
La forma delle molecole e le forze intermolecolari	Riuscire a determinare la forma delle molecole secondo il modello VSEPR.
La nomenclatura dei composti	Utilizzare le regole della nomenclatura per leggere e scrivere le formule di semplici composti chimici.
Le soluzioni	Conoscere la differenza tra miscugli omogenei ed eterogenei. Conoscere i vari modi in cui può essere espressa la concentrazione di una soluzione.
Gli acidi e le basi	Comprendere il significato di elettrolita e di pH.
Le reazioni chimiche	Bilanciare semplici equazioni chimiche. Riconoscere il reagente limitante in una reazione con semplici esercizi guidati.
L'energia e la velocità di reazione	Semplici aspetti energetici delle reazioni: energia interna di un sistema, reazioni esotermiche ed endotermiche, primo principio della termodinamica, entalpia, entropia.
L'equilibrio chimico	Saper descrivere un sistema in equilibrio. Conoscere il concetto di costante di equilibrio e riuscire a calcolarla.

Bassano del Grappa, 05/06/2023

Per il dipartimento di Chimica

Daniela Zindato