

PROGRAMMA CONSUNTIVO a.sc. 2024/25

Materia: Scienze integrate (chimica)

Classe: 1AM

Docente: Assanelli Simone

Libro di testo utilizzato: POSCA VITO, FIORANI TIZIANA. *CHIMICA PIÙ. VERDE* - VOL. UNICO (LDM). ISBN 9788808349156.

PROGRAMMA SVOLTO:

PRIMO TRIMESTRE

1. LE GRANDEZZE DELLA MATERIA

- La chimica come scienza sperimentale
- Grandezze fondamentali e derivate
- Notazione scientifica
- Cifre significative e arrotondamento
- Grandezze intensive e estensive

2. SISTEMI, MISCELE E SOLUZIONI

- Sistemi aperti, chiusi e isolati
- Sistemi omogenei ed eterogenei
- Miscele omogenee ed eterogenee
- Metodi per la separazione delle miscele
- Soluzioni e solubilità
- Concentrazioni percentuali

3. DALLE SOSTANZE ALLA TEORIA ATOMICA

- Gli elementi e i composti
- La tavola periodica
- Proprietà di metalli, non-metalli e semimetalli
- Le leggi di Lavoisier, di Proust e di Dalton
- Teoria atomica (di Dalton)

4. LE EQUAZIONI CHIMICHE

- Definizioni di atomo, molecola, elemento, composto e ione
- Formule chimiche
- Schema di reazione
- Equazione chimica (bilanciamento)

PENTAMESTRE

5. LA COSTANTE DI AVOGADRO E LA MOLE

- Massa atomica, massa molecolare e massa formula
- Numero di Avogadro e concetto di mole
- Massa molare

6. I PRIMI MODELLI ATOMICI

- L'elettrone e il protone

- Primi modelli atomici: Thompson e Rutherford
- Numero atomico e numero di massa
- Il neutron
- Isotopi, radioattività e reazioni nucleari

7. LA STRUTTURA ATOMICA

- Limiti del modello planetario di Rutherford
- Modello atomico di Bohr e principio di Heisenberg
- Numeri quantici principale, secondario e magnetico
- Forma degli orbitali
- Numero quantico di spin
- Principio di Pauli, di minima energia e di Hund
- Configurazione elettronica

8. LA TAVOLA PERIODICA DEGLI ELEMENTI

- La Tavola di Mendeleev e quella odierna
- Periodi e gruppi
- Configurazione elettronica esterna
- Le proprietà periodiche: raggio atomico, energia di ionizzazione, affinità elettronica, elettronegatività

Milano, 31/05/25

Assanelli Simone