



ISTITUTO PROFESSIONALE DI STATO PER I SERVIZI SOCIALI

“Francesca Laura MORVILLO FALCONE”

Via Galanti, 1 - 72100 Brindisi - www.morvillofalconebrindisi.edu.it
brf010008@istruzione.gov.it – brf010008@pec.istruzione.it - Tel. 0831/513991
C.F.: 80001890740 – Codice iPA: istsc_brf010008 – C.U. fatt.ne elettr. UFBPFN

MATERIA: CHIMICA (ore settimanali: 1).

CLASSE: 2A M

ANNO SCOLASTICO: 2023/24

DOCENTE: RENGÀ LUIGI

Libro di testo:

La chimica per tutti - Autori: Giuseppe Valitutti Alfredo Tifi Antonino Gentile - Editore: Zanichelli

Argomenti:

Unità didattica 1 – La Tavola periodica

1. La moderna tavola periodica
2. Livelli ed elettroni di valenza
3. Simboli di Lewis
4. Le proprietà periodiche
5. Metalli, non metalli e semimetalli

Unità didattica 2 – I legami chimici e le forze intermolecolari

1. Il legame chimico e l'energia di legame
2. I gas nobili e la regola dell'ottetto
3. Il legame covalente
4. La scala dell'elettronegatività e i legami
5. Il legame ionico
6. Il legame metallico
7. La tavola periodica e i legami tra gli elementi
8. La forma delle molecole
9. Le forze intermolecolari
10. Molecole polari e non polari

Unità didattica 3 – Classificazione dei composti

1. La valenza e il numero di ossidazione
2. Calcolo del numero di ossidazione di un elemento all'interno di un composto
3. I vari tipi di composti binari e ternari

Unità didattica 4 – Le soluzioni

1. Come si sciolgono le sostanze?
2. La solubilità: concetto e fattori da cui essa dipende (natura del soluto e del solvente, temperatura e pressione)
3. La concentrazione delle soluzioni: % m/m, % m/V, % V/V e molarità

Unità didattica 5 – Le reazioni chimiche

1. I diversi tipi di reazione: Sintesi, decomposizione, scambio semplice e doppio scambio
2. Coefficienti stechiometrici e bilanciamento di una reazione

Brindisi, 01/06/2024

Gli studenti

Il docente
