

I.I.S.S.  
RAMACCA-PALAGONIA

**PROGRAMMA SVOLTO**

ANNO SCOLASTICO 2022/2023

CLASSE\_\_2\_\_SEZ.\_\_C\_\_\_\_INDIRIZZO Tecnico Tecnologico

MATERIA: SCIENZE INTEGRATE CHIMICA E LABORATORIO

## CONTENUTI DEL PROGRAMMA SVOLTO

### **Modulo 0: L'atomo e la teoria degli Orbitali (Ripasso cap.8)**

- La configurazione elettronica e le regole
- Lo Stato di valenza e le informazioni ricavati da esso.

### **Modulo 1: Il sistema periodico (cap.9)**

- La moderna tavola periodica
- I metalli, i non metalli, i semimetalli e le loro caratteristiche
- Le principali famiglie chimiche
- Le proprietà periodiche ( l'elettronegatività, il raggio atomico, il volume atomico, l'energia di ionizzazione, l'affinità elettronica) e il loro andamento.

### **Modulo 2: Dagli atomi alle molecole**

#### **U.D.A. 1 I legami chimici (cap.10)**

- La regola dell'ottetto e il simbolismo di Lewis, l'elettronegatività e la scala di Pauling.
- Il legame covalente e le caratteristiche dei composti covalenti. Il legame covalente puro, polare e dativo
- Il legame ionico e le caratteristiche dei composti ionici.
- Il legame metallico e le caratteristiche di metalli.

#### **U.D.A 2 Le forze intermolecolari (cap.11)**

- La forma delle molecole
- La teoria VSEPR
- Molecole polari e apolari
- Forze intermolecolari: forze dipolo-dipolo, legame a idrogeno e forze di Van der Waals

#### **U.D.A 3 Le proprietà delle soluzioni (cap.13)**

- Perché le sostanze si sciolgono?
- La solubilità
- Le concentrazioni delle soluzioni. La concentrazione percentuale in massa, in volume, massa su volume, la molarità, la molalità e la frazione molare
- Preparazione di soluzioni per pesata diretta e per diluizione

- Le proprietà colligative: La tensione di vapore, innalzamento ebullioscopico, abbassamento crioscopico e la pressione osmotica. Osmosi e la sua importanza

### **Modulo 3 Classificazione e nomenclatura dei composti**

#### **U.D.A. 1: La nomenclatura (cap.12)**

- Il numero di ossidazione e le regole del numero di ossidazione
- Come scrivere una formula chimica
- Dalla formula al nome. I linguaggi chimici: la nomenclatura tradizionale, Stock e IUPAC
- I Composti binari: ossidi, anidridi, idracidi e sali binari
- I Composti ternari: Idrossidi, ossiacidi, sali ternari
- Gli acidi poliprotici. Gli acidi orto, meta e para.

### **Modulo 4. La reazione chimica**

#### **U.D.A 1 La reazione chimica e il calcolo stechiometrico (cap.14)**

- La reazione chimica, l'equazione chimica e il bilanciamento
- La classificazione di una reazione chimica. Reazioni di sintesi, di decomposizione, scambio semplice, doppio scambio, reazioni di ossido-riduzione, reazione di combustione, reazioni esotermiche, endotermiche, reazioni di ossido-riduzione e reazioni di polimerizzazione. Agente riducente e ossidante.
- Calcolo stechiometrico semplice
- Il reagente limitante e il reagente in eccesso
- La resa teorica, la resa effettiva e la resa percentuale

#### **U.D.A. 2 La termodinamica (cap.15)**

- Le reazioni producono energia
- Il primo principio della termodinamica
- La combustione produce calore
- Il calore della reazione e l'entalpia
- L'entropia: l'indicatore del "disordine" di un sistema
- L'energia libera di Gibbs : Il motore di una reazione chimica

### **ESPERIENZE DI LABORATORIO**

1. I saggi alla fiamma
2. I metalli alcalini e alcalino-terrosi

3. Le proprietà chimiche e fisiche dei metalli e il loro andamento
4. Le proprietà chimiche e fisiche dei non metalli e il loro andamento
5. Le geometrie molecolari
6. Le molecole polari , apolari e il principio della miscibilità
7. Il sapone e la sua storia millenaria
8. Videoesperienza “ Le proprietà intensive dei liquidi”
9. Lab: La determinazione del pH di soluzioni acide e basiche
10. Preparazione di soluzione a concentrazione nota per pesata diretta
11. Preparazione di soluzione a concentrazione nota per pesata diluizione
12. La titolazione acido-base

**Ramacca 03/06/2023**

**Docenti**

**La prof.ssa Majlinda Omeri**

**Il prof. Giuseppe Oliveri**