

I.I.S.S.
RAMACCA-PALAGONIA

PROGRAMMA SVOLTO

ANNO SCOLASTICO 2022/2023

CLASSE ___1___ SEZ. ___D___ INDIRIZZO Tecnico Tecnologico

MATERIA: SCIENZE INTEGRATE CHIMICA E LABORATORIO

CONTENUTI DEL PROGRAMMA SVOLTO

Modulo 0: La chimica è scienza

U.D.A 1

- La chimica e il suo oggetto di studio
- Il metodo scientifico sperimentale

Modulo 1: La materia e le sue trasformazioni

U.D.A. 1 Misure e grandezze (cap.1)

- Sistema internazionale di unità di misura
- Le grandezze fisiche e la loro classificazione
- Le grandezze fondamentali, derivate, intensive e estensive
- Il volume, la massa, il peso, la densità e le loro caratteristiche.

U.D.A. 2 La materia e gli stati fisici della materia (cap.2)

- Le proprietà caratteristiche dei quattro stati di aggregazione (lo stato aeriforme, lo stato liquido, solido e il plasma).
- Sostanze pure e miscugli.
- Elemento, composto, miscuglio omogeneo ed eterogeneo
- I simboli chimici e la formula chimica. La tavola periodica degli elementi.
- La soluzione, il soluto, il solvente e la solubilità. Soluzioni sature, insature e sovrasature.
- Le concentrazioni percentuali
- Metodi di separazione di miscugli e sostanze pure

U.D.A 4 La materia e la sua trasformazione (cap.3)

- Trasformazioni fisiche e chimiche
- La reazione chimica, i reagenti, i prodotti e informazioni ricavati da una reazione chimica. Il coefficiente stechiometrico
- Le osservazioni che accompagnano una reazione chimica
- Da Lavoisier a Dalton
- Il modello atomico di Dalton
- Le particelle elementari atomi, molecole e ioni.

U.D.A 5 La teoria cinetico-molecolare della materia (cap.4)

- Energia e le sue caratteristiche
- Il calore e la sua determinazione

- La temperatura e le scale termometriche
- La legge fondamentale della termologia
- La teoria cinetico-molecolare della materia
- I passaggi di stato secondo tale teoria e la curva di riscaldamento e di raffreddamento

U.D.A 6 Le leggi dei gas (cap.5)

- Il gas perfetto e la teoria cinetico-molecolare
- Le grandezze che caratterizzano lo stato gassoso. La pressione e l'esperimento di Torricelli
- Le leggi dello stato gassoso, La legge di Boyle, di Charles, Di Gay-Lussac e le loro caratteristiche
- La legge generale dei gas.

Modulo 2: Le teorie della materia

U.D.A. 1 La quantità di sostanza in moli (cap.6)

- Massa atomica relativa e assoluta
- Massa molecolare relativa e assoluta
- Il significato dell'unità di massa atomica, il dalton
- La mole e i suoi significati
- Numero di Avogadro
- Massa molare
- La composizione percentuale, la formula minima e la formula molecolare

Modulo 3: I modelli atomici e le proprietà degli elementi

U.D.A. 1 Le particelle dell'atomo (cap.7)

- Le particelle subatomiche: elettroni, protoni e neutroni, la loro scoperta e le loro caratteristiche
- I primi modelli atomici: Il modello atomico di Thomson, il modello atomico di Rutherford e il suo esperimento.
- Le grandezze che caratterizzano un atomo: Il numero atomico e il numero di massa.
- Gli isotopi

Educazione civica: Salute e benessere

- La molecola dell'amicizia
- Acqua potabile e D.Lgs. n°. 31/2001 e il D.lgs n°27/2002"

- I parametri analizzati
- Il pH delle acque potabili e i metodi di determinazione del pH in un laboratorio chimico
- Determinazione sperimentale, in laboratorio del pH.

ESPERIENZE DI LABORATORIO

1. Norme di sicurezza in un laboratorio di chimica. Frasi R e S o H e P. Lettura di etichette.
2. Conoscenza della vetreria graduata, tarata , non graduata e il loro utilizzo.
3. Lo strumento e le sue caratteristiche. Portata, sensibilità. Utilizzo di strumenti di laboratorio bilancia, cilindri ecc per la determinazione della massa e del volume. Misure dirette e indirette. Gli errori che si fanno in un laboratorio chimico
4. Determinazione sperimentale della densità di solidi e liquidi sia attraverso il metodo diretto che indiretto (per immersione o con il densimetro)
5. I metodi fisici di separazione: La filtrazione, la decantazione, la centrifugazione
6. I fiori della cromatografia
7. La cristallizzazione
8. Visione di cristalli al microscopio
9. La curva di raffreddamento del H₂O
10. La curva di riscaldamento del H₂O
11. Il calore
12. Determinazione del calore specifico
13. Guida per la stesura di una relazione tecnica
14. Il pH

Ramacca 03/06/2023

Insegnanti

La prof.ssa Majlinda Omeri

Il prof. Giuseppe Oliveri