

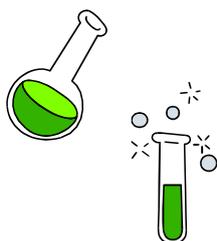


ISTITUTO TECNICO AERONAUTICO STATALE

"ARTURO FERRARIN"

CATANIA

PROGRAMMA DI CHIMICA E LABORATORIO



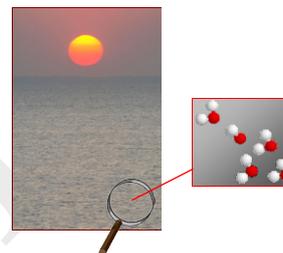
Anno Scolastico 2021–2022

Classe I

Sezione D

Ore settimanali: 3 (2 + 1)

Proff.: Lipari Maria – Gatto Rita A.



PROGRAMMA DI LABORATORIO

- ✓ Simboli di pericolo chimico
- ✓ Vetreria da laboratorio
- ✓ Norme di sicurezza
- ✓ La misura del volume dei liquidi (video esperienza ed esercitazione)
- ✓ Tecniche di separazione
- ✓ Saggi alla fiamma (video)

PROGRAMMA DI TEORIA



Al centro della chimica – Crippa, Napgen – Le Monnier Ed.

INTRODUZIONE ALLO STUDIO DELLA CHIMICA

Contenuti:



La chimica come scienza sperimentale – La chimica oggi – Di che cosa si occupa la chimica? – Criteri e strumenti per la corretta acquisizione di un metodo di studio idoneo alla comprensione del libro di testo ed all'elaborazione dei contenuti – L'importanza dell'attività sperimentale – Indicazioni sulla stesura della relazione di laboratorio.

MODULO 1: LA MATERIA E LE SUE TRASFORMAZIONI

U.D. 1: La materia e le sue proprietà

Contenuti:

La materia: oggetto di studio della chimica – Stati della materia: solido, liquido (stati condensati) ed aeriforme (stato rarefatto) – Le sostanze pure: elementi (caratteristiche e simboli) e composti – La classificazione dei composti: binari, ternari e quaternari – Le proprietà fisiche e chimiche della materia.

U.D. 2: I miscugli e le trasformazioni della materia

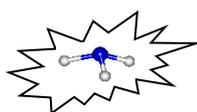
Contenuti:

Miscugli omogenei (o soluzioni) ed eterogenei – I miscugli e i composti a confronto – Tecniche di separazione dei componenti di un miscuglio – Le trasformazioni della materia: fisiche e chimiche – Le trasformazioni fisiche: passaggi di stato – Le reazioni e le equazioni chimiche: reagenti e prodotti di reazione (generalità).

MODULO 2: ALL'INTERNO DELLA MATERIA

U.D. 1: La struttura particellare della materia

Contenuti:



Atomi e molecole – Le molecole degli elementi e dei composti – Indice numerico – Prefissi numerali greci – La teoria atomica di Dalton – Formule chimiche: grezze e strutturali – Il concetto di valenza – I legami chimici: semplici, doppi e tripli (generalità) – I modelli molecolari.

U.D. 2: Le particelle subatomiche ed i modelli atomici

Contenuti:

La natura elettrica della materia – Una proprietà della materia: la carica elettrica – Particelle subatomiche fondamentali: elettrone, protone e neutrone – I modelli atomici di: Dalton, Thomson, Rutherford e Bohr – Cenni sul modello atomico quanto-meccanico.

U.D. 3: Struttura e proprietà del nucleo

Contenuti:

I componenti del nucleo – Numero atomico e numero di massa – Gli isotopi – Il concetto di atomo elettricamente neutro e carico – Ioni positivi e negativi monoatomici e poliatomici: monovalenti, bivalenti e trivalenti; simbologia e nomenclatura.

U.D. 4: La struttura elettronica

Contenuti:



La configurazione elettronica secondo il modello atomico di Bohr – I parametri della configurazione elettronica – Livelli e sottolivelli energetici: l'ordine di riempimento –

La relazione matematica di Bohr – La regola di Hund, il principio di Pauli ed il principio di aufbau – Cenni sulla configurazione elettronica ad orbitali – Il concetto di orbitale – La configurazione elettronica dei primi venti elementi della tavola periodica e dei corrispondenti ioni – La notazione spettroscopica ed il diagramma a caselle – La configurazione elettronica esterna o di valenza: il livello e gli elettroni di valenza – La configurazione elettronica stabile: a duetto e ad otetto – I simboli di Lewis.

U.D. 5: La tavola periodica degli elementi

Contenuti:

La tavola periodica attuale – Lettura e struttura della tavola periodica – I gruppi, i periodi ed i blocchi – Metalli, non metalli e semimetalli – Le famiglie chimiche rappresentative: i metalli alcalini, i metalli alcalino-terrosi, gli alogeni, i gas nobili – I metalli di transizione normale – I metalli di transizione interna: lantanidi ed attinidi – I metalli nobili ed i metalli pesanti – Correlazione tra la struttura elettronica esterna e la tavola periodica – Determinazione della configurazione elettronica di valenza dei primi diciotto elementi partendo dalla loro posizione nella tavola periodica e viceversa – Le proprietà periodiche: elettronegatività, energia di ionizzazione, affinità elettronica, raggio atomico e ionico, carattere metallico.

MODULO 3: LE FORZE DI INTERAZIONE INTRA- ED INTERMOLECOLARI

U.D. 1: I legami chimici principali

Contenuti:



L'importanza ed il perché dei legami chimici – Il legame chimico: ciò che unisce gli atomi – La classificazione dei legami: primari e secondari – Legami principali: ionico, covalente apolare - polare e dativo, metallico – I legami semplici, doppi e tripli – I composti ionici – Le molecole apolari e polari – Gli aggregati metallici: generalità (da riprendere il prossimo anno).

U.D. 2: I legami chimici secondari

Contenuti:

Cenni.



Supporti didattici: modelli molecolari, tabelle, mappe concettuali, quadri sinottici

Prof.^{ssa} Maria Lipari

Prof.^{ssa} Rita A. Gatto

Firme autografe sostituite a mezzo stampa ai sensi dell'art. 3, comma 2 D.L. vo n. 39/1993