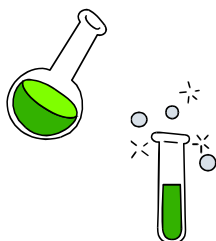




ISTITUTO TECNICO AERONAUTICO STATALE "ARTURO FERRARIN" CATANIA

PROGRAMMA DI CHIMICA E LABORATORIO



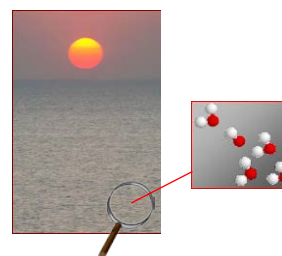
Anno Scolastico 2013–2014

Classe I

Sezione D

Ore settimanali: 2 (1* + 1)

Proff.: Lipari Maria e Gatto Rita



**Il quadro orario ministeriale, come da riforma, prevede tre ore settimanali di lezione di cui due teoriche ed una di laboratorio. Tuttavia, nel nostro istituto, a seguito della proposta del dirigente scolastico, approvata a maggioranza dal collegio dei docenti con relativa delibera del 10 aprile 2013, nonché confermata dall'organico formulato dal funzionario dell'UST di Catania, è stata decurtata un'ora di teoria per implementare l'insegnamento di "Esercitazioni Aeronautiche".*

➤ **PROGRAMMA DI TEORIA: prof.^{ssa} Lipari**

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.

Approfondimento:

- L'alchimia diventa chimica
- Gli strumenti 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) – Che cosa è una sostanza pura – Elementi e composti – Composti binari ternari e quaternari – Simboli chimici – Le proprietà fisiche e chimiche della materia.

Approfondimento:

- L'importanza biologica degli elementi chimici
- L'uso industriale di alcuni elementi chimici
- Gli stati atipici della materia

U.D. 2: Le miscele e le trasformazioni fisiche della materia

Contenuti:

Le trasformazioni della materia: fisiche e chimiche – Cenni sulle reazioni chimiche – Le trasformazioni fisiche: passaggi di stato – Miscele eterogenee ed omogenee – Miscele e composti – Le soluzioni: solide, liquide e gassose – Tecniche di separazione dei componenti di una miscela: filtrazione, distillazione semplice, cristallizzazione, decantazione, estrazione con solvente, cromatografia e centrifugazione.

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 – I legami semplici, doppi e tripli – Il concetto di valenza – I modelli molecolari – La geometria molecolare.

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: elettrone, protone e neutrone – I modelli atomici di: Dalton, Thomson, Rutherford e Bohr – Cenni sul modello atomico quanto-meccanico.

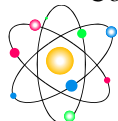
U.D. 3: Struttura e proprietà del nucleo

Contenuti:

I componenti del nucleo – Numero atomico e numero di massa – Gli isotopi: generalità – Il concetto di atomo elettricamente neutro e carico – Ioni positivi e negativi monoatomici: 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 configurazione elettronica dei primi diciotto elementi della tavola periodica e dei corrispondenti ioni – La configurazione elettronica esterna: il livello e gli elettroni di valenza – La configurazione elettronica stabile: a duetto e ad otetto – I simboli di Lewis – Introduzione ai legami chimici.

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 – Correlazione tra la struttura elettronica e la tavola periodica – Determinazione della configurazione elettronica di valenza dei primi diciotto elementi partendo dalla loro posizione nella tavola periodica e viceversa.

Approfondimento:

- La strana collocazione dell'elio
- Verso il sistema periodico moderno



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



Approfondimento: ricerche individuali



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

➤ Programma di laboratorio: prof.^{ssa} Gatto

INTRODUZIONE ALL'ATTIVITÀ SPERIMENTALE

- Descrizione degli strumenti di laboratorio di uso più comune
- Norme comportamentali, di sicurezza e simboli di pericolo
- Misure di volume a confronto: strumenti graduati e tarati

MODULO I: LA MATERIA E LE SUE TRASFORMAZIONI

- Metodi di separazione: cristallizzazione, cromatografia su carta e su strato sottile, distillazione semplice, centrifugazione, filtrazione e separazione con imbuto separatore.
- Elementi, composti e miscugli con riferimento alle trasformazioni fisiche e chimiche.

- Determinazione della densità dei solidi e dei liquidi (DVD video).
- Temperatura e passaggi di stato (DVD video).

Gli alunni

Prof.^{ssa} Maria Lipari

Prof.^{ssa} Rita Gatto

Lipari