

	<p style="text-align: center;">SISTEMA DI GESTIONE PER LA QUALITÀ</p>	<p style="text-align: center;">Indirizzo Trasporti e Logistica Ist. Tec. Aeronautico Statale "Arturo Ferrarin" Via Galermo, 172 95123 Catania (CT)</p>	
<p style="text-align: center;">Modulo</p>	<p style="text-align: center;">Programmazione Moduli Didattici</p>		<p style="text-align: center;">Codice M PMD A Pagina 1 di 8</p>

Anno scolastico 2024-2025

Classe 1^a Sez. A

Materia: CHIMICA E LABORATORIO

Programmazione dei moduli didattici

Prof.ssa Valeria Enza Rita Calì

Prof. Giuseppe Crimì

Situazione di partenza

Da un punto di vista comportamentale la classe presenta una certa vivacità a causa della presenza di alcuni elementi piuttosto irrequieti; ciò nonostante il comportamento generale non presenta particolari problemi; la maggior parte degli allievi mostra infatti adeguato interesse all'apprendimento della disciplina e discreta partecipazione al dialogo educativo.

Viste le poche ore di lezione svolte in questa fase iniziale di anno scolastico, non è possibile allo stato attuale fornire un giudizio approfondito per ciò che riguarda l'impegno nello studio personale o il possesso di specifiche competenze di base; tuttavia, sulla base delle prime, iniziali impressioni avute dal dialogo formativo svolto in classe, pare delinearsi in merito a tali aspetti un quadro d'insieme decisamente eterogeneo.

Metodologia e strumenti

Oltre al libro di testo adottato, verranno utilizzati appunti di lezione; inoltre, per quanto riguarda la parte teorica, per gli argomenti che verranno affrontati nel corso del corrente anno scolastico, verranno forniti e caricati su classroom, file multimediali creati personalmente dall'insegnante che serviranno a guidare lo studio delle varie unità didattiche facilitandone nel contempo la comprensione. In merito all'attività di laboratorio verranno effettuate semplici esperienze che gli studenti svolgeranno a gruppi e che consentirà loro di acquisire una manualità base nell'uso degli strumenti di vetreria. In aggiunta a ciò si ricorrerà, se necessario, solo per le esperienze che, per mancanza di strumentazione, non potranno essere riprodotte dall'insegnante, alla visione di opportuni video didattici reperibili in rete.

Collegamenti interdisciplinari

I moduli didattici che verranno svolti nel corrente anno scolastico consentono di fare frequenti riferimenti agli argomenti che verranno affrontati nell'ambito della disciplina Fisica e laboratorio nel corso del primo biennio. I collegamenti interdisciplinari riguardano in special modo lo studio delle unità di misura delle varie grandezze, la distinzione tra grandezze fondamentali e derivate ed infine la conoscenza della struttura dell'atomo e delle caratteristiche fondamentali delle particelle subatomiche. In aggiunta a ciò si attueranno semplici collegamenti a competenze logico-matematiche di base e a procedure di calcolo elementari. Particolare attenzione verrà posta inoltre alle competenze linguistiche ed espressive nell'esposizione dei contenuti appresi il che comporterà inevitabilmente continui riferimenti al corretto uso della lingua italiana.

Interventi di recupero

Le attività di recupero verranno effettuate prevalentemente in orario curricolare programmando, di volta in volta, adeguate pause didattiche. Inoltre, se possibile, si provvederà a predisporre un appropriato intervento di recupero per allievi con gravi carenze da svolgere in orario extra-scolastico.

Verifica e valutazione

L'apprendimento degli argomenti svolti da parte della classe verrà verificato mediante interrogazioni orali e, qualora sia necessario, anche tramite prove scritte. Gli eventuali test o compiti scritti verranno puntualmente preceduti da appropriate esercitazioni di gruppo finalizzate a rafforzare e migliorare le specifiche competenze richieste.

La valutazione terrà conto, oltre che dell'apprendimento delle nozioni basilari della disciplina, delle capacità di applicare i concetti studiati nelle esercitazioni pratiche e della costanza nell'impegno che verrà verificata mediante puntuale controllo degli esercizi svolti in classe e a casa. Nei criteri di valutazione inciderà in maniera rilevante il possesso di adeguate capacità espressive nell'esposizione dei contenuti appresi.

MODULO 1: LA MATERIA E LE SUE TRASFORMAZIONI

Unità didattiche	Scansione attività			
<i>CONOSCENZE</i>	<i>ABILITÀ</i>	<i>COMPETENZE</i>	Lezioni e attività alunni	Prove pratiche di laboratorio
<p style="text-align: center;">UNITA' 1</p> <p>Le trasformazioni chimiche e fisiche Le trasformazioni fisiche e chimiche; esempi di reazioni chimiche; le leggi ponderali: la legge di Lavoisier o della conservazione della massa, la legge di Proust o delle proporzioni definite e costanti, la legge di Dalton o delle proporzioni multiple.</p>	<ul style="list-style-type: none"> Spiegare la differenza tra una trasformazione chimica e una trasformazione fisica 	<ul style="list-style-type: none"> Dati alcuni fenomeni naturali, essere in grado di riconoscere quali di essi sono trasformazioni chimiche e quali trasformazioni fisiche 	Da definire in itinere	<ul style="list-style-type: none"> -Norme di sicurezza e simboli di pericolo - La vetreria da laboratorio: presentazione generale su funzioni e caratteristiche degli strumenti di vetreria di uso più comune
<p style="text-align: center;">UNITA' 2</p> <p>Gli stati fisici della materia e i passaggi di stato Lo stato solido, liquido e aeriforme; i passaggi di stato; i gas e i vapori e la temperatura critica.</p>	<ul style="list-style-type: none"> Spiegare le differenze tra stato solido liquido e aeriforme Conoscere i nomi dei passaggi di stato Spiegare la differenza tra gas e vapori Cosa si intende per pressione di vapore di un liquido 	<ul style="list-style-type: none"> Saper collegare le proprietà dei tre stati fisici della materia alla struttura microscopica e particellare di ciascuno di essi Distinguere, sulla base dei valori di temperatura critica, se un aeriforme, a temperatura ambiente, è un gas o un vapore 	Da definire in itinere	Costruzione sperimentale della curva di riscaldamento ottenuta per fusione di un solido
<p style="text-align: center;">UNITA' 3</p> <p>Le grandezze e le unità di misura Il sistema internazionale delle unità di misura; grandezze fondamentali e derivate; grandezze intensive ed estensive; la massa, il volume, la densità.</p>	<ul style="list-style-type: none"> Conoscere le grandezze fondamentali del sistema internazionale Conoscere la differenza tra grandezze fondamentali e derivate Conoscere la differenza tra grandezze intensive ed estensive 	<ul style="list-style-type: none"> Saper distinguere, data una serie di grandezze, le fondamentali dalle derivate Riconoscere, confrontando più grandezze, quale fra queste è estensiva e quale è intensiva Saper lavorare correttamente con le equivalenze tra diverse unità di misura 	Da definire in itinere	Misure di volume a confronto: strumenti graduati e tarati.

Ulteriori attività: da definire in itinere
Periodo: Settembre- prima metà di Ottobre

MODULO 2: SOSTANZE PURE E MISCUGLI

Unità didattiche	Scansione attività			
<i>CONOSCENZE</i>	<i>ABILITÀ</i>	<i>COMPETENZE</i>	Lezioni e attività alunni	Prove pratiche di laboratorio
<p style="text-align: center;">UNITA' 1 Miscugli e sostanze</p> <p>Le sostanze pure (elementi e composti) e i miscugli; i miscugli omogenei (o soluzioni) e i miscugli eterogenei; la curva di riscaldamento di una sostanza pura e di un miscuglio.</p>	<ul style="list-style-type: none"> • Acquisire il concetto di sostanza pura • Conoscere la differenza tra un elemento e un composto • Saper descrivere cosa si intende in generale per miscuglio • conoscere le unità di misura della concentrazione delle soluzioni 	<ul style="list-style-type: none"> • Essere in grado di riconoscere, sulla base di semplici esperimenti, se un determinato materiale è una sostanza pura o un miscuglio • Saper distinguere, osservando diversi tipi di miscele, i miscugli omogenei da quelli eterogenei • Essere in grado di distinguere, in una soluzione, il solvente dal (o dai) soluto (o soluti) 	Da definire in itinere	Preparazione di un miscuglio omogeneo e di un miscuglio eterogeneo
<p style="text-align: center;">UNITA' 2 I metodi di separazione dei miscugli</p> <p>La decantazione e la filtrazione; la centrifugazione; la cristallizzazione, l'estrazione; la distillazione; la cromatografia</p> <p>–</p>	<ul style="list-style-type: none"> • Conoscere come si effettua la filtrazione di un miscuglio eterogeneo solido/liquido • Sapere come avviene la centrifugazione di un miscuglio eterogeneo • Essere in grado di descrivere il processo di estrazione • Saper illustrare l'apparecchiatura necessaria per effettuare la distillazione di un miscuglio omogeneo • Conoscere i principi sui quali si basa una separazione cromatografia e descrivere le principali tecniche cromatografiche 	Relativamente a tale unità didattica, la corretta valutazione delle competenze richiederebbe la possibilità per gli studenti di poter utilizzare autonomamente la strumentazione di laboratorio. Avendo a disposizione allo stato attuale un laboratorio essenzialmente dimostrativo, tali competenze non potranno essere adeguatamente valutate.	Da definire in itinere	<ul style="list-style-type: none"> – Separazione di un miscuglio eterogeneo solido-liquido mediante decantazione, centrifugazione e filtrazione – Separazione di un miscuglio eterogeneo liquido-liquido mediante imbuto separatore – Purificazione di un sale mediante cristallizzazione – Separazione di una miscela di inchiostri mediante cromatografia su carta - Separazione dei componenti di un miscuglio omogeneo liquido mediante distillazione semplice

Ulteriori attività: da definire in itinere

Periodo: seconda metà di Ottobre – prima metà di Novembre

MODULO 3: LA MOLE E LA MASSA MOLARE

Unità didattiche	Scansione attività			
<i>CONOSCENZE</i>	<i>ABILITÀ</i>	<i>COMPETENZE</i>	Lezioni e attività alunni	Prove pratiche di laboratorio
<p style="text-align: center;">UNITA' 3</p> <p style="text-align: center;">La mole e la massa molare</p> <p>La massa atomica e la massa molecolare; il concetto di mole e il numero di Avogadro; la massa molare.</p>	<ul style="list-style-type: none"> • Acquisire il concetto di massa atomica e la massa molecolare • Acquisire il concetto di mole e massa molare 	<ul style="list-style-type: none"> • Saper calcolare la massa molare di una sostanza a partire dalla formula chimica • Saper calcolare, utilizzando la massa molare, il numero di moli e di particelle di una sostanza presenti in una determinata quantità di campione 	Da definire in itinere	Misurare una determinata quantità di sostanza in g corrispondente a un determinato numero di moli

Ulteriori attività: da definire in itinere

Periodo: seconda metà di Novembre

MODULO 4: L'ATOMO E LA TAVOLA PERIODICA

Unità didattiche	Scansione attività			
<i>CONOSCENZE</i>	<i>ABILITÀ</i>	<i>COMPETENZE</i>	Lezioni e attività alunni	Prove pratiche di laboratorio
<p style="text-align: center;">UNITA' 1</p> <p style="text-align: center;">Le particelle dell'atomo</p> <p>La struttura particellare della materia: gli atomi e le molecole; le particelle subatomiche; i modelli atomici di Thomson e Rutherford; numero atomico e numero di massa; gli isotopi; gli ioni; l'atomo di Bohr.</p>	<ul style="list-style-type: none"> • Conoscere i concetti di atomo e di molecola • Conoscere le proprietà delle particelle subatomiche • Saper descrivere la struttura dell'atomo • Conoscere il significato di numero atomico e numero di massa • Acquisire il concetto di isotopi • Conoscere la differenza esistente tra atomi neutri e ioni • Capire cosa si intende per atomo allo stato fondamentale e allo stato eccitato 	<ul style="list-style-type: none"> • Determinare il numero di protoni, neutroni ed elettroni di atomi neutri e ioni conoscendo numero atomico e numero di massa • Riconoscere atomi isotopi 	Da definire in itinere	I saggi alla fiamma
<p style="text-align: center;">UNITA' 2</p> <p style="text-align: center;">Il modello ondulatorio degli atomi e gli orbitali</p> <p>L'equazione d'onda e l'orbitale; i numeri quantici; la configurazione elettronica degli elementi; la configurazione elettronica di valenza</p>	<ul style="list-style-type: none"> • Acquisire il concetto di orbitale • Sapere cosa si intende per livelli e sottolivelli energetici • Conoscere il significato ed i possibili valori di ciascuno dei quattro numeri quantici • Saper descrivere i criteri utilizzati per costruire la configurazione elettronica degli elementi 	<ul style="list-style-type: none"> • Costruire la configurazione elettronica degli elementi • Individuare, a partire dalla configurazione elettronica totale, la configurazione esterna (o di valenza) degli elementi dei gruppi principali 	Da definire in itinere	
<p style="text-align: center;">UNITA' 3</p> <p style="text-align: center;">La tavola periodica</p> <p>La moderna tavola periodica: i gruppi e i periodi; le proprietà periodiche: volume atomico, energia di ionizzazione, affinità elettronica ed elettronegatività</p>	<ul style="list-style-type: none"> • Essere in grado di descrivere l'organizzazione in periodi e gruppi della tavola periodica • Conoscere le caratteristiche chimiche degli elementi dei gruppi più importanti • Saper definire ciascuna delle proprietà periodiche • Conoscere come variano lungo la tavola periodica il volume atomico, l'energia di ionizzazione, l'affinità elettronica e l'elettronegatività 	<ul style="list-style-type: none"> • Determinare la configurazione di valenza degli elementi dei gruppi principali conoscendone l'esatta posizione nella tavola periodica • Ordinare una generica sequenza di simboli chimici in ordine crescente (o decrescente) di una determinata proprietà periodica 	Da definire in itinere	Le caratteristiche chimiche e fisiche di alcuni elementi chimici

Ulteriori attività: da definire in itinere

Periodo: da Dicembre alla prima metà di Marzo

MODULO 5: I LEGAMI CHIMICI E LA GEOMETRIA MOLECOLARE

Unità didattiche			Scansione attività	
<i>CONOSCENZE</i>	<i>ABILITÀ</i>	<i>COMPETENZE</i>	Lezioni e attività alunni	Prove pratiche di laboratorio
<p style="text-align: center;">UNITA' 1 I LEGAMI CHIMICI FORTI</p> <p>La regola dell'ottetto; la rappresentazione della configurazione elettronica di valenza mediante notazione di Lewis; i legami forti: il legame covalente ed il concetto di molecola; i legami covalenti semplici e multipli; il legame covalente dativo; il legame covalente polare e apolare; il legame ionico; il legame metallico.</p>	<ul style="list-style-type: none"> • Sapere cosa si intende per regola dell'ottetto • Essere in grado di descrivere come si forma il legame covalente puro, polare e il legame covalente dativo • Saper descrivere la formazione del legame ionico • Essere in grado di distinguere sostanze ioniche e sostanze molecolari • Riuscire a descrivere il legame metallico • Saper distinguere un elemento da un composto • Acquisire il concetto di valenza 	<ul style="list-style-type: none"> • Prevedere, sulla base della configurazione elettronica esterna, il tipo di legame che si forma tra coppie di elementi di gruppi principali • Rappresentare la formazione dei legami covalenti mediante la rappresentazione di Lewis • Determinare la valenza di un atomo conoscendo il tipo ed il numero di legami che esso forma all'interno di un determinato composto chimico • Saper distinguere le sostanze polari da quelle apolari • Spiegare le proprietà fisiche e chimiche delle sostanze molecolari sulla base delle forze intermolecolari presenti 	Da definire in itinere	Il comportamento delle sostanze in presenza di forze elettriche
<p style="text-align: center;">UNITA' 2 E LA GEOMETRIA DELLE MOLECOLE</p> <p>La geometria delle molecole del berillio e del boro e delle molecole dell'acqua, dell'ammoniaca, del metano e dell'anidride carbonica; come spiegare la polarità delle molecole sulla base della loro geometria; le molecole polari e le molecole apolari.</p>	<ul style="list-style-type: none"> • Conoscere le principali geometrie molecolari • Saper spiegare cosa si intende per molecole polari e apolari 	<ul style="list-style-type: none"> • Saper distinguere le sostanze polari da quelle apolari • Saper spiegare la correlazione tra la polarità delle sostanze e la geometria delle molecole 	Da definire in itinere	Come riuscire a distinguere una sostanza polare da una apolare
<p style="text-align: center;">UNITA' 3 I LEGAMI CHIMICI DEBOLI</p> <p>I legami deboli e le forze intermolecolari: il legame ione-dipolo; il legame dipolo-dipolo; il legame dipolo-dipolo indotto; il legame dipolo indotto-dipolo indotto; il legame a idrogeno e le particolari proprietà dell'acqua; la scala di forza dei legami deboli.</p>	<ul style="list-style-type: none"> • Saper descrivere la formazione dei legami ione-dipolo, dipolo-dipolo, dipolo-dipolo indotto, dipolo indotto-dipolo indotto 	<ul style="list-style-type: none"> • Spiegare le proprietà fisiche e chimiche delle sostanze molecolari sulla base delle forze intermolecolari presenti 	Da definire in itinere	Liquidi miscibili e immiscibili: "Il simile scioglie il simile"
<p>Ulteriori attività: da definire in itinere</p> <p>Periodo: dalla seconda metà di Marzo sino alla fine di Maggio</p>				

