

PRIMO BIENNIO – ITT MECCATRONICA

MATERIE: MATEMATICA ORE ANNUALI: 132

SCIENZE INTEGRATE: Biologia e Sc. Terra ORE ANNUALI: 66

Chimica e Fisica ORE ANNUALI: 99

CLASSI: PRIMO BIENNIO

INDIRIZZO: ITT MECCATRONICA

PROGETTO DIDATTICO DELLE DISCIPLINE

In relazione a quanto richiesto dal Piano dell'Offerta Formativa si definiscono i seguenti **obiettivi** in termini di:

OBIETTIVI DISCIPLINARI

Utilizzare le tecniche e le procedure del calcolo aritmetico ed algebrico.

Utilizzare forme grafiche.

Analizzare figure geometriche.

Individuare strategie appropriate per la soluzione di problemi.

Conoscere e saper utilizzare software adeguati.

Analizzare dati ed interpretarli anche utilizzando rappresentazioni grafiche e strumenti informatici.

Usare consapevolmente gli strumenti di calcolo.

Portare l'allievo all'utilizzo del linguaggio disciplinare specifico.

Osservare, descrivere e analizzare i fenomeni appartenenti alla realtà naturale e artificiale pervenendo alla loro interpretazione qualitativa e quantitativa.

Analizzare qualitativamente e quantitativamente fenomeni legati all'evoluzione, alle trasformazioni e alla "diversità" dei sistemi sulla base di principi generali.

Orientarsi nelle dinamiche dello sviluppo scientifico e tecnologico, anche con l'utilizzo di appropriate tecniche di indagine.

COMPETENZE

Saper utilizzare le tecniche e le procedure del calcolo aritmetico ed algebrico rappresentandole anche sotto forma grafica.

Saper individuare strategie appropriate per la soluzione di problemi.

Saper usare consapevolmente gli strumenti di calcolo.

Saper utilizzare il linguaggio disciplinare specifico.

Saper osservare, descrivere ed analizzare fenomeni appartenenti alla realtà naturale e artificiale e riconoscere nelle sue varie forme i concetti di sistema e complessità.

Saper relazionare esperienze di laboratorio.

Osservare con attenzione il mondo che ci circonda e avere la curiosità di fare domande e cogliere connessioni.

Acquisire una consapevolezza della propria capacità di interpretare la realtà.

Conquistare la capacità di padroneggiare ragionamenti consequenziali e linguaggi appropriati nello spiegare i fenomeni compresi.

Rendersi in grado di analizzare e sintetizzare gli argomenti trattati in una lezione prendendo appunti.

ABILITÀ

Sa calcolare espressioni algebriche.

Sa operare con i polinomi; sa fattorizzare un polinomio.

Sa risolvere equazioni di primo e secondo grado.

Sa eseguire costruzioni geometriche fondamentali.

Sa raccogliere dati attraverso l'osservazione diretta dei fenomeni fisici naturali e la consultazione di manuali o media.

Sa organizzare e rappresentare i dati raccolti.

Sa individuare, con la guida del docente, una possibile interpretazione dei dati in base a semplici modelli.

Spiega caratteristiche e comportamenti macroscopici con proprietà e funzioni microscopiche.

È consapevole delle relazioni che le diverse componenti del sistema solare e del sistema Terra hanno fra di loro e del modo in cui si influenzano uno con l'altro.
È consapevole delle relazioni che i diversi sistemi biologici del corpo umano hanno fra di loro e del modo in cui si influenzano uno con l'altro.
Conosce i principi di una vita sana in relazione alla prevenzione del fumo, dell'alcol, delle droghe, di comportamenti scorretti in ambito sessuale e alimentare.
Ha la consapevolezza dei possibili impatti sull'ambiente naturale dei modi di produzione e di utilizzazione dell'energia nell'ambito quotidiano.
Sa risolvere semplici problemi usando gli algoritmi.
Usare il concetto di mole come ponte tra il livello macroscopico delle sostanze ed il livello microscopico degli atomi, delle molecole e degli ioni.
Spiegare la struttura elettronica dell'atomo.
Descrivere le principali proprietà periodiche.
Utilizzare le principali regole di nomenclatura IUPAC.
Preparare soluzioni di data concentrazione.
Descrivere semplici sistemi chimici all'equilibrio.
Riconoscere i fattori che influenzano la velocità di reazione.

CONOSCENZE

Gli insiemi numerici N, Z, Q, R.
Rapporti e percentuali.
Espressioni algebriche.
Monomi e polinomi: operazioni con essi.
Equazioni, sistemi e disequazioni di primo e secondo grado.
Piano cartesiano, rappresentazione di funzioni di primo e secondo grado.
Dati e previsioni: probabilità.
Gli enti fondamentali della geometria: segmenti, rette, poligoni. Perimetri e aree.
Concetto di misura ed errori nelle misure.
Principali strumenti e tecniche di misurazione.
Rappresentazione dei dati attraverso tabelle e grafici.
Semplici schemi per presentare correlazioni tra le variabili di un fenomeno appartenente all'ambito scientifico.
La Terra nello spazio e le sue sfere: descrizione, fenomeni correlati e loro interazioni.
Applicazioni del concetto di trasformazione e evoluzione dei sistemi naturali: le stelle, la Terra, i sistemi viventi, la genetica.
La biosfera e la materia vivente: dalle molecole biologiche alla cellula. Aumento della complessità e dell'integrazione: anatomia e fisiologia del corpo umano.
Algoritmi e soluzione di problemi.
Sistemi eterogenei ed omogenei e tecniche di separazione: filtrazione, distillazione.
Nozioni sulla lettura delle etichette e sulla pericolosità di elementi e composti.
Trasformazioni fisiche e trasformazioni chimiche.
La quantità chimica: massa atomica, massa molecolare, mole.
La struttura dell'atomo.
Il sistema periodico e le proprietà periodiche: metalli, non metalli, semimetalli.
Cenni sui legami chimici e i legami intermolecolari.
Bilanciamento delle equazioni di reazione.
Le concentrazioni delle soluzioni: per cento in peso, molarità.
Elementi sull'equilibrio chimico e sulla cinetica chimica.
Teoria acido-base, il pH, gli indicatori e le reazioni acido-base.
Nozioni sulle reazioni di ossido riduzione (le pile).
Idrocarburi alifatici ed aromatici, reazioni di combustione.

METODOLOGIE E MODALITÀ DI LAVORO

- Lezione frontale per presentare agli alunni le varie problematiche, per fare il possibile allo scopo di chiarire incertezze e per sollecitare in loro curiosità per successivi approfondimenti.
- Lavori di gruppo, lavoro cooperativo, lezione partecipata e laboratorio.
- Particolare importanza verrà attribuita all'organizzazione e al collaudo del metodo di studio, comprendente non solo il corretto uso del testo, ma anche l'organizzazione dei tempi e delle varie attività.
- Approccio e contatto diretto con il testo, analisi del medesimo e sua rielaborazione orale.
- Aiutare gli alunni non solo a leggere ma anche a riflettere, comprendere, contestualizzare e rielaborare oralmente in modo autonomo.

MATERIALI DIDATTICI

- Libro di testo
- Appunti dell'insegnante
- Riviste
- Calcolatrici e Computer
- Dispense
- DVD, CD, videocassette, Internet
- L.I.M.
- Videoproiettore

TIPOLOGIA E NUMERO DELLE PROVE DI VERIFICA

Sono previste non meno di tre verifiche scritte e non meno di due orali per ogni quadrimestre per matematica; almeno tre valutazioni per scienze, chimica e fisica a quadrimestre.

Relazioni, verifiche per competenze, test, verifiche scritte tradizionali, interrogazioni orali, domande flash dal posto, livello di partecipazione e impegno nel lavoro domestico.

ATTIVITÀ DI SOSTEGNO E DI RECUPERO

- Recupero in itinere e/o pausa didattica
- Attività di sportello in orario pomeridiano con finalità di ripasso, recupero, preparazione alle verifiche, sostegno o semplice chiarimento su argomenti o parti del programma.
- Attività di recupero IDEI.

GRIGLIE DI VALUTAZIONE

Per la valutazione verranno usate le griglie messe a punto dal dipartimento e la scala docimologica contenuta nel PTOF.

Qualora si ritenesse opportuno l'utilizzo di ulteriori griglie di valutazione, esse saranno condivise con gli alunni preliminarmente all'attività.

- I criteri di valutazione sono esposti e motivati ai ragazzi: viene favorita in ogni modo l'autovalutazione.
- La valutazione terrà conto della situazione di partenza, degli obiettivi generali e degli obiettivi di modulo raggiunti completamente o parzialmente o non raggiunti affatto.

Scienze Integrate (Chimica) ITT

Modulo 1 - Proprietà e trasformazioni della materia

Prerequisiti (se richiesti)	Contenuti	Durata (ore)
	<ul style="list-style-type: none">- Concetto di materia- Gli stati fisici della materia- I passaggi di stato- Trasformazioni fisiche e chimiche- Sostanze pure: composti e elementi- Miscugli: omogenei ed eterogenei, metodi fisici per la separazione di miscugli- Le proprietà della materia: fisiche e chimiche ESPERIENZE DI LABORATORIO: <ul style="list-style-type: none">-sicurezza in laboratorio-vetreria e strumenti in un laboratorio chimico-separazione di miscugli con metodi fisici	
		12

Modulo 2 - Il modello nucleare dell'atomo

Prerequisiti (se richiesti)	Contenuti	Durata (ore)
<ul style="list-style-type: none">- Concetto di elemento	<ul style="list-style-type: none">- Atomo e particelle subatomiche: proprietà elettriche della materia, teoria atomica di Dalton, le particelle subatomiche- Il modello nucleare dell'atomo- Numero atomico e numero di massa	

	- Gli isotopi - La configurazione elettronica ESPERIENZE DI LABORATORIO: -i saggi alla fiamma	
		6

Modulo 3 - La tavola periodica

Prerequisiti (se richiesti)	Contenuti	Durata (ore)
- La struttura dell'atomo	-La Tavola Periodica: descrizione e lettura. -I gruppi principali: metalli, non metalli e semimetalli. -Simboli degli elementi più comuni - Le formule molecolari ESPERIENZE DI LABORATORIO: Esperienze dimostrative correlate ai contenuti teorici	
		9

Modulo 4 - La mole

Prerequisiti (se richiesti)	Contenuti	Durata (ore)
-Lettura della Tavola Periodica -Conoscenza delle formule molecolari	-Massa atomica -Massa molecolare -La mole e il numero di Avogadro -La massa molare -Semplici esercizi di calcolo ESPERIENZE DI LABORATORIO: Esperienze dimostrative correlate ai contenuti teorici	
		6

Modulo 5 - Reazioni ed equazioni chimiche

Prerequisiti (se richiesti)	Contenuti	Durata (ore)
	-L'equazione chimica -Legge della conservazione di massa -Il bilanciamento dell'equazione chimica -Semplici calcoli stechiometrici -Scambi di energia nelle reazioni chimiche ESPERIENZE DI LABORATORIO: - Verifica della legge di Lavoisier - Esperienze dimostrative dell'influenza della temperatura sulla velocità di reazione	
		12

Modulo 6 - Le soluzioni

Prerequisiti (se richiesti)	Contenuti	Durata (ore)
	-Caratteristiche delle soluzioni - La concentrazione: le unità di misura	

	- Le proprietà colligative delle soluzioni ESPERIENZE DI LABORATORIO: - Preparazione di soluzioni a concentrazione nota per pesata e con l'utilizzo del metodo delle diluizioni	
		12

Competenze per l'ammissione alla classe successiva

- PARTE TEORICA: padroneggiare i concetti-chiave esposti nei Moduli di cui sopra, essere in grado di eseguire semplici calcoli stechiometrici e di concentrazione
- LABORATORIO: essere in grado di utilizzare in maniera appropriata la vetreria di laboratorio, saper leggere i simboli di rischio e conoscere le norme di comportamento in un laboratorio, saper scrivere una buona relazione di laboratorio