

	ISTITUTO d'ISTRUZIONE SUPERIORE "E. TORRICELLI" MILANO	MODELLO PRO-DID-MAT
	Progettazione didattica della Materia	PQD04

A. PERCORSO DI APPRENDIMENTO COMUNE PER CLASSI OMOGENEE - LSAM

Classe 1 LSAM - SCIENZE NATURALI

SCIENZE DELLA TERRA

MODULO/UNITA' DIDATTICA/ARGOMENTO (comprensivo di recuperi in itinere, verifiche e correzione) Titolo	DURATA indicare le ore comprensive di recupero	PERIODO I o II quad.	NUMERO MINIMO DI VERIFICHE	
			Scritte	Orali
MAPPE CONCETTUALI L'attività verrà svolta al termine del primo modulo	2	1	1	1
1 LA TERRA E LA LUNA <ul style="list-style-type: none">Il pianeta TerraL'orientamentoOrientarsi con il reticolatoIl moto di rotazioneIl moto di rivoluzioneLa Luna e i suoi moti	10			
2 IL SISTEMA SOLARE E IL SOLE <ul style="list-style-type: none">Il Sistema planetario del SoleSole: caratteristiche e strutturaLe Leggi che regolano il moto dei pianeti	7			
ATTIVITA' INTEGRATIVE DI APPROFONDIMENTO E RECUPERO	6	2	1	1
3 ACQUE OCEANICHE <ul style="list-style-type: none">L'idrosferaProprietà chimico-fisiche delle acque marineI moti del mare: le onde, le maree e le correnti. 4 ACQUE CONTINENTALI <ul style="list-style-type: none">L'acqua che scorre in superficie e il bilancio idrologicoCaratteristiche di un corso d'acquaLaghiAcque del sottosuoloGhiacciai	16			
5 AZIONE DELLE ACQUE CONTINENTALI E MARINE <ul style="list-style-type: none">Morfologia fluvialeCarsismoIl modellamento glacialeMorfologia costiera	12			
ATTIVITA' INTEGRATIVE DI APPROFONDIMENTO E RECUPERO	7			

CHIMICA

MODULO/UNITA' DIDATTICA/ARGOMENTO (comprensivo di recuperi in itinere, verifiche e correzione) <i>Titolo</i>	DURATA <i>indicare le ore comprehensive di recupero</i>	PERIODO <i>I o II quad.</i>	NUMERO MINIMO DI VERIFICHE	
			<i>Scritte</i>	<i>Orali</i>
1 TRASFORMAZIONI FISICHE DELLA MATERIA <ul style="list-style-type: none"> • Stati fisici della materia • Sistemi omogenei ed eterogenei • Sostanze pure e miscugli • Soluzioni e concentrazioni percentuali delle soluzioni • Stati di aggregazione e passaggi di stato • Tecniche di separazione dei miscugli • 	9	1	1	1
2 TRASFORMAZIONI CHIMICHE E LEGGI DEI RAPPORTI PONDERALI <ul style="list-style-type: none"> • Trasformazioni fisiche e chimiche • Gli elementi e i composti • Legge di Lavoisier • Legge di Proust • Legge di Dalton • Le particelle elementari: atomi, molecole, ioni. 	10			
3 LEGGI DEI GAS <ul style="list-style-type: none"> • Gas perfetto e la teoria cinetico-molecolare • Pressione dei gas e pressione atmosferica • Leggi dei gas 	10			
ATTIVITA' INTEGRATIVA DI APPROFONDIMENTO E RECUPERO	6	2	1	1
4 LA QUANTITA' DI SOSTANZA IN MOL <ul style="list-style-type: none"> • Massa atomica relativa ed assoluta • Massa molecolare • Mole, massa molare, costante di Avogadro e calcoli con le moli • I gas e il volume molare • Composizione percentuale, formula minima e formula molecolare 	15			
5 PARTICELLE DELL'ATOMO <ul style="list-style-type: none"> • Particelle fondamentali dell'atomo • Atomo di Thomson e di Rutherford • Numero atomico e numero di massa 	12			
ATTIVITA' INTEGRATIVA DI APPROFONDIMENTO E RECUPERO	10			

SCIENZE DELLA TERRA

Modulo/Unità didattica/Argomento MAPPE CONCETTUALI

CONTENUTI <i>(Indicare anche gli argomenti delle eventuali esercitazioni di laboratorio, se previste dalla disciplina)</i>	OBIETTIVI <i>(Segnare con un asterisco (*) gli obiettivi considerati non essenziali)</i>	
	Conoscenze	Abilità
1 Realizzazione di una mappa concettuale	Conosce: • Come si realizza una mappa concettuale	E' in grado di: • Realizzare una mappa concettuale di un argomento

Modulo/Unità didattica/Argomento 1 LA TERRA E LA LUNA

CONTENUTI <i>(Indicare anche gli argomenti delle eventuali esercitazioni di laboratorio, se previste dalla disciplina)</i>	OBIETTIVI <i>(Segnare con un asterisco (*) gli obiettivi considerati non essenziali)</i>	
	Conoscenze	Abilità
IL PIANETA TERRA E LA LUNA	Conosce: • La forma della Terra. • L'orientamento sulla superficie terrestre. • Il moto di rotazione e le sue conseguenze. • Il moto di rivoluzione e le sue conseguenze. • I moti della Luna e loro conseguenze	E' in grado di: • localizzare la posizione di un punto sulla Terra utilizzando la latitudine e la longitudine • Sa applicare il concetto di fuso orario e sa calcolare l'ora di diverse località. • Distinguere le conseguenze apparenti e reali del moto di rotazione e del moto di rivoluzione • Individuare le condizioni che determinano le stagioni e le sa applicare per interpretare fenomeni reali. • Individuare le condizioni che determinano le fasi lunari e le eclissi e le sa applicare per compiere osservazioni.

Modulo/Unità didattica/Argomento 2 IL SISTEMA SOLARE E IL SOLE

CONTENUTI <i>(Indicare anche gli argomenti delle eventuali esercitazioni di laboratorio, se previste dalla disciplina)</i>	OBIETTIVI <i>(Segnare con un asterisco (*) gli obiettivi considerati non essenziali)</i>	
	Conoscenze	Abilità
IL SISTEMA SOLARE E IL SOLE	Conosce: • La struttura del Sole • La sfera celeste. • L'evoluzione delle stelle. • I corpi del Sistema solare. • Il moto dei pianeti.	E' in grado di : • indicare le unità di misura dell'astronomia e le sa utilizzare per semplici calcoli. • descrivere le caratteristiche dei corpi celesti del Sistema solare e sa distinguere i pianeti rocciosi da quelli gassosi • enunciare la legge di gravitazione e le leggi di Keplero

Modulo/Unità didattica/Argomento 3 ACQUE OCEANICHE, CONTINENTALI E MARINE

CONTENUTI <i>(Indicare anche gli argomenti delle eventuali esercitazioni di laboratorio, se previste dalla disciplina)</i>	OBIETTIVI <i>(Segnare con un asterisco (*) gli obiettivi considerati non essenziali)</i>	
	Conoscenze	Abilità
LA SFERA DELL'ACQUA	Conosce : <ul style="list-style-type: none"> • Il ciclo dell'acqua • La ripartizione dell'acqua nei serbatoi naturali della Terra. • Le caratteristiche e i movimenti delle acque di mari e oceani. • I serbatoi dell'idrosfera continentale. • L'acqua come risorsa. 	E' in grado di : <ul style="list-style-type: none"> • illustrare le proprietà chimico-fisiche dell'acqua. • esporre le tappe principali del ciclo dell'acqua. • distinguere le cause dei moti delle acque marine. • riconoscere da dove proviene l'acqua che utilizziamo. •

CHIMICA

Modulo/Unità didattica/Argomento 1 TRASFORMAZIONI FISICHE DELLA MATERIA

CONTENUTI <i>(Indicare anche gli argomenti delle eventuali esercitazioni di laboratorio, se previste dalla disciplina)</i>	OBIETTIVI <i>(Segnare con un asterisco (*) gli obiettivi considerati non essenziali)</i>	
	Conoscenze	Abilità
TRASFORMAZIONI FISICHE DELLA MATERIA	Conosce: <ul style="list-style-type: none"> • gli stati fisici della materia • la differenza tra i vari tipi di miscugli • la differenza tra sostanze pure e miscugli • i passaggi di stato • le differenze tra le tecniche di separazione • il concetto di soluzione e concentrazione Esercitazioni di laboratorio: <ul style="list-style-type: none"> • Norme di sicurezza in laboratorio • Vetreria, strumenti e uso della bilancia • Preparazione di miscele e miscugli • Separazione di miscele Laboratorio: <ul style="list-style-type: none"> • tecniche di separazione (TLC, filtrazione, decantazione...) • Preparazione di soluzioni a concentrazione percentuale 	E' in grado di: <ul style="list-style-type: none"> • Classificare la materia in base al suo stato fisico • Riconoscere i diversi passaggi di stato • Distinguere sistemi omogenei ed eterogenei • Classificare le sostanze pure e i miscugli • Eseguire calcoli sulla concentrazione di una soluzione • Saper scegliere e applicare la tecnica corretta per separare i componenti di una miscela

Modulo/Unità didattica/Argomento 2 TRASFORMAZIONI CHIMICHE E LEGGI DEI RAPPORTI PONDERALI

CONTENUTI <i>(Indicare anche gli argomenti delle eventuali esercitazioni di laboratorio, se previste dalla disciplina)</i>	OBIETTIVI <i>(Segnare con un asterisco (*) gli obiettivi considerati non essenziali)</i>	
	Conoscenze	Abilità
TRASFORMAZIONI CHIMICHE E LEGGI PONDERALI	<p>Conosce:</p> <ul style="list-style-type: none"> • La differenza tra trasformazioni fisiche e chimiche • Concetto di elemento e composto • Le leggi ponderali • La teoria atomica di Dalton • Principio d Avogadro • Concetto di atomo, molecola e ione <p>Laboratorio: Verifica delle leggi ponderali</p>	<p>E' in grado di:</p> <ul style="list-style-type: none"> • Distinguere una trasformazione fisica da una trasformazione chimica • Scrivere i simboli degli elementi a partire dai loro nomi e viceversa • Distinguere un elemento da un composto • Formulare le leggi fondamentali della chimica • Enunciare i postulati della teoria atomica di Dalton • Riconoscere le reazioni tra i gas e il principio di Avogadro • Distinguere atomi, molecole e ioni

Modulo/Unità didattica/Argomento 3 LEGGI DEI GAS

CONTENUTI <i>(Indicare anche gli argomenti delle eventuali esercitazioni di laboratorio, se previste dalla disciplina)</i>	OBIETTIVI <i>(Segnare con un asterisco (*) gli obiettivi considerati non essenziali)</i>	
	Conoscenze	Abilità
LE LEGGI DEI GAS	<p>Conosce:</p> <ul style="list-style-type: none"> • le caratteristiche dei gas • le leggi dei gas • l'equazione di stato dei gas ideali <p>Laboratorio: Verifica delle leggi dei gas</p>	<p>E' in grado di:</p> <ul style="list-style-type: none"> • Spiegare il modello del gas perfetto • Riconoscere e applicare le leggi dei gas

Modulo/Unità didattica/Argomento 4 LA QUANTITA' DI SOSTANZA IN MOLI

CONTENUTI <i>(Indicare anche gli argomenti delle eventuali esercitazioni di laboratorio, se previste dalla disciplina)</i>	OBIETTIVI <i>(Segnare con un asterisco (*) gli obiettivi considerati non essenziali)</i>	
	Conoscenze	Abilità
LA QUANTITA' DI SOSTANZA IN MOLI	<p>Conosce:</p> <ul style="list-style-type: none"> le definizioni di massa atomica relativa ed assoluta la definizione di massa molecolare le definizioni di mole e di massa molare <p>Esercitazioni di laboratorio:</p> <ul style="list-style-type: none"> determinazione della massa di una mole <p>Laboratorio:</p> <p>Determinazione della massa di una mole di semi</p>	<p>E' in grado di:</p> <ul style="list-style-type: none"> Spiegare il concetto di massa atomica relativa Calcolare la massa molecolare o il peso formula dei composti Calcolare il numero di moli di un elemento o composto e il numero di particelle Svolgere calcoli con il volume molare Applicare l'equazione di stato dei gas Determinare la composizione percentuale di un composto e ricavare la formula minima e molecolare di un composto

Modulo/Unità didattica/Argomento 5 PARTICELLE DELL'ATOMO

CONTENUTI <i>(Indicare anche gli argomenti delle eventuali esercitazioni di laboratorio, se previste dalla disciplina)</i>	OBIETTIVI <i>(Segnare con un asterisco (*) gli obiettivi considerati non essenziali)</i>	
	Conoscenze	Abilità
PARTICELLE DELL'ATOMO	<p>Conosce:</p> <ul style="list-style-type: none"> le caratteristiche elettriche e di massa delle particelle subatomiche <p>Conosce:</p> <ul style="list-style-type: none"> il modello atomico di Thomson e di Rutherford <p>Conosce:</p> <ul style="list-style-type: none"> le definizioni di numero atomico e di massa 	<p>E' in grado di:</p> <ul style="list-style-type: none"> mettere in relazione le caratteristiche elettriche delle particelle con la neutralità dell'atomo <p>E' in grado di:</p> <ul style="list-style-type: none"> riconoscerne i limiti <p>E' in grado di:</p> <ul style="list-style-type: none"> spiegare la differenza tra numero atomico e di massa

Educazione civica

- Attività didattiche concordate dal Consiglio di classe e dedicate all'insegnamento dell'Educazione Civica:
- 1 ora nel primo quadrimestre
- 3 ore nel secondo quadrimestre