

Istruzione Tecnica - MECCANICA E MECCATRONICA - ENERGIA - INFORMATICA E TELECOMUNICAZIONI - SISTEMA MODA
CHIMICA DEI MATERIALI - BIOTECNOLOGIE AMBIENTALI - COSTRUZIONI, AMBIENTE E TERRITORIO - AUTOMAZIONE
Istruzione Professionale - MANUTENZIONE E ASSISTENZA TECNICA
Istruzione e Formazione Professionale (IeEP) - OPERATORE ALLA RIPARAZIONE DI VEICOLI A MOTORE- OPERATORE INFORMATICO

SCIENZE INTEGRATE (CHIMICA)

PIANO DELLE UDA 2°ANNO – CHIMICA, MATERIALI E BIOTECNOLOGIE – IT A.S. 2025/2026

UDA N°1 LA STRUTTURA DELL'ATOMO 1° periodo didattico Scrivere la configurazione elettronica degli atomi, spiegare la relazione tra la struttura elettronica e la posizione nella tavola periodica, prevedere la carica degli ioni degli elementi dei gruppi 1,2 e dal 13 al 17. Laboratorio Saper riconoscere alcuni metalli utilizzando una fiamma ossidante RIALLINEAMENTO DEL GRUPPO CLASSE La doppia natura della luce; la natura ondulatoria della luce; i fotoni; spettri continui e a righe; l'atomo di idrogeno secondo Bohr; la doppia natura dell'elettrone; l'elettrone e la meccanica quantistica; il principio di indeterminazione di Heisenberg; l'equazione d'onda; gli orbitali (esclusi i numeri quantici); la configurazione elettronica degli atomi polielettronici; il principio di Aufbau; il principio di esclusione di Pauli; la regola di Hund.	UDA	COMPETENZE	ABILITA'	CONTENUTI DELLE CONOSCENZE
Saggi alla fiamma	UDA N°1 LA STRUTTURA DELL'ATOMO 1° periodo		Scrivere la configurazione elettronica degli atomi, spiegare la relazione tra la struttura elettronica e la posizione nella tavola periodica, prevedere la carica degli ioni degli elementi dei gruppi 1,2 e dal 13 al 17. Laboratorio Saper riconoscere alcuni metalli utilizzando una fiamma	RIALLINEAMENTO DEL GRUPPO CLASSE La doppia natura della luce; la natura ondulatoria della luce; i fotoni; spettri continui e a righe; l'atomo di idrogeno secondo Bohr; la doppia natura dell'elettrone; l'elettrone e la meccanica quantistica; il principio di indeterminazione di Heisenberg; l'equazione d'onda; gli orbitali (esclusi i numeri quantici); la configurazione elettronica degli atomi polielettronici; il principio di Aufbau; il principio di esclusione di Pauli; la regola di Hund. Laboratorio

UDA	COMPETENZE	ABILITA'	CONTENUTI DELLE CONOSCENZE
			RIALLINEAMENTO DEL GRUPPO CLASSE
UDA N°2 IL SISTEMA PERIODICO	S1 S2	Scrivere la configurazione elettronica degli atomi; spiegare la relazione tra la struttura elettronica e la posizione nella tavola periodica; prevedere alcune proprietà e comportamenti degli elementi partendo dalla loro posizione nella tavola periodica	La classificazione degli elementi; il sistema periodico di Mendeleev; la moderna tavola periodica; i simboli di Lewis; le principali famiglie chimiche; le proprietà periodiche degli elementi: il raggio atomico; l'energia di ionizzazione, l'affinità elettronica, l'elettronegatività; metalli, non metalli e semimetalli.
1° periodo didattico		Laboratorio Conoscere le proprietà fisiche dei materiali. Saper effettuare test fisici sui materiali.	Laboratorio Proprietà fisiche dei materiali. Determinazioni sperimentali: densità, temperatura di fusionesolidificazione.

UDA	COMPETENZE	ABILITA'	CONTENUTI DELLE CONOSCENZE
UDA N°3 I LEGAMI CHIMICI 1° periodo didattico	S1 S2	Dati due atomi, prevedere il tipo di legame; determinare la polarità di un legame covalente; rappresentare tridimensionalmente una molecola; prevedere la geometria di una molecola Laboratorio Determinare la conducibilità elettrica di alcune soluzioni di composti ionici e covalenti in acqua, di sostanze pure, la variazione di conducibilità variando la concentrazione, classificare le varie sostanze come elettroliti forte, elettrolita debole e non elettrolita .	L'energia di legame; I gas nobili e la regola dell'ottetto; la notazione di Lewis; il legame ionico; il legame covalente; l'elettronegatività; il legame covalente polare; il legame metallico; la forma delle molecole, la teoria VSEPR. Laboratorio Conducibilità elettrica di soluzioni

UDA	COMPETENZE	ABILITA'	CONTENUTI DELLE CONOSCENZE
UDA N°4 LE NUOVE TEORIE DEL LEGAME	S1 S2	Rappresentare l'atomo di carbonio ibridizzato; prevedere la geometria di una molecola utilizzando la teoria del VB.; riconoscere l'ibridazione e la geometria dei legami degli atomi di C in semplici molecole organiche	I limiti della teoria di Lewis; la teoria del Valence Bond; l'ibridazione degli orbitali atomici; legami singoli e multipli; le proprietà dei composti binari
2° periodo didattico			

UDA	COMPETENZE	ABILITA'	CONTENUTI DELLE CONOSCENZE
UDA N°5 LE FORZE INTERMOL. E		Spiegare il comportamento delle sostanze in base alla loro struttura molecolare.	Le attrazioni tra le molecole; molecole polari e non polari; le forze dipolo-dipolo e di London; il legame idrogeno; classificazione dei solidi; proprietà dei liquidi: la tensione superficiale.
GLI STATI	S1 S2	Laboratorio	Laboratorio
CONDENSATI		Saper effettuare test sulle sostanze per verificarne la polarità, tensione superficiale.	Prove di miscibilità Test tensione superficiale
2° periodo didattico			Elettrizzazione della materia (sostanze polari e non polari)

UDA	COMPETENZE	ABILITA'	CONTENUTI DELLE CONOSCENZE
UDA N°6		Saper mettere in relazione le proprietà peculiari	Le proprietà peculiari dell'acqua: la densità del ghiaccio; il calore specifico; la tensione superficiale; tensioattivi; capillarità; l'autoprotolisi
LA CHIMICA		dell'acqua con la sua struttura molecolare	dell'acqua.
DELL'ACQUA	S1 S2	Laboratorio Saper effettuare test quali/quantitativi per verificare le	Laboratorio Misure sperimentali di alcune proprietà chimico fisiche dell'acqua: curva
2° periodo didattico		proprietà dell'acqua	di fusione-solidificazione, densità del ghiaccio, capillarità, tensione superficiale e tensioattivi

UDA	COMPETENZE	ABILITA'	CONTENUTI DELLE CONOSCENZE
UDA N°7 DAL CARBONIO AGLI IDROCARBURI 2° periodo didattico	S1 S2	Attribuire il nome IUPAC a semplici strutture di idrocarburi; dato il nome IUPAC, saper scrivere la molecola; rappresentare tridimensionalmente semplici idrocarburi Laboratorio Saper riconoscere alcani, alcheni e alchini	L'ibridazione del carbonio; alcani e cicloalcani; alcheni alchini; nomenclatura IUPAC degli idrocarburi alifatici. Laboratorio Nomenclatura di alcani , alcheni e alchini

Competenze delle UdA:

- Osservare, descrivere e analizzare fenomeni appartenenti alla realtà naturale e artificiale e riconoscere nelle sue varie forme i concetti di sistema e complessità.
- S2 Analizzare qualitativamente e quantitativamente fenomeni legati alle trasformazioni di energia a partire dall'esperienza.