

FACOLTÀ	INGEGNERIA
ANNO ACCADEMICO	2012/2013
CORSO DI LAUREA	INGEGNERIA DELL'ENERGIA
INSEGNAMENTO	Tecnologia Generale dei Materiali e Chimica Applicata
TIPO DI ATTIVITÀ	Caratterizzante
AMBITO DISCIPLINARE	Ingegneria della sicurezza e protezione industriale
CODICE INSEGNAMENTO	07322
ARTICOLAZIONE IN MODULI	NO
NUMERO MODULI	--
SETTORI SCIENTIFICO DISCIPLINARI	ING-IND/22
DOCENTE RESPONSABILE	Vincenzo La Carrubba Prof. II fascia (non confermato) - SSD Ing-Ind/22 Università di Palermo
CFU	6
NUMERO DI ORE RISERVATE ALLO STUDIO PERSONALE	90
NUMERO DI ORE RISERVATE ALLE ATTIVITÀ DIDATTICHE ASSISTITE	60
PROPEDEUTICITÀ	Chimica
ANNO DI CORSO	I
SEDE DI SVOLGIMENTO DELLE LEZIONI	Consultare il sito www.ingegneria.unipa.it
ORGANIZZAZIONE DELLA DIDATTICA	Lezioni frontali, Esercitazioni in aula
MODALITÀ DI FREQUENZA	Facoltativa
METODI DI VALUTAZIONE	Prova Scritta + Prova Orale
TIPO DI VALUTAZIONE	Voto in trentesimi
PERIODO DELLE LEZIONI	Consultare il sito www.ingegneria.unipa.it
CALENDARIO DELLE ATTIVITÀ DIDATTICHE	Consultare il sito www.ingegneria.unipa.it
ORARIO DI RICEVIMENTO DEGLI STUDENTI	Martedì e giovedì, ore 11-13

RISULTATI DI APPRENDIMENTO ATTESI

Conoscenza e capacità di comprensione

Conoscenza delle principali categorie di materiali per l'ingegneria e coscienza delle correlazioni tra composizione chimica, struttura e proprietà. Conoscenza dei parametri più significativi che caratterizzano l'acqua per usi civili e industriali, e dei processi di trattamento.

Conoscenza della natura chimica e delle proprietà chimico fisiche dei combustibili.

Conoscenza dei principi teorici e delle pratiche di conduzione dei processi di combustione.

Capacità di applicare conoscenza e comprensione

Scelta dei materiali più idonei alla realizzazione di un manufatto in relazione alle sue caratteristiche e all'applicazione richiesta. Metodi di riconoscimento e caratterizzazione dei materiali sulla base delle loro proprietà.

Correlazioni proprietà struttura per i materiali, le acque e i combustibili.

Capacità di applicare le teorie a casi concreti.

Autonomia di giudizio

Capacità di riconoscere le caratteristiche, le proprietà e i metodi di lavorazione dei principali materiali di uso ingegneristico. Capacità di valutare la qualità delle acque scegliendo i trattamenti più idonei in relazione all'applicazione. Conduzione dei processi di combustione industrialmente impiegati.

Abilità comunicative

Lo studente sarà in grado di comunicare con competenza e proprietà di linguaggio problematiche complesse relative alle proprietà fisico-chimiche dell'acqua, dei combustibili e le correlazioni proprietà struttura dei materiali anche in contesti specializzati.

Capacità d'apprendimento

Lo studente sarà in grado di affrontare in autonomia qualsiasi problematica relativa al trattamento delle acque naturali e industriali, al trattamento dei combustibili e alla scelta dei materiali, alla loro caratterizzazione ed all'ottimizzazione dei processi di trasformazione.

OBIETTIVI FORMATIVI

Fornire all'allievo ingegnere gli strumenti culturali per operare scelte di progetto e di conduzione di impianti, quali:

- Valutare la qualità di un'acqua ed eventualmente proporre processi ed apparecchiature per trattarla, in funzione dell'uso cui sarà destinata.
- Sovrintendere a processi di produzione di diverse categorie di materiali di interesse per l'ingegneria.
- Selezionare i materiali in funzione delle loro proprietà e della loro destinazione d'uso.
- Valutare la scheda tecnica di un combustibile ed effettuare calcoli stechiometrici e termodinamici sui processi di combustione.

ORE FRONTALI	LEZIONI FRONTALI
2	Parte introduttiva Introduzione ai materiali: metalli, polimeri e ceramici. Confronto tra le proprietà. Criteri per la scelta.
7	Metalli Legami chimici, cristallografia e reticoli di Bravais. Difetti e soluzioni. Numero di coordinazione. Impacchettamento atomico e densità. Solidificazione. Diagrammi di stato. Trasformazioni di fase. Microstrutture. Sistemi binari isomorfi. Sistemi eutettici e altri sistemi. Esempi di leghe metalliche.
7	Acciai e Ghise Diagramma Fe/C. Diagrammi TTT e CCT. Trattamenti termici e termochimici: tempra, annealing, carburazione, nitrurazione. Classificazione acciai e ghise. Produzione di acciai e ghise, altoforni. Cenni su altri metalli Alluminio, Rame, Titanio. Indurimento per precipitazione.
2	Cenni su proprietà meccaniche Prova di trazione, modulo di Young, resilienza, durezza.
2	Cenni su ceramici e vetri Struttura, stato amorfo e cristallino, viscosità, lavorazione di ceramici e vetri.
7	Leganti Leganti aerei e idraulici, calce aerea, gesso, calce idraulica, cemento portland, altri tipi di cemento. Moduli. Produzione del cemento, usi e resistenza in opera. Calcestruzzo (cenni).
8	Polimeri Introduzione e caratteristiche. Stato solido, transizione vetrosa e stato cristallino. Metodi di lavorazione, estrusione e stampaggio ad iniezione. Cenni sulla viscoelasticità e curva master. Polimeri industriali e applicazioni.
8	Acqua introduzione, proprietà, caratteristiche e analisi. Durezza e addolcimento. Calce soda e scambio ionico. Altri trattamenti. Sedimentazione, coagulazione, flocculazione. Aerazione e degasazione chimica. Acque per usi speciali.
6	Combustibili Introduzione, combustione, entalpia e potere calorifico. Combustione completa ed incompleta. Fumi di combustione. Limiti di infiammabilità, temperatura di ignizione, temperatura teorica di combustione. Combustibili solidi, liquidi e gassosi.

	Derivati petroliferi, cracking e reforming. Combustibili gassosi, gas di gasogeno. Combustibili liquidi, numero di ottano e numero di cetano.
ESERCITAZIONI	
11	<p><u>Metalli</u>: calcolo della densità teorica, diagrammi di stato e TTT</p> <p><u>Leganti</u>: calcolo dei moduli</p> <p><u>Polimeri</u>: determinazione della curva master</p> <p><u>Acqua</u>: addolcimento calce e soda</p> <p><u>Combustibili</u>: calcolo volume fumi e temperatura teorica di combustione</p>
TESTI CONSIGLIATI	<p>William F. Smith, SCIENZA E TECNOLOGIA DEI MATERIALI, McGraw-Hill</p> <p>Cesare Brisi, CHIMICA APPLICATA, Ed. Levrotto-Bella (Combustibili: Cap.li 5-8)</p> <p>G. Polizzotti, "L'Acqua", Ed. Ambrosiana</p> <p>Slides fornite dal docente in formato elettronico</p>