

# SCIENZE E TECNOLOGIE PER L'AMBIENTE (LB03)

(Lecce - Università degli Studi)

## Insegnamento CHIMICA FISICA

GenCod A002683

**Docente titolare** Livia GIOTTA

**Insegnamento** CHIMICA FISICA

**Insegnamento in inglese** CHEMISTRY  
PHYSICS

**Settore disciplinare** CHIM/02

**Corso di studi di riferimento** SCIENZE E  
TECNOLOGIE PER L'AMBIENTE

**Tipo corso di studi** Laurea

**Crediti** 6.0

**Ripartizione oraria** Ore Attività frontale: 52.0

**Per immatricolati nel** 2018/2019

**Erogato nel** 2019/2020

**Anno di corso** 2

**Lingua** ITALIANO

**Percorso** PERCORSO COMUNE

**Sede** Lecce

**Periodo** Secondo Semestre

**Tipo esame** Scritto e Orale Separati

**Valutazione** Voto Finale

**Orario dell'insegnamento**

<https://easyroom.unisalento.it/Orario>

## BREVE DESCRIZIONE DEL CORSO

Il corso illustra i fondamenti della termodinamica e della cinetica chimica. I principi della termodinamica vengono descritti quali vincoli chimico-fisici che regolano i processi di trasformazione della materia e di conversione dell'energia, fornendo le basi per una lettura della sostenibilità ambientale in chiave biofisica.

## PREREQUISITI

Il corso richiede il possesso dei concetti di base di chimica generale (teoria atomica, ioni e molecole, legami ionici e covalenti, interazioni intermolecolari, mole, reazioni chimiche, stechiometria chimica, costante di equilibrio), di alcune nozioni di fisica di base (forza, lavoro, pressione, calore, energia potenziale e cinetica) e di strumenti matematici fondamentali (principali funzioni, nozioni di derivata e integrale). E' prevista la propedeuticità dell'insegnamento di Chimica Generale e Inorganica.

I risultati di apprendimento attesi, in coerenza con i Descrittori di Dublino, prevedono:

1. la conoscenza dei parametri che descrivono i vari stati di aggregazione della materia e influenzano le sue trasformazioni e gli scambi energetici con l'ambiente;
2. la comprensione del significato statistico di entropia e il ruolo chiave di questa funzione di stato nell'ambito dell'evoluzione (entropia come "freccia del tempo");
3. la comprensione dei concetti di equilibrio termodinamico e di stato stazionario;
4. la comprensione dei vincoli chimico-fisici, stabiliti dai principi fondamentali della termodinamica (conservazione e dissipazione dell'energia), che regolano le interazioni tra sistemi e ambiente e pongono limiti allo sfruttamento delle risorse;
5. la capacità di razionalizzare e prevedere il comportamento macroscopico della materia sulla base della sua natura microscopica molecolare;
6. la capacità di valutare in termini quantitativi grandezze termodinamiche di interesse ambientale (potere calorifico, efficienza energetica di macchine termiche e frigorifere, lavoro utile, variazioni entropiche, ecc);
7. la capacità di leggere in chiave termodinamica i diversi fenomeni naturali (ruolo dell'acqua nella mitigazione del clima, bilancio energetico dell'ecosfera, irreversibilità ed evoluzione, ecc.);
8. la capacità di razionalizzare e prevedere l'effetto delle diverse variabili sulla velocità dei processi di trasformazione della materia;
9. la capacità di descrivere le diverse trasformazioni chimico-fisiche (espansioni, compressioni, transizioni di fase, reazioni chimiche) con la terminologia appropriata, evidenziando gli effetti termici e gli scambi energetici con l'ambiente (processi endo ed eso-termici, adiabatici, isocori, isobari, isotermi);
10. la capacità di eseguire procedure strumentali e di laboratorio per la raccolta di dati sperimentali di carattere chimico-fisico;
11. la capacità di elaborare dati chimico-fisici mediante fogli di calcolo elettronici per l'estrapolazione di grandezze di interesse termodinamico e cinetico.

Sono previsti 4 CFU di lezioni teoriche e 2 CFU di attività di laboratorio ed esercitazioni.

**NOTA "Emergenza COVID-19 (nota del delegato alla didattica Prof. Pisanò - comunicazione UniSalento 90/2020, DR n.197/2020)":** Fino al termine dell'emergenza le lezioni si svolgeranno in modalità telematica (mediante piattaforma Teams). La docente illustrerà i vari contenuti mediante l'ausilio di presentazioni Power Point, che saranno reperibili alla voce "Materiale Didattico" di questa scheda o nella cartella "file" del Canale Teams.

Le esercitazioni di laboratorio prevederanno la descrizione degli aspetti pratici mediante video o presentazioni Power Point e l'esecuzione della parte elaborativa dei dati mediante il file excel (gli studenti, opportunamente istruiti, lavoreranno autonomamente e condivideranno con la docente il lavoro svolto sempre mediante la piattaforma Teams). Non è previsto partizionamento in gruppi. Parte dei CFU di laboratorio sarà riservata allo svolgimento (con relativo commento) di esercizi di termodinamica chimica.

**Per conoscenza si riportano di seguito i metodi tradizionali di erogazione del corso:**

Le lezioni sono svolte in aula con l'ausilio della lavagna. I diversi concetti teorici sono illustrati con il supporto del formalismo matematico e resi più accessibili mediante la formulazione di diversi esempi pratici.

I CFU di esercitazione prevedono sia lo svolgimento di esercitazioni numeriche in aula che l'esecuzione di esperienze di laboratorio. Per quanto concerne le esercitazioni numeriche, generalmente lo studente è invitato a impostare la risoluzione del problema proposto in maniera autonoma, per poi verificare il proprio operato nel corso dello svolgimento alla lavagna a cura della docente o di un collega opportunamente guidato.

Le due esperienze di laboratorio previste vertono sulla calorimetria e sulla cinetica chimica. Prevedono il partizionamento in gruppi di non più di 20 studenti e consentono di applicare e consolidare i concetti teorici appresi durante le lezioni frontali. All'acquisizione dei dati sperimentali segue un'esercitazione in aula informatica per l'elaborazione dei dati raccolti.

Lo studente può reperire tutte le nozioni illustrate in aula sui testi di chimica fisica consigliati. Il materiale didattico integrativo, comprendente anche la descrizione delle esperienze di laboratorio, è fornito dalla docente e disponibile on-line sulla pagina predisposta (pagina docente/materiale didattico).

---

## MODALITA' D'ESAME

Non è possibile sostenere l'esame se non è stato superato l'esame di Chimica Generale e Inorganica.

Gli studenti possono prenotarsi per l'esame finale esclusivamente utilizzando le modalità previste dal sistema VOL. Calendario attività didattiche: <http://www.scienzefn.unisalento.it/540>

**NOTA "Emergenza COVID-19 (nota del delegato alla didattica Prof. Pisanò - comunicazione UniSalento 90/2020, DR n.197/2020)": Fino al termine dell'emergenza gli esami si svolgeranno in modalità telematica (mediante piattaforma Teams). Gli studenti iscritti riceveranno il link per l'accesso immediato al canale. La modalità telematica non prevede prova scritta. Lo studente sarà invitato ad impostare oralmente la risoluzione di un esercizio di termodinamica e le domande a risposta multipla saranno sostituite da domande aperte. Di seguito si riportano le modalità d'esame, che ritorneranno in vigore al termine dell'emergenza:**

La prova di valutazione consiste in una prova scritta, seguita da un colloquio orale. La votazione complessiva è assegnata in trentesimi, con eventuale lode. La prova scritta si compone di un esercizio di termodinamica e di dieci domande a risposta multipla. Vengono assegnati un massimo di 10 punti per l'esercizio di termodinamica e 2 punti per ogni risposta corretta, mentre, in caso di risposta errata, non viene decurtato nessun punto. Il punteggio minimo per l'ammissione alla prova orale è 16/30. La prova orale consiste in un breve colloquio in cui vengono discussi alcuni degli argomenti proposti e/o le esperienze di laboratorio, in modo da verificare la comprensione dei concetti, la capacità di ragionamento e la proprietà di linguaggio. La prova orale (obbligatoria) permette, in caso di esito positivo, di migliorare la votazione della prova scritta fino ad un massimo di 5 punti o di abbassare il punteggio finale, in caso di esito negativo, fino ad un massimo di 3 punti.

---

## PROGRAMMA ESTESO

Obiettivi della termodinamica chimica. Definizione di un sistema termodinamico. Descrizione di sistemi macroscopici. Variazione dello stato di un sistema. Leggi dei gas. Il modello del gas ideale e i gas reali. Prima legge della termodinamica: lavoro, calore ed energia interna. Entalpia. Processi reversibili ed irreversibili. Capacità termiche. Termochimica. Seconda legge della termodinamica. Entropia classica ed entropia statistica. Entropia come "freccia del tempo". Macchine termiche e frigorifere. Efficienza. Reversibilità ed equilibrio, irreversibilità e spontaneità. Definizione di stato stazionario. Terza legge della termodinamica. Termodinamica delle transizioni di fase. Particolari proprietà dell'acqua e loro significato ambientale e biologico. Funzioni energia libera (Gibbs ed Helmholtz). Energia libera di Gibbs ed equilibrio chimico. Diagrammi di stato ad un componente. Sistemi a composizione variabile e grandezze parziali molari. Cinetica chimica. Esperienze di laboratorio.

---

## TESTI DI RIFERIMENTO

R. Chang, Chimica Fisica, Zanichelli

P.W. Atkins, J. de Paula, Elementi di Chimica Fisica, Zanichelli