# COMPUTER SCIENCE AND ENGINEERING

## Federico Mainetti Gambera

### 21 novembre 2020

## Indice

1	ARGOMENTI	2
2	ESERCITAZIONI	4
3	FORMULARIO	4

### 1 ARGOMENTI

#### Lezione 1: INTRODUZIONE

- ../lezioni/L01-Introduzione.pdf
  - Sistema termodinamico: contorno, ambiente, serbatoio, sistema composto, sistema mono e pluricomponenti, sistema semplice
  - Stato di equilibrio: grandezze intensive ed estensive, legge di Duhem, regola di Gibbs, equazione di stato
  - Tipologie di sistemi termodinamici: contorno del sistema, sistema chiuso e aperto
  - Trasformazioni termodinamiche: internamente reversibile, reversibile, irreversibile, ciclica, elementare
  - Equazione di stato: gas ideali, costante R, gas reali, liquidi e solidi

#### Lezione 2: PRINCIPI DI CONSERVAZIONE

- ../lezioni/L02-Principi+di+conservazione.pdf
  - Primo principio della termodinamica per sistemi chiusi: formulazione assiomatica, lavoro L, calore Q, proprietà e casi particolari, formulazione classica, esperienze di Joule
  - Secondo principio della termodinamica per sistemi chiusi: formulazione assiomatica, entropia S, proprietà e casi particolari, bilancio di entropia
  - Osservazioni sul primo e secondo principio della termodinamica

#### Lezione 3: TRASFORMAZIONI

- ../lezioni/L03-Trasformazioni.pdf
  - Lavoro termodinamico: calcolo, trasformazione reversibile vs irreversibile, funzione di stato, lavoro in un ciclo
  - Calori specifici: capacità termica, calore specifico, calori specifici a pressione costante e a volume costante e per i gas ideali e perfetti e per i liquidi incomprimibili ideali e perfetti, entalpia, relazione di Mayer
  - Trasformazioni politropiche: indice della politropica, equazione della politropica, politropiche per i as perfetti, trasformazioni elementari, lavoro scambiato in una politropica
  - Diagramma T-S
  - Calcolo delle grandezze termodinamiche: tabella gas perfetti, variazione di entropia per i gas ideali e perfetti e per liquidi incomprimibili perfetti, ..., note aggiuntive

#### Lezione 4: SISTEMI BIFASE

- ../lezioni/L04-Sistemi+bifase.pdf
  - Sistema eterogeneo: omogeneo vs eterogeneo, monocomponente vs multicomponente, grndezze estensive in sistemi eterogenei bifase, frazione massica, regola di Gibbs, transizione di fase
  - Sistema eterogeneo monocomponente: nomenclatura
  - Diagramma di stato P-v-T
  - Proprietà termodinamiche dei sistemi eterogenei: entalpia di transizione di fase, titoli
  - Utilizzo delle tabelle: Tabella di saturazione in pressione e in temperatura, tabella del vapore surriscaldato, interpolazione lineare, interpolazione bilineare, formule pre l'acqua sottoraffreddata

• Relazioni semplificate vicino al punto triplo per l'acqua

#### Lezione 5: MACCHINE TERMODINAMICHE

- ../lezioni/L05-Macchine+termodinamiche.pdf
  - Macchine termodinamiche: Servatoio di calore superiore e inferiore, serbatoio di lavoro, macchina motrice e operatrice
  - Macchina motrice: bilancio macchina motrice, rendimento
  - Macchina operatrice: bilancio macchina operatrice, efficienza o COP
  - Macchina motrice con serbatoio caldo a massa finita contenente liquido incomprimibile perfetto
  - Rendimento di secondo principio

#### Lezione 6: SISTEMI APERTI

../lezioni/L06-Sistemi+aperti.pdf

#### Lezione 7: CICLI A GAS

../lezioni/L07-Cicli+a+gas.pdf

#### Lezione 8: CICLI A VAPORE

../lezioni/L08-Cicli+a+vapore.pdf

#### Lezione 9: TRASMISSIONE DEL CALORE

../lezioni/L09-Trasmissione+del+calore.pdf

#### Lezione 10: CONDUZIONE

 ${\tt .../lezioni/L10-Conduzione.pdf}$ 

#### Lezione 11: CONVEZIONE

 $\verb|../lezioni/L11-Convezione.pdf|\\$ 

### Lezione 12: IRRAGIAMENTO

 ${\tt ../lezioni/L12-Irraggiamento.pdf}$ 

## 2 ESERCITAZIONI

Esercitazione	Numero	First try	Soluzione
1	1	corretto	esercitazione
1	2	sbagliato	no
1	3	sbagliato	cercare "rame" su telegram
1	4	corretto	tutorato 1
1	5	sbagliato	esercitazione
1	6	corretto	esercitazione
1	7	corretto	esercitazione
2	1		

## 3 FORMULARIO

./fisica-tecnica-cheatsheet-travis-2020/fisica-tecnica.pdf