#### Università di Pisa

# Corso di Scienza e Ingegneria dei Materiali -12 crediti

Corso di laurea in Ingegneria Chimica – Appello d'esame – 15-06-2018

**Informazioni:** questo è un esame senza consultazione di libri, appunti o altro materiale relativo al programma del corso. I calcolatori **sono** permessi ad esclusione di quelli preprogrammati a risolvere esercizi. Non è assolutamente consentito l'uso di telefoni cellulari, computer palmari ecc., né scambiare suggerimenti o opinioni con i propri colleghi. Per i calcoli e la brutta copia sono distribuiti dal docente appositi fogli da riconsegnare alla fine della prova: non utilizzare fogli di altra provenienza. Ai trasgressori sarà immediatamente *ritirato e annullato* il compito in qualunque momento della prova. Il tempo a disposizione per la prova è di 3 ore. È consentito uscire per andare in bagno solo a partire dalla seconda ora della prova.

Verrà valutato un punteggio parziale per risposte numericamente errate ma supportate da un ragionamento corretto. Il punteggio assegnato alle domande ed esercizi è riportato in cima al testo. Per l'ammissione occorre ottenere un punteggio pari o superiore a 18, così distribuito: almeno 12 punti nella parte numerica (esercizi) ed almeno 6 in quella teorica (quesiti a risposta aperta e chiusa).

#### Allieva/o:

#### e-mail:

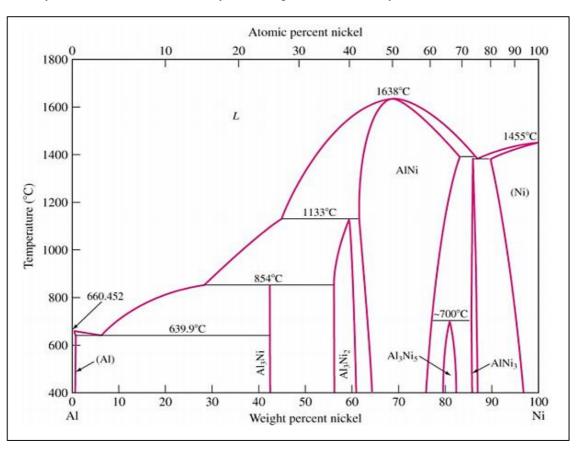
PUNTEGGIO	UNO	DUE	TRE	QUATTRO	TOTALE
Esercizi	/5,5	/5,5	/6	/4	/21
Domande a Risposta aperta	/3	/3	/3	/3	/12
Voto finale					/33

# Esercizi:

# Esercizio Nº1

Per il seguente diagramma di fase Allumino Nichel:

- a) scrivere le regioni bifasiche nel diagramma;
- b) determinare le coordinate di composizione e temperatura delle reazioni invarianti, specificandone le equazioni di reazione;
- c) Per 6 kg di tale lega, di composizione 30% in peso di Nichel, è possibile avere, all'equilibrio, Al e Al<sub>3</sub>Ni con masse rispettivamente di 2.5kg e 3,5kg? Se ciò è possibile a quale temperatura? Se, invece, non è possibile giustificare la risposta.



### Esercizio N°2

Dati i seguenti sali binari:

- $TiO_2$  ( $\alpha$  = 2,41,  $r_{Ti}^{2+}$ =60,5pm,  $r_{O2}^{-}$ =140pm, n=8);
- NaCl ( $\alpha$  = 1.75,  $r_{Na}^+$ =102pm,  $r_{Cl}^-$ =181pm, n=8).

Calcolare l'energia potenziale del reticolo cristallino e commentare i risultati ottenuti.

#### Esercizio N°3

Vengono forniti i seguenti dati di fatica per una lega:

Stress Amplitude [MPa (ksi)]	Cycles to Failure	
470 (68.0)	10 <sup>4</sup>	
440 (63.4)	$3 \times 10^{4}$	
390 (56.2)	$10^{5}$	
350 (51.0)	$3 \times 10^{5}$	
310 (45.3)	$10^{6}$	
290 (42.2)	$3 \times 10^{6}$	
290 (42.2)	$10^{7}$	
290 (42.2)	$10^{8}$	

- a) Utilizzando questi dati disegnare la curva S-N
- b) Ipotizzando che come sforzo a rottura si possa utilizzare quello massimo di trazione pari a 250 MPa e usando un numero di cicli a fatica di 7\*10^6; determinare la lunghezza finale di una cricca di una lastra di tale lega avente una lunghezza iniziale  $a_0$ =0,6 mm (m=1, Y=1.5, A=2·10^-12m).
- c) Determinare, infine, la tenacità a frattura a deformazione piana della lastra (K<sub>IC</sub>)

## Esercizio N°4

Il tempo di rilassamento per un elastomero a 25°C è di 40 giorni e si riduce a 27 giorni se la temperatura viene portata a 45°C.

Calcolare l'energia di attivazione per il processo di rilassamento, utilizzando R=1,987 cal/mol K.

#### **Domande a risposta aperta:**

#### Domanda N°1

Descrivere i principali meccanismi di diffusione che avvengono nei materiali metallici.

#### Domanda N°2

Nei materiali compositi, come l'orientazione delle fibre influenza lo stato di sforzo/deformazione e le principali proprietà meccaniche del composito risultante?

# **Domanda N°3**

Analizzare i diversi tipi di microstrutture che si ottengono raffreddando in modo molto veloce un acciaio di composizione eutettoidica dal campo austenitico (diagramma TTT).

#### **Domanda N°4**

Cos'è la sinterizzazione? Cosa avviene alle particelle ceramiche durante tale processo? Quali sono i parametri di processo che possono influenzare le caratteristiche del prodotto finale.