Seat No. _____ Enrolment No.: _____

Gujarat Technological University

Diploma Engineering C to D Bridge Course Examination

Subject Code: C322101 **Date: 03/06/2016**

Subject Name: Basic physical metallurgy

Time: 10.30 AM TO 12:00 PM **Total Marks: 70**

Instructions:

1. Attempt all questions.
2. Make suitable assumption wherever necessary.
3. Each question is of 1 mark.
4. Use of SIMPLE CALCULATOR is permissible. (Scientific/Higher Version not allowed)
5. English version is authentic.

No.	Question Text and Option.પ્રશ્ન અને વિકલ્પો.			
1.	Alfa-ferrite has……. crystal structure.			
	A.	BCC	B.	HCP
	C.	BCT	D.	FCC
૧.	આલ્ફા- ફેરાઈટ નુ ..... સ્ફટીક બંધારણ.			
	A.	બીસીસી	B.	એચસીપી
	C.	બીસીટી	D.	એફસીસી
2.	Gama iron has……..Crystal structure.			
	A.	BCT	B.	FCC
	C.	HCP	D.	BCC
૨.	ગામા-આર્યન નુ ..... સ્ફટીક બંધારણ.			
	A.	બીસીટી	B.	એફસીસી
	C.	એચસીપી	D.	બીસીસી
3.	Delta ferrite has crystal structure.			
	A.	HCP	B.	BCT
	C.	FCC	D.	BCC
૩.	ડેલ્ટા-ફેરાઈટ નુ ..... સ્ફટીક બંધારણ.			
	A.	એચસીપી	B.	બીસીટી
	C.	એફસીસી	D.	બીસીસી
4.	What is atomic weight			
	A.	total weight of proton & neutron	B.	weight of electron
	C.	weight of neutron	D.	weight of proton
૪.	એટૉમિક વજન એટલે શુ?			
	A.	પ્રોટૉન અને ન્યુટ્રોન ના વજન નો સરવાળો.	B.	ઈલેકટ્રોનનો વજન
	C.	ન્યુટ્રોન નો વજન	D.	પ્રોટ્રોન નો વજન
5.	Structure of atom having			
	A.	proton	B.	neutron
	C.	electron	D.	all a,b,c
૫.	એટમ ના સ્ટ્રકચર મા.....હોય છે.			

	A.	પ્રોટૉન, ન્યુટ્રોન,	B.	ન્યુટ્રોન
	C.	ઈલેકટ્રોન	D.	એ,બિ,સિ બધા જ.
6.	What is atomic number			
	A.	weight of neutron	B.	number of electron or proton
	C.	weight of proton	D.	weight of electron
૬.	એટૉમિક નંબર એટલે શુ?			
	A.	ન્યુટ્રોન નો વજન	B.	ઈલેકટ્રોન અથવા પ્રોટૉન નો નંબર
	C.	પ્રોટૉન નો વજન	D.	ઈલેકટ્રોનનો વજન
7.	How many of atoms in simple cubic unit cell.			
	A.	1	B.	3
	C.	2	D.	6
૭.	સિમ્પલ ક્યુબિક યુનિટ સેલ મા કેટલા એટમ હોય છે.			
	A.	એક	B.	ત્રણ
	C.	બે	D.	છ
8.	How many of atoms in BCC unit cell.			
	A.	3	B.	2
	C.	8	D.	6
૮.	બીસીસી યુનિટ સેલ મા કેટલા એટમ હોય છે.			
	A.	ત્રણ	B.	બે
	C.	આઠ	D.	છ
9.	How many of atoms in FCC unit cell.			
	A.	2	B.	5
	C.	3	D.	4
૯.	એફસીસી યુનિટ સેલ મા કેટલા એટમ હોય છે.			
	A.	બે	B.	પાચ
	C.	ત્રણ	D.	ચાર
10.	How many of atoms in HCP unit cell.			
	A.	8	B.	4
	C.	6	D.	2
૧૦.	એચસીપી યુનિટ સેલ મા કેટલા એટમ હોય છે.			
	A.	આઠ	B.	ચાર
	C.	છ	D.	બે
11.	Aluminium has…….. crystal structure			
	A.	BCC	B.	BCT
	C.	FCC	D.	HCP
૧૧.	એલ્યૂમિનિયમ નુ..... સ્ફટીક બંધારણ હોય છે			
	A.	બીસીસી	B.	બીસીટી
	C.	એફસીસી	D.	એચસીપી
12.	Atomic packing factor of FCC is			
	A.	0.68	B.	0.74
	C.	0.75	D.	0.67
૧૨.	એફસીસી નોએટૉમિક પેકિગ ફેકટર.....છે.			

	A.	0.68	B.	0.74
	C.	0.75	D.	0.67
13.	Hardness of material …….. with increase in fineness of grain.			
	A.	Decrease	B.	Increase
	C.	Not change	D.	None of above
૧૩.	મટીરિયલ ની હાર્ડનેસ.....સાથે ગ્રેઇન ની ફાઇનેસ વધે છે.			
	A.	ઘટે.	B.	વધે
	C.	ના બદલાય	D.	એક પણ નહિ
14.	Zinc has…….. crystal structure			
	A.	BCT	B.	BCC
	C.	HCP	D.	FCC
૧૪.	ઝીંક નુ ..... સ્ફટીક બંધારણ હોય છે.			
	A.	બીસીટી	B.	બીસીસી
	C.	એચસીપી	D.	એફસીસી
15.	Fine grain metal possess			
	A.	Higher hardness	B.	Lower hardness
	C.	Higher ductility	D.	Brittleness
૧૫.	ફાઇન ગ્રેઇન મા.....હોય છે.			
	A.	હાર્ડનેસ વધારે	B.	હાર્ડનેસ ઓછી
	C.	ડ્કટીલિટિ વધારે	D.	બરડતા
16.	Which of following is non ferrous metal			
	A.	steel	B.	cast iron
	C.	stainless steel	D.	copper
૧૬.	નિચેના માથી કઇ મેટલ નોન-ફેરશ ધાતુ છે.			
	A.	સ્ટીલ	B.	કાસ્ટઆયઁન
	C.	સ્ટેનલેસ સ્ટીલ	D.	કોપર
17.	Slower cooling rate give which kind of grain structure of metal			
	A.	coarse grain	B.	moderate grain
	C.	fine grain	D.	None of above
૧૭.	ધિમા કુલિગ દર થિ મેટલ મા કેવુ ગ્રેઇન બંધારણ મળે છે.			
	A.	મોટા ગ્રેઇન	B.	મધ્યમ ગ્રેઇન
	C.	નાના ગ્રેઇન	D.	એક પણ નહિ
18.	Solid solution formation is governing by			
	A.	low of mass action	B.	hess low
	C.	Hume Rothery law	D.	low of energy conversation
૧૮.	સોલિડ સોલ્યુસન બનવા માટે કયો નીયમ આવે છે			
	A.	લો ઓફ માસ એકસન	B.	હિસ લો
	C.	હુમ રોધરિ લો	D.	લો ઓફ એન્જીં ક્નજરવેસન
19.	Copper-Nickel alloy is			
	A.	solid solution	B.	eutectoid mixture
	C.	eutectic mixture	D.	intermetallic compound
૧૯.	કોપર-નીકલ અલોય એ			
	A.	સોલિડ સોલ્યુસન	B.	યુટેકટોઇડ મિકસ્ચર

	C.	યુટેકટિક મિક્સ્ચર	D.	ઇન્ટ્રરમેટાલિક કમ્પાઉન્ડ
20.	TTT diagram which show change in structure depend on cooing rate, is called			
	A.	iso-thermal cooingrate	B.	S-N curve
	C.	equilibrium diagram	D.	cooling curve
૨૦.	ટીટીટી ડાયાગ્રામ કેજે બંધારણ મા બદલાવ કેવા કુલિગ દર ના લિધે જોવા મા આવે છે.			
	A.	આઇસો-થરમલ કુલિગ દર	B.	એસ-ન ક્વૅં
	C.	ઇક્વિલિબ્રિયમ ડાયાગ્રામ	D.	કુલિગ ક્વૅં
21.	Substitutional solid solution have solute atom is……then solvent atom			
	A.	smaller	B.	bigger
	C.	same	D.	none of above
૨૧.	સબસ્ટીટુયુસનલ સોલિડ સોલ્યુસન મા સોલ્યુટ એટમ સોલ્વન્ટ એટમ કરતા.....હોય છે.			
	A.	નાના	B.	મોટા
	C.	સરખા	D.	એક પણ નહિ
22.	Example of interstitial solid solution is			
	A.	Cu-Ni	B.	Au-Ag
	C.	Zn-Pb	D.	Fe-c
૨૨.	ઇનટરસ્ટીસયલ સોલિડ સોલ્યુસન નુ ઉદાહરણ એ.....			
	A.	Cu-Ni	B.	Au-Ag
	C.	Zn-Pb	D.	Fe-c
23.	Completely soluble in solid and liquid state is			
	A.	solid solution type	B.	peritectic system
	C.	eutectic system	D.	none of above
૨૩.	ઘન અને પ્રવાહિ બન્ને મા ભળિ જવા નિ અવ્સ્થા એ			
	A.	સોલિડ સોલ્યુસન ટાઇપ	B.	પેરિટેકટિક સિસ્ટમ
	C.	યુટેકટીક સિસ્ટમ	D.	એક પણ નહિ
24.	Liquid= austenite + cementite reaction is known as			
	A.	eutectoid	B.	none of above
	C.	peritectic	D.	eutectic
૨૪.	લિક્વિડ =ઓસ્ટેનાઇટ+સિમેનટાઇટ રિએકસન એ			
	A.	યુટેકટોઇડ	B.	એક પણ નહિ
	C.	પેરીટેકટીક	D.	યુટેકટીક
25.	Which of following is not mechanical properties			
	A.	hardness	B.	colour
	C.	ductility	D.	none of above
૨૫.	નિચેના માથિ ક્યો મિકેનિકલ ગુણધૅમ નથી.			
	A.	હાર્ડનેસ	B.	રંગ
	C.	ડકટીલિટિ	D.	એક પણ નહિ
26.	Slow cooling of ingot during solidification from			
	A.	fine grain	B.	medium grain
	C.	None of above	D.	coarse grain
૨૬.	ઇનગોટ ના ધિમા કુલિગ દર થિ			
	A.	નાના ગ્રેઇન મળે	B.	મધ્યમ ગ્રેઇન મળે
	C.	એક પણ નહિ	D.	મોટા ગ્રેઇન મળે

27.	Delta-ferrite+Liquid=austenite reaction is known as			
	A.	eutectoid	B.	eutectic
	C.	peritectic	D.	peritectoid
૨૭.	ડેલ્ટા-ફેરાઇટ+લિક્વિડ=ઓસ્ટેનાઇટ રિએકસન એ			
	A.	યુટેકટૉઇડ	B.	યુટેકટીક
	C.	પેરીટેકટીક	D.	પેરીટેકટૉઇડ
28.	Austenite=ferrite+cementite reaction is known as			
	A.	eutectic	B.	eutectoid
	C.	peritectoid	D.	peritectic
૨૮.	ઓસ્ટેનાઇટ=ફેરાઇટ+સિમેનટાઇટ રિએકસન એ			
	A.	યુટેકટીક	B.	યુટેકટૉઇડ
	C.	પેરીટેકટૉઇડ	D.	પેરીટેકટીક
29.	In cooling curves for the alloy metal liquid to solid transition temperature remains			
	A.	constant	B.	variable
	C.	invariant	D.	None of the above
૨૯.	એલોય મેટલ ના કુલિગ કર્વ માં ધન થિ પ્રવાહિ બદલાવ માં ટેમ્પરેચર એ કેવુ હોય છે.			
	A.	કોંન્સ્ટન્ટ	B.	વેરિએબલ
	C.	ઇનવેરિએન્ટ	D.	એક પણ નહિ
30.	Mechanical properties includes those characteristics of material that describe of its behaviour ……			
	A.	action of external forces	B.	corrosion reaction
	C.	action of internal forces	D.	None of above
૩૦.	મિકેનિકલ ગુણધૅમો એ મટીરિયલનિ એવિ લાક્ષણિકતા બતાવે કેજે તેનુ .....માં વણતુણક છે			
	A.	એકસન ઓફ એક્સટરનલ ફોસૅ	B.	કોરોસન રિએકસન
	C.	એકસન ઓફ ઇનટરનલ ફોસૅ	D.	એક પણ નહિ
31.	The ratio of the maximum load to original cross-section area is called……			
	A.	shear strength	B.	compressive strength
	C.	fatigue strength	D.	tensile strength
૩૧.	મ્હતમ લોડ થિ ઓરિજનલ ક્રોસ-સેકસન એરિયા ના રેસિયા ને..... કહે છે			
	A.	સિયર સ્ટ્રેન્થ	B.	કમ્પ્રેસિવ સ્ટ્રેન્થ
	C.	ફટિક સ્ટ્રેન્થ	D.	ટેનસાઇલ સ્ટ્રેન્થ
32.	The capacity of a materials to undergo deformation under tension without rupture is			
	A.	ductility	B.	impact strength
	C.	hardness	D.	toughness
૩૨.	મટિરિયલ નિ ખેચાણબળ માં ભંગાણ થયા વગર સહન કરવાનિ કેપેસિટિ એ.			
	A.	ડકટિલિટિ	B.	ઇમ્પેક સ્ટ્રેન્થ
	C.	હાર્ડનેસ	D.	ટફનેસ
33.	Contraction of alloy volume is known as			
	A.	shrinkage	B.	crack
	C.	fines	D.	pipes
૩૩.	એલોય ના કદ નુ કોંન્ટ્રાકસન એટલે			
	A.	શ્રિંકેજ	B.	ક્રેક

	C.	ફિન્સ	D.	પાઇપ્સ
34.	Temperature-Time diagram for heating and cooling is known as……			
	A.	iron-carbon diagram	B.	cooling curves
	C.	phase diagram	D.	stress-strain diagram
૩૪.	ટાઇમ-ટેમપરેચર ડાયાગ્રામ જેમા હિટિગ અને કુલિગ એ.....છે			
	A.	આયન-કાર્બન ડાયાગ્રામ	B.	કુલિગ કર્વ
	C.	ફેઇઝ ડાયાગ્રામ	D.	સ્ટેસ-સ્ટ્રઇન
35.	Ferrous and non-ferrous metals have			
	A.	crystal structure	B.	glass
	C.	non-crystalline structure	D.	None of above
૩૫.	ફેરસ અને નોન ફેરસ મેટલ મા			
	A.	ક્રિસ્ટલ સ્ટ્રકચર	B.	ગ્લાસ
	C.	નોનક્રિસ્ટલાઇનક્રિસ્ટલ	D.	એક પણ નહિ
36.	If hardness increase, then brittleness			
	A.	decrease	B.	constant
	C.	increase	D.	None of above
૩૬.	જો હાર્ડનેસ વધે તો બરડતા.....			
	A.	ઘટે	B.	સરખી
	C.	વધે	D.	એક પણ નહિ
37.	Material is permanent deform its original shape after unloading is known as			
	A.	plastic deformation	B.	fatigue strength
	C.	elastic deformation	D.	None of above
૩૭.	મટિરિયલને લોડ આપતા તેના ઓરીજીનલ આકાર થી કાયમી વિરુપણ થાય....			
	A.	પ્લાસ્ટીક વિરુપન	B.	ફટીગ સ્ટ્રેન્થ
	C.	ઇલાસ્ટીક વિરુપન	D.	એક પણ નહિ
38.	Deformation of material under tension and elevated temperature is known as			
	A.	fatigue	B.	creep
	C.	elastic deformation	D.	plastic deformation
૩૮.	મટિરિયલનુ ખેચાણ અને એલિવેટેડ તાપમાનમા વિરુપન એ.....			
	A.	ફટીગ	B.	ક્રીપ
	C.	ઇલાસ્ટિક વિરુપન	D.	પ્લાસ્ટીક વિરુપન
39.	Screw dislocation is known as			
	A.	surface defect	B.	point defect
	C.	volume defect	D.	line defect
૩૯.	સ્ક્રુ ડિસ્લોકેસન એટલે.....			
	A.	સ્ફેસ ડિફેક્ટ	B.	પોઇંટ ડિફેક્ટ
	C.	કદ ડિફેક્ટ	D.	લાઇન ડિફેક્ટ
40.	Impuritiesdefect is known as			
	A.	point defect	B.	surface defect
	C.	line defect	D.	volume defect
૪૦.	ઇમ્પ્યુરિટી ડિફેક્ટ એટલે.....			
	A.	પોઇંટ ડિફેક્ટ	B.	સ્ફેસ ડિફેક્ટ

	C.	લાઇન ડિફેક્ટ	D.	કદ ડિફેક્ટ
41.	Grain boundaries is known as			
	A.	surface defect	B.	volume defect
	C.	point defect	D.	line defect
૪૧.	ગ્રેઇન બાઉન્ડ્રિએ.....			
	A.	સરફેસ ડિફેક્ટ	B.	કદ ડિફેક્ટ
	C.	પોઇંટ ડિફેક્ટ	D.	લાઇન ડિફેક્ટ
42.	Ware resistance properties is known as			
	A.	hardness	B.	toughness
	C.	ductility	D.	machinability
૪૨.	વેર રેસિસટન્સ ગુણધૅમ એ....			
	A.	હાર્ડનેસ	B.	ટફનેસ
	C.	ડકટિલિટિ	D.	મસિનેબિલિટિ
43.	Vacancy in atomic structure is example of			
	A.	surface defect	B.	volume defect
	C.	point defect	D.	line defect
૪૩.	એટૉમિક બંધારણ મા વેકન્સિ નુ ઉદાહરન એ....			
	A.	સરફેસ ડિફેક્ટ	B.	કદ ડિફેક્ટ
	C.	પોઇંટ ડિફેક્ટ	D.	લાઇન ડિફેક્ટ
44.	Strengthening of metal by aging process is known as			
	A.	age hardening	B.	case hardening
	C.	full hardening	D.	induction hardening
૪૪.	એજિગ પ્રોસેસદ્વારા મેટ્લસ્ટેન્થનિગ એટ્લે.....			
	A.	એજ હાર્ડનિગ	B.	કેસ હાર્ડનિગ
	C.	ફુલ હાર્ડનિગ	D.	ઇન્ડકસન હાર્ડનિગ
45.	Which of the following metal have lowest electric conductivity			
	A.	silver	B.	aluminium
	C.	copper	D.	steel
૪૫.	નિચેના માથિ કઇ મેટ્લ નિ વિધુતવાહકતા ઓછિ છે.			
	A.	સિલ્વર	B.	એલ્યુમિનિયમ
	C.	કોપર	D.	સ્ટિલ
46.	Which of the following material have higher thermal conductivity			
	A.	metal	B.	ceramics
	C.	polymers	D.	plastics
૪૬.	નિચે ના માથિ કયા મટિરિયલ નિ થરમલ કન્ડ્ક્ટીવિટી વધારે છે.			
	A.	મેટ્લ	B.	સિરમિક
	C.	પોલિમર	D.	પ્લાસટિક
47.	Increasing temperature, then metal become			
	A.	soft	B.	very hard
	C.	hard	D.	None of above
૪૭.	તાપમાન મા વધરો થતા, મેટલ બને.....			
	A.	સોફ્ટ	B.	ખુબજ હાર્ડ

	C.	હાર્ડ	D.	એક પણ નહિ
48.	Recrystallization is known as			
	A.	new grain replacing old grain	B.	deformation of grain
	C.	old grain replacing new grain	D.	None of above
૪૮.	રિ-ક્રિસટલાઇજેસન એટલે.....			
	A.	નવા ગ્રેઇન જુના ગ્રેઇન ને બદલે	B.	ગ્રેઇન વિરુપન
	C.	જુના ગ્રેઇન નવા ગ્રેઇન ને બદલે	D.	એક પણ નહિ
49.	Recrystallization is occurs at which temperature			
	A.	above melting point	B.	5000 c
	C.	room temperature	D.	elevated temperature
૪૯.	રિ-ક્રિસટલાઇજેસન એ કયા તાપમાને ઉદ્ભવે છે			
	A.	મેલટિંગ પોઇન્ટ ઉપર	B.	૫૦૦૦ સેલ્સિયસ
	C.	રૂમ ટેમ્પરેચર	D.	એલિવેટેડ ટેમ્પરેચર
50.	Metals have …….hardness compare to ceramic			
	A.	lower	B.	same
	C.	higher	D.	None of above
૫૦.	સીરામિક ની સરખામણીમા મેટલ ની.....હાર્ડનેસ			
	A.	નીચુ	B.	સરખુ
	C.	ઉંચુ	D.	એક પણ નહિ
51.	Grain growth is known as			
	A.	deformation of grain	B.	growth of new grains
	C.	None of above	D.	old grain replacing new grain
૫૧.	ગ્રેઇન ગ્રોથ એટલે			
	A.	ગ્રેઇન વિરુપન	B.	નવા ગ્રેઇન નો ગ્રોથ
	C.	એક પણ નહિ	D.	જુના ગ્રેઇન નવા ગ્રેઇન ને બદલે
52.	Micro examination is carried out at ……magnification			
	A.	5x-20x	B.	15x-60x
	C.	20x-2000x	D.	50x-60x
૫૨.	માઇક્રો એક્ઝામિનેસન એ.....કેટ્લા મેગનિફિકેસન થાય છે.			
	A.	5x-20x	B.	15x-60x
	C.	20x-2000x	D.	50x-60x
53.	The carbon content in steel containing 100% lediburite			
	A.	4.3%	B.	6.67%
	C.	2%	D.	0.8%
૫૩.	સ્ટિલ મા ૧૦૦ ટકા લેડિબુરાઇટ કેટલા કાર્બન નિ માત્રા હોય છે.			
	A.	4.3%	B.	6.67%
	C.	2%	D.	0.8%
54.	Etchant used for steel specimen is			
	A.	hcl	B.	nital
	C.	alcohol	D.	nacl
૫૪.	સ્ટિલ ના સેમ્પલ માટે કયુ ઇચન્ટ વપરાઇ છે.			
	A.	એચસિએલ	B.	નાઇટલ

	C.	આલકોહોલ	D.	એનએસીએલ
55.	Principle of metallurgical microscope is			
	A.	etching	B.	absorption light
	C.	lighting	D.	reflexion of light
૫૫.	મેટર્લજીકલ માક્રોસ્કોપ નો સિધ્ધાન્ત શુ છે.			
	A.	ઇચિગ	B.	પ્રકાસ નુ શોશણ
	C.	પ્રકાસિયતા	D.	પ્રકાસ નુ પરાવર્તન
56.	Microstructure of metal is examination by			
	A.	pyrometer	B.	metallurgical microscope
	C.	thermocouple	D.	endoscope
૫૬.	મેટલનુ માઇક્રોસ્ટ્રકચર એ સેનાથિ એક્ઝામીન થાય છે.			
	A.	પાયરોમિટર	B.	મેટલજિકલ માક્રોસ્કોપ
	C.	થરમોકપલ	D.	એનડોસ્કોપ
57.	Which is a part of metallurgical microscope			
	A.	nital	B.	etchant
	C.	test sample	D.	iris
૫૭.	નીચેના માથી ક્યો મેટલજિકલ માક્રોસ્કોપ નો ભાગ છે			
	A.	નાઇટલ	B.	ઇચન્ટ
	C.	ટેસ્ટ સેમ્પલ	D.	આઇરિસ
58.	The magnification of metallurgical microscope will be			
	A.	the multiple of eyepiece and objective lens magnification	B.	the summation of eyepiece and objective lens magnification
	C.	the ratio of eyepiece and objective lens magnification	D.	None of above
૫૮.	મેટલજિકલ માક્રોસ્કોપ નુ મેગ્નિફિકેસન એટ્લે....			
	A.	આઇપિસ અને ઓબજેકટિવ લેન્સ નો ગુણાકાર	B.	આઇપિસ અને ઓબજેકટિવ લેન્સ નો સરવાળો
	C.	આઇપિસ અને ઓબજેકટિવ લેન્સ નો રેસિયો	D.	એક પણ નહિ
59.	Example of sample preparation steps for metallography examination is			
	A.	age hardening	B.	heating
	C.	etching	D.	cooling
૫૯.	મેટલોગ્રાફિક એક્ઝામિન માટે ના સેમ્પલ પ્રિપરેસન ના સ્ટેપ નુ ઉદાહરણ			
	A.	એજ હાર્ડનિગ	B.	હિટિગ
	C.	એચિગ	D.	કુલિગ
60.	Which of the following is structural constituent of an alloy			
	A.	eutectic	B.	gama-iron
	C.	delta-ferrite	D.	None of above
૬૦.	આ માનુ ક્યુ અલોય મેટલ નુ કન્ટીટ્યુસનલ બંધારણ			
	A.	યુટેકટિક	B.	ગામા-આયન
	C.	ડેલ્ટાફેરાઇટ	D.	એક પણ નહિ
61.	Heat-treatment is possible because of			

	A.	vacancy sites in atoms	B.	inclusion
	C.	dislocation	D.	imperfection
૬૧.	હિટ-ટ્રિટમેન્ટ સંભવ છે કારણ કે			
	A.	એટમ મા ખાલિ જગ્યા	B.	ઇન્કલુસન
	C.	ડિસલોકેસન	D.	ઇમ્પરફેકસન
62.	For interstitial solid solution ,solute atom size is……..then solvent atom			
	A.	smaller	B.	same
	C.	bigger	D.	None of above
૬૨.	ઇનટરસ્ટિસિયલ સોલિડ સોલ્યુસન મા સોલ્યુટ એટમ.સોલ્વન્ટ એટમ કરતા.....			
	A.	નાનુ	B.	સરખુ
	C.	મોટુ	D.	એક પણ નહિ
63.	Example of substitutional solid solution is			
	A.	cu-ni alloys	B.	fe-c alloys
	C.	gold	D.	nacl
૬૩.	સબસ્ટીટુયુસનલ સોલિડ સોલ્યુસન નુ ઉદાહરણ			
	A.	કોપર-નિકલ અલોય	B.	એફિ-કાર્બન અલોય
	C.	સોનુ	D.	એનેસિએલ
64.	Microstructure of metal give information about the shape and size of			
	A.	atoms	B.	crystal structure
	C.	grains	D.	None of above
૬૪.	મેટલ નુ માઇક્રોસ્ટ્રક્ચર કોના સેપ અને સાઇજ નિ માહિતિ આપે ચે			
	A.	એટમ	B.	ક્રિસટ્લ સ્ટ્રકચર
	C.	ગ્રેઇન	D.	એક પણનહિ
65.	Co-ordination number for B.C.C is			
	A.	6	B.	8
	C.	2	D.	4
૬૫.	બિસિસિ નો કો-નેશન ક્યો છે.			
	A.	6	B.	8
	C.	2	D.	4
66.	Example of intermetallic compound solid solution is			
	A.	carbon	B.	mica
	C.	silver	D.	cementite
૬૬.	ઇન્ટર મેટાલિક કમ્પાઉન્ટ સોલિડ નુ ઉદાહરણ			
	A.	કાર્બન	B.	મિકા
	C.	સિલવર	D.	સિરામિક
67.	Which of the following is not Allotropy from of iron			
	A.	gama-iron	B.	cementite
	C.	delta-iron	D.	alfa-iron
૬૭.	આમાનુ ક્યુ આયન નુ એલોટ્રોપિક ફ્રોમ નથિ.			
	A.	ગામા- આયન	B.	સિમેનટાઇટ
	C.	ડેલ્ટા- આયન	D.	આલ્ફ-આયન
68.	Example of eutectic alloys system is			
	A.	cu-ni alloy system	B.	zinc
	C.	gold	D.	iron-carbon alloy system

૬૮.	યુટેકટિક અલોય સિસ્ટ્મ નુ ઉદાહરણ			
	A.	કોપર-નિકલ અલોય સિસ્ટ્મ	B.	ઝીંક
	C.	સોનુ	D.	આયન-કાબૅન અલોય સિસ્ટ્મ
69.	Co-ordination number for F.C.C is			
	A.	6	B.	16
	C.	8	D.	12
૬૯.	એફ સિ સિ નો કોઓર્ડીનેશન નંબર ક્યો છે.			
	A.	6	B.	16
	C.	8	D.	12
70.	Which of the following is example of metal			
	A.	sulphur	B.	hcl
	C.	gold	D.	h2so4
૭૦.	નીચેના માથી કયુ મેટલ નુ ઉદાહરણ છે.			
	A.	સલ્ફર	B.	એચસીએલ
	C.	સોનુ	D.	એચટુએસોફોર

****