

Gujarat Technological University

Diploma Engineering C to D Bridge Course Examination

Subject Code: C320201

Date: 8-06-2017

Subject Name: THERMODYNAMIC & HYDRAULICS

Time: 10.30 AM TO 12.00PM

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.	Boiling water in a close pressure cooker is the example of,			
	A.	Open system	B.	Close system
	C.	Isolated system	D.	None of the above
૧.	બંધ પ્રેશર કુકર માં ઉકળતુ પાણી કોનુ ઉદાહરણ છે.			
	A.	ઓપન સિસ્ટમ	B.	કલોઝ સિસ્ટમ
	C.	આઈસોલેટેડ સિસ્ટમ	D.	એક પણ નહી
2.	For an isolated system, between system and surrounding,			
	A.	Only mass transfer is possible	B.	Only energy transfer is possible
	C.	Neither mass nor energy transfer is possible	D.	None of the above
૨.	આઈસોલેટેડ સિસ્ટમ માટે સિસ્ટમ અને સરાઉંડીંગ વચ્ચે			
	A.	ફક્ત માસ ટ્રાંસફર શક્ય છે.	B.	ફક્ત ઊર્જા ટ્રાંસફર શક્ય છે.
	C.	ઊર્જા અને માસ ટ્રાંસફર શક્ય નથી	D.	એક પણ નહી
3.	Following of which is not a system property,			
	A.	Pressure	B.	Temperature
	C.	Density	D.	Heat
૩.	નીચેના માંથી કયો પ્રણાલી ગુણધર્મ નથી			
	A.	દબાણ	B.	તાપમાન
	C.	ઘનતા	D.	ઉષ્મા
4.	Following of which is not the unit of pressure,			
	A.	Newton*meter ²	B.	PSI
	C.	BAR	D.	Atmosphere
૪.	નીચેના માંથી કયો દબાણ નો એકમ નથી			
	A.	ન્યુટન*મીટર	B.	પીએસઆઈ
	C.	બાર	D.	વાતાવરણ
5.	Following of which is the example of extensive property,			
	A.	Pressure	B.	Volume
	C.	Temperature	D.	Specific Volume
૫.	નીચેના માંથી કયો એક્સ્ટેન્સીવ ગુણધર્મ નુ ઉદાહરણ છે.			

	A.	દબાણ	B.	કદ
	C.	તાપમાન	D.	સ્પેસીફિક કદ
6.	Heat energy and work energy are,			
	A.	Point function	B.	Path Function
	C.	Intensive property	D.	None of the above
૬.	ઉષ્મા ઉર્જા અને કાર્ય એ છે.			
	A.	પોઈન્ટ ફંક્શન	B.	પાથ ફંક્શન
	C.	ઈન્ટેન્સીવ ગુણધર્મ	D.	એક પણ નહી
7.	The unit of Entropy is,			
	A.	$J^{\circ}K$	B.	$J/^{\circ}K$
	C.	$J/Kg^{\circ}mol^{\circ}K$	D.	None of the above
૭.	એન્ટ્રોપી નો એકમ છે.			
	A.	$J^{\circ}K$	B.	$J/^{\circ}K$
	C.	$J/Kg^{\circ}mol^{\circ}K$	D.	એક પણ નહી
8.	Mixture of ice and water is the example of,			
	A.	Close system	B.	Isolated system
	C.	Heterogeneous system	D.	Open system
૮.	પાણી અને બરફ નુ મિશ્રણ એ નુ ઉદાહરણ છે.			
	A.	કલોજ સિસ્ટમ	B.	આઈસોલેટેડ સિસ્ટમ
	C.	હીટરોજનીયસ સિસ્ટમ	D.	ઓપન સિસ્ટમ
9.	According to Boyle's law for perfect gas,			
	A.	$V \propto T$	B.	$V \propto 1/P$
	C.	$V \propto P$	D.	$P \propto T$
૯.	બોઈલ ના નિયમ મુજબ આદર્શ વાયુ માટે			
	A.	$V \propto T$	B.	$V \propto 1/P$
	C.	$V \propto P$	D.	$P \propto T$
10.	The ratio of two specific heats (C_p and C_v) for air is equal to,			
	A.	0.17	B.	1.41
	C.	0.14	D.	1.7
૧૦.	હવા માટે બે સ્પેસીફિક હીટ (C_p અને C_v) ના ગુણોત્તર બરાબર			
	A.	0.17	B.	1.41
	C.	0.14	D.	1.7
11.	If a heat engine achieves 100% thermal efficiency, it violates			
	A.	Second law of thermodynamics	B.	Zeroth law of thermodynamics
	C.	First law of thermodynamics	D.	All of the above
૧૧.	જો એક હીટ એન્જીન ૧૦૦% થર્મલ એફિસિયન્સી મેળવી લે તો થર્મોડાયનેમિક ના કયા નીયમ નુ ઉલ્લંઘન કરે છે.			
	A.	થર્મોડાયનામીક નો બીજો નિયમ	B.	થર્મોડાયનામીક નો શુન્ય નિયમ
	C.	થર્મોડાયનામીક નો પ્રથમ નિયમ	D.	એક પણ નહી
12.	The first law of thermodynamics is the law of			
	A.	Conservation of mass	B.	Conservation of momentum
	C.	Conservation of heat	D.	Conservation of energy
૧૨.	થર્મોડાયનામીક નો પ્રથમ નિયમ એ નો નિયમ છે.			
	A.	Conservation of mass	B.	Conservation of momentum
	C.	Conservation of heat	D.	Conservation of energy
	A perpetual motion machine is			

13.	A.	An inefficient machine	B.	A thermodynamic machine
	C.	A hypothetical machine which violates laws of thermodynamics	D.	A non-thermodynamic machine
૧૩.	નિરંતર ગતિ યંત્ર એ છે.			
	A	એક એફીસીઅંટ મશીન	B	એક થર્મોડાયનામીક મશીન
૧૪.	C.	એક કલ્પનીક મશીન જે થર્મોડાયનામીક ના નિયમ નુ ઉલ્લંઘન કરે છે	D.	એક નોન થર્મોડાયનામીક મશીન
	Kelvin plank statement and Clausius statement are related with,			
14.	A.	Zerorth law of thermodynamics	B.	First law of thermodynamics
	C.	Second law of thermodynamics	D.	Third law of thermodynamics
૧૪.	કેલ્વીનપ્લાંક અને ક્લોસીયસ નુ વાક્ય શેની સાથે સંબંધીત છે.			
	A.	થર્મોડાયનામીક નાં શુન્ય નિયમ	B.	થર્મોડાયનામીક નાં પ્રથમ નિયમ
15.	C.	થર્મોડાયનામીક નાં બીજા નિયમ	D.	થર્મોડાયનામીક નાં ત્રીજા નિયમ
	1 atmospheric pressure is equal to,			
૧૫.	A.	760 mm of Hg	B.	zero mm of Hg
	C.	735.6 mm of Hg	D.	None of the above
૧૫.	એક વાતાવરણના દબાણ બરાબર.....			
	A.	760 mm of Hg	B.	zero mm of Hg
16.	C.	735.6 mm of Hg	D.	None of the above
	An isentropic process on T-S diagram is represented by a			
16.	A.	Horizontal line	B.	Vertical line
	C.	Inclined line	D.	Curved line
૧૬.	એક આઈસેંટ્રોપીક પ્રક્રિયા T-S આકૃતિ પર વડે દર્શાવી શકાય.			
	A.	આડી રેખા	B.	ઊભી રેખા
17.	C.	ત્રાસી રેખા	D.	વક્ર રેખા
	In isothermal process following of which remains constant,			
17.	A.	Temperature	B.	Volume
	C.	Pressure	D.	Entropy
૧૭.	અચળ તાપમાન પ્રક્રિયા માં નીચેના માંથી કોણ અચળ રહે છે.			
	A.	તાપમાન	B.	કદ
18.	C.	દબાણ	D.	એંટ્રોપી
	A fluid is said to be ideal, if it is			
૧૮.	A.	Incompressible	B.	Inviscous
	C.	Viscous and incompressible	D.	Inviscous and incompressible
19.	એક ફ્લુઇડ ને આદર્શ ક્યારે કહી શકાય જ્યારે તે			
	A.	Incompressible	B.	Inviscous
19.	C.	Viscous and incompressible	D.	Inviscous and incompressible
	Mercury does not wet the glass. This is due to the property			
19.	A.	Adhesion	B.	Cohesion
	C.	Surface tension	D.	Viscosity
૧૯.	પારાનાં કયા ગુણધર્મ નાં કારણે કાચ ને ભીંજવતો નથી.			
	A.	સ્પર્શકરણ	B.	સ્વ આકર્ષણ

	C.	પુષ્ક તાણ	D.	સ્નિગ્ધતા
20.	Property of a fluid by which its own molecules are attracted is called			
	A.	Adhesion	B.	Cohesion
	C.	Surface tension	D.	Viscosity
૨૦.	ફ્લુઇડ નાં કયા ગુણધર્મ નાં કારણે પોતાના અણુ ઓ આક્રમણ છે.			
	A.	સ્પર્શકરણ	B.	સ્વ આકર્ષણ
	C.	પુષ્ક તાણ	D.	સ્નિગ્ધતા
21.	The property of fluid by virtue of which it offers resistance to shear is called			
	A.	Adhesion	B.	cohesion
	C.	Surface tension	D.	viscosity
૨૧.	ફ્લુઇડ નાં કયા ગુણધર્મ નાં કારણે શીયર અવરોધ પેદા થાય છે.			
	A.	સ્પર્શકરણ	B.	સ્વ આકર્ષણ
	C.	પુષ્ક તાણ	D.	સ્નિગ્ધતા
22.	Falling drops of water become spheres due to the property			
	A.	Adhesion	B.	cohesion
	C.	Surface tension	D.	viscosity
૨૨.	નીચે ટપકતુ પાણી કયા ગુણધર્મ નાં ગોળકર બને છે.			
	A.	સ્પર્શકરણ	B.	સ્વ આકર્ષણ
	C.	પુષ્ક તાણ	D.	સ્નિગ્ધતા
23.	A barometer is used to measure			
	A.	Very low pressure	B.	Very high pressure
	C.	Atmospheric pressure	D.	Pressure diff. between two points
૨૩.	બેરોમીટર શુ માપવા માટે ઉપયોગી છે.			
	A.	ઘણુ ઓછુ તાપમાન	B.	ઘણુ ઊંચુ તાપમાન
	C.	વાતાવરણ નુ દબાણ	D.	બે બિંદુ ઓ વચ્ચે નો દબાણ તફાવત
24.	For pipe flow, laminar flow occurs for value of Reynolds number _____.			
	A.	Less than or equal to 2000	B.	In between 2000 and 4000
	C.	Greater than 4000	D.	None of the above
૨૪.	રેનેલ્ડ નંબર નાં કયા મુલ્ય માટે પાઈપ માં લેમીનાર ફ્લો મળે છે.			
	A.	૨૦૦૦ કે તેથી ઓછુ	B.	૨૦૦૦ અને ૪૦૦૦ ની વચ્ચે
	C.	૪૦૦૦ કરતાં વધારે	D.	એક પણ નહી
25.	Pitot tube is used for measurement of			
	A.	Flow	B.	pressure
	C.	velocity	D.	discharge
૨૫.	પિટોટ ટ્યુબ..... માપવા માટે વપરાય છે			
	A.	પ્રવાહ	B.	દબાણ
	C.	વેગ	D.	ડિસ્ચાર્જ
26.	Bernoulli equation deals with the law of conservation of			
	A.	Energy	B.	Mass
	C.	Work	D.	Momentum
૨૬.	બર્નોલી નુ સુત્ર કોના સંરક્ષણ સાથે સંકળયેલુ છે.			
	A.	ઉર્જા	B.	દળ
	C.	કાર્ય	D.	વેગમાન

27.	Hydrometer is used to determine			
	A.	Density	B.	Specific gravity of liquid
	C.	Viscosity	D.	None of the above
૨૭.	હાઈડ્રોમીટર શુ નક્કી કરવા વપરાય છે.			
	A.	ઘનતા	B.	પ્રવાહી ની વિશીષ્ટ ઘનતા
	C.	સ્નિગ્ધતા	D.	એક પણ નહી
28.	On volume basis air contains following parts of oxygen			
	A.	21	B.	23
	C.	25	D.	78
૨૮.	કદ ના આધારે હવા માં કેટલા પ્રમાણ માં ઓક્સીજન હોય છે.			
	A.	૨૧	B.	૨૩
	C.	૨૫	D.	૭૮
29.	For reversible adiabatic process change in entropy is			
	A.	maximum	B.	minimum
	C.	zero	D.	negative
૨૯.	રિવરસીબલ એડીયબેટીક પ્રક્રીયા માટે એન્ટ્રોપી માં થતો ફેરફાર			
	A.	મહત્તમ	B.	ન્યુનતમ
	C.	શૂન્ય	D.	ઋણ
30.	Measurement of temperature is based on			
	A.	Zeroth law thermodynamics	B.	first law thermodynamics
	C.	Joule's law	D.	second law thermodynamics
૩૦.	તાપમાન નુ માપન શેને આધારીત છે.			
	A.	થર્મોડાયનામીક નાં શૂન્ય નિયમ	B.	થર્મોડાયનામીક નાં પ્રથમ નિયમ
	C.	જૂલ નાં નિયમ	D.	થર્મોડાયનામીક નાં બીજા નિયમ
31.	The constant volume cycle is called			
	A.	Carnot cycle	B.	Otto cycle
	C.	Diesel cycle	D.	Joule cycle
૩૧.	અચળ કદ સાયકલછે.			
	A.	કાર્નોટ સાયકલ	B.	ઓટો સાયકલ
	C.	ડીઝલ સાયકલ	D.	જૂલ સાયકલ
32.	Rankine cycle consists of			
	A.	Four processes	B.	Five processes
	C.	three processes	D.	six processes
૩૨.	રેનકાઈન સાયકલ પ્રક્રીયા નો સમાવેશ છે.			
	A.	ચાર પ્રક્રીયા	B.	પાંચ પ્રક્રીયા
	C.	ત્રણ પ્રક્રીયા	D.	છ પ્રક્રીયા
33.	The thermal efficiency of a Carnot cycle depends on			
	A.	Design of engine	B.	Size of engine
	C.	Type of fuel	D.	Temperature of source and sink
૩૩.	કાર્નોટ સાયકલ ની ઉષ્મીય કાર્ય ક્ષમતા શેને આધારીત છે			
	A.	એન્જીન ની ડીઝાઈન	B.	એન્જીન નાં આકર
	C.	બળતણ નાં પ્રકાર	D.	સોર્સ અને સિંક નાં તાપમાન
34.	Specific heat of water is			
	A.	0.01	B.	0.1

	C.	1	D.	0.97
34.	પાણી ની વિશીષ્ટ ઘનતા છે.			
	A.	0.0૧	B.	0.૧
	C.	૧	D.	0.૯૭
35.	Second law of thermodynamics defines			
	A.	enthalpy	B.	pressure
	C.	volume	D.	entropy
3૫.	થર્મોડાયનામીક નો બીજો નિયમ શુ નક્કી કરે છે.			
	A.	એંથાલ્પી	B.	દબાણ
	C.	કદ	D.	એંટ્રોપી
36.	Change of internal energy is proportional to the change of temperature is			
	A.	Boyle's law	B.	Joule's law
	C.	Charles's law	D.	None of the above
3૬.	આંતરીક ઉર્જા માં થતો ફેરફાર તાપમાન નાં સંપ્રમાણ માં છે			
	A.	બોયલ્સ નો નિયમ	B.	જૂલ નો નિયમ
	C.	ચાર્લ્સ નો નિયમ	D.	એક પણ નહી
37.	First law of thermodynamics deals with conservation of			
	A.	mass		Heat
	C.	momentum		Energy
3૭.	થર્મોડાયનામીક નો પ્રથમ નિયમ કોના સંરક્ષણ સાથે સંકળાયેલ છે.			
	A.	દળ	B.	ઉષ્મા
	C.	વેગમાન	D.	ઉર્જા
38.	In a steady flow process			
	A.	The mass flow rate is constant	B.	The work transfer rate is constant
	C.	The heat transfer rate is constant	D.	All of the above
3૮.	સતત પ્રવહિતપ્રક્રિયા માં			
	A.	દળ નો પ્રવાહ અચળ રહે છે	B.	કાર્ય નો પ્રવાહ અચળ રહે છે
	C.	ઉષ્મા નો પ્રવાહ અચળ રહે છે	D.	ઉપર નાં બધા જ
39.	The work done in free expansion process is			
	A.	minimum	B.	Maximum
	C.	zero	D.	positive
3૯.	મૂક્ત વિસ્તરણ પ્રક્રિયા માં થતુ કાર્ય			
	A.	ન્યુનત્તમ	B.	મહત્તમ
	C.	શૂન્ય	D.	ઘન
40.	Petrol engine works on			
	A.	Constant pressure cycle	B.	Joule cycle
	C.	Constant volume cycle	D.	Rankine cycle
૪૦.	પેટ્રોલએંજીન માં થતુ કાર્ય			
	A.	સતત દબાણ સાયકલ	B.	જૂલ સાયકલ
	C.	સતત કદ સયકલ	D.	રેંકાઈન સાયકલ
41.	A refrigeration system works on			
	A.	second law thermodynamics	B.	Zeroth law thermodynamics

	C.	first law thermodynamics	D.	None of the above
૪૧.	રેફ્રીજરેશન પ્રક્રિયા માં થતું કાર્ય			
	A.	થર્મોડાયનામીક નો બીજો નિયમ	B.	થર્મોડાયનામીક નો બીજો નિયમ
	C.	થર્મોડાયનામીક નો પ્રથમ નિયમ	D.	એક પણ નહીં
42.	For ideal gas, in throttling process the			
	A.	Volume remains constant	B.	Temperature remains constant
	C.	Pressure remains constant	D.	All of the above
૪૨.	આદર્શ વાયુ થ્રોટલીંગ પ્રક્રિયામાં			
	A.	કદ અચળ રહે	B.	તાપમાન અચળ રહે
	C.	દબાણ અચળ રહે	D.	ઉપર નાં બધા જ
43.	Enthalpy is equal to			
	A.	U+PV	B.	U-PV
	C.	S+PV	D.	S-PV
૪૩.	એન્થાલ્પી બરાબર			
	A.	U+PV	B.	U-PV
	C.	S+PV	D.	S-PV
44.	The unit of energy in SI system is			
	A.	J	B.	Jm
	C.	W	D.	J/m
૪૪.	ઊર્જા નો એસ આઈ એકમ			
	A.	J	B.	Jm
	C.	W	D.	J/m
45.	One watt is equal to			
	A.	1 N/min	B.	10 N/s
	C.	1 Nm/s	D.	100N/s
૪૫.	એક વોટ =			
	A.	1 N/min	B.	10 N/s
	C.	1 Nm/s	D.	100N/s
46.	Carnot cycle is a following cycle			
	A.	Quasi static	B.	Semi reversible
	C.	reversible	D.	irreversible
૪૬.	કર્નોટ સાયકલ એ..... સાયકલ છે			
	A.	ક્વાજી સ્ટેટીક	B.	સેમી રિવરસીબલ
	C.	રિવરસિબલ	D.	ઈરરિવરસીબલ
47.	Centrifugal pump is an example of			
	A.	Isolated system	B.	Steady flow system
	C.	Closed system	D.	None of the above
૪૭.	સેન્ટ્રીફ્યુગલ પમ્પ એ.... નું ઉદાહરણ છે			
	A.	આઈસોલેટેડ પ્રણાલી	B.	સતત ફ્લો પ્રણાલી
	C.	બંધ પ્રણાલી	D.	એક પણ નહીં
48.	Gases have			
	A.	Two values of specific heat	B.	One value of specific heat
	C.	Three values of specific heat	D.	No value
૪૮.	વાયુ માટે			

	A.	વિશીષ્ટ ઉષ્મા ની બે કિંમત	B.	વિશીષ્ટ ઉષ્મા ની એક કિંમત
	C.	વિશીષ્ટ ઉષ્મા ની ત્રણ કિંમત	D.	એક પણ નહી
49.	The general gas equation is			
	A.	$Pv=mrt$	B.	$Pv=Rt^n$
	C.	$Pv^n =c$	D.	$Pv=(rt)^n$
૪૯.	સામાન્ય વાયુ સુત્ર =			
	A.	$Pv=mrt$	B.	$Pv=Rt^n$
	C.	$Pv^n =c$	D.	$Pv=(rt)^n$
50.	Surface tension has the units of			
	A.	N/m ²	B.	N/m
	C.	N	D.	N.m
૫૦.	પૃષ્ઠ તાણ નો એકમ			
	A.	N/m ²	B.	N/m
	C.	N	D.	N.m
51.	Kinematic viscosity is dependent upon			
	A.	pressure	B.	Distance
	C.	flow	D.	Density
૫૧.	કાઈનેમેટીક વિસ્કોસિટી શેને આધારીત છે			
	A.	દબાણ	B.	અંતર
	C.	પ્રવાહ	D.	ઘનતા
52.	The continuity equation is connected with			
	A.	Conversion of mass	B.	Steady flow
	C.	Pipe flow	D.	Unsteady flow
૫૨.	કંટીન્યુટી સુત્ર ... સાથે સંકળાયેલ છે			
	A.	દળ નાં રૂપાંતર	B.	સતત પ્રવાહ
	C.	પાઈપ નાં પ્રવાહ	D.	અસતતપ્રવાહ
53.	One horse power is equal to			
	A.	102 watts	B.	75 watts
	C.	550 watts	D.	745 watts
૫૩.	એક હોર્સ પાવર =			
	A.	102 watts	B.	75 watts
	C.	550 watts	D.	745 watts
54.	Manometer is used for measurement of			
	A.	pressure	B.	flow
	C.	temperature	D.	velocity
૫૪.	મેનોમીટર શુ માપવાઉપયોગી છે			
	A.	દબાણ	B.	પ્રવાહ
	C.	તાપમાન	D.	વેગ
55.	1 litre=			
	A.	1 cc	B.	10 cc
	C.	100 cc	D.	1000 cc
૫૫.	૧ લીટર =			
	A.	1 cc	B.	10 cc
	C.	100 cc	D.	1000 cc
56.	Rotameter is used to measure			
	A.	pressure		distance
	C.	flow		density

૫૬.	રોટામીટર શુ માપવા ઉપયોગી છે			
	A.	દબાણ	B.	અંતર
	C.	પ્રવાહ	D.	ઘનતા
57.	10. Solid and liquid have			
	A.	One value of specific heat	B.	Two value of specific heat
	C.	No value of specific heat	D.	Non of above
૫૭.	ઘન અને પ્રવાહી માટે			
	A.	વિશિષ્ટ ઉષ્મા નુ એક મુલ્ય	B.	વિશિષ્ટ ઉષ્મા ના બે મુલ્ય
	C.	વિશિષ્ટ ઉષ્મા નુ મુલ્ય નથી	D.	એક પણ નહી
58.	The term N.T.P. stands for			
	A.	Nominal temperature and pressure	B.	Normal temperature and pressure
	C.	Natural temperature and pressure	D.	Normal thermodynamic practice
૫૮.	N.T.P.નુ પુરુ નામ			
	A.	નોમીનલ તાપમાન અને દબાણ	B.	નોર્મલ તાપમાન અને દબાણ
	C.	નેચરલ તાપમાન અને દબાણ	D.	નોર્મલ થર્મોડાયનામીક પ્રક્રીયા
59.	A sudden fall in the barometer reading is a sign of approaching			
	A.	Fine weather.	B.	Rain.
	C.	Storm.	D.	Heat wave.
૫૯.	બેરોમીટર માં એકદમ થતો ઘટાડોશુ દર્શાવે છે			
	A.	સારુ વાતાવરણ	B.	વરસાદ
	C.	વાવાજોડુ	D.	ગરમ વેવ
60.	37. Diesel engine works on.			
	A.	Otto cycle	B.	Diesel cycle
	C.	Carnot cycle	D.	None of above
૬૦.	ડીઝલ એજીન શેને આધારીત છે			
	A.	ઓટો સાયકલ	B.	ડીઝલ સાયકલ
	C.	કાર્નોટ સાયકલ	D.	એક પણ નહી
61.	41. Heat engine is			
	A.	Convert heat into work	B.	Convert heat into motion
	C.	Convert work into heat	D.	None of above
૬૧.	હીટ એજીન			
	A.	ઉષ્મા નુ કાર્ય માં રુપાંતર	B.	ઉષ્મા નુ ગતિ માં રુપાંતર
	C.	કાર્ય નુ ઉષ્મા માં રુપાંતર	D.	એક પણ નહી
62.	53. Density of water is maximum at			
	A.	0°C	B.	0 K
	C.	4°C	D.	100°C
૬૨.	પાણી ની ઘનતા કયારે મહત્તમ છે			
	A.	0°C	B.	0 K
	C.	4°C	D.	100°C
63.	When a gas is heated , change takes place in			
	A.	Pressure	B.	Volume
	C.	Temperature	D.	All of above

53.	જ્યારે ગેસ ને ગરમ કરિમા થિએ ત્યારેમા ફેરફાર થાય છે.			
	A.	દબાણ	B.	કદ
	C.	તાપમાન	D.	ઉપર ના બધા જ
64.	Piezometer is used for measurement of			
	A.	Pressure	B.	Temperature
	C.	Flow	D.	Velocity
58.	પીઝો મીટર શુ માપવા ઉપયોગી છે			
	A.	દબાણ	B.	તાપમાન
	C.	પ્રવાહ	D.	વેગ
65.	The viscosity of liquid is..... with increase in temperature			
	A.	Decrease	B.	increase
	C.	Both A and B	D.	None of above
55.	પ્રવાહી ની સ્નિગ્ધતા તાપમાન વધવાની સાથે			
	A.	ઘટે	B.	વધે
	C.	A અને B બન્ને	D.	એક પણ નહી
66.	Which of the following is the unit of kinematic viscosity			
	A.	Pascal	B.	Stock
	C.	Poise	D.	none of above
55.	કાઈનેમેટીક વિસ્કોસિટી નો એકમ			
	A.	પાસ્કલ	B.	સ્ટોક
	C.	પોઈઝ	D.	એક પણ નહી
67.	Entropy is constant in			
	A.	Polytropic process	B.	Isochoric process
	C.	Isobaric process	D.	Isentropic process
59.	એંટ્રોપી.... સતત છે			
	A.	પોલીટ્રોપીક પ્રક્રીયા	B.	આઈસોકોમીક પ્રક્રીયા
	C.	આઈસોબારીએક પ્રક્રીયા	D.	આસેંટ્રોપીક પ્રક્રીયા
68.	The relation between Cp and Cv is given as follows			
	A.	$C_p - C_v = R$	B.	$C_p + C_v = R$
	C.	$C_p / C_v = R$	D.	$C_p - C_v = \beta$
57.	નીચેના માંથી Cp and Cv નો કયો સંબંધ સચો છે			
	A.	$C_p - C_v = R$	B.	$C_p + C_v = R$
	C.	$C_p / C_v = R$	D.	$C_p - C_v = \beta$
69.	An adiabatic wall is one which			
	A.	Prevents thermal interaction	B.	Permits thermal interaction
	C.	encourages thermal interaction	D.	discourages thermal interaction
56.	એડીયબેટીક વોલ શુ છે			
	A.	ઉષ્મીય આંતર્કીયા અટકાવે	B.	ઉષ્મીય આંતર્કીયા થવા દે
	C.	ઉષ્મીય આંતર્કીયા વધારે	D.	ઉષ્મીય આંતર્કીયા અટકાવે
70.	Momentum is represented by			
	A.	Mass*velocity	B.	Mass/velocity
	C.	Mass-velocity	D.	Mass+velocity
90.	મોમેન્ટમ એ.....			

A.	εη*αα	B.	εη/αα
C.	εη-αα	D.	εη+αα
