

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	
1.	બંધ પ્રેશર કુકર માં ઉકળતું પાણી કોનું ઉદાહરણ છે.			
	A. ઓપન સિસ્ટમ	B. કલોડ સિસ્ટમ		
	C. આઇસોલેટેડ સિસ્ટમ	D. એક પણ નહીં		
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		
2.	આઇસોલેટેડ સિસ્ટમ માટે સિસ્ટમ અને સરાઉન્ડિંગ વચ્ચે			
	A. ફક્ત માસ ટ્રાંસફર શક્ય છે.	B. ફક્ત ઊર્જા ટ્રાંસફર શક્ય છે.		
	C. ઊર્જા અને માસ ટ્રાંસફર શક્ય નથી	D. એક પણ નહીં		
3.	Following of which is not a system property,			
	A. Pressure	B. Temperature		
	C. Density	D. Heat		
3.	નીચેના માંથી કયો પ્રણાલી ગુણધર્મ નથી			
	A. દબાણ	B. તાપમાન		
	C. ઘનતા	D. ઉષ્ણા		
4.	Following of which is not the unit of pressure,			
	A. Newton*meter ²	B. PSI		
	C. BAR	D. Atmosphere		
4.	નીચેના માંથી કયો દબાણ નો એકમ નથી			
	A. ન્યૂટન*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		
5.	નીચેના માંથી કયો એક્ષેંટીવ ગુણધર્મ નું 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
5.	ઉજા ઉર્જા અને કાર્ય એ છે.			
	A.	પોઇન્ટ ફંક્શન	B.	પાથ ફંક્શન
	C.	ઇંટેંશીવ ગુણધર્મ	D.	એક પણ નહીં
7.	The unit of Entropy is,			
	A.	$J^{\circ}K$	B.	J/K
	C.	$J/Kg^{\circ}mol^{\circ}K$	D.	None of the above
9.	ઓંડ્રોપી નો એકમ છે.			
	A.	$J^{\circ}K$	B.	J/K
	C.	$J/Kg^{\circ}mol^{\circ}K$	D.	એક પણ નહીં
8.	Mixture of ice and water is the example of,			
	A.	Close system	B.	Isolated system
	C.	Heterogeneous system	D.	Open system
6.	પાણી અને બરફ નું મિશ્રણ એ નું ઉદાહરણ છે.			
	A.	કલોજ સિસ્ટમ	B.	આઈસોલેટેડ સિસ્ટમ
	C.	હીટરોજુનીયસ 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.	$P \propto T$
6.	બોઇલ 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
10.	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
11.	જો એક હીટ એંજૂન 100% થર્મલ એફિસીઅંસી મેળવી લે તો થર્મોડાયનમિક ના કચા નીયમ નું ઉલ્લંઘન કરે છે.			
	A.	થર્મોડાયનામીક નો બીજો નિયમ	B.	થર્મોડાયનામીક નો શુન્ય નિયમ
	C.	થર્મોડાયનામીક નોપ્રથમ નિયમ	D.	એક પણ નહીં
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
12.	થર્મોડાયનામીક નોપ્રથમ 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
	નિરંતર ગતિ યંત્ર એ છે.			
14.	A	એક એફિસીઅંટ મશીન	B	એક થમોડયનામીક મશીન
	C.	એક કલ્પનીક મશીન જે થમોડયનામીક ના નિયમ નું ઉલ્લંઘન કરે છે	D.	એક નોન થમોડયનામીક મશીન
	Kelvin plank statement and Clausius statement are related with,			
	A.	Zeroth law of thermodynamics	B.	First law of thermodynamics
15.	C.	Second law of thermodynamics	D.	Third law of thermodynamics
	કેલ્વિનપ્લાંક અને કલોસીયસ નું વાક્ય શેની સાથે સંબંધિત છે.			
	A.	થમોડયનામીક ના શુન્ય નિયમ	B.	થમોડયનામીક ના પ્રથમ નિયમ
	C.	થમોડયનામીક ના બીજા નિયમ	D.	થમોડયનામીક ના ત્રીજા નિયમ
16.	1 atmospheric pressure is equal to,			
	A.	760 mm of Hg	B.	zero mm of Hg
	C.	735.6 mm of Hg	D.	None of the above
	એક વાતાવરણના દબાણ બરાબર.....			
17.	A.	760 mm of Hg	B.	zero mm of Hg
	C.	735.6 mm of Hg	D.	None of the above
	An isentropic process on T-S diagram is represented by a			
	A.	Horizontal line	B.	Vertical line
18.	C.	Inclined line	D.	Curved line
	એક આઇસેન્ટ્રોપીક પ્રક્રિયા T-S આફુતિ પર વડે દર્શાવી શકાય.			
	A.	આડી રેખા	B.	ઉલ્લિ રેખા
	C.	ત્રાસી રેખા	D.	વક રેખા
19.	In isothermal process following of which remains constant,			
	A.	Temperature	B.	Volume
	C.	Pressure	D.	Entropy
	અચળ તાપમાન પ્રક્રિયા માં નીચેના માંથી કોણ અચળ રહે છે.			
20.	A.	તાપમાન	B.	કદ
	C.	દબાણ	D.	ઓંટ્રોપી
	A fluid is said to be ideal, if it is			
	A.	Incompressible	B.	Inviscid
21.	C.	Viscous and incompressible	D.	Inviscid and incompressible
	એક ફ્લુયડ ને આદર્શ કારણે કહી શકાય જગ્યારે તે			
	A.	Incompressible	B.	Inviscid
	C.	Viscous and incompressible	D.	Inviscid and incompressible
22.	Mercury does not wet the glass. This is due to the property			
	A.	Adhesion	B.	Cohesion
	C.	Surface tension	D.	Viscosity
	પારાના કાચ ગુણર્ધમ્બ ના કારણે કાચ ને ભીજવતો નથી.			
23.	A.	સ્પર્શકરણ	B.	સ્વ આકર્ષણ
	C.	સ્પર્શકરણ	D.	સ્વ આકર્ષણ

	C.	પુષ્ટ તાણે	D.	સ્નેગ્ધતા
20.		Property of a fluid by which its own molecules are attracted is called		
	A.	Adhesion	B.	Cohesion
	C.	Surface tension	D.	Viscosity
20.		ફલુયડ નાં કયા ગુણધર્મ નાં કારણે પોતાના અણુ ઓ આકષાય છે.		
	A.	સ્પર્શીકરણ	B.	સ્વ આકર્ષણ
	C.	પુષ્ટ તાણે	D.	સ્નેગ્ધતા
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
21.		ફલુયડ નાં કયા ગુણધર્મ નાં કારણે શીયર અવરોધ પેદા થાય છે.		
	A.	સ્પર્શીકરણ	B.	સ્વ આકર્ષણ
	C.	પુષ્ટ તાણે	D.	સ્નેગ્ધતા
22.		Falling drops of water become spheres due to the property		
	A.	Adhesion	B.	cohesion
	C.	Surface tension	D.	viscosity
22.		નીચે ટપકતું પાણી કયા ગુણધર્મ નાં ગોળકર બને છે.		
	A.	સ્પર્શીકરણ	B.	સ્વ આકર્ષણ
	C.	પુષ્ટ તાણે	D.	સ્નેગ્ધતા
23.		A barometer is used to measure		
	A.	Very low pressure	B.	Very high pressure
	C.	Atmospheric pressure	D.	Pressure diff. between two points
23.		બેરોમીટર શુ માપવા માટે ઉપયોગી છે.		
	A.	ધણુ ઓછુ તાપમાન	B.	ધણુ ઊચુ તાપમાન
	C.	વાતાવરણ નું 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
24.		રેનોન્ડ નંબર નાં કયા મુલ્ય માટે પાઈપ માં લેમીનાર ફલો મળે છે.		
	A.	2000 કે તેથી ઓછુ	B.	2000 અને 4000 ની વચ્ચે
	C.	4000 કરતાં વધારે	D.	એક પણ નહીં
25.		Pitot tube is used for measurement of		
	A.	Flow	B.	pressure
	C.	velocity	D.	discharge
25.		પિટોટ ટયુબ..... 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
26.		બનોલી નું સુત્ર કોના સંરક્ષણ સાથે સંકળયેલું છે.		
	A.	ઉજ્જ	B.	દળ
	C.	કાર્ય	D.	વેગમાન

	Hydrometer is used to determine			
27.	A. Density	B. Specific gravity of liquid	C. Viscosity	D. None of the above
	હાઇડ્રોમીટર શું નક્કી કરવા વપરાય છે.			
28.	A. ધનતા	B. પ્રવાહી ની વિશીષ ધનતા	C. સ્નિગ્ધતા	D. એક પણ નહીં
	On volume basis air contains following parts of oxygen			
28.	A. 21	B. 23	C. 25	D. 78
	કેવા ના આધારે હવા માં કેટલા પ્રમાણે માં ઓક્સીજન હોય છે.			
29.	A. 21	B. 23	C. 25	D. 78
	For reversible adiabatic process change in entropy is			
29.	A. maximum	B. minimum	C. zero	D. negative
	રિવરસીબલ એડીયબેટિક પ્રક્રિયા માટે એંટ્રોપી માં થતો ફેરફાર			
30.	A. મહત્તમ	B. ન્યુનત્તમ	C. શૂન્ય	D. જણા
	Measurement of temperature is based on			
30.	A. Zeroth law thermodynamics	B. first law thermodynamics	C. Joule's law	D. second law thermodynamics
	તાપમાન નું માપન શેને આધારીત છે.			
30.	A. થમોડાયનામીક નાં શૂન્ય નિયમ	B. થમોડાયનામીક નાં પ્રથમ નિયમ	C. જૂલ નાં નિયમ	D. થમોડાયનામીક નાં બીજા નિયમ
	The constant volume cycle is called			
31.	A. Carnot cycle	B. Otto cycle	C. Diesel cycle	D. Joule cycle
	અચળ કેવા સાયકલ છે.			
31.	A. કાર્નોટ સાયકલ	B. ઓટો સાયકલ	C. ડીજીલ સાયકલ	D. જૂલ સાયકલ
	Rankine cycle consists of			
32.	A. Four processes	B. Five processes	C. three processes	D. six processes
	રેનકાઈન સાયકલ પ્રક્રિયા નો સમાવેશ છે.			
32.	A. ચાર પ્રક્રિયા	B. પાંચ પ્રક્રિયા	C. ત્રણ પ્રક્રિયા	D. છ પ્રક્રિયા
	The thermal efficiency of a Carnot cycle depends on			
33.	A. Design of engine	B. Size of engine	C. Type of fuel	D. Temperature of source and sink
	કાર્નોટ સાયકલ ની ઉષ્મીય કાર્ય ક્ષમતા શેને આધારીત છે			
33.	A. એંજૂન ની ડીજીલ	B. એંજૂન નાં આકર	C. બળતણ નાં પ્રકાર	D. સોર્સ અને સિંક નાં તાપમાન
	Specific heat of water is			
34.	A. 0.01	B. 0.1		

	C.	1	D.	0.97
34.	પાણી ની વિશીષ્ટ ધનતા છે.			
	A.	0.01	B.	0.1
	C.	1	D.	0.69
35.	Second law of thermodynamics defines			
	A.	enthalpy	B.	pressure
36.	C.	volume	D.	entropy
	થર્મોડાયનામીક નો બીજો નિયમ શું નક્કી કરે છે.			
	A.	એંથાલ્પી	B.	દબાણ
37.	C.	કદ	D.	એંટ્રોપી
	Change of internal energy is proportional to the change of temperature is			
	A.	Boyle's law	B.	Joule's law
38.	C.	Charles's law	D.	None of the above
	આંતરીક ઉર્જા માં થતો ફેરફાર તાપમાન નાં સંપ્રમાણ માં છે			
	A.	બોયલ્સ નો નિયમ	B.	જૂલ નો નિયમ
39.	C.	ચાર્લ્સા નો નિયમ	D.	એક પણ નહીં
	First law of thermodynamics deals with conservation of			
	A.	mass	B.	Heat
40.	C.	momentum	D.	Energy
	થર્મોડાયનામીક નો પ્રથમ નિયમ કોના સંરક્ષણ સાથે સંકળાયેલ છે.			
	A.	દળ	B.	ઉષ્મા
41.	C.	વેગમાન	D.	ઉર્જા
	In a steady flow process			
	A.	The mass flow rate is constant	B.	The work transfer rate is constant
42.	C.	The heat transfer rate is constant	D.	All of the above
	સતત પ્રવહિતપ્રક્રિયા માં			
	A.	દળ નો પ્રવાહ અચળ રહે છે	B.	કાર્ય નો પ્રવાહ અચળ રહે છે
43.	C.	ઉષ્મા નો પ્રવાહ અચળ રહે છે	D.	ઉપર નાં બધા જ
	The work done in free expansion process is			
	A.	minimum	B.	Maximum
44.	C.	zero	D.	positive
	મૂકૃત વિસ્તરણ પ્રક્રિયા માં થતું કાર્ય			
	A.	ન્યૂનતમ	B.	મહત્તમ
45.	C.	શૂન્ય	D.	ધન
	Petrol engine works on			
	A.	Constant pressure cycle	B.	Joule cycle
46.	C.	Constant volume cycle	D.	Rankine cycle
	પેટ્રોલએંજીન માં થતું કાર્ય			
	A.	સતત દબાણ સાયકલ	B.	જૂલ સાયકલ
47.	C.	સતત કદ સાયકલ	D.	રેકાઇન સાયકલ
	A refrigeration system works on			
	A.	second law thermodynamics	B.	Zeroth law thermodynamics

	C.	first law thermodynamics	D.	None of the above
૪૧.	રેફિજરેશન પ્રક્રિયા માં થતું કાર્યો			
	A.	થમોડાયનામીક નો બીજો નિયમ	B.	થમોડાયનામીક નો બીજો નિયમ
	C.	થમોડાયનામીક નોપ્રથમનિયમ	D.	એક પણ નહીં
42.	For ideal gas, in throttling process the			
	A.	Volume remains constant	B.	Temperature remains constant
૪૨.	C.	Pressure remains constant	D.	All of the above
	આદર્શ વાયુ થ્રોટલિંગ પ્રક્રિયામાં			
	A.	કદ અચળ રહે	B.	તાપમાન અચળ રહે
43.	C.	દબાણ અચળ રહે	D.	ઉપર નાં બધા જ
	Enthalpy is equal to			
	A.	U+PV	B.	U-PV
૪૩.	C.	S+PV	D.	S-PV
	ઓંથાલ્પી બરાબર			
	A.	U+PV	B.	U-PV
44.	C.	S+PV	D.	S-PV
	The unit of energy in SI system is			
	A.	J	B.	Jm
૪૪.	C.	W	D.	J/m
	ઉર્જા નો એસ આઈ એકમ			
	A.	J	B.	Jm
૪૫.	C.	W	D.	J/m
	One watt is equal to			
	A.	1 N/min	B.	10 N/s
45.	C.	1 Nm/s	D.	100N/s
	એક વોટ =			
	A.	1 N/min	B.	10 N/s
૪૬.	C.	1 Nm/s	D.	100N/s
	Carnot cycle is a following cycle			
	A.	Quasi static	B.	Semi reversible
46.	C.	reversible	D.	irreversible
	કનોટ સાયકલ એ..... સાયકલ છે			
	A.	કવાજ સ્ટેટિક	B.	સેમી રિવરસીબલ
૪૭.	C.	રિવરસીબલ	D.	ઇરરિવરસીબલ
	Centrifugal pump is an example of			
	A.	Isolated system	B.	Steady flow system
47.	C.	Closed system	D.	None of the above
	સેંક્રીફ્યુગલ પાપ એ.... નુ ઉદાહરણ છે			
	A.	આઈસોલેટેડપ્રણાલી	B.	સતત ફલો પ્રણાલી
૪૯.	C.	બંધ પ્રણાલી	D.	એક પણ નહીં
	Gases have			
	A.	Two values of specific heat	B.	One value of specific heat
48.	C.	Three values of specific heat	D.	No value
	વાયુ માટે			

	A. વિશીષ ઉષ્મા ની બે કિંમત	B. વિશીષ ઉષ્મા ની એક કિંમત
	C. વિશીષ ઉષ્મા ની ત્રણ કિંમત	D. એક પણ નહીં
49.	The general gas equation is A. $Pv=mrt$ B. $Pv=Rt^n$ C. $Pv^n=c$ D. $Pv=(rt)^n$	
૫૦.	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. $N.m$	
૫૧.	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	
૫૨.	કાઇનેમેટીક 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	
૫૩.	કટીન્યુટી 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	
૫૪.	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	
૫૫.	મેનોમીટર શુ માપવાઉપચોગી છે A. દબાણ B. પ્રવાહ C. તાપમાન D. વેગ	
55.	1 litre= A. 1 cc B. 10 cc C. 100 cc D. 1000 cc	
૫૬.	૧ લિટર = A. 1 cc B. 10 cc C. 100 cc D. 1000 cc	
56.	Rotameter is used to measure A. pressure B. distance C. flow D. density	

૫૬.	રોટામીટર શુ માપવા ઉપયોગી છે			
	A.	દબાણ	B.	અંતર
	C.	પ્રવાહ	D.	ધનતા
૫૭.	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
૫૮.	ધન અને પ્રવાહી માટે			
	A.	વિશ્રિષ્ટ ઉષ્મા નું એક મુલ્ય	B.	વિશ્રિષ્ટ ઉષ્મા ના બે મુલ્ય
	C.	વિશ્રિષ્ટ ઉષ્મા નું મુલ્ય નથી	D.	એક પણ નહીં
૫૯.	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
૬૦.	N.T.P.નું પુરુષ નામ			
	A.	નોમીનલ તાપમાન અને દબાણ	B.	નોર્મલ તાપમાન અને દબાણ
	C.	નેચરલ તાપમાન અને દબાણ	D.	નોર્મલ થર્મોડાયનામીક પ્રક્રિયા
૬૧.	A sudden fall in the barometer reading is a sign of approaching			
	A.	Fine weather.	B.	Rain.
	C.	Storm.	D.	Heat wave.
૬૨.	બેરોમીટર માં એકદમ થતો ઘટાડોશું દર્શાવે છે			
	A.	સારુ વાતાવરણ	B.	વરસાદ
	C.	વાવાજોડુ	D.	ગરમ વેવ
૬૩.	37. Diesel engine works on.			
	A.	Otto cycle	B.	Diesel cycle
	C.	Carnot cycle	D.	None of above
૬૪.	ડીજલ એંજીન શેને આધારીત છે			
	A.	ઓટો સાયકલ	B.	ડીજલ સાયકલ
	C.	કાર્નોટ સાયકલ	D.	એક પણ નહીં
૬૫.	41. Heat engine is			
	A.	Convert heat into work	B.	Convert heat into motion
	C.	Convert work into heat	D.	None of above
૬૬.	હીટ એંજીન			
	A.	ઉષ્મા નું કાર્ય માં કુપાંતર	B.	ઉષ્મા નું ગતિ માં કુપાંતર
	C.	કાર્ય નું ઉષ્મા માં કુપાંતર	D.	એક પણ નહીં
૬૭.	53. Density of water is maximum at			
	A.	0°C	B.	0 K
	C.	4°C	D.	100°C
૬૮.	પાણી ની ધનતા કયારે મહત્વમાં છે			
	A.	0°C	B.	0 K
	C.	4°C	D.	100°C
૬૯.	When a gas is heated , change takes place in			
	A.	Pressure	B.	Volume
	C.	Temperature	D.	All of above

	જ્યારે ગેસ ને ગરમ કરિમા આપે ત્યારેમા ફેરફાર થાય છે.			
53.	A.	દબાણ	B.	5E
	C.	તાપમાન	D.	ઉપર ના બધા જ
64.	Piezometer is used for measurement of			
	A.	Pressure	B.	Temperature
	C.	Flow	D.	Velocity
54.	પીજો 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 સ્નિંધત્તા તાપમાન વધવાની સાથે			
	A.	ઘટે	B.	વધે
	C.	A અને B બજો	D.	એક પણ નહીં
66.	Which of the following is the unit of kinematic viscosity			
	A.	Pascal	B.	Stock
	C.	Poise	D.	none of above
56.	કાઈનેમેટીક વિસ્કોસીટી નો એકમ			
	A.	પાસ્કલ	B.	સ્ટોક
	C.	પોઇઝ	D.	એક પણ નહીં
67.	Entropy is constant in			
	A.	Polytropic process	B.	Isochoric process
	C.	Isobaric process	D.	Isentropic process
57.	એંટ્રોપી.... સતત છે			
	A.	પોલીટ્રોપીક પ્રક્રિયા	B.	આઇસોકોમીક પ્રક્રિયા
	C.	આઇસોબારીએક પ્રક્રિયા	D.	આસેંટ્રોપીક પ્રક્રિયા
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.	$C_p - C_v = \beta$
59.	નીચેના માંથી C_p and C_v 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
60.	એડીયબેટીક વોલ શુ છે			
	A.	ઉષ્ણીય આંતર્કીયા અટકાવે	B.	ઉષ્ણીય આંતર્કીયા થવા દે
	C.	ઉષ્ણીય આંતર્કીયા વધારે	D.	ઉષ્ણીય આંતર્કીયા અટકાવે
70.	Momentum is represented by			
	A.	Mass*velocity	B.	Mass/velocity
	C.	Mass-velocity	D.	Mass+velocity
70.	મોમેન્ટમ એ.....			

	A.	દરી* વેગ	B.	દરી/વેગ
	C.	દરી-વેગ	D.	દરી+વેગ
