

Note: Ed-CET-2009 Test Questions along with key is given below, locate the question in your respective test book let series i.e.,(A,B,C,D) with key. Objections regarding key are invited, with written authentic proof to the Convener Ed-CET-2009, Osmania University latest by 23rd June 2009.

13

PART – C
PHYSICS

(Marks : 50)

51. The following planet has no atmosphere

వాతావరణము లేని గ్రహము

(1) Earth
భూమి(2) Mars
కుజుడు(3) Venus
శుక్రగ్రహము(4) Mercury
మెర్క్యురి**(Ans: 4)**

52. If the distance between two masses is doubled the gravitational force of attraction between them is

రెండుద్రవ్యరాశుల మధ్య దూరము రెట్టింపయినపుడు, వాటి మధ్య గురుత్వాకర్షణ బలము

(1) reduced to half.
సగానికి తగ్గుతుంది(2) reduced to a quarter.
చతుర్థాంశముకు తగ్గుతుంది(3) doubled.
రెట్టింపగును(4) quadrupled.
నాలుగు రెట్లు అగును**(Ans: 2)**

53. The period of rotation of geo-stationary satellite is

జియోస్టేషనరీ ఉపగ్రహము యొక్క భ్రమణ కాలము

(1) 24 hours
24 గంటలు(2) 12 hours
12 గంటలు(3) 1 month
1 నెల(4) 1 year
1 సంవత్సరము**(Ans: 1)**

54. Mass of stars and galaxies are usually expressed in terms of

నక్షత్రాలు, నక్షత్ర మండలాల (గెలాక్సీల) ద్రవ్యరాశులను ద్వారా సూచిస్తారు

(1) neutron mass
న్యూట్రాన్ ద్రవ్యరాశి(2) nuclear mass
కేంద్రక ద్రవ్యరాశి(3) solar mass
సౌర ద్రవ్యరాశి(4) proton mass
ప్రోటాన్ ద్రవ్యరాశి**(Ans: 3)**

55. The least count of a stop watch is 1/5 second. The time of 20 oscillations of the pendulum is measured to be 25 seconds. The minimum percentage error in the measurement of time will be

ఒక స్టాప్ వాచ్ యొక్క కనీసపు కొలత 1/5 సెకన్లు. లోలకము 20 డోలనాలు చేయుటకు పట్టేకాలము 25 సెకన్లు అయిన, కాలమును లెక్కించటంలో కలిగే అతి తక్కువ దోష శాతము

(1) 0.1%

(2) 0.8%

(3) 8%

(4) 1.8%

(Ans: 2)

56. The dimensional formula for the torque is identical to that of

టార్క్ మితి ఫార్ములా కు సమానము

(1) kinetic energy.

(2) potential energy.

గతిశక్తి

స్థితిజ శక్తి

(3) moment of force.

(4) all the above.

బల భ్రామకము

పై అన్నియును

(Ans: 4)

[P.T.O.]

A

PS

57. A screw gauge covers a distance of 10 mm on the pitch scale when 20 complete rotations are given by screw. If the total number of divisions on the head scale is 100 divisions, then the least count of screw gauge in centimetres is

స్క్రూగేజ్ లో మరను 20 చుట్లు త్రిప్పినపుడు పిచ్ స్కేలు పై 10 మి. మీ. దూరము జరిగినది. తల స్కేలులో 100 విభాగాలు ఉన్నట్లయితే, స్క్రూగేజ్ యొక్క కనీసపు కొలత సెం. మీ. లలో

(1) 0.0002 cm (2) 0.0001 cm (3) 0.0005 cm (4) 0.05 cm
0.0002 సెం.మీ. 0.0001 సెం.మీ. 0.0005 సెం.మీ. 0.05 సెం.మీ.

(Ans: 3)

58. An example for a field having no divergence and curl is

అవసరణ మరియు కర్ల్ లేని క్షేత్రానికి ఉదాహరణ

(1) Magnetic field due to a steady state current.
నిలకడ విద్యుత్ ప్రవాహంవల్ల ఏర్పడే అయస్కాంత క్షేత్రం

(2) Steady state heat flow.
నిలకడ స్థితి ఉష్ణప్రవాహము

(3) Maxwell's equations within matter.
పదార్థం అంతర్భాగానికి వర్తించే మాక్స్ వెల్ సమీకరణాలు

(4) Gravitational field inside a mass.
ద్రవ్యరాశి లోపల గురుత్వ క్షేత్రము

$$\frac{mV}{M}$$

(Ans: 2)

59. A bullet of mass m is fired with a velocity V into a block of wood of mass M. The final velocity of the system

m ద్రవ్యరాశి గల తుపాకి గుండును V వేగంతో ఒక చెక్క దిమ్మలోకి పేల్చినట్లయితే (చెక్క దిమ్మ ద్రవ్యరాశి M), ఆ వ్యవస్థ యొక్క తుది వేగం

(1) $\frac{mV}{M+m}$ (2) $\frac{(m+M)V}{M}$ (3) (4) $\frac{mV^2}{M}$

(Ans: 1)

60. Which one of the following is a scalar quantity?

ఈ క్రింది వాటిలో ఏది అదిశ రాశి?

(1) displacement (2) velocity
స్థానభ్రంశము వేగము

(3) momentum (4) power
ద్రవ్యవేగము సామర్థ్యము

(Ans: 4)

A

PS

61. Which one of the following statement is incorrect?

క్రింది వాటిలో ఏది సరి అయినది కాదు?

(1) 'g' decreases with altitude ('g' = acceleration due to gravity)

ఉన్నతితో 'g' విలువ తగ్గుతుంది ('g' = గురుత్వత్వరణం)

(2) 'g' decreases with depth

లోతుతో 'g' విలువ తగ్గుతుంది

(3) 'g' increases from equator to poles

భూమధ్యరేఖ నుండి ధ్రువాలకు 'g' విలువ పెరుగుతుంది

(4) 'g' remains constant at all places

అన్ని స్థానాల వద్ద 'g' విలువ స్థిరంగా ఉంటుంది

(Ans: 4)

62. Newton's first law of motion gives the concept of

న్యూటన్ మొదటి గమన సూత్రము భావనను ఇచ్చును.

(1) energy

శక్తి

(2) work

పని

(3) inertia

జడత్వము

(4) momentum

ద్రవ్య వేగము

(Ans: 3)

63. For a particle revolving in a circular path, the acceleration of the particle is

ఒక కణము వృత్తాకార మార్గములో పరిభ్రమిస్తున్నప్పుడు దాని త్వరణము ఉంటుంది

(1) along the tangent.

స్పర్శరేఖ వైపుగా

(2) along the radius.

వ్యాసార్థము వైపుగా

(3) along the circumference of the circle.

వృత్త పరిధి వైపుగా

(4) zero.

శూన్యముగా

(Ans: 2)

64. If M is the mass and r is the radius of gyration of a disc, then its moment of inertia is given by

ఒక బిళ్ళ యొక్క ద్రవ్యరాశి M మరియు జైరేషన్ వ్యాసార్థము r అయిన, దాని జడత్వ భ్రామకము

(1) Mr^2

(2) $\frac{1}{2}Mr^2$

(3) $\frac{1}{3}Mr^2$

(4) $\frac{2}{3}Mr^2$

(Ans: 1)

65. If a force \bar{F} is applied on a body and the body moves with velocity \bar{v} in the direction of force, then the power will be

ఒక వస్తువుపై \bar{F} బలము ప్రయోగించినపుడు, ఆ వస్తువు \bar{v} వేగంతో బల ప్రయోగదిశలో చలించినచో, సామర్థ్యము విలువ

(1) $\frac{F}{V}$

(2) FV

(3) FV^2

(4) $\frac{F}{V^2}$

(Ans: 2)

[P.T.O.]

A
PS

66. The power of a motor which is raising 200 kg of water in ten minutes from a well of depth 60m is 200 కి.గ్రా.ల నీటిని 60 మీ.ల లోతు నుండి 10 నిమిషములలో పైకి తోడుతున్న మోటార్ సామర్థ్యము
- (1) 98W. (2) 196 kW.
(3) 294W. (4) 196W. **(Ans: 4)**
67. On which factor does the capillary rise or fall in a capillary tube depends?
కేశనాళిక గొట్టములో కేశిక హెచ్చు, తగ్గులు పై ఆధారపడి ఉండును
- (1) viscosity (2) interatomic force
స్నిగ్ధత అంతర్ పరమాణువుల మధ్య బలం
(3) surface tension (4) force
తల తన్యత బలము **(Ans: 3)**
68. According to Bernouli's theorem, as the velocity of air flowing through a pipe increases, the pressure
బెర్నోలీ సిద్ధాంతం ప్రకారం, ఒక గొట్టము గుండా ప్రవహించే గాలి యొక్క వేగం పెరిగినట్లయితే దాని పీడనము
- (1) increases. (2) decreases.
పెరుగును తగ్గును
(3) remains the same. (4) becomes infinity.
యథావిధిగా నుండును అనంత మగును **(Ans: 2)**
69. The buoyant force depends on the
ఉత్పవన (బుయంట్) బలము _____ పై ఆధారపడి ఉండును
- (1) density of the liquid. (2) viscosity of the liquid.
ద్రవ సాంద్రత ద్రవ స్నిగ్ధత **(Ans: 1)**
(3) density of the body. (4) the centre of gravity of the displaced liquid.
వస్తు సాంద్రత స్థాన భ్రంశ ద్రవము యొక్క గురుత్వ కేంద్రము
70. A hydraulic brake works on the principle of
హైడ్రాలిక్ బ్రేక్ _____ పై పని చేయును
- (1) Stokes Law. (2) Boyle's Law.
స్టోక్స్ నియమము బాయిల్స్ నియమము
(3) Bernouli's Theorem. (4) Pascal's Law.
బెర్నోలీ సిద్ధాంతం పాస్కల్స్ నియమము **(Ans: 4)**

A

PS

71. If the pressure is increased, then the boiling point

పీడనము పెరిగినపుడు బాష్పీ భవన స్థానము

(1) decreases.

తగ్గును

(2) increases.

పెరుగును

(3) remains the same.

ఒకే రీతిగా నుండును

(4) depends on the volume.

ఘనపరిమాణముపై ఆధారపడి యుండును

(Ans: 1)

72. A temperature change of 1°C on the Celsius scale is equivalent to a temperature change of _____ on the Kelvin scale

సెల్సియస్ స్కేలులో 1°C ఉష్ణోగ్రతలో మార్పు కెల్విన్ స్కేలులో _____ ఉష్ణోగ్రతా మార్పునకు సమానము.

(1) 1 K

(2) 274 K

(3) 273 K

(4) 0 K

(Ans: 1)

73. The property of the system that does not change during an adiabatic process is the

ఒక స్థిరోష్ణక ప్రక్రియలో మార్పు చెందనటు వంటి వ్యవస్థ ధర్మము

(1) temperature.

ఉష్ణోగ్రత

(2) volume.

ఘనపరిమాణము

(3) pressure.

పీడనము

(4) heat.

ఉష్ణము

(Ans: 4)

74. For a gas obeying Boyle's law, if the pressure $\frac{\pi}{2}$ increases by 1%, the percentage of decrease in volume is

బాయిల్ నియమమును పాటించే వాయువు యొక్క పీడనము 1% పెరిగినట్లయితే, దాని ఘన పరిమాణములో తరుగుదల శాతము

(1) 1%

(2) $\frac{1}{101}\%$

(3) $\frac{100}{101}\%$

(4) $\frac{1}{100}\%$

(Ans: 3)

75. On reflection from a fixed end of a string, a wave undergoes a phase change of

ఒక చివరన బిగించిన తీగ కొన నుంచి పరావర్తనము చెందిన తరంగములో కలిగే దశా భేదము

(1) $\frac{\pi}{4}$

(2)

(3) π

(4) 2π

(Ans: 3)

76. Energy is not carried by

_____ ద్వారా శక్తి వ్యాపించదు.

(1) longitudinal waves.

అనుదైర్ఘ్య తరంగాల

(2) transverse waves.

తిర్యక్ తరంగాల

(3) progressive waves.

పురోగామి తరంగాల

(4) stationary waves.

స్థిర తరంగాల

(Ans: 4)

A

PS

[P.T.O.]

77. Longitudinal and transverse waves can be transmitted through
అనుదైర్ఘ్య మరియు తిర్యక్ తరంగాలు ————— ద్వారా ప్రసారిత మవుతాయి

- | | |
|---------------------------------|---------------------------------------|
| (1) inert gases.
జడ వాయువులు | (2) solids.
ఘన పదార్థాలు |
| (3) CO gas.
CO వాయువు | (4) nitrogen gas.
నైట్రోజన్ వాయువు |

(Ans: 2)

78. The velocity of sound in any gas depends on
ఏదైన వాయువులో ధ్వని వేగము _____ పై ఆధార పడుతుంది

- (1) its wavelength.
దాని తరంగ దైర్ఘ్యము
- (2) its frequency.
దాని పౌనఃపున్యం
- (3) density and elasticity of the gas.
వాయువు యొక్క సాంద్రత మరియు స్థితి స్థాపకత
- (4) all the above.
పై అన్నియును

(Ans: 3)

79. Sound waves are
ధ్వని తరంగాలు

- | | |
|--|---|
| (1) electromagnetic waves.
విద్యుదయస్కాంత తరంగాలు | (2) transverse waves.
తిర్యక్ తరంగాలు |
| (3) ultraviolet waves.
అతినీలలోహిత తరంగాలు | (4) mechanical waves.
యాంత్రిక తరంగాలు |

(Ans: 4)

80. Beats are due to the superposition of two waves of
_____ రెండు తరంగాలు అధ్యారోపణం చెందినపుడు విస్పందనములు ఏర్పడును

- (1) nearly equal frequencies.
దాదాపు సమాన పౌనఃపున్యాలు గల
- (2) same frequency travel in the opposite direction.
ఒకే పౌనఃపున్యం కలిగి వ్యతిరేక దిశలో ప్రయాణించు
- (3) different frequencies travel in opposite direction.
వేర్వేరు పౌనఃపున్యం కలిగి వ్యతిరేక దిశలో ప్రయాణించు
- (4) same frequency travel in the same direction.
ఒకే పౌనఃపున్యము కలిగి ఒకే దిశలో ప్రయాణించు

(Ans: 1)

A

PS

81. Magnifying power of a telescope, whose objective has a focal length 1 metre and eye piece has focal length 1 cm, is

వస్తుగత నాభ్యాంతరం 1 మీటరు మరియు అక్షి కటకము యొక్క నాభ్యాంతరము 1 సెం.మీ. గల దూరదర్శిని అవర్ధన సామర్థ్యము విలువ

- (1) 0.1 (2) 1
(3) 100 (4) 1000

(Ans: 3)

82. In human eye the focussing is done by

మనిషి నేత్రములో కేంద్రీకరణము _____ ద్వారా జరుగును

- (1) to and fro movement of the eye lens.
నేత్ర కటకమును ముందు వెనుకకు కదిలించుట
(2) to and fro movement of the retina.
అంతః పటలము (రెటినా)ను ముందు వెనుకకు కదిలించుట
(3) change in the convexity of the eye lens.
నేత్ర కటక కుంభాకారక మార్పు
(4) change in the refractive index of the eye fluids.
నేత్ర ప్రవాహిల వక్రీభవన గుణక మార్పు

(Ans: 4)

83. A light ray which passes through air and reflects at the surface of glass undergoes a phase change of ఒక కాంతి కిరణము గాలి ద్వారా ప్రయాణించి గాజు తలంపై పరావర్తనము చెందినచో, కిరణ దశాభేదము

- (1) zero (2) π (3) $\pi/2$ (4) 2π
శూన్యము

(Ans: 2)

84. Which of the following rays diffracts more?

ఈ క్రింది తెలిపిన కిరణములలో ఏది ఎక్కువ వివర్తనమును కలిగించును?

- (1) violet (2) blue (3) red (4) green
ఉదా నీలి ఎరుపు ఆకుపచ్చ

(Ans: 3)

85. When two coherent sources of wavelength 5000\AA are separated by 0.1 cm, the fringe width of the interference pattern on the screen at a distance of 50 cm is

తరంగ దైర్ఘ్యం 5000\AA గల రెండు సంబంధ కాంతి జనకాల మధ్య దూరం 0.1 సెం. మీ. అయినప్పుడు, 50 సెం. మీ.ల దూరంలో గల తెరపై ఏర్పడే వ్యతికరణ ప్యాటర్న్‌లోని పట్టిక వెడల్పు

- (1) 0.01 cm. (2) 0.05 cm.
(3) 0.025 cm. (4) 0.005 cm.

(Ans: 3)

A

PS

[P.T.O.]

86. The most suitable metal for making a permanent magnet is
శాశ్వత అయస్కాంతమును తయారుచేయుటకు తగిన లోహము

(1) Copper
రాగి

(2) Steel
స్టీల్ (ఉక్కు)

(3) Iron
ఇనుము

(4) Alluminium
అల్యూమినియం

(Ans: 2)

87. A charged particle having charge q , and mass m is projected with velocity \vec{v} , into a uniform magnetic field \vec{B} . The force experienced by the charged particle is

q ఆవేశము మరియు m ద్రవ్యరాశి కలిగిన ఒక ఆవేశ కణము \vec{v} వేగముతో ఏకరీతి అయస్కాంత క్షేత్రంలోకి ప్రక్షిప్తమయిన, ఆ ఆవేశ కణముపై కలిగిన బలము

(1) $\vec{F} = q(\vec{v} \times \vec{B})$ (2) $\vec{F} = \frac{\vec{V} \times \vec{B}}{q}$ (3) $\vec{F} = \frac{q}{\vec{V} \times \vec{B}}$ (4) $\vec{F} = q(\vec{V} \times \vec{B})$ (Ans: 4)

88. The magnetic field strength at a distance d to an isolated pole of strength m is given by
 d దూరంలో ఒక ఏకాంక ధ్రువసత్వము m , యొక్క అయస్కాంత క్షేత్ర సత్వము

(1) $\frac{\mu_0}{4\pi} \frac{m}{d}$ (2) $\frac{\mu_0}{4\pi} md$ (3) $\frac{\mu_0}{4\pi} \frac{m}{d^2}$ (4) $\frac{\mu_0}{4\pi} md^2$ (Ans: 3)

89. In mapping of magnetic field, when a short bar magnet is placed such that its N-pole faces the geographic north, then the null point (zero field) lies
 $\vec{F} = q(\vec{V} \cdot \vec{B})$

అయస్కాంత క్షేత్రపట చిత్రణము (మ్యాపింగ్) కొరకు, ఒక అఘు దండాయస్కాంత ఉత్తర ధ్రువమును భౌగోళిక ఉత్తరదిశ వైపు ఉంచినచో శూన్య విచలన స్థితి _____ ఉండును

(1) on the equatorial line.
ఈక్విటోరియల్ రేఖ మీద

(2) on the axial line.
అక్షీయ రేఖ మీద

(3) at an angle 45° to the axis of the magnet.
అయస్కాంత అక్షమునకు 45° కోణంలో

(4) at an angle 60° to the axis of the magnet.
అయస్కాంత అక్షమునకు 60° ల కోణంలో

(Ans: 1)

90. A house is served by a 220 V line. In a circuit protected by 9 A fuse, the maximum number of 60W lamps in parallel that can be turned on is

ఒక ఇల్లు 220 వోల్ట్లతో అనుసంధానమయింది. వలయంలో 9 ఆంపియర్ల ఫ్యూజ్ తో రక్షితమయితే, సమాంతరంగా వెలిగించగల 60 వాట్ల బల్బుల గరిష్ట సంఖ్య

(1) 10.

(2) 30.

(3) 20.

(4) 40.

(Ans: 2)

A

PS

91. If two capacitors of capacitances C_1 and C_2 are connected in series, then the resultant capacitance is C_1 మరియు C_2 కెపాసిటెన్స్ కలిగిన రెండు కెపాసిటర్లు శ్రేణిలో కలిపితే, ఫలిత కెపాసిటెన్స్ విలువ

- (1) $C_1 + C_2$ (2) $\frac{1}{C_1 + C_2}$ (3) $\frac{C_1 C_2}{C_1 + C_2}$ (4) $\frac{1}{C_1} + \frac{1}{C_2}$ **(Ans: 3)**

92. The resistance of an ideal voltmeter is ఆదర్శ వోల్ట్ మాపకము యొక్క నిరోధము

- (1) Zero. (2) 1Ω .
సున్న
(3) Infinite. (4) 10Ω .
అనంతం **(Ans: 3)**

93. The self-inductance of a long solenoid of length l , area of cross section A with N turns is పొడవు l , అడ్డుకోత వైశాల్యము A మరియు చుట్టు N గల పొడవైన సోలనాయిడ్ యొక్క స్వయం ప్రేరకత విలువ

- (1) $\frac{\mu_0 N^2 A}{l}$ (2) $\frac{\mu_0 N^2 l}{A}$ **(Ans: 1)**
(3) $\mu_0 l AN^2$ (4) $\mu_0 A l N$

94. The electric field due to a charged metallic spherical shell of radius R with charge q at a distance r ($r < R$) from the centre of shell is

R వ్యాసార్థము గల ఒక గోళాకార లోహపు కర్పరము q ఆవేశముతో ఆవేశపరచబడినది. ఆ కర్పర కేంద్రం నుంచి r దూరాన ($r < R$) ఉండు విద్యుత్ క్షేత్రము

- (1) $\frac{1}{4\pi\epsilon_0} \frac{q}{r^2}$ (2) $\frac{1}{4\pi\epsilon_0} \frac{q}{(R-r)^2}$ (3) $\frac{1}{4\pi\epsilon_0} \frac{q}{(R^2-r^2)}$ (4) zero
శూన్యము **(Ans: 4)**

95. The magnitude of the mass defect is a measure of ద్రవ్యరాశి లోప పరిమాణ కొలమానము

- (1) Instability of nucleus. (2) Stability of a nucleus.
కేంద్రక అస్థిరత్వము కేంద్రక స్థిరత్వము
(3) Binding of electrons in the atom. (4) Binding of the atoms in a solid.
పరమాణువులోని ఎలక్ట్రాన్ల బంధనము ఘనపదార్థములోని పరమాణువుల బంధనము **(Ans: 2)**

A

PS

[P.T.O.]

96. The frequency of a television transmitter is

టెలివిజన్ ప్రసారణి యొక్క పౌనఃపున్యము

- (1) 100 kHz. (2) 1 MHz. (3) 100 MHz. (4) 10 MHz.

(Ans: 3)

97. The relation between frequency ν of the spectral line in the characteristic x-ray spectrum and the atomic number z of the target material is

అభిలక్షణ x-కిరణ వర్ణపటములో, వర్ణపటరేఖ పౌన్యపున్యము ν మరియు లక్ష్య పదార్థము యొక్క పరమాణు సంఖ్య Z ల మధ్య సంబంధము

- (1) $\nu \propto \sqrt{Z}$ (2) $\nu \propto Z$ (3) $\nu \propto Z^3$ (4) $\nu \propto Z^2$

(Ans: 4)

98. A low level computer language is the

నిమ్నస్థాయి కంప్యూటర్ భాష

- (1) BASICS. (2) FORTRAN. (3) ASSEMBLY. (4) PASCAL.
బేసిక్స్ ఫోట్రాన్ ఎసెంబ్లీ పాస్కల్

(Ans: 3)

99. For effective radio transmission, the modulation factor should be

ప్రభావాత్మక రేడియో ప్రసారమునకు ఉండవలసిన మాడ్యులేషన్ కారకము

- (1) less than one. (2) nearly equal to one.
ఒకటి కన్న తక్కువ దాదాపు ఒకటికి సమానము
(3) greater than one. (4) zero.
ఒకటికన్న ఎక్కువ సున్నా

(Ans: 2)

100. For the same amount of doping, the conductivity of n-type semi conductor is greater than that of p-type semi conductor because

ఒకే పరిమాణంలో మలినం చేసిన n-రకం అర్ధవాహకము యొక్క వాహకత్వము p-రకం అర్ధవాహకం కన్న ఎక్కువ ఎందుకంటే

- (1) free electrons have more mobility than holes.
స్వేచ్ఛా ఎలక్ట్రాన్ల చలనశీలత హోల్స్ కన్న ఎక్కువ
(2) holes have more mobility than electrons.
హోల్స్ యొక్క చలనశీలత ఎలక్ట్రాన్ల కన్న ఎక్కువ
(3) number of electrons are more than number of holes.
ఎలక్ట్రాన్ల సంఖ్య హోల్ సంఖ్యకన్న ఎక్కువ
(4) electrons are negatively charged.
ఎలక్ట్రాన్లు ఋణ ఆవేశాలు

(Ans: 1)

A

PS

23

CHEMISTRY

(Marks : 50)

101. Which of the following is correct for an endothermic reaction?

ఒక ఉష్ణగ్రాహక చర్యయందు ఈ క్రింది వాటిలో ఏది సరియైనది?

- (1)
- $\Delta H = -ve$
- (2)
- $\Delta H = +ve$
- (3)
- $\Delta H = 0$
- (4)
- $\Delta U = -ve$

(Ans: 2)102. The rate equation for a reaction is, rate = $k[A][B]$; The units of k areఒక చర్య రేటు సమీకరణము, రేటు = $k[A][B]$, k యొక్క ప్రమాణాలు

- (1)
- s^{-1}
- (2)
- $\text{mol.lit}^{-1}\text{s}$
-
- సె.
- ⁻¹
- మోల్. లీ.
- ⁻¹
- సె.
-
- (3)
- $\text{mol lit}^{-1}\text{s}^{-1}$
- (4)
- $\text{lit.mol}^{-1}\text{s}^{-1}$
-
- మోల్. లీ.
- ⁻¹
- సె.
- ⁻¹
- లీ. మోల్.
- ⁻¹
- సె.
- ⁻¹

(Ans: 4)103. The rate constant of a first order reaction is $k = 3.0 \times 10^{-2} \text{ min}^{-1}$. The $t_{1/2}$ of the reaction in minutes isఒక ప్రథమ క్రమాంకచర్య రేటు స్థిరాంకము, $k = 3.0 \times 10^{-2} \text{ ని.}^{-1}$ ఈ చర్య $t_{1/2}$ విలువ నిమిషాలలో

- (1) 0.231 (2) 2.31 (3) 23.1 (4)
- 2.31×10^{-2}

(Ans: 3)

104. Which one of the following is a colligative property of the solution?

ఈ క్రింది వాటిలో ఏది ఒక ద్రావణము యొక్క కణాధార ధర్మము?

- (1) Boiling Point (2) Freezing Point (3) Osmotic Pressure (4) Vapour Pressure

భాష్పీభవన స్థానము ఘనీభవన స్థానము ద్రవాభిసరణ వీడనము భాష్ప వీడనము

(Ans: 3)

105. The pH of 0.001M HCl solution is

0.001M HCl ద్రావణము pH విలువ

- (1) 3 (2) 1 (3) 2 (4) 11

(Ans: 1)

106. When an ideal gas is suddenly allowed to expand adiabatically into an evacuated container, then which one of the following is applicable?

ఒక ఆదర్శవాయువును శూన్యంగా నున్న పాత్రలోనికి ఒక్కసారిగా స్థిరోష్ణకముగా వ్యాకోచింప జేసినపుడు ఈ క్రింది వాటిలో ఏది వర్తించును?

- (1)
- $\Delta S = 0$
- (2)
- $\Delta G = 0$
- (3)
- $\Delta H = 0$
- (4)
- $\Delta P = 0$

(Ans: 3)

A

PS

[P.T.O.]

107. The vapour pressure of the solvent in a solution is proportional to

ఒక ద్రావణములోని ద్రావణి భాషు పీడనము క్రింది వాటిలో దేనికి అనుపాతముండును?

- | | |
|--|---|
| (1) the mole fraction of the solute.
ద్రావితము మోల్ భాగము | (2) the mole fraction of the solvent.
ద్రావణి మోల్ భాగము |
| (3) the molality of the solution.
ద్రావణము మోలాలిటి | (4) the normality of the solution.
ద్రావణము నార్మాలిటి |

(Ans: 2)

108. A real gas is expected to exhibit maximum deviations from ideal gas laws at

ఒక వాస్తవ వాయువు క్రింది వాటిలో దేని వద్ద ఆదర్శవాయు నియమాల నుండి గరిష్ట విచలనము కలిగియుండును?

- | | |
|---|---|
| (1) low Temperature and high pressure.
అల్ప ఉష్ణోగ్రత మరియు అధిక పీడనము | (2) low Temperature and low pressure.
అల్ప ఉష్ణోగ్రత మరియు అల్పపీడనము |
| (3) high Temperature and high pressure.
అధిక ఉష్ణోగ్రత మరియు అధిక పీడనము | (4) high temperature and low pressure.
అధిక ఉష్ణోగ్రత మరియు అల్పపీడనము |

(Ans: 1)

109. Which of the following of 0.1M aqueous solutions will have the lowest freezing point?

ఈ క్రింది వాటిలో దేని యొక్క 0.1M జల ద్రావణము అతి తక్కువ ఘనీభవనస్థానమును కలిగియుండును?

- | | |
|--|--|
| (1) Sodium Chloride
సోడియం క్లోరైడ్ | (2) Potassium sulphate
పోటాషియం సల్ఫేట్ |
| (3) Urea
యూరియా | (4) Glucose
గ్లూకోజ్ |

(Ans: 2)

110. The temperature above which the real gas cannot be liquefied is known as the _____.

ఒక వాస్తవ వాయువు ఏ క్రింది ఉష్ణోగ్రత పైన ద్రవికరణము చెందలేదో, ఆ ఉష్ణోగ్రతను _____ అంటారు

- | | |
|--|---|
| (1) Critical temperature.
సందిగ్ధ ఉష్ణోగ్రత | (2) Absolute temperature.
పరమ ఉష్ణోగ్రత |
| (3) Boyle temperature.
బాయిల్ ఉష్ణోగ్రత | (4) Inversion temperature.
విలోమ ఉష్ణోగ్రత |

(Ans: 1)

111. The set of quantum numbers not applicable to an electron in an atom is

ఒక పరమాణువులోని ఎలెక్ట్రాన్ కు ఈక్రింది క్వాంటమ్ సంఖ్యల సమితి అనువర్తించదు

- | | |
|----------------|----------------|
| (1) 1,1,1, + ½ | (2) 1,0,0, + ½ |
| (3) 1,0,0, - ½ | (4) 2,0,0, - ½ |

(Ans: 1)

A

PS

25

112. According to Bohr's theory of hydrogen atom which of the following is quantized for an electron moving in an orbit?

బోర్ సిద్ధాంతము ప్రకారము హైడ్రోజన్ పరమాణువు నందు ఒక కక్ష్యలో చలించే ఎలెక్ట్రాన్ కు క్రింది వాటిలో ఏది క్వాంటీ కరణము చెందును?

- | | |
|---|---|
| (1) angular acceleration
కోణీయ త్వరణము | (2) angular momentum
కోణీయ ద్రవ్యవేగము |
| (3) acceleration
త్వరణము | (4) velocity
వేగము |

(Ans: 2)

113. The molarity of a solution containing 40g of NaOH in 2 litres of solution is

2 లీటర్ల ద్రావణములో కరిగియున్న 40 గ్రా. NaOH ద్రావణము మొలారిటీ

- | | | | |
|---------|---------|---------|----------|
| (1) 1.0 | (2) 2.0 | (3) 0.5 | (4) 0.25 |
|---------|---------|---------|----------|

(Ans: 3)

114. Which of the following pairs of solvents form an ideal solution?

ఈ క్రింది ద్రావణిజతల్లో ఏది ఆదర్శ ద్రావణ మేర్పడును?

- | | |
|--|--|
| (1) n-heptane and n-hexane
n -హెప్టేన్ మరియు n-హెక్సేన్ | (2) C ₂ H ₅ OH and H ₂ O
C ₂ H ₅ OH మరియు H ₂ O |
| (3) C ₂ H ₅ OH and CHCl ₃
C ₂ H ₅ OH మరియు CHCl ₃ | (4) HCl and H ₂ O
HCl మరియు H ₂ O |

(Ans: 1)

115. A solution is prepared by mixing equal volumes of 0.4M CH₃COOH and 0.2M CH₃COONa. K_a for CH₃COOH is 2×10⁻⁵. The pH of the resulting solution is

సమాన ఘనపరిమాణములు గల 0.4M CH₃COOH మరియు 0.2M CH₃COONa లను కలిపి ఒక ద్రావణము తయారుచేయబడినది. CH₃COOH యొక్క K_a విలువ 2×10⁻⁵. ఏర్పడిన ద్రావణము pH విలువ

- | | |
|----------|---------|
| (1) 6 | (2) 5.4 |
| (3) 6.69 | (4) 6.5 |

(DELETED)**(One Mark added To All)**

116. The units of van der Waal's constant 'a' in the real gas equations are

వాన్ డర్ వాల్యు సమీకరణములోని వాండర్ వాల్ స్థిరాంకము 'a' ప్రమాణాలు

- | | |
|---|---|
| (1) atm.lit.mol ⁻¹ .
అట్మా. లీ. మోల్ ⁻¹ | (2) atm.lit ⁻¹ .mol ⁻¹ .
అట్మా. లీ. ⁻¹ మోల్ ⁻¹ |
| (3) atm.lit ² .mol ⁻² .
అట్మా. లీ. ² మోల్ ⁻² | (4) atm.lit ⁻¹ .mol ⁻² .
అట్మా. లీ. ⁻¹ మోల్ ⁻² |

(Ans: 3)

A

PS

[P.T.O.]

117. Which one of the following consists of positively charged colloidal particles?

క్రింది వాటిలో ఏది ధనావేశ కోలాయిడల్ కణాలను కలిగి యుండును?

- | | |
|--|--|
| (1) Arsenic sulphide sol
ఆర్సెనిక్ సల్ఫైడ్ సోల్ | (2) Silver iodide with excess of KI
సిల్వర్ అయోడైడ్ అధికముగా నున్న KI |
| (3) Sulphur sol
సల్ఫర్ సోల్ | (4) Ferric hydroxide sol.
ఫెర్రిక్ హైడ్రాక్సైడ్ సోల్ |

(Ans: 4)

118. Which one of the following is obtained when Methyl Magnesium Iodide reacts with acetaldehyde?

ఎసిటాల్డిహైడ్ తో మిథైల్ మెగ్నీషియం చర్య జరిగినపుడు ఈ క్రింది వాటిలో ఏది ఏర్పడును?

- | | | | |
|-----------------------------|--------------------------------|---|-------------------------------|
| (1) Propanone
ప్రోపానోన్ | (2) 2-Propanol
2-ప్రోపానోల్ | (3) 2-Methyl-2-Propanol
2-మిథైల్, 2-ప్రోపానోల్ | (4) 2-butanol
2-బ్యూటానోల్ |
|-----------------------------|--------------------------------|---|-------------------------------|

(Ans: 2)

119. The hybridization of carbon in Benzene is

బెంజీన్ లో కార్బన్ యొక్క హైబ్రిడైజేషన్

- | | | | |
|------------|----------|------------|-------------|
| (1) sp^2 | (2) sp | (3) sp^3 | (4) dsp^2 |
|------------|----------|------------|-------------|

(Ans: 1)

120. The alkene which on ozonolysis gives CH_3CH_2CHO and CH_3CHO is

క్రింది ఆల్కీన్ లలో ఏది ఓజోనాలిసిస్ జరిపినపుడు CH_3CH_2CHO మరియు CH_3CHO లభించును

- | | | | |
|----------------------------|----------------------------|----------------------------|----------------------------|
| (1) 1-Butene
1-బ్యూటీన్ | (2) 2-Butene
2-బ్యూటీన్ | (3) 1-Pentene
1-పెంటీన్ | (4) 2-Pentene
2-పెంటీన్ |
|----------------------------|----------------------------|----------------------------|----------------------------|

(Ans: 4)

121. Nitration of Benzene is X type reaction. The 'X' is

బెంజీన్ నైట్రేషన్ X రకమైన చర్య 'X' అనగా

- | | |
|---|---|
| (1) Electrophilic substitution.
ఎలెక్ట్రోఫిలిక్ ప్రతిక్షేపణం | (2) Nucleophilic substitution.
న్యూక్లియోఫిలిక్ ప్రతిక్షేపణం |
| (3) Elimination reaction.
విలోపన చర్య | (4) Addition reaction.
సంకలన చర్య |

(Ans: 1)

122. Ethylacetoacetate is prepared from ethyl acetate by the following process.

ఈ క్రింది విధానముతో ఈథైల్ ఎసిటేట్ నుండి ఈథైల్ ఎసిటో ఎసిటేట్ ను తయారుచేయుదురు.

- | | |
|---|--|
| (1) Benzoin condensation
బెంజోయిన్ సంఘననము | (2) Aldol condensation
ఆల్డల్ సంఘననము |
| (3) Claisen condensation
క్లైజన్ సంఘననము | (4) Dieckmann condensation
డీక్ మన్ సంఘననము |

(Ans: 3)

A

PS

123. In the reaction, $\text{CH}_3\text{COCl} + \text{H}_2 \xrightarrow{\text{X}} \text{CH}_3\text{CHO} + \text{HCl}$,

'X' is

$\text{CH}_3\text{COCl} + \text{H}_2 \xrightarrow{\text{X}} \text{CH}_3\text{CHO} + \text{HCl}$ చర్యయందు 'X' అనగా

- (1) Ni (2) Li Al H₄ (3) Al₂Cl₆ (4) Pd/BaSO₄

(Ans: 4)

124. Isomers which can be interconverted through rotation around a single bond are called

ఒక ఏక బంధము చుట్టూ భ్రమణము జరిగి ఒకదాని నుండి మరొకటి పరస్పరంగా మార్పు జరిగే సదృశ్యాలను క్రింది విధముగా పేర్కొందురు

- (1) Conformers. (2) Diastereomers. (3) Enantiomers. (4) Positional isomers.

అనురూపకాలు డయాస్టేరియోమర్లు ఎనెన్షియోమర్లు స్థాన సదృశ్యాలు

(Ans: 1)

125. Which of the following is formed when C₂H₅OH is heated with Conc.H₂SO₄ at 170°C?

C₂H₅OH ని గాఢ H₂SO₄ తో 170°C వద్ద వేడిచేసినపుడు ఈ క్రింది వాటిలో ఏది ఏర్పడును?

- (1) Diethyl ether (2) Ethene

డై ఈథైల్ ఈథర్ ఈథీన్

- (3) Ethyl hydrogen sulphate (4) Acetaldehyde

ఈథైల్ హైడ్రోజన్ సల్ఫేట్ ఎసిటాల్డిహైడ్

(Ans: 2)

126. By which of the following methods can Alkylhalides be converted to alkenes?

ఈ క్రింది వాటిలో ఏ పద్ధతితో ఆల్కైల్ హాలైడ్లను ఆల్కీన్లుగా మార్చవచ్చును?

- (1) Substitution (2) Addition (3) Elimination (4) Rearrangement

ప్రతిక్షేపణము సంకలనము నిరోపనము పునర్విన్యాసము

(Ans: 3)

127. Propyne is treated with very dilute H₂SO₄ in the presence of HgSO₄. The product is

HgSO₄ సమక్షములో ప్రాపైన్‌ను అతివిలీన H₂SO₄ తో అభిచర్య జరుపబడినది. ఈ ఉత్పన్న పదార్థము

- (1) COOH (2) $\begin{matrix} \text{H}_3\text{C} \\ \diagdown \\ \text{C} = \text{O} \\ \diagup \\ \text{H}_3\text{C} \end{matrix}$ (3) HCHO (4) CH₃CHO

COOH

(Ans: 2)

128. Which of the following reagents may be used to distinguish between ethene and ethyne?

ఈథీన్ మరియు ఈథైన్ల మధ్య గల వ్యత్యాసమును తెలుపుటకు ఈ క్రింది కారకములలో దేని నుపయోగింతురు?

- (1) Ammonical AgNO₃ (2) KMnO₄ (3) Br₂/CCl₄ (4) AlCl₃

అమ్మోనికల్ AgNO₃

(Ans: 1)

129. Ethyne is passed through a red hot copper tube. The product formed is

ఈథైన్‌ను ఎర్రగా కాచిన కాపర్ గొట్టము ద్వారా పంపించినపుడు ఏర్పడే ఉత్పన్నము

- (1) Benzene (2) Phenol (3) Propylene (4) Butyne

బెంజీన్

ఫినోల్

ప్రాపైలీన్

బ్యూటైన్

(Ans: 1)

A

PS

[P.T.O.]

130. The pair of the compounds which both give positive test with Tollen's reagent is

క్రింది జత పదార్థాలలో ఏవి టోలెన్స్ కారకముతో ధనాత్మక పరీక్ష నిచ్చును?

- | | |
|--|--|
| (1) Glucose and sucrose
గ్లూకోజ్ మరియు సుక్రోజ్ | (2) Fructose and sucrose
ఫ్రక్టోజ్ మరియు సుక్రోజ్ |
| (3) Acetophenone and hexanal
ఎసిటోఫెనోన్ మరియు హెక్సేనాల్ | (4) Glucose and fructose
గ్లూకోజ్ మరియు ఫ్రక్టోజ్ |

(Ans: 4)

131. Which of the following compounds show geometric isomerism?

ఈ క్రింది పదార్థాలలో ఏది క్షేత్ర సదృశ్యాన్ని ప్రదర్శించును?

- | | | | |
|----------------------------|-------------------------|---|--|
| (1) 2-Butene
2-బ్యూటీన్ | (2) Propene
ప్రోపీన్ | (3) 1-Phenyl propene
1-ఫెనిల్ ప్రోపీన్ | (4) 2-Methyl, 2-butene
2-మిథైల్, 2-బ్యూటీన్ |
|----------------------------|-------------------------|---|--|

(Ans: 1&3)

132. Excess of ethanol on heating with conc. H_2SO_4 at 408 K will give

అధిక పరిమాణంలోనున్న ఈథేనోల్ను గాఢ H_2SO_4 తో 408 K వద్ద వేడి చేసినపుడు ఏర్పడే పదార్థము

- | | | | |
|----------------------|-------------------|-------------------|--------------------|
| (1) $(C_2H_5)_2SO_4$ | (2) $(C_2H_5)_2O$ | (3) $H_2C = CH_2$ | (4) $C_2H_5 HSO_4$ |
|----------------------|-------------------|-------------------|--------------------|

(Ans: 2)

133. Alkaline hydrolysis of oils and Fats refers to one of the following.

ఆయిల్ మరియు కొవ్వు పదార్థాల క్షార జలనిశ్లేషణము క్రింది వాటిలో దేనికి వర్తించును?

- | | | | |
|-----------------------------------|-------------------------------------|------------------------------|---------------------------------|
| (1) Esterification
ఎస్టరీకరణము | (2) Saponification
సెపానిఫికేషన్ | (3) Alkylation
అల్కైలేషన్ | (4) Chlorination
క్లోరినేషన్ |
|-----------------------------------|-------------------------------------|------------------------------|---------------------------------|

(Ans: 2)

134. Which among the following is not paramagnetic?

ఈ క్రింది వాటిలో ఏది పరాయస్కాంత ధర్మాన్ని చూపదు?

- | | | | |
|---------------|---------------|---------------|---------------|
| (1) Cr^{3+} | (2) Ni^{2+} | (3) Fe^{2+} | (4) Cu^{1+} |
|---------------|---------------|---------------|---------------|

(Ans: 4)

135. Which one of the following has the anionic complex?

ఈ క్రింది వాటిలో ఏది అనయానిక్ సంక్లిష్టాన్ని కలిగి యున్నది?

- | | | | |
|------------------------|------------------------|------------------------|---------------------|
| (1) $[Cu(NH_3)_4]Cl_2$ | (2) $[Co(NH_3)_6]Cl_3$ | (3) $[Ni(NH_3)_4]SO_4$ | (4) $K_4[Fe(CN)_6]$ |
|------------------------|------------------------|------------------------|---------------------|

(Ans: 4)

136. Which of the following acids is the strongest?

ఈ క్రింది ఆమ్లాలలో ఏది ఎక్కువ బలమైనది?

- | | | | |
|---------|--------|---------|--------|
| (1) HCl | (2) HF | (3) HBr | (4) HI |
|---------|--------|---------|--------|

(Ans: 4)

A

PS

137. Which of the following oxides is the anhydride of HNO_3 ?

ఈ క్రింది ఆక్సైడ్లలో ఏది HNO_3 యొక్క ఎన్హైడ్రైడ్?

- (1) N_2O (2) NO_2 (3) N_2O_4 (4) N_2O_5

(Ans: 4)

138. The oxidation state of Nickel in $[\text{Ni}(\text{CO})_4]$ complex is

$[\text{Ni}(\text{CO})_4]$ సంక్లిష్టము యందు నికెల్ ఆక్సీకరణ స్థితి

- (1) 2 (2) 4 (3) 0 (4) 3

(Ans: 3)

139. Which of the following is the IUPAC name of $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]\text{SO}_4$ Complex

ఈ క్రింది వాటిలో ఏది $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]\text{SO}_4$ సంక్లిష్టము యొక్క IUPAC నామకరణము

- (1) Tetra ammonia Copper (II) Sulphate (2) Tetra amine Copper (II) Sulphate

టెట్రా అమోనియా కాపర్ (II) సల్ఫేట్ టెట్రా అమైన్ కాపర్ (II) సల్ఫేట్

- (3) Tetraamine Cuprate (II) Sulphate (4) Tetraamine sulphato Copper (II)

టెట్రా అమైన్ క్యూప్రేట్ (II) సల్ఫేట్ టెట్రా అమైన్ సల్ఫేట్ కాపర్(II)

(Ans: 2)

140. Which of the following is not a Lewis acid?

ఈ క్రింది వాటిలో ఏది లూయిస్ ఆమ్లము కాదు?

- (1) AlCl_3 (2) SbF_5 (3) SO_2 (4) CN^-

(Ans: 4)

141. Which of the following complexes has a square planar structure

ఈ క్రింది సంక్లిష్టాల్లో ఏది చతుర సమతల నిర్మాణము కలిగి యున్నది?

- (1) $[\text{Ni}(\text{CO})_4]$ (2) $[\text{NiCl}_4]^{2-}$ (3) $[\text{Ni}(\text{CN})_4]^{2-}$ (4) $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]^{2+}$

(Ans: 3&4)

142. The actual shape of XeF_6 is a

XeF_6 యొక్క నిజమైన ఆకృతి

- (1) Square Pyramid (2) Octahedral (3) Pentagonal bipyramid (4) Distorted Octahedral

చదరపు పిరమిడ్ అష్ట ఫలకము పంచమకోణ బై పిరమిడ్ విరూపణ అష్ట ఫలకము

(Ans: 4)

143. In which of the following, has Nitrogen the highest oxidation state?

ఈ క్రింది వాటిలో దేని యందు నైట్రోజన్ అధిక ఆక్సీకరణ స్థితి కలిగియున్నది?

- (1) Nitrogen dioxide (2) Dinitrogen pentoxide

నైట్రోజన్ డైఆక్సైడ్ డైనైట్రోజన్ పెంటాక్సైడ్

- (3) Dinitrogen tetroxide (4) Dinitrogen Trioxide

డైనైట్రోజన్ టెట్రాక్సైడ్ డైనైట్రోజన్ ట్రిఆక్సైడ్

(Ans: 2)

A

PS

[P.T.O.]

144. Orthophosphoric acid is

ఆర్థోఫాస్ఫారికామ్లము

(1) Monobasic

ఏకక్షారకము

(2) Dibasic

ద్విక్షారకము

(3) Tribasic

త్రిక్షారకము

(4) Tetrabasic

చతుక్షారకము

(Ans: 3)

145. Which of the following exhibits correct order of electron affinity?

ఈ క్రింది వానిలో ఏది సరియైన ఎలెక్ట్రాన్ ఎఫినిటీ క్రమాన్ని ప్రదర్శించును?

(1) $F > Cl > Br$

(2) $F > Cl < Br$

(3) $F < Cl > Br$

(4) $F < Cl < Br$

(Ans: 3)

146. The Oxidation state of Iron in the complex $K_3[Fe(CN)_6]$ is

$K_3[Fe(CN)_6]$ సంక్లిష్టంలో ఐరన్ ఆక్సీకరణ స్థితి

(1) +2

(2) +3

(3) +4

(4) +1

(Ans: 2)

147. Which one of the following is the strongest acid?

ఈ క్రింది వాటిలో ఏది అతి బలమైన ఆమ్లము?

(1) HClO

(2) HClO₃

(3) HClO₄

(4) HClO₂

(Ans: 3)

148. The element with the highest first ionization potential is

ప్రథమ అయనీకర శక్తము అధికముగానున్న మూలకము ఏది?

(1) Boron

బోరాన్

(2) Carbon

కార్బన్

(3) Oxygen

ఆక్సిజన్

(4) Nitrogen

నైట్రోజన్

(Ans: 4)

149. What type of hybridization of sulphur is present in SF₆?

SF₆ లో సున్న సల్ఫర్ హైబ్రిడైజేషన్ ఏ రకము గలది?

(1) sp³d

(2) sp³d²

(3) sp³

(4) sp²

(Ans: 2)

150. The shape of PCl₅ is

PCl₅ యొక్క ఆకృతి

(1) Triangular.

త్రిభుజ

(2) Square Pyramid.

చదరపు పిరమిడ్

(3) Pentagonal.

పెంటగోనల్

(4) Trigonal bipyramid.

త్రికోణీయ బైపిరమిడ్

(Ans: 4)

A

PS