JbigDeal JbigDeal JbigDeal JbigDeal
Download from www.JbigDeaL.in Powered By © JbigDeaL™

PART-C
PHYSICS
(Marks : 50)

51. Divergence of curl of a vector is
ఒక సదిశ యొక్క కర్ల్ యొక్క అపసరణము విలువ

(1) 1 (2) 0

(3) –1 (4) Infinity / అనంతము

52. A projectile thrown at an angle of 30° with the horizontal has a range R_1. Another projectile thrown with the same velocity at an angle 60° with the vertical has a range R_2. Then the relation between R_1 and R_2 is
ఒక ప్రక్షేపకాన్ని క్షితిజ సమాంతర దిశతో 30° కోణముచేస్తూ విసరగా దాని వ్యాప్తి R_1. మరొక ప్రక్షేపకాన్ని నిలువు లంబదిశతో 60° కోణము చేస్తూ విసరగా దాని వ్యాప్తి R_2. అయితే R_1 మరియు R_2 ల మధ్య సంబంధం

(1) $R_1 = \frac{R_2}{2}$ (2) $R_1 = R_2$ (3) $R_1 = 2R_2$ (4) $R_1 = 4R_2$

53. A rigid body rotating about a fixed axis with an angular velocity 'w' has kinetic energy E and angular momentum L. Then
'w' కోణీయ వేగంతో ఒక స్థిర అక్షం పరంగా తిరుగుచున్న దృఢ వస్తువు యొక్క గతిశక్తి 'E' మరియు కోణీయ ద్రవ్యవేగం 'L' అయిన

(1) $\frac{E}{L} = w$ (2) $\frac{E}{L} = \frac{1}{w}$

(3) $\frac{E}{L} = \frac{w}{2}$ (4) $\frac{E}{L} = \frac{1}{2w}$

54. The angular momentum of a particle moving in a circular orbit with a constant speed remains constant about
వృత్తాకార కక్ష్యలో స్థిర వడితో తిరుగుతున్న ఒక కణము యొక్క కోణీయ ద్రవ్య వేగము దీని పరంగా స్థిరంగా ఉండును

(1) Any point on the orbit
కక్ష్య మీద ఉన్న ఏ బిందువు పరంగానైనా

(2) Any point inside the orbit
కక్ష్య లోపల ఉన్న ఏ బిందువు పరంగానైనా

(3) Any point outside the orbit
కక్ష్య బయట ఉన్న ఏ బిందువు పరంగానైనా

(4) The centre of the orbit
కక్ష్యా కేంద్ర బిందువు పరంగా

JbigDeal JbigDeal JbigDeal JbigDeal Download from www.JbigDeaL.in Powered By © JbigDeaL JbigDeal JbigDeal JbigDeal JbigDeal

JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL
Download from www.JbigDeaL.in Powered By © JbigDeaL™

55. If the distance between the earth and the sun were half its present value, the number of days in a year would be approximately
భూమికి సూర్యునికి మధ్య గల దూరం ఇప్పుడు ఉన్న విలువలో సగానికి తగ్గిన, సంవత్సరంలో సుమారుగా ఎన్ని రోజులు ఉండును

(1) 65
(2) 129
(3) 183
(4) 730

56. For a particle revolving in a circular orbit with constant speed, the acceleration is directed
సమ వడితో వృత్తాకార కక్ష్యలో తిరుగుతున్న ఒక కణము యొక్క త్వరణము ఈ దిశలో ఉండును

(1) along the tangent
స్పర్శరేఖ దిశలో
(2) along the radius vector towards the centre
సదిశ త్రిజ్య వెంబడి అభికేంద్ర దిశలో
(3) along the orbit
కక్ష్య వెంబడి
(4) along the radius vector away from the centre
సదిశ త్రిజ్య వెంబడి అపకేంద్ర దిశలో

57. When two springs of spring constants K_1 and K_2 are connected in parallel, the resultant spring constant is
K_1 మరియు K_2 స్ప్రింగు స్థిరాంకాలు గల రెండు స్ప్రింగులను సమాంతరంగా కలుపగా ఫలిత స్ప్రింగు స్థిరాంకము

(1) $(K_1 - K_2)$
(2) $\left(\frac{K_1 K_2}{K_1 + K_2}\right)$
(3) $(K_1 + K_2)$
(4) $\left(\frac{1}{K_1} + \frac{1}{K_2}\right)$

58. The differential equation of a simple harmonic oscillator is
సరళ హరాత్మక డోలకం యొక్క అవకలన సమీకరణము

(1) $\frac{d^2y}{dt^2} + wy = 0$
(2) $\frac{d^2y}{dt^2} + w^2y = 0$
(3) $\frac{d^2y}{dt^2} - w^2y = 0$
(4) $\frac{d^2y}{dt^2} + wy^2 = 0$

JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL Download from www.JbigDeaL.in Powered By © JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL

JbigDeal JbigDeal JbigDeal JbigDeal
Download from www.JbigDeaL.in Powered By © JbigDeaL™

59. In forced oscillations, the state of maximum amplitude represents
బలాత్కృత డోలనాలలో గరిష్ఠ కంపన పరిమితి గల స్థితిని సూచించునది

(1) Free vibrations
స్వేచ్ఛా కంపనాలు

(2) Critical damping
సందిగ్ధ అవరుద్ధము

(3) Over damping
అధిక అవరుద్ధము

(4) Resonance
అనునాదము

60. The following equation represents damped oscillations

$$\frac{d^2y}{dt^2} + 2k\frac{dy}{dt} + w_o^2 y = 0.$$

The condition for critical damping is given by
అవరుద్ధ డోలనాలను సూచించే సమీకరణము

$$\frac{d^2y}{dt^2} + 2k\frac{dy}{dt} + w_o^2 y = 0.$$

అయిన సందిగ్ధ అవరుద్ధానికి నిబంధన

(1) $k^2 = w_o^2$

(2) $k^2 < w_o^2$

(3) $k^2 > w_o^2$

(4) $k^2 = \frac{1}{w_o^2}$

61. For a string fixed at both the ends, the fundamental frequency of vibration is given by
రెండు చివరల బిగించి యున్న తీగ యొక్క ప్రధాన కంపన పౌనఃపున్యము

(1) $f = \frac{1}{2l}\sqrt{\frac{T}{m}}$

(2) $f = \frac{1}{2l}\sqrt{\frac{m}{T}}$

(3) $f = 2l\sqrt{\frac{T}{m}}$

(4) $f = 2l\sqrt{\frac{m}{T}}$

62. The differential equation of a transverse wave along a stretched string is given by
$\frac{\partial^2 y}{\partial t^2} = \alpha\frac{\partial^2 y}{\partial x^2}$. In this, the units of 'α' are
సాగదీసిన తీగలో తిర్యక్ తరంగ అవకలన సమీకరణం
$\frac{\partial^2 y}{\partial t^2} = \alpha\frac{\partial^2 y}{\partial x^2}$. ఇందులో 'α' యొక్క ప్రమాణాలు

(1) m × s

(2) m/s^2

(3) $m^2 \times s^2$

(4) m^2/s^2

JbigDeal JbigDeal JbigDeal JbigDeal Download from www.JbigDeaL.in Powered By © JbigDeaL JbigDeal JbigDeal JbigDeal JbigDeal

JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL
Download from www.JbigDeaL.in Powered By © JbigDeaL™

63. The temperature of an ideal gas is increased from 27°C to 927°C. The root mean square speed of its molecules becomes

ఒక ఆదర్శ వాయువు యొక్క ఉష్ణోగ్రతను 27°C నుండి 927°C కి పెంచితే ఆ వాయు అణువుల వర్గ మధ్యమ వర్గమూల వేగం

(1) Twice
రెట్టింపు అగును

(2) Half
సగం అగును

(3) Four times
నాలుగు రెట్లు అగును

(4) One fourth
¼ రెట్లు అగును

64. 'η', 'K' and 'D' denote coefficients of viscosity, thermal conductivity and diffusion of a gas at a given temperature. If 'ρ' and C_V denote its density and specific heat at a constant volume then η : K : D is equal to

ఒక ఉష్ణోగ్రత వద్ద వాయువు యొక్క స్నిగ్ధత, ఉష్ణ వాహకత్వ మరియు విసరణ గుణకాలు వరుసగా 'η', 'K' మరియు 'D' వాయువు సాంద్రత మరియు స్థిర ఘన పరిమాణ విశిష్టోష్ణములు వరుసగా 'ρ' మరియు C_V అయిన η : K : D యొక్క విలువ

(1) $1 : C_V : \rho^{-1}$

(2) $1 : C_V^{-1} : \rho^{-1}$

(3) $1 : C_V^{-1} : \rho$

(4) $1 : C_V : \rho$

65. The Clausius - Clapeyron equation indicates that an increase in pressure increases melting point in case of

క్లాసియస్-క్లెపిరాన్ సమీకరణము ప్రకారం పీడనం పెంచితే ద్రవీభవన స్థానం ఈ పదార్థాలకు పెరుగును

(1) all substances
అన్ని పదార్థాలకు

(2) substances which expand on solidification.
ఘనీభవనం చెందినపుడు వ్యాకోచించే పదార్థాలకు

(3) substances which contract on solidification.
ఘనీభవనం చెందినపుడు సంకోచించే పదార్థాలకు

(4) substances which neither contract nor expand on solidification.
ఘనీభవనం చెందినపుడు వ్యాకోచంగాని సంకోచంగాని చెందని పదార్థాలకు

66. The change in entropy is

ఎంట్రోపి లో కలిగే మార్పు

(1) Positive in an irreversible process
అనుత్క్రమణీయ ప్రక్రియలో ధనాత్మకము

(2) Positive in a reversible process
ఉత్క్రమణీయ ప్రక్రియలో ధనాత్మకము

(3) Negative in an irreversible process
అనుత్క్రమణీయప్రక్రియలో ఋణాత్మకం

(4) Negative in a reversible process
ఉత్క్రమణీయ ప్రక్రియలో ఋణాత్మకం

JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL Download from www.JbigDeaL.in Powered By © JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL

JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL
Download from www.JbigDeaL.in Powered By © JbigDeaL™

67. Planck's Law of radiation reduces to Rayleigh – Jeans law at

ఏ తరంగ దైర్ఘ్యాల వద్ద ప్లాంక్ వికిరణ సూత్రము రేలి–జీన్స్ సూత్రముతో సరిపోవును

(1) Shorter wavelengths
తక్కువ తరంగదైర్ఘ్యములు

(2) Higher frequencies
ఎక్కువ పౌనఃపున్యములు

(3) Longer wavelengths
ఎక్కువ తరంగదైర్ఘ్యములు

(4) Independent of wavelength.
తరంగ దైర్ఘ్యము మీద ఆధారపడదు

68. A star emits radiation at 6000 K. The wavelength corresponding to the maximum emission intensity will be approximately

6000 K వద్ద ఉన్న ఒక నక్షత్రం ఉద్గారించే గరిష్ఠ వికిరణ తీవ్రతకు సంబంధించిన తరంగదైర్ఘ్యం సుమారుగా

(1) 5000Å (2) 6000Å (3) 7000Å (4) 8000Å

69. Which of the following is applicable to the identical distinguishable particles of any spin

ఎంతైనా స్పిన్ కలిగి వేరుపరచగల సర్వ సమ కణాలకు వర్తించునది

(1) M.B. Statistics
M.B. సాంఖ్యకము

(2) B–E Statistics
B–E సాంఖ్యకము

(3) F–D Statistics
F–D సాంఖ్యకము

(4) M–E Statistics
M–E సాంఖ్యకము

70. The diameter of n^{th} Newton ring is 'd' when light of wavelength 490 nm is used. If light of wavelength 640 nm is used, then the corresponding diameter will be

490 nm తరంగదైర్ఘ్యం గల కాంతిని ఉపయోగించినపుడు n వ న్యూటన్ వలయం యొక్క వ్యాసం 'd'. 640 nm తరంగదైర్ఘ్యం గల కాంతిని ఉపయోగించిన అదే వలయం యొక్క వ్యాసం

(1) d (2) 0.766 d (3) 1.306 d (4) 1.143 d

71. In Michelson's interferometer, which fringes are useful for the determination of zero path difference

మైకల్‌సన్ వ్యతికరణ మాపకంలో శూన్య పథ భేదాన్ని నిర్ధారించుటకు ఉపయోగపడే పట్టికలు

(1) Localized white light fringes
స్థానీకృత తెల్లని కాంతి పట్టీకలు

(2) Elliptical fringes
దీర్ఘ వృత్తీయ పట్టీకలు

(3) Circular fringes
వృత్తీయ పట్టీకలు

(4) Parabolic fringes
పరావలయ పట్టీకలు

JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL Download from www.JbigDeaL.in Powered By © JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL

JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL
Download from www.JbigDeaL.in Powered By © JbigDeaL™

72. In a plane diffraction grating with 'N' elements, the intensity of the diffracted beam is
'N' మూలకాలు గల సమతల వివర్తన గ్రేటింగు ద్వారా వివర్తనం చెందిన కాంతి తీవ్రత

(1) Proportional to $\sqrt{N}$
$\sqrt{N}$ కు అనులోమానుపాతంలో ఉండును

(2) Proportional to N
N కు అనులోమానుపాతంలో ఉండును

(3) Proportional to N^2
N^2 కు అనులోమానుపాతంలో ఉండును

(4) Independent of N
N మీద ఆధారపడదు

73. A diffraction grating has 5000 lines per cm. If the second order diffraction of a monochromatic light is observed at 30°, the wavelength of light is
ఒక వివర్తన గ్రేటింగ్‌పై సెంటిమీటరుకు 5000 గీతలున్నవి. ఒక ఏకవర్ణ కాంతి యొక్క రెండవ కోటి వర్ణపటం 30° వద్ద వివర్తనం చెందినది. అయిన కాంతి తరంగ దైర్ఘ్యం

(1) 5893Å (2) 6000Å (3) 5500Å (4) 5000Å

74. $\mu = \tan(\theta_p)$ is
$\mu = \tan(\theta_p)$ అనునది

(1) Malus Law
మాలస్ నియమం

(2) Nicol's Law
నికల్ నియమం

(3) Brewster's Law
బ్రూస్టర్ నియమం

(4) Fresnel's Law
ఫ్రెనల్ నియమం

75. According to Einstein's relation, the rate of stimulated emission (R_{st}) is given by
ఐన్‌స్టీన్ సమీకరణము ప్రకారము, ఉత్తేజిత ఉద్గారం రేటు (R_{st})

(1) $R_{st} = B_{21} \rho N_2$

(2) $R_{st} = B_{12}$

(3) $R_{st} = B_{21} \rho$

(4) $R_{st} = A_{21} \rho N_1$

76. Light emitted by spontaneous emission is
స్వచ్ఛంద ఉద్గార ప్రక్రియ ద్వారా వెలువడిన కాంతి

(1) Coherent
సంబద్ధ కాంతి

(2) Monochromatic
ఏకవర్ణ కాంతి

(3) Incoherent
అసంబద్ధ కాంతి

(4) More intense
ఎక్కువ తీవ్రత గల కాంతి

JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL Download from www.JbigDeaL.in Powered By © JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL

JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL
Download from www.JbigDeaL.in Powered By © JbigDeaL™

77. Electric field due to a uniformly charged conducting sphere at a point outside it is
ఏకరీతిగా విద్యుదావేశిత గోళాకార వాహకం యొక్క బాహ్య బిందువు వద్ద విద్యుత్ క్షేత్ర తీవ్రత

(1) Zero / (సున్న)
(2) $\frac{q}{4\Pi \epsilon_0 r^2}$
(3) $\frac{q}{4\Pi \epsilon_0 r}$
(4) Infinity / అనంతము

78. Electric field intensity at a distance 'r' from an infinite line of charge is (λ-linear charge density)
అనంతమైన పొడవు గల విద్యుదావేశిత రేఖ నుండి 'r' దూరంలో విద్యుత్ క్షేత్ర తీవ్రత (λ-రేఖీయ విద్యుదావేశ సాంద్రత)

(1) $E = \frac{\lambda}{4\Pi \epsilon_0 r}$
(2) $E = \frac{\lambda}{4\Pi \epsilon_0 r^2}$
(3) $E = \frac{\lambda}{2\Pi \epsilon_0 r}$
(4) $E = \frac{\lambda}{2\Pi \epsilon_0 r^2}$

79. At a point on the axis of an electric dipole
విద్యుత్ డైపోల్ అక్షంపై గల బిందువు వద్ద

(1) Electric field is zero
విద్యుత్ క్షేత్రం సున్న
(2) Electric potential is zero
విద్యుత్ పొటెన్షియల్ సున్న
(3) Electric field is not zero
విద్యుత్ క్షేత్రం సున్నకాదు
(4) Electric field is perpendicular to the axis
విద్యుత్ క్షేత్రం అక్షానికి లంబదిశలో ఉండును

80. Electric susceptibility of a dielectric is given by
రోధక పదార్థ ససెప్టిబిలిటికి సమీకరణము

(1) $\frac{\vec{P}}{\vec{E}}$
(2) $\vec{P} . \vec{E}$
(3) $\vec{P} \times \vec{E}$
(4) $\frac{\vec{E}}{\vec{P}}$

81. The relation between $\vec{D}, \vec{E}$ and $\vec{P}$ is
$\vec{D}, \vec{E}$ మరియు $\vec{P}$ ల మధ్య సంబంధం

(1) $\vec{D} = \vec{E} + \vec{P}$
(2) $\vec{D} = \vec{E} + \epsilon_0 \vec{P}$
(3) $\vec{D} = \epsilon_0 \vec{E} + \epsilon_0 \vec{P}$
(4) $\vec{D} = \epsilon_0 \vec{E} + \vec{P}$

JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL Download from www.JbigDeaL.in Powered By © JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL

JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL
Download from www.JbigDeaL.in Powered By © JbigDeaL™

82. A material is having dielectric constant 5. Then the electric susceptibility of the material is ($\in_0 = 8.85 \times 10^{-12}\ C^2/N-m^2$)
5 రోధక స్థిరాంకం గల పదార్థము యొక్క విద్యుత్ ససెప్టిబిలిటి ($\in_0 = 8.85 \times 10^{-12}\ C^2/N-m^2$)

(1) $3.54 \times 10^{-11}\ C^2/N-m^2$
(2) $4.425 \times 10^{-11}\ C^2/N-m^2$
(3) $5.31 \times 10^{-11}\ C^2/N-m^2$
(4) -1

83. A 500 μF capacitor is charged at a steady rate of 100 $\frac{\mu C}{s}$. The potential difference across the capacitors will be 10V after an interval of
500 μF కెపాసిటర్‌ను 100 $\frac{\mu C}{s}$ నిలకడ రేటుతో ఆవేశితం చేశారు. కెపాసిటర్ మీద పొటెన్షియల్ తేడా 10V చేరుటకు పట్టుకాలం

(1) 50 s
(2) 20 s
(3) 10 s
(4) 5 s

84. When 3 capacitors, 2 μF, 4 μF and 8 μF are connected in series, the equivalent capacitance is
2 μF, 4 μF మరియు 8 μF కెపాసిటి గల మూడు కెపాసిటర్లను శ్రేణిలో సంధానించిన ఫలిత కెపాసిటి

(1) 14 μF
(2) $\frac{7}{8}\ \mu F$
(3) $\frac{8}{7}\ \mu F$
(4) $\frac{1}{14}\ \mu F$

85. Force of attraction between the plates of a parallel plate capacitor is
సమాంతర పలకల కెపాసిటర్ యొక్క పలకల మధ్య ఆకర్షణ బలం

(1) $\frac{q^2}{2 \in_0 AK}$
(2) $\frac{q}{\in_0 AK}$
(3) $\frac{q^3}{2 \in_0 A}$
(4) $\frac{q^2}{2 \in_0 A^2 K}$

86. The relative permeability of a substance is less than unity. Then the substance is
ఒక పదార్థం యొక్క సాపేక్ష ప్రవేశ్యశీలత ఒకటి కంటె తక్కువ అయిన ఆ పదార్థం

(1) Diamagnetic
డయా అయస్కాంత పదార్థం
(2) Paramagnetic
పారా అయస్కాంత పదార్థం
(3) Ferromagnetic
ఫెర్రో అయస్కాంత పదార్థం
(4) Ferrimagnetic
ఫెర్రి అయస్కాంత పదార్థం

JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL Download from www.JbigDeaL.in Powered By © JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL

JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL
Download from www.JbigDeaL.in Powered By © JbigDeaL™

87. The material used for an electromagnet must have
విద్యుదయస్కాంతముగా ఉపయోగించే పదార్థానికి ఉండవలసిన ధర్మాలు

(1) High hysterisis and Low coercivity
ఎక్కువ హిస్టిరిసిస్ మరియు తక్కువ కొయిర్సివిటి

(2) Low hysterisis and high coercivity
తక్కువ హిస్టిరిసిస్ మరియు ఎక్కువ కొయిర్సివిటి

(3) High hysterisis and high coercivity
ఎక్కువ హిస్టిరిసిస్ మరియు ఎక్కువ కొయిర్సివిటి

(4) Low hysterisis and low coercivity
తక్కువ హిస్టిరిసిస్ మరియు తక్కువ కొయిర్సివిటి

88. For a material, susceptibility is positive and very large. Then the material is
ఒక పదార్థానికి ససెప్టిబిలిటి ధనాత్మకంగా ఉండి అధిక విలువను కలిగి ఉన్న ఆ పదార్థం

(1) Diamagnetic
డయా అయస్కాంత పదార్థం

(2) Paramagnetic
పారా అయస్కాంత పదార్థం

(3) Ferromagnetic
ఫెర్రో అయస్కాంత పదార్థం

(4) None of the above
పైవేవియు కాదు

89. Which of the following can be used to accelerate electrons
ఎలక్ట్రానులను త్వరణీకృతం చేయుటకు ఉపయోగించునది

(1) Cyclotron
సైక్లోట్రాన్

(2) Synchro cyclotron
సింక్రో సైక్లోట్రాన్

(3) Betatron
బీటాట్రాన్

(4) Synchrotron
సింక్రోట్రాన్

90. The magnetic flux density at a distance 'r' due to a long and straight current carrying wire is given by
విద్యుత్ ప్రవహిస్తున్న పొడవైన తిన్నని వాహకం వలన 'r' దూరంలో అయస్కాంత అభివాహ సాంద్రత

(1) $\frac{\mu_o I}{r}$

(2) $\frac{\mu_o I}{2\Pi r}$

(3) $\frac{\mu_o I}{\Pi r}$

(4) $\frac{2\mu_o I}{r}$

JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL Download from www.JbigDeaL.in Powered By © JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL

JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL
Download from www.JbigDeaL.in Powered By © JbigDeaL™

91. A magnet of magnetic moment 'M' is suspended in a uniform magnetic field 'B'. The maximum torque acting on the magnet is
'B' తీవ్రత గల ఏకరీతి అయస్కాంత క్షేత్రంలో 'M' అయస్కాంత భ్రామకం గల అయస్కాంతాన్ని వ్రేలాడదీశారు. ఆ అయస్కాంతంపై పనిచేసే గరిష్ఠ టార్క్

(1) Zero / (సున్న) (2) $\frac{1}{2}$ MB (3) MB (4) 2MB

92. The current passing through a coil of self inductance 2mH changes at the rate of 20 mA/s. The emf induced in the coil is
2mH స్వయం ప్రేరణ గల తీగచుట్ట గుండా ప్రవహించే విద్యుత్తు 20 mA/s రేటుతో మారినది. ఆ తీగచుట్టలో ప్రేరిత విద్యుచ్ఛాలక బలం

(1) 10 μ V (2) 40 μ V
(3) 10 mV (4) 40 mV

93. The field produced in a Ballistic galvanometer is
ప్రాక్షేపిక గాల్వనోమీటరులో ఏర్పరిచే క్షేత్రం

(1) Radial field
రేడియల్ క్షేత్రం
(2) Angular field
కోణీయ క్షేత్రం
(3) Analytical field
విశ్లేషణ క్షేత్రం
(4) Non-uniform field
ఏకరీతిగా లేని క్షేత్రం

94. A solenoid has 1000 turns. Its area of cross-section is 7 cm^2 and length 1 m. If the relative permeability of the core is 1000 then its self inductance is
ఒక సొలెనాయిడ్‌లో 1000 చుట్లు కలవు. దాని అడ్డుకోత వైశాల్యం 7 cm^2 మరియు పొడవు 1 m. కోర్ యొక్క సాపేక్ష పెర్మియబిలిటీ 1000 అయిన దాని స్వయం ప్రేరణ

(1) 0.88 H (2) 0.88×10^{-3} H
(3) 0.88×10^{-4} H (4) 8.8 H

95. In CR circuit, the current
CR వలయంలో విద్యుత్ ప్రవాహం

(1) Leads the voltage by 180^o
వోల్టేజికన్నా 180^o ముందు ఉండును
(2) Leads the voltage by 90^o
వోల్టేజికన్నా 90^o ముందు ఉండును
(3) Lags behind the voltage by 180^o
వోల్టేజికన్నా 180^o వెనుక ఉండును
(4) Lags behind the voltage by 90^o
వోల్టేజికన్నా 90^o వెనుక ఉండును

JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL Download from www.JbigDeaL.in Powered By © JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL

JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL
Download from www.JbigDeaL.in Powered By © JbigDeaL™

96. In an LR circuit, L = 200 mH and R = 100 Ω. The time constant of the circuit is
LR వలయంలో L = 200 mH మరియు R = 100 Ω. ఆ వలయం యొక్క కాల స్థిరాంకం

(1) 2 ms
(2) 0.5×10^{-3} s
(3) 0.2 ms
(4) 5×10^{-3} s

97. In LCR series resonant circuit, which of the following is maximum
LCR శ్రేణి అనునాద వలయంలో గరిష్ఠంగా ఉండునది

(1) Voltage
వోల్టేజి
(2) Frequency
పౌనఃపున్యము
(3) Current
విద్యుత్ ప్రవాహం
(4) Impedance
ఇంపిడెన్స్

98. In an electromagnetic wave, the phase difference between electric and magnetic vector is
విద్యుదయస్కాం తరంగంలో విద్యుత్ మరియు అయస్కాంత క్షేత్ర సదిశల మధ్య దశా భేదం

(1) Zero / (సున్న)
(2) $\frac{\Pi}{2}$
(3) Π
(4) $\frac{\Pi}{4}$

99. The direction of propagation of an electromagnetic wave is given by
విద్యుదయస్కాంత తరంగ ప్రసార దిశను తెలియజేయునది

(1) $\vec{E}$
(2) $\vec{B}$
(3) $\vec{E} \cdot \vec{B}$
(4) $\vec{E} \times \vec{B}$

100. Displacement current through a circuit is
ఒక వలయంలో ఉన్న డిస్ప్లేస్‌మెంట్ విద్యుత్తు

(1) $\mu_o \frac{\partial \vec{D}}{\partial t}$
(2) $\mu_o \frac{\partial \vec{E}}{\partial t}$
(3) $\epsilon_o \frac{\partial \vec{E}}{\partial t}$
(4) $\mu_o \epsilon_o \frac{\partial \vec{E}}{\partial t}$

JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL Download from www.JbigDeaL.in Powered By © JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL

JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL
Download from www.JbigDeaL.in Powered By © JbigDeaL™

CHEMISTRY

(Marks : 50)

101. Which one of the following is an organometallic reagent?
క్రిందివాటిలో ఏది కర్బన్ లోహకారకము?

(1) Baeyer
బేయరు

(2) Grignard
గ్రిగ్నార్డ్

(3) Tollen's
టోలెన్స్

(4) Phenolphthalein
ఫీనాప్తలీను

102. Dipole moment is expressed in ____ Unit.
ద్విధ్రువ భ్రామకాన్ని ———— ప్రమాణములో తెలుపుదురు.

(1) Gauss
గాస్

(2) Fermi
ఫెర్మి

(3) Debye
డిబై

(4) Faraday
ఫారడే

103. Which of the following pairs of ions is isoelectronic?
క్రింది జంట అయానులలో ఏది సమఎలక్ట్రానిక్?

(1) F^- and Cl^-
F^- మరియు Cl^-

(2) F^- and O^{2-}
F^- మరియు O^{2-}

(3) Na^+ and K^+
Na^+ మరియు K^+

(4) Na^+ and Mg^+
Na^+ మరియు Mg^+

104. The most abundant alkali metal in the earth's crust
భూగర్భములో అధికముగా లభించు క్షార లోహము

(1) Lithium
లిథియం

(2) Potassium
పొటాషియం

(3) Rubedium
రుబీడియం

(4) Cesium
సీసియం

JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL Download from www.JbigDeaL.in Powered By © JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL

JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL
Download from www.JbigDeaL.in Powered By © JbigDeaL™

105. Which of the following compounds is efflorescent?
క్రింది సమ్మేళనములో ఉదత్యాగముగలది ఏది?

(1) $NaHCO_3$ (2) $Na_2CO_3.H_2O$
(3) $Na_2CO_3.10H_2O$ (4) Na_2CO_3

106. Identify the lowest lattice energy containing compound.
అత్యల్ప జాలకశక్తిగల సమ్మేళనమును గుర్తింపుము

(1) CsI (2) KBr (3) NaCl (4) LiF

107. Which of the following elements shows variable valency?
క్రింది మూలకాలలో ఏది చరాంశ సంయోజకతను ప్రదర్శించును?

(1) Boron బోరాన్ (2) Gallium గాలియం (3) Indium ఇండియం (4) Thallium థాలియం

108. __________ is amphoteric in nature.
ద్విస్వభావయుత గుణము కలిగినది __________

(1) K_2O (2) CaO (3) MgO (4) Al_2O_3

109. Which of the following ions shows least magnetic moment?
క్రింది వాటిలో అత్యల్ప అయస్కాంత భ్రామకము ప్రదర్శించు అయాను ఏది?

(1) Ni^{2+} (2) Fe^{3+} (3) Co^{2+} (4) Cu^{2+}

110. Find out maximum density element in the following.
క్రిందివాటిలో అత్యధిక సాంద్రత కలిగిన మూలకాన్ని గుర్తింపుము.

(1) Gold బంగారము (2) Osmium ఆస్మియం
(3) Magnesium మెగ్నీషియం (4) Mercury పాదరసము

111. The most characteristic oxidation state of Lanthanide elements is
లాంథనైడు మూలకాల ప్రముఖమైన ఆక్సీకరణ స్థితి

(1) +2 (2) +6 (3) +3 (4) +5

JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL Download from www.JbigDeaL.in Powered By © JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL

JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL
Download from www.JbigDeaL.in Powered By © JbigDeaL™

112. According to HSAB theory, which of the following is a soft base?
HSAB సిద్ధాంతాన్ని అనుసరించి క్రింది వాటిలో ఏది మృదుక్షారము?

(1) SCN^- (2) Br^- (3) SO_4^{2-} (4) R_2O

113. Geometrical Isomerism is exhibited by
క్షేత్రసాదృశ్యమును ప్రదర్శించునది

(1) $Pt(NH_3)_2Cl_2$
(2) $Pt(NH_3)_3Cl$
(3) $Cu(NH_3)_3Cl$
(4) $Co(NH_3)_3Br$

114. Which element is present in Vitamin B_{12}?
విటమిన్ B_{12} నందు గల మూలకము ఏది?

(1) Magnesium
మెగ్నీషియం
(2) Iron
ఐరన్
(3) Manganese
మాంగనీసు
(4) Cobalt
కోబాల్టు

115. Which of the following is a secondary pollutant?
క్రింది వాటిలో ద్వితీయ కాలుష్యకారిణి ఏది?

(1) Carbon monoxide
కార్బన్ మోనాక్సైడు
(2) Para acetyl nitrate
పారా అసిటైల్ నైట్రేటు
(3) Sulphur dioxide
సల్ఫర్ డయాక్సైడు
(4) Nitric oxide
నైట్రిక్ ఆక్సైడు

116. The stable oxidation state of Chromium is ________
క్రోమియం స్థిరమైన ఆక్సీకరణ స్థితి ________.

(1) +5 (2) +2 (3) +3 (4) +4

117. Adams catalyst is ________
ఆడమ్స్ ఉత్ప్రేరకము ________.

(1) Pt/Ni (2) Pt (3) Pt/PtO (4) Pt_2O/PtO

A
PS

JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL Download from www.JbigDeaL.in Powered By © JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL

JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL
Download from www.JbigDeaL.in Powered By © JbigDeaL™

118. Find IUPAC name for the following compound.
క్రింది సమ్మేళనము యొక్క IUPAC నామము కనుగొనుము.

$$\begin{array}{ccccccccccc} CH_3 & - & CH & - & CH_2 & - & CH & - & C & - & CH_3 \\ & & | & & & & | & & \| & & \\ & & CH_3 & & & & Br & & O & & \end{array}$$

(1) 2-Methyl–4–Bromo–2–hexanone
2-మిథైల్–4–బ్రోమో–2–హెక్సనోన్
(2) 3-Bromo-5-Methyl-2-hexanol
3-బ్రోమో-5-మిథైల్-2-హెక్సనోల్
(3) 3-Bromo-5-Methyl-2-hexanone
3-బ్రోమో-5-మిథైల్-2-హెక్సనోన్
(4) 4-Bromo-2-methyl-5-hexanone
4-బ్రోమో-2-మిథైల్-5-హెక్సనోన్

119. The addition of bromine to cis-2-butene forms
సిస్–2–బ్యూటీన్‌కు బ్రోమిన్‌ను కలిపినప్పుడు ఏర్పడునది
(1) 1, 2–dibromobutane
1, 2–డై బ్రోమోబ్యూటేను
(2) Meso-2,3-dibromobutane
మీసో-2, 3-డైబ్రోమో బ్యూటేన్
(3) d,l-2, 3-dibromobutane
d,l-2, 3-డైబ్రోమో బ్యూటేను
(4) 1,4-dibromo-2-butene
1,4-డైబ్రోమో–2–బ్యూటీన్

120. Huckel's rule is
హుకుల్ నియమము
(1) (4 n+4) π electrons
$(4n + 4)$ π ఎలక్ట్రాన్లు
(2) (4 + 2) π electrons
(4 + 2) π ఎలక్ట్రాన్లు
(3) 4n π electrons
$4n$ π ఎలక్ట్రాన్లు
(4) (4n + 2) π electrons
$(4n + 2)$ π ఎలక్ట్రాన్లు

121. Which of the following has more acidic property?
క్రిందివాటిలో ఏది అధిక ఆమ్ల ధర్మమును కలిగి ఉన్నది?
(1) CH_3COOH
(2) CH_3–CH_2–COOH
(3) Br–CH_2–COOH
(4) Cl–CH_2–COOH

JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL Download from www.JbigDeaL.in Powered By © JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL

JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL
Download from www.JbigDeaL.in Powered By © JbigDeaL™

122. Nitrobenzene on further nitration forms
నైట్రోబెంజీనును తిరిగి నైట్రోనీకరణము జరిపితే ఏర్పడునది

(1) Ortho-dinitrobenzene
ఆర్థో-డైనైట్రోబెంజీను

(2) Meta-dinitrobenzene
మెటాడై నైట్రోబెంజీను

(3) Para dinitrobenzene
పారా డైనైట్రోబెంజీను

(4) 2,4-dinitronitrobenzene
2,4-డైనైట్రో-నైట్రోబెంజీను

123. Tartaric acid contains ______ number of Stereoisomers.
టార్టారిక్ ఆమ్లము ________ సంఖ్య కలిగిన త్రిమితీయ సాదృశ్యకాలు కలిగి ఉండును.

(1) 2 (2) 3 (3) 4 (4) 1

124. Predict A and B products in the following reaction.
క్రింది చర్యలో A మరియు B క్రియాజన్యాలను గుర్తించుము.

$$Ph-N_2Cl \xrightarrow{KCN} A \xrightarrow{H_3O^+} B$$

(1) Benzaldehyde and Benzylamine
బెంజాల్డిహైడు మరియు బెంజైల్ అమైను

(2) Aniline and Anthranilic acid
అనిలీను మరియు ఆంథ్రానిలిక్ ఆమ్లము

(3) Benzonitrile and Benzoic acid
బెంజోనైట్రైల్ మరియు బెంజోయిక్ ఆమ్లము

(4) Benzoic acid and Benzamide
బెంజోయిక్ ఆమ్లము మరియు బెంజమైడు

125. Which of the following does not possess any element of symmetry?
క్రిందివాటిలో ఏది సౌష్ఠవాంశమును కల్గి ఉండదు?

(1) Ethylene glycol
ఇథిలీను గ్లైకాల్

(2) (+)Tartaric acid
(+)టార్టారిక్ ఆమ్లము

(3) Meso Tartaric acid
మీసో టార్టారిక్ ఆమ్లము

(4) Glycerol
గ్లిసరాల్

126. 2, 4 – DNP test is used to identify
2, 4 – DNP పరీక్షను ఉపయోగించి ________ ను గుర్తిస్తారు.

(1) Carboxylic acids
కార్బాక్సిలిక్ ఆమ్లాలు

(2) Hydrocarbons
హైడ్రోకార్బన్‌లు

(3) Amines
అమైన్లు

(4) Carbonyls
కార్బోనైలులు

JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL Download from www.JbigDeaL.in Powered By © JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL

JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL
Download from www.JbigDeaL.in Powered By © JbigDeaL™

127. The most basic compound in the following is ______
క్రింది వాటిలో అత్యధిక క్షార సమ్మేళనము ______.

(1) Aniline
అనిలీను

(2) Benzylamine
బెంజైల్అమైను

(3) p-Nitroaniline
p-నైట్రోఅనిలీను

(4) p-Bromoaniline
p-బ్రోమో అనిలీను

128. Ozonolysis of 2, 3-dimethyl-2-butene gives
2, 3-డైమిథైల్-2-బ్యూటీనును ఓజోనీకరణం గావించినప్పుడు ఇచ్చునది

(1) Methanol and Propionic acid
మిథనోలు మరియు ప్రోపియోనిక్ ఆమ్లము

(2) Two Acetone molecules
రెండు అసిటోన్ అణువులు

(3) Formaldehyde and 2-Methyl Propanal
ఫార్మాల్డిహైడు మరియు 2-మిథైల్ ప్రోపనాల్

(4) Two Acetaldehyde molecules
రెండు అసిటాల్డిహైడు అణువులు

129. The following reaction is known as ______
క్రింది చర్యను ______ అంటారు

$$CH_3-CH_2-\overset{\overset{\displaystyle O}{\|}}{C}-CH_3 \xrightarrow{H_2N-NH_2} CH_3-CH_2-CH_2-CH_3$$

(1) Meerwein–Pondorf–Verley reduction
మీర్‌వీన్ పోండార్ఫ్ వెర్లీ క్షయికరణము

(2) Wulff–Kishner reduction
ఉల్ఫ్ కిషణర్ క్షయీకరణము

(3) Clemmensen reduction
క్లమన్‌సన్ క్షయీకరణము

(4) Birch reduction
బర్ఛ్ క్షయీకరణము

130. Find out X and Y in the following reaction
క్రింది చర్యలోని X మరియు Y లను కనుగొనండి

$$Ph-CH_2-Cl + aq.\ KCN \rightarrow X + Y$$

(1) $Ph-CH_3 + KCl$

(2) $Ph-CH_2-NH_2 + KCl$

(3) $Ph-CH_2-CN + KCl$

(4) $Ph-CH_2-OH + HCOOH$

JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL Download from www.JbigDeaL.in Powered By © JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL

JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL
Download from www.JbigDeaL.in Powered By © JbigDeaL™

131. Which of the following is correct epimeric pair?
క్రింది వాటిలో ఏది సరియైన ఎపిమెరిక్ జంట ?

(1) Glucose and Mannose
గ్లూకోజ్ మరియు మానోజ్

(2) Glucose and Rhamnose
గ్లూకోజ్ మరియు రామనోజ్

(3) Glucose and Fructose
గ్లూకోజ్ మరియు ఫ్రక్టోజ్

(4) Mannose and Rhamnose
మానోజ్ మరియు రామనోజ్

132. When Benzene diazonium chloride is treated with boiled water ________ product is formed.
బెంజీను డైజోనియం క్లోరైడును మరుగు నీటితో చర్య జరిపినప్పుడు ________ ఏర్పడును.

(1) o-Cresol
o-క్రిసాల్

(2) o-Aminophenol
o-అమినోఫీనాలు

(3) Aniline
అనిలీను

(4) Phenol
ఫీనాలు

133. Natural amino acids configuration is ______
సహజ అమినో ఆమ్లాల విన్యాసము ________

(1) D (2) L (3) R (4) E

134. The number of Amide bonds in a tripeptide is
ట్రైపెప్టైడునందు అమైడు బంధాల సంఖ్య ________.

(1) 4 (2) 1 (3) 2 (4) 3

135. Energy in an ideal gas is
ఆదర్శ వాయువు శక్తి

(1) KE + PE (2) KE (3) PE (4) All the above
పైవన్నియు

136. According to the ideal gas laws the molar volume of a gas is given by
ఆదర్శవాయువు నియమాల ప్రకారము ఒక వాయువు యొక్క మోలార్ ఘనపరిమాణము

(1) 22.4 lit (2) RT/P (3) PV = RT (4) $\frac{b^2}{27RT}$

JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL Download from www.JbigDeaL.in Powered By © JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL

JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL
Download from www.JbigDeaL.in Powered By © JbigDeaL™

137. Crystals can be divided into how many categories?
స్ఫటికాలను ఎన్ని వర్గాలుగా విభజన చేస్తారు?

(1) 6
(2) 7
(3) 8
(4) 9

138. Silicon is a ____
సిలికాన్ అనునది ఒక ________

(1) Semiconductor
అర్ధ వాహకము
(2) Non-conductor
అవాహకము
(3) Conductor
వాహకము
(4) None
ఏదియును కాదు

139. How many atoms are present in a unit cell of sodium?
సోడియం క్లోరైడు స్ఫటికమునందుగల ఒక ప్రమాణకణములోని పరమాణువుల సంఖ్య ఎంత?

(1) 2
(2) 6
(3) 4
(4) 10

140. Ice is an example of
మంచు దేనికి ఉదాహరణ

(1) Ionic crystal
అయానిక్ స్ఫటికము
(2) Covalent crystal
సమయోజనీయ స్ఫటికము
(3) Mesomorphism
మీసోమార్ఫిజము
(4) Molecular crystal
అణు స్ఫటికము

141. Isotonic solutions have ________.
సమ ద్రవాభిసారిక ద్రావణాలు ________ కలిగి ఉండును.

(1) the same boiling point
ఒకే బాష్పీభవన స్థానం
(2) the same freezing point
ఒకే ఘనీభవన స్థానము
(3) the same Osmotic Pressure
ఒకే ద్రవాభిసరణ పీడనము
(4) None of the above
పైవేవీ కాదు

JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL Download from www.JbigDeaL.in Powered By © JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL

JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL
Download from www.JbigDeaL.in Powered By © JbigDeaL™

142. For a spontaneous reaction $A \rightarrow B$ which of the following is correct?
అయత్నకృత చర్య $A \rightarrow B$ నకు క్రిందివాటిలో ఏది సరియైనది?

(1) ΔS is +ve and $T\Delta S > \Delta H$
ΔS +ve మరియు $T\Delta S > \Delta H$

(2) ΔH is +ve and $\Delta H > T\Delta S$
ΔH +ve మరియు $\Delta H > T\Delta S$

(3) ΔS is –ve and $T\Delta S > \Delta H$
ΔS –ve మరియు $T\Delta S > \Delta H$

(4) ΔG and ΔH both are negative
ΔG మరియు ΔH రెండును ఋణాత్మకం

143. Henery Law is not applicable to
హెన్రీ నియమము దీనికి వర్తించదు.

(1) HCl
(2) HCl and NH_3
(3) NH_3
(4) H_2

144. The detergent action of soaps and synthetic detergents is due to their
సబ్బులు మరియు కృత్రిమ కల్మషహారుల కల్మషహార చర్య ———— వలన

(1) Interfacial area
అంతర తల వైశాల్యము

(2) Emulsifying property
ఎమల్సీకరణ ధర్మము

(3) High molecular weight
అధిక అణుభారము

(4) Ionization
అయనీకరణము

145. The relative lowering of vapour pressure is equal to the mole fraction of solute. This is the statement of
సాపేక్ష భాష్పీభవన పీడనము ద్రావిత మోల్ భాగమునకు సమానము. ఈ వివరణ దేనిని సూచించును

(1) Vant Hoff Law
వాంట్ హోఫ్ నియమము

(2) Ostwalds Dilution Law
ఆస్వాల్డ్స్ విలీన నియమము

(3) Roult's Law
రౌల్ట్స్ నియమము

(4) None
ఏదియు కాదు

146. Which of the following gases has highest rate of diffusion?
క్రింది వాయువులలో దేనికి విసరణ రేటు అత్యధికము?

(1) CO_2
(2) NH_3
(3) N_2
(4) O_2

JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL Download from www.JbigDeaL.in Powered By © JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL JbigDeaL

JbigDeal JbigDeal JbigDeal JbigDeal
Download from www.JbigDeaL.in Powered By © JbigDeaL™

147. The first law of thermodynamics is given by
ఉష్ణగతిక ప్రథమ నియమును తెలుపునది

(1) $\Delta E = q - W$
(2) $\Delta E = q + W$
(3) $q = \Delta E + W$
(4) $W = q + \Delta E$

148. Which of the following has Frenkel defect?
క్రింది వాటిలో ఏది ఫ్రాంకెల్ లోపాన్ని కలిగిఉండును?

(1) Sodium Chloride
సోడియం క్లోరైడు
(2) Graphite
గ్రాఫైటు
(3) Silver bromide
సిల్వర్ బ్రోమైడు
(4) Diamond
డైమండు

149. When a non volatile solute is added to a solvent the boiling point is ________
ఒక అభాష్పశీల ద్రావితాన్ని ఒక ద్రావణికి కలిపినప్పుడు దాని భాష్పీభవన స్థానము ________.

(1) Decreased
తగ్గును
(2) Increased
పెరుగును
(3) Unchanged
మార్పు ఉండదు
(4) None
ఏదియు కాదు

150. Unit of entropy is
ఎంట్రోపి యొక్క ప్రమాణము

(1) Atm mol^{-1}
అట్మాస్-మోల్$^{-1}$
(2) KJ/mol
KJ/మోల్
(3) JK^{-1}/mol
JK^{-1}/మోల్
(4) Calories/mol.
కాలరీస్/మోల్

A

PS

JbigDeal JbigDeal JbigDeal JbigDeal Download from www.JbigDeaL.in Powered By © JbigDeaL JbigDeal JbigDeal JbigDeal JbigDeal