

**PART-C**  
**PHYSICS**  
(Marks : 50)

51. The vectors  $\vec{A}$  and  $\vec{B}$  are such that  $|\vec{A} + \vec{B}| = |\vec{A} - \vec{B}|$  then the angle between  $\vec{A}$  and  $\vec{B}$  is  
 $|\vec{A} + \vec{B}| = |\vec{A} - \vec{B}|$  అయిన  $\vec{A}$ ,  $\vec{B}$  సదిశల మధ్య కోణము  
(1)  $0^\circ$        (2)  $90^\circ$       (3)  $45^\circ$       (4)  $180^\circ$
52. A lift of mass 1000 kg. is moving with an acceleration of  $1 \text{ m/s}^2$  in upward direction. The tension developed in the string which is connected to the lift is  
1000 kg. ద్రవ్యార్థిగల లిఫ్ట్,  $1 \text{ m/s}^2$  త్వరణముతో నిలువుగా ప్రక్కి వెళుచున్నది. లిఫ్ట్ ను వేలాడ దిస్టిన తీగలో ఏర్పడిన తన్నత  
(1) 9800 N       (2) 10,800 N      (3) 10,000 N      (4) 11,000 N
53. In a rigid body, the distance between any two constituent particles  
ఒక ర్యథ వస్తువులో ఏర్పడు కణముల మధ్య దూరము  
(1) remains constant only when the body moves linearly  
ఆ వస్తువు రేఖీయ చలనములో ఉన్నప్పుడు మాత్రమే స్థిరముగా వుండును  
 (2) remains constant always  
ఎల్లప్పుడు స్థిరముగా వుండును  
(3) remains constant only when the body is in rest position  
ఆ వస్తువు నిశ్చల స్థితిలో ఉన్నప్పుడు మాత్రమే స్థిరముగా వుండును  
(4) remains constant only when the body is in rotatory motion  
ఆ వస్తువు భ్రమణ చలనములో ఉన్నప్పుడు మాత్రమే స్థిరముగా వుండును
54. Total linear momentum of a system of particles remains always constant if  
ఒక కొణ వ్యవస్థ యొక్క మొత్తము రేఖీయ ద్రవ్య వేగము ఎల్లప్పుడూ స్థిరముగా ఉంటే  
(1) A conservative force is acting on a system  
ఆ వ్యవస్థపై నిత్యత్వ బలము పనిచేయు చుండును  
(2) A non-conservative force is acting on a system  
ఆ వ్యవస్థపై అనిత్యత్వ బలము పనిచేయు చుండును  
 (3) No resultant force is acting on the system  
ఆ వ్యవస్థపై ఫలిత బలము శూన్యము  
(4) Variable force is acting on the system  
ఆ వ్యవస్థపై చర బలము పనిచేయు చుండును

55. According to Kepler's third law, the time period ( $T$ ) of revolution of a planet and the semi-major axis ( $R$ ) of its orbit are related by

కెప్లర్ మూడు నియమము ప్రకారం, ఒక గ్రహము క్రూర్యావ్రద్ధిన కాలము ( $T$ ) మరియు అర్ధగురు అక్షము ( $R$ ) ల మధ్య సంబంధము

(1)  $T \propto R^2$       (2)  $T \propto R^3$       (3)  $T \propto R^{3/2}$       (4)  $T \propto R^{2/3}$

56. Kinetic energy of a particle executing Simple Harmonic Motion at its mean position is

సరళ పూరాత్మక చలనములో వున్న ఒక కణము విరామ స్థానము వద్ద ఉన్నప్పుడు దాని గతిశక్తి

(1) Maximum      (2) Minimum      (3) Zero      (4) Infinite  
గరిష్టము      కనిష్టము      సున్న      అవంతము

57. A particle executes a simple harmonic motion with time period ( $T$ ). The time taken by the particle to go directly from its mean position to half the amplitude is

సరళ పూరాత్మక చలనములో వున్న కణము యొక్క దోలనావ్రద్ధిన కాలము ( $T$ ). ఆ కణము విరామస్థానం నుండి కంపన పరిమితిలో సగము దూరము వెళ్ళుటకు పట్టు కాలము

(1)  $\frac{T}{2}$       (2)  $\frac{T}{8}$       (3)  $\frac{T}{4}$        (4)  $\frac{T}{12}$

58. In the case of damped motion, the forces acting upon the particle are

అవరుద్ద చలనములో వున్న కణము మీద వనిచేసే బలాలు

(1) Restoring force	(2) Frictional force
పునఃస్థాపక బలము	ఫుర్హణ బలము
(3) External periodic force	<input checked="" type="checkbox"/> (4) Both restoring and frictional forces
బాహ్య అవర్తన బలము	పునఃస్థాపక మరియు ఫుర్హణ బలాలు

59. The velocity of a transverse wave in a stretched string with tension  $T$ , having length  $L$  and mass ( $m$ ) is given by

$L$  పొడవు,  $m$  ద్రవ్యరాశి గల ఒక తీగలో తన్నత  $T$  వున్న దానిలోని తిర్యక్ తరంగము యొక్క వేగము

(1)  $\sqrt{T/m}$        (2)  $\sqrt{\frac{TL}{m}}$       (3)  $\sqrt{\frac{T}{mL}}$       (4)  $\frac{1}{L} \sqrt{T/m}$

60. A transverse wave is propagated in a string stretched along  $x$ -axis. The equation of the wave is given by  $y = 0.006 \cos [\pi (46t - 12x)]$ . The frequency of the wave in SI units is equal to

సాగదిసిన తీగలో ఒక తిర్యక్ తరంగము  $x$ -అక్షము వెంబడి ప్రయోగిస్తుంది. ఆ తరంగము యొక్క సమీకరణము  $y = 0.006 \cos [\pi (46t - 12x)]$ . SI ప్రమాణాలలో ఆ తరంగము యొక్క ప్రాణఃపున్యము

(1) 46      (2) 14       (3) 23      (4) 100

61. The transportation of mass from the region of higher density to the region of lower density in a gas gives rise to

ఒక వాయువులో అధిక సాందర్భ గల ప్రాంతము నుండి, అల్ప సాందర్భ గల ప్రాంతమునకు ద్రవ్యరాశి బదిలీ వలన జరిగే ప్రక్రియ

(1) Viscosity

స్థిరత

(2) Diffusion

విసరణ

(3) Thermal conductivity

ఉష్ణవాహనము

(4) All the above.

ప్రవస్తియు

62. In a T-S (temperature-entropy) diagram, the isothermal curves are

T-S (ఉష్ణోగ్రత-ఎంట్రోపీ) చిత్ర పటములో సమ ఉష్ణోగ్రత వక్తం

(1) Straight line parallel to T-axis

T-అక్షానికి సమాంతరముగా ఉండే సరళ రేఖ

(2) Straight line parallel to S-axis

S-అక్షానికి సమాంతరముగా ఉండే సరళ రేఖ

(3) Straight line inclined at an angle

కొంత కోణముతో వాలుగా వుండే సరళ రేఖ

(4) Rectangular parabola

దీర్ఘ చతురప్త పరావలయము

63. In a cyclic reversible process, the entropy of the system

చక్కని ఉత్పత్తిమణియే ప్రక్రియలోని వ్యవస్థ యొక్క ఎంట్రోపీ

(1) Increases

పెరుగును

(2) Zero

సున్న

(3) Decreases

తగ్గును

(4) Remains unchanged

మారదు

64. Wien's Displacement Law states that

వీన్ స్టోన్ భ్రంశ నియమం ప్రకారము

(1)  $\lambda_m \propto \frac{1}{T}$

(2)  $\lambda_m \propto T$

(3)  $\lambda_m \propto \frac{1}{T^2}$

(4)  $\lambda_m \propto T^2$

65. For a perfectly black body, the absorptivity is  
కం అదర్చ కృష్ణ వస్తువు యొక్క శోషణ  
 ✓ (1) 1 (2) 0.5 (3) Zero (సున్న) (4) Infinity (అనంతము)

66. The particles obeying Maxwell-Boltzmann statistics are called  
మాక్స్‌బోల్ట్జమిన్ సాంభాగ్యము ఈ క్రింది కణములకు వర్తిస్తుంది  
 (1) Electrons (2) Identical and indistinguishable  
ఎలక్ట్రనులు సర్వసమ మరియు వేరుపరచలేని కణములకు  
 ✓ (3) Identical and distinguishable (4) Photons  
సర్వసమ మరియు వేరుపరచగల కణములకు ఫోటోనులు

67. Fermions have spin value  
ఫర్మియాన్ స్పిన్  
 (1) 0 ✓ (2)  $\frac{1}{2}$  (3) 1 (4) 0 or 1

68. Colours of thin films result from  
పలువని పొరలపై రంగులు దీని వలన ఏర్పడును  
 (1) Dispersion of light  
కాంతి వ్యక్తిపణము వలన  
 ✓ (2) Interference of light  
కాంతి వ్యతికరణము వలన  
 (3) Absorption of light  
కాంతి శోషణము వలన  
 (4) Scattering of light  
కాంతి పరిక్రమణము వలన

69. In Fresnel's biprism, coherent sources are obtained from an incoherent source using  
ఫ్రెనెల్ ద్విపట్టకములో, ఈ పద్ధతిలో అసంబద్ధ కాంతి జనకం మండి సంబద్ధ కాంతి జనకాలు ఉప్పున్నం అగును  
 ✓ (1) Division of wavefront  
తరంగాగ్ర విభజన  
 (2) Division of amplitude  
కంపన పరిమితి విభజన  
 (3) Division of wavelength  
తరంగ దైర్ధ్య విభజన  
 (4) Division of phase  
దర్శ విభజన

70. Resolving power of a diffraction grating increases with  
వివరణ గ్రేటింగ్ యొక్క ప్రథమరణ సామర్థ్యము దీనివలన పెరుగును

(1) Increase of total number of lines on the grating

గ్రెటింగ్ తలంపై ఉన్న మొత్తము రేఖల సంభ్యను పెంచుట వలన

(2) Decrease of total number of lines on the grating

గ్రేబింగ్ తలంపై ఉన్న మొత్తము రేఖల సంఖ్యను తగ్గించుట వలన

### (3) Increase of grating element

## గ్రేబింగ్ మూలకం పెరుగుట వలన

#### (4) Decrease of grating element

## గ్రేబింగ్ మూలకం తగ్గించుట వలన

### 71. In Fraunhofer diffraction

ప్రాన్వాషర్ వివర్తనములో

(1) Source and screen will be at finite distance

కాంతి జనకము మరియు తెర పరిమిత దూరంలో వుండును

(2) Spherical wavefront is used

## గోల్కార తరంగాగ్నములను ఉపయోగిస్తారు

(3) Cylindrical wavefront is used

సూప్రకార తరంగాగ్నములను ఉపయోగిస్తారు

(4) Plane wavefront is used

సమతల తరంగాగ్రములను ఉపయోగిస్తారు

72. When unpolarised light is incident on a glass slab at an angle of polarisation ( $\theta_p$ ), then the angle between the reflected ray and the refracted ray is

అద్రువిత కాంతి గొజు తలంపై ధ్రువణకోణం (థృ) చేస్తూ పతనమైనపుడు, పరావర్తన కిరణము మరియు వక్రీభవన కిరణంల మధ్య కోణం

(1)  $45^\circ$

(2)  $30^\circ$

(3)  $60^\circ$

✓ (4)  $90^\circ$

73. A beam of circularly polarised light passes through a quarterwave plate, then the emergent light is  
 వృత్తియ ద్రువిత కాంతి పుంజాన్ని, చతుర్భాంశ తరంగ ఫలకము గుండా పంపినపుడు వెలువదే కాంతి  
 ✓(1) Plane polarised  
 ఏక తల ద్రువిత కాంతి  
 (2) Circularly polarised  
 వృత్తియ ద్రువిత కాంతి  
 (3) Elliptically polarised  
 దీర్ఘ వృత్తియ ద్రువిత కాంతి  
 (4) Partially polarised  
 పాశ్చిక ద్రువిత కాంతి
74. The wavelength of the He-Ne laser is  
 He-Ne లేజర్ యొక్క తరంగదైర్ఘ్యము  
 (1) 441.6 nm      (2) 555.5 nm      ✓(3) 632.8 nm      (4) 694.3 nm
75. If  $\nu$  is the frequency of excitation, then the ratio of probabilities of spontaneous emission to stimulated emission is proportional to  
 ఉత్సేజిత కాంతి పొనఃపున్యము  $\nu$  అయిన, స్వచ్ఛంద ఉద్ధారము మరియు ఉత్సేజిత ఉద్ధారాలు సంభావ్యతల నిష్పత్తి దీనికి అనులోపాను పొతములో వుంటుంది  
 (1)  $\nu$       (2)  $\frac{1}{\nu^2}$       (3)  $\nu^2$       ✓(4)  $\nu^3$
76. The magnitude of the electric field on the surface of a sphere of radius ' $r$ ' having a uniform surface charge density ' $\sigma$ ' is ( $\epsilon_0$  is permittivity of free space)  
 $r$  వ్యాసార్థం, ' $r$ ' ఏకరీతి ఉపరితల అవేశ సాందర్భ గల గోళకార వస్తువు యొక్క ఉపరితలముపై విద్యుత్ క్షేత్ర తీవ్రత యొక్క పరిమాణము ( $\epsilon_0$  శూన్యయానకం పెర్చిటివిటి>)  
 ✓(1)  $\frac{\sigma}{\epsilon_0}$       (2)  $\frac{\sigma}{2\epsilon_0}$       (3)  $\frac{\sigma}{\epsilon_0 r}$       (4)  $\frac{\sigma}{2\epsilon_0 r}$
77. The negative potential gradient is  
 విద్యుత్ పొట్టొనియల్ బుఱాప్రణాత దీనికి సమానము  
 (1) Electric field gradient      (2) Potential energy  
 విద్యుత్ క్షేత్ర ప్రపణత  
 ✓(3) Intensity of electric field      (4) Electric current  
 విద్యుత్ క్షేత్ర తీవ్రత  
 విద్యుత్ ప్రవాహం

78. The electric field at a distance of 30 cm. from a point charge  $8 \times 10^{-6}$  C is  
 $8 \times 10^{-6}$  C బిందు అవేశం నుండి 30 cm. దూరంలో గల బిందువు వద్ద, విద్యుత్ క్షేత్ర తీవ్రత

(1)  $80 \frac{V}{m}$       ✓ (2)  $8 \times 10^5 \frac{V}{m}$       (3)  $24 \times 10^{-4} \frac{V}{m}$       (4)  $24 \times 10^{-2} \frac{V}{m}$

79. The relation between electric displacement ( $\vec{D}$ ), electric field ( $\vec{E}$ ) and polarisation ( $\vec{P}$ ) is  
 విద్యుత్ డిస్ట్రెబ్యూషన్ (D), విద్యుత్ క్షేత్రం (E) మరియు విద్యుత్ ధ్రువణము (P) ల మధ్య సంబంధము

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

80. The dielectric constant of a medium is 2. Then the permittivity of the medium is  $\left( \epsilon_0 = 8.8 \times 10^{-12} \frac{F}{m} \right)$   
 ఒక యానకం యొక్క రోధక స్థిరాంకం 2. ఆ యానకం పెరిష్టివిటి  $\left( \epsilon_0 = 8.8 \times 10^{-12} \frac{F}{m} \right)$

(1)  $8.8 \times 10^{-12} \frac{F}{m}$       (2)  $2.2 \times 10^{-12} \frac{F}{m}$

✓ (3)  $17.6 \times 10^{-12} \frac{F}{m}$       (4)  $4.4 \times 10^{-12} \frac{F}{m}$

81. If the intensity of electric field is  $\vec{E}$  and the electric polarisation is  $\vec{P}$  then  $\frac{\vec{P}}{\vec{E}} =$

విద్యుత్ క్షేత్ర తీవ్రత  $\vec{E}$  మరియు విద్యుత్ ధ్రువణం  $\vec{P}$  అయిన  $\frac{\vec{P}}{\vec{E}} =$

(1) Dielectric constant      ✓ (2) Electric susceptibility

రోధక స్థిరాంకం      విద్యుత్ సస్పెష్చిబిలిటి

(3) Permittivity      (4) Electric displacement

పెరిష్టివిటి      విద్యుత్ డిస్ట్రెబ్యూషన్

82. If a hollow spherical conductor is filled with a liquid, its capacitance changes from  $4 \mu F$  to  $12 \mu F$ .  
 Then the dielectric constant of liquid is

ఒక బోల్గా పున్న గోళాకార వాహకాన్ని, ద్రవముతో నింపినపుడు దాని క్లూపు  $4 \mu F$  నుండి  $12 \mu F$  కు మారినది. అయితే ఆ ద్రవము యొక్క రోధక స్థిరాంకము

(1) 2      (2) 4      (3) 8      ✓ (4) 3

83. The force of attraction between the plates of a parallel plate capacitor having charge 'Q' and area of each plate 'A' is

'Q' అవేశం, 'A' పలకల మొత్తం మధ్య ఆకర్షణ బలము

$$(1) \text{Zero (సున్న)} \quad (2) \frac{Q^2}{\epsilon_0 A} \quad (3) \frac{Q^2}{\sqrt{2} \epsilon_0 A} \quad (4) \frac{Q^2}{2 \epsilon_0 A}$$

84. The magnitude of electric field E between the two co-axial cylinders of a charged cylindrical capacitor ఒక అవేశిత స్కోపాకారపు కోసిటర్ యొక్క రెండు సహక్కియ బోలు స్కోపాల మధ్య ప్రాంతంలో విద్యుత్ క్షీత్ర తీవ్రత పరిమాణం

- (1) Is the same throughout

అన్ని చిందువుల వద్ద ఒకే విలువ వుండును

- (2) Is higher near the outer cylinder than near the inner cylinder

లోపలి స్కోపం దగ్గర కన్నా పెలుపలి స్కోపం దగ్గర ఎక్కువ

- (3) Inversely proportional to the distance of the point from the axis

అక్కం నుండి చిందువు దూరానికి విలోన్నానుపాతంలో వుండును

- (4) Inversely proportional to the square of the distance from the axis

అక్కం నుండి చిందువు దూరం యొక్క వర్గానికి విలోన్నానుపాతంలో వుండును.

85. If the distance between the plates of a capacitor is increased by 2 times and the area of each plate is decreased by 4 times, then the capacity

ఒక సమాంతర పలకల క్లూషిలో పలకల మధ్య దూరం 2 రెట్లు పెంచి, పలకల మొత్తం 4 రెట్లు తగ్గించితే దాని క్లూషత్త

- (1) Increases by 8 times

8 రెట్లు పెరుగును

- (2) Increases by 4 times

4 రెట్లు పెరుగును

- (3) Decreases by 8 times

8 రెట్లు తగ్గును

- (4) Decreases by 4 times

4 రెట్లు తగ్గును

86. The relation between magnetising force (H), magnetic moment per unit volume (M) and magnetic flux density (B) is

అయస్కాంత క్షీత్ర (H), ప్రమాణ ఘనవరిమాణంలో అయస్కాంత భ్రామకం (M), అయస్కాంత అభివాహ సాందర్భ (B) ల మధ్య సంబంధం

$$(1) H = \mu_0 (B + M)$$

$$(2) B = \frac{\mu_0 H}{M}$$

$$\checkmark (3) B = \mu_0 (H + M)$$

$$(4) M = \mu_0 (H + B)$$

87. The relative permeability ( $\mu_r$ ) of a medium is 0.075. Its magnetic susceptibility is  
 ఒక యానకం యొక్క సాపేక్ష ప్రవేశ్య శీలత ( $\mu_r$ ) = 0.075. దాని అయస్కాంత సస్పెన్షన్ విలిటీ  
 (1) 0.925      ✓ (2) -0.925      (3) 1.075      (4) -1.075
88. Hysteresis is exhibited by  
 హిస్ట్రేజిస్ ను ప్రదర్శించునని  
 (1) Paramagnetic materials      ✓ (2) Ferromagnetic materials  
 పారా అయస్కాంత పదార్థాలు      ఫెర్రో అయస్కాంత పదార్థాలు  
 (3) Diamagnetic materials      (4) All the above materials  
 డయా అయస్కాంత పదార్థాలు      ప్లైమిణియు
89. According to Biot-Savart's law, the magnetic field ( $\delta B$ ) due to a small current carrying element at a point which is at a distance ' $r$ ' from the element is  
 బియోట్-సావర్డ్ నియమము ప్రకారం, ఒక విద్యుత్ ప్రవాహ అల్గంశము వలన, అల్గంశము నుండి  $r$  దూరములో గల చిందువు వద్ద ఏర్పడే అయస్కాంత ప్రేరణ ( $\delta B$ )  
 (1)  $\delta B \propto r^2$       ✓ (2)  $\delta B \propto \frac{1}{r^2}$       (3)  $\delta B \propto r$       (4)  $\delta B \propto \frac{1}{r}$
90. Hall coefficient ( $R_H$ ) is given by  
 హాల్ గుణకము ( $R_H$ )  
 (1)  $R_H = \frac{1}{ne}$       ✓ (2)  $R_H = -\frac{1}{ne}$       (3)  $R_H = ne$       (4)  $R_H = \frac{e}{n}$
91. In which case, the magnetic field is uniform?  
 ఏ సందర్భములో అయస్కాంత క్షీత్రము ఏకరీతిగా వుండును?  
 (1) Outside a long solenoid      (2) At the axis of a circular coil  
 పొడ్డవైన సాలెనాయిడ్ బయట      వృత్తాకార తీగచుట్టు అక్షం మీద  
 ✓ (3) Inside a long solenoid      (4) Near a long straight wire  
 పొడ్డవైన సాలెనాయిడ్ లోపల      పొడ్డవైన తెస్కాని తీగ రగ్గర

92. When the number of turns of a coil is doubled without any change in the length of the coil, its self inductance becomes

ఒక తీగ చుట్టు పాడపును మార్పుకుండ, అందులోని చుట్టు సంఖ్యను రెట్టింపు చేసిన, దాని స్వయం ప్రీరకత్వం

- |              |  |
|--------------|--|
| (1) Doubled  | <input checked="" type="checkbox"/> (2) Four times |
| రెట్టింపగును | నాలుగు రెట్లు అగును                                |
| (3) Half     | <input type="checkbox"/> (4) Three times           |
| సగము అగును   | మూడు రెట్లు అగును                                  |

93. Oscillations of the coil of Ballistic Galvanometer are affected due to

ప్రాణ్ఫైక గాల్వాసీమాపకం లోని తీగ చుట్టు యొక్క డోలనాలను ప్రభావితము చేయునది

- |                      |  |
|----------------------|--|
| (1) Mutual induction | <input type="checkbox"/> (2) Eddy currents             |
| అన్యోస్య ప్రీరణ      | అవర్త ప్రవాహాలు  |
| (3) Hysteresis       | <input checked="" type="checkbox"/> (4) Self induction |
| హిస్టెరెసిస్         | స్వయంప్రీరణ  |

94. Magnetic field inside an infinitely long solenoid carrying current (I) is (where  $n$  = number of turns per unit length)

$I$  విద్యుత్ ప్రవాహం గల అనంతమయిన పాడపు గల సాలెనాయిడ్ లోపల అయస్కాంత క్షేత్రం విలువ ( $n$  = ప్రమాణ పాడపులోని చుట్టు సంఖ్య)

- |   |                           |
|---|---------------------------|
| <input checked="" type="checkbox"/> (1) $\mu_0 n I$ | (2) $\frac{\mu_0 n I}{2}$ |
| (3) Zero (సున్న)                                    | (4) Infinity (అనంతము)     |

95. The differential form of Faraday's law of electromagnetic induction is

ఫారాడీ విద్యుత్ అయస్కాంత ప్రీరణ నియమం యొక్క అవకలన రూపం

- |  |   |
|--|---|
| <input checked="" type="checkbox"/> (1) $\nabla \times \vec{E} = -\frac{\partial \vec{B}}{\partial t}$ | (2) $\nabla \times \vec{B} = -\frac{\partial \vec{E}}{\partial t}$          |
| (3) $\nabla \times \vec{B} = \mu_0 \vec{J}$  | (4) $\nabla \times \vec{H} = \vec{J} + \frac{\partial \vec{D}}{\partial t}$ |

96. A series LCR circuit with the quality factor 'Q' is impressed with an a.c. e.m.f. V. At resonance, the voltage across C is

‘Q’ గుణభాజకం గల ఒక త్రైణి LCR వలయానికి V వోల్టుల ఏకాంతర విద్యుత్వాలక బలాన్ని అనువర్తించారు. అనునాదస్థితిలో కెపాసిటర్ మీద వోల్టేజి

- (1) V                  (2) Zero                  ✓(3) QV                  (4)  $\frac{V}{Q}$

97. The bandwidth of a LCR series resonant circuit is

LCR శ్రేణి అనువాద పలయం యొక్క వటీక పెడలు,

- $$(1) \frac{L}{2R} \quad \checkmark (2) \frac{R}{2\pi L} \quad (3) \frac{R}{4\pi L} \quad (4) \frac{L}{R}$$

98. LCR parallel resonant circuit is a

LCR సమాంతర అనువాద వలయం ఒక

- |   |  |
|---|--|
| <input checked="" type="checkbox"/> (1) Rejector circuit<br>తిరస్కార వలయం | (2) Acceptor circuit<br>స్వీకార వలయం   |
| (3) Rectifier circuit<br>ఏకధికారి వలయం                                    | (4) Regulator circuit<br>నియంత్రక వలయం |

99. Which of the following is not Maxwell's equation?

క్రింది వాటిలో మాక్సెల్ సమీకరణము కాన్నిది?

- $$(1) \quad \vec{\nabla} \cdot \vec{D} = \rho \quad (2) \quad \vec{\nabla} \cdot \vec{B} = 0 \quad (3) \quad \vec{\nabla} \times \vec{E} + \frac{\partial \vec{B}}{\partial t} = 0 \quad (4) \quad \vec{\nabla} \times \vec{H} = \vec{J}$$

100. For a plane electromagnetic wave propagating in a homogeneous isotropic dielectric medium,  $\bar{E}$  and  $\bar{H}$  fields differ at phase by

ఒక సజాతీయ, సమద్వికిత రోధక యూనికంలో సమతల విద్యుదయస్కాంత తరంగం ప్రసరించునపుడు E మరియు H క్లైట్లాల దశల మధ్య తేడా

- (1)  $90^\circ$       (2)  $180^\circ$       ✓(3)  $0^\circ$       (4)  $270^\circ$

**CHEMISTRY**

(Marks : 50)

101. The outermost electronic configuration of  $Mn^{2+}$  ion is $Mn^{2+}$  అయిన్ బాహ్య ఎలక్ట్రోన్ విన్యాసము \_\_\_\_\_ గా ఉండును.

- (1)  $3d^5 4s^0$  (2)  $3d^4 4s^1$   
 (3)  $3d^3 4s^2$  (4)  $3d^2 4s^2 4p^2$

102. The EAN of Ni in  $[Ni(CN)_4]^{2-}$  is \_\_\_\_\_ $[Ni(CN)_4]^{2-}$  నందు Ni యొక్క EAN \_\_\_\_\_.

- (1) 34 (2) 32  
 (3) 36 (4) 54

103. The nature of the complex  $[Co(NH_3)_3Cl_3]$  is $[Co(NH_3)_3Cl_3]$  నమ్మేళనము యొక్క స్వభావము

- (1) Positive charge (2) Negative charge  
 ధనాపేశము బుఱాపేశము  
 (3) Neutral (4) Amphoteric  
 తలస్తము ద్విస్వభావము

104. The Densest element is \_\_\_\_\_

అత్యధిక సాందర్భము కలిగిన మూలకము \_\_\_\_\_.

- (1) Osmium (2) Francium  
 ఆస్మియం ఫ్రాంషియం  
 (3) Cesium (4) Sodium  
 సీసియం నోడియం

105. According to Heisenberg's rule

ప్లాన్‌నెబర్ నిబంధన ప్రకారము

(1) No two electrons of the same energy enter into same orbit

సమశక్తి కల్గిన ఏ రెండు ఎలక్ట్రోన్లు ఒకే కక్ష్యలో ప్రవేశింపవలు

(2) The position and momentum of an electron cannot be found accurately at a time.

ఎలక్ట్రోన్ యొక్క స్థానం మరియు ద్రవ్య వేగము ఒకేసారి ఖచ్చితంగా కనుకోలేదు.

(3) The position and momentum of an electron can be found accurately at a time.

ఎలక్ట్రోన్ స్థానము మరియు ద్రవ్య వేగము ఒకే సారి ఖచ్చితంగా కనుకోవచ్చు.

(4) For every proton there is an antiproton

ప్రతి ప్రోటోనుకు ఒక విరుద్ధ ప్రోటోను ఉండును.

106. The value of Plank's constant is \_\_\_\_\_ Erg. Sec<sup>-1</sup>.

ప్లాంక్ స్టీరాంకము లిలువ \_\_\_\_\_ ఎర్. సికండ్<sup>-1</sup>

(1)  $6.625 \times 10^{-27}$  (2)  $6.625 \times 10^{-34}$  (3)  $6.02 \times 10^{-18}$  (4)  $3.01 \times 10^{-27}$

107. Shape of XeF<sub>4</sub> molecule is \_\_\_\_\_.

XeF<sub>4</sub> అణువు యొక్క ఆకృతి \_\_\_\_\_.

(1) Square planar (2) Linear (3) Pyramidal (4) Octahedral  
చతుర సమతలము రేఫీయము సూచ్యకారము అష్టపదిలకము

108. The metallic character of group 14 elements

14 వ గ్రూపు మూలకాల లోహధర్మము

(1) Has no significance

సార్కత లేదు

(2) Does not change

మార్పు లేదు

(3) Decreases from top to bottom

పైనుండి క్రిందకు తగ్గును

(4) Increases from top to bottom

పైనుండి క్రిందకు పెరుగును

109. Which of the following is moderator?

క్రిందివాటిలో ఏది మితకారి?

(1) Gold

(2) Boron

(3) Cadmium

(4) Graphite

బంగారము

బోరాన్

కాడిమియం

గ్రాఫైట్

110. The most soluble salt in water is \_\_\_\_\_.

నీటిలో అధికముగా కరుగు లవణము \_\_\_\_\_.

- (1)  $\text{BeSO}_4$       (2)  $\text{MgSO}_4$       (3)  $\text{CaSO}_4$       (4)  $\text{SrSO}_4$

111. Orthoboric acid is \_\_\_\_\_.

అర్థోబోరిక్ ఆమ్లము \_\_\_\_\_.

- (1) Dibasic acid      (2) Tetrabasic acid      (3) Tribasic acid       (4) Monobasic acid  
 డ్యూబీసిక్ ఆమ్లము      టెల్రాబీసిక్ ఆమ్లము      ట్రిబీసిక్ ఆమ్లము      మొనోబీసిక్ ఆమ్లము

112. Which of the following can be used to remove nitrogen from air?

గాలిలోని నత్రజనిని తొలగించుటకు క్రిందివాటిలో దేనిని ఉపయోగిస్తారు?

- (1)  $\text{CaCl}_2$       (2) Phosphorous       (3) Magnesium      (4)  $\text{BaSO}_4$   
 $\text{CaCl}_2$       ఫాస్ఫూరస్      మెగ్నెసిమం       $\text{BaSO}_4$

113. Tyndal effect can be observed in

టిండల్ ప్రభావము \_\_\_\_\_ నందు గుర్తించవచ్చు.

- (1) Solution      (2) Solvent      (3) Precipitate       (4) Colloidal solution  
 ద్రావణము      ద్రావణి      అవ్యక్తిప్రము      కాంజికాభ్ ద్రావణము

114. The number of 'd' electrons remained in  $\text{Fe}^{2+}$  ion is \_\_\_\_\_.

$\text{Fe}^{2+}$  అయినలో మిగిలి ఉన్న 'd' ఎలక్ట్రన్ల సంఖ్య \_\_\_\_\_.

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

115. EDTA is used for the estimation of \_\_\_\_\_ ions.

\_\_\_\_\_ అయినను అంచనా వేయుటకు EDTA ని వాడతారు.

- (1)  $\text{Na}^+$  and  $\text{K}^+$       (2)  $\text{CN}^-$  and  $\text{Br}^-$       (3)  $\text{Cu}^{2+}$  and  $\text{Ag}^+$        (4)  $\text{Ca}^2$  and  $\text{Mg}^{2+}$   
 $\text{Na}^+$  మరియు  $\text{K}^+$        $\text{CN}^-$  మరియు  $\text{Br}^-$        $\text{Cu}^{2+}$  మరియు  $\text{Ag}^+$        $\text{Ca}^2$  మరియు  $\text{Mg}^{2+}$

116. Which of the following has the largest ionic radius?

క్రింది వాటిలో దేనికి అధిక అయినిక వ్యాసార్థము ఉండును?

- (1)  $\text{Ti}^{2+}$       (2)  $\text{Cr}^{2+}$       (3)  $\text{Mn}^{2+}$       (4)  $\text{Fe}^{2+}$

117. Methanol and Ethanol are miscible in water due to \_\_\_\_\_

— పలన మిథనాలు మరియు ఇథనాల్లు సీటిలో కలియము.

- |                        |  |
|------------------------|--|
| (1) Covalent character | <input checked="" type="checkbox"/> (2) Hydrogen bonding   |
| సమయోజనీయ స్వభావము      | హైడ్రోజన్ బంధము  |
| (3) Oxygen bonding     | <input checked="" type="checkbox"/> (4) Hydrophobic nature |
| ఆక్షిజన్ బంధము         | జలవ్యతిరేకణ  |

118. Asthma patients use the following mixture for artificial respiration.

అస్థమా రోగులు క్షుతిమ శ్వాసకు వాడు మిశ్రమము \_\_\_\_\_.

- (1)  $O_2 + Ne$      (2)  $O_2 + He$     (3)  $O_2 + Kr$     (4)  $O_2 + Xe$

119. Which of the following compounds does not exhibit geometrical isomerism?

క్రిందివాటిలో ఏది క్లైత సార్ట్యూస్టి ప్రదర్శించదు?

- |                        |  |
|------------------------|--|
| (1) 2-pentene          | <input checked="" type="checkbox"/> (2) Fumaric acid |
| 2-పెంటీన్              | ఫూమారిక్ ఆమ్లము                                      |
| (3) 1-Chloro-1-propene | <input checked="" type="checkbox"/> (4) 1-Pentene    |
| 1-క్లోరో-1-ప్రోపీన్    | 1-పెంటీన్  |

Add

120. How many structural isomers are possible for a compound with the molecular formula  $C_5H_{11}Cl$ ?

$C_5H_{11}Cl$  అణు శార్యూలు కలిగిన ఒక నమ్మెళసముదుకు ఎన్ని నిర్మణ సార్చ్యకాలు సాధ్యపడతాయి?

- (1) 2    (2) 3    (3) 5    (4) 7

121. Which of the following stereoisomers have neither superimposable nor mirror images?

క్రింది త్రిమితీయ సార్చ్యకాలలో దేనికి దర్శించబడులు కాని అద్వారోపణము కాని కలిగి ఉండదు?

- |   |   |
|---|---|
| (1) Enantiomers                                       | <input checked="" type="checkbox"/> (2) Homomers      |
| ఎనాంటియోమర్లు   | హామోమర్లు   |
| <input checked="" type="checkbox"/> (3) Diastereomers | <input checked="" type="checkbox"/> (4) Mesocompounds |
| డియాస్ట్రోమోమర్లు                                     | మీసోనమ్మేళనాలు  |

122. Which of the following compounds does not possess  $sp^2$  hybridized carbon?

క్రింది సమ్ముళనాలలో ఏది  $sp^2$  సంకరికణము చెందిన కార్బను కలిగి ఉండదు?

- (1) Butadiene      (2) Propanamide      (3) Benzyl Cyanide      (4) Acetonitrile  
 బూయాడయాన్      ప్రోపనమైడు      బెంజిల్సైనైడు      అసిటోనిట్రిల్

123. The addition of HBr to propene gives

ప్రోపెనుకు HBr ను కలిపివచ్చుడు ఇచ్చునది

- |  |   |
|--|---|
| (1) 1, 2 - dibromopropane<br>1, 2-డ్రైబోమోప్రోపెన్ | (2) 1-Bromopropane<br>1-బ్రోమోప్రోపెన్  |
| (3) 1, 3 - dibromopropane<br>1, 3-డ్రైబోమోప్రోపెన్ | ✓(4) 2-Bromopropane<br>2-బ్రోమోప్రోపెన్ |

124. Which of the following is very less reactive in a nucleophilic substitution reaction?

క్రింది వాటిలో ఏది నూక్లియోఫిలిక్ ప్రతిక్షేపణ చర్యలో అతి తక్కువ చర్యాలీలత కలిగి ఉండును?

- |  |  |
|--|--|
| (1) Ethyl chloride<br>ఎటైల్ క్లోరైడు             | ✓(2) Vinyl chloride<br>వినైల్ క్లోరైడు |
| (3) Isopropyl chloride<br>ఇసోప్రైప్పుల్ క్లోరైడు | (4) Allyl chloride<br>అలైల్ క్లోరైడు   |

125. The IUPAC name for  $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Cl}$  is

$(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Cl}$  యొక్క IUPAC నామము

- |  |   |
|--|---|
| (1) 2-Methyl-5-Chloropentane<br>2-మిలైల్-5-క్లోరోపెంటేన్ | ✓(2) 1-Chloro-4-Methylpentane<br>1-క్లోరో-4-మిలైల్పెంటేన్ |
| (3) 1-Chloropentane<br>1-క్లోరోపెంటేన్                   | (4) 1-Chloro-4-methylbutane<br>1-క్లోరో-4-మిలైల్బూయాటేన్  |

126. Which of the following does not exhibit keto-enol tautomerism?

క్రింది వాటిలో ఏది కిట్ట-ఈసాల్ టాటోమెరిసమ్ను ప్రదర్శించదు?

- |   |                                  |
|---|----------------------------------|
| (1) Propanaldehyde<br>ప్రోపనాల్డైహిడ్రు | (2) Acetone<br>అసిటోన్           |
| (3) Acetophenone<br>అసిటోఫెనోన్         | ✓(4) Benzophenone<br>బెంజోఫెనోన్ |

127. In Corey House reaction Vinyl chloride and Et<sub>2</sub>CuLi form \_\_\_\_\_  
కోరెహ్ చర్యనందు వినైల్ క్లోరైడు మరియు Et<sub>2</sub>CuLi \_\_\_\_\_ ను ఏర్పరచును.

- |  |                            |
|--|----------------------------|
| (1) n-pentane<br>n-పెంటేన్                                   | (2) 1-pentene<br>1-పెంటీన్ |
| <input checked="" type="checkbox"/> (3) 1-Butene<br>1-బూటీన్ | (4) n-Butane<br>n-బూటాన్   |

128. Which of the following is non benzenoid aromatic compound?  
క్రిందివాటిలో ఏది నాన్బెంజినాయిడ్ ఎరోమాటిక్ నమ్మేళనము?

- |  |   |
|--|---|
| (1) Cyclopentadiene<br>స్ట్రైపెంటాడియూన్   | (2) Cyclopentadienyl cation<br>స్ట్రైపెంటాడియూనైల్ కాటియాన్ |
| <input checked="" type="checkbox"/> (3) Cyclopentadienyl anion<br>స్ట్రైపెంటాడియూనైల్ యానియాన్ | (4) Cyclopentadienyl radical<br>స్ట్రైపెంటాడియూనైల్ రాడికల్ |

129. Benzoic acid can be obtained in \_\_\_\_\_ reaction.  
బెంజోయిక్ ఆమ్లము \_\_\_\_\_ చర్యనలన పొందవచ్చును.

- |   |   |
|---|---|
| (1) Benzaldehyde + per acetic acid<br>బెంజల్ లైప్రైడు + పెర్ ఆసిటిక్ ఆమ్లము   | (2) Benzyl alcohol + KMnO <sub>4</sub> solution<br>బెంజైల్ అలక్షమోల్ + KMnO <sub>4</sub> ద్రావణము |
| (3) Methyl Benzoate + NaOH next dil HCl<br>మిథైల్ బెంజోయెట్ + NaOH తదుపరి సజల HCl <input checked="" type="checkbox"/> (4) All the above<br>పైనవన్నియు |   |

130. In toluene the methyl group is \_\_\_\_\_ orientation group  
టాల్యూనందు మిథైల్ సమూహము \_\_\_\_\_ దిగ్఩ియ్యాసము గల సమూహము.

- |  |  |
|--|--|
| (1) meta<br>మెటా                                     | (2) ortho<br>ఆర్థో   |
| <input checked="" type="checkbox"/> (3) Para<br>పారా | <input checked="" type="checkbox"/> (4) Ortho and para<br>ఆర్థో మరియు పారా |

131. Bromination of Phenol is done with \_\_\_\_\_ reaction.

\_\_\_\_\_ చర్య ద్వారా ఫీనాల్సు బ్రోమినేషన్ జరపవచు.

- |  |  |
|--|--|
| (1) Phenol + Br <sub>2</sub> / FeBr <sub>3</sub><br>ఫీనాలు + Br <sub>2</sub> / FeBr <sub>3</sub> | ✓ (2) Phenol + Bromine water<br>ఫీనాలు + బ్రోమీన్ జలము |
| (3) Phenol + HBr<br>ఫీనాలు + HBr   | (4) Phenol + NaOBr<br>ఫీనాలు + NaOBr                   |

132. Which of the following compounds does not participate in Cannizarro reaction?

క్రింది సమ్మేళనాలలో ఏది కానిజారోచర్యలో పాల్గొనదు?

- (1) C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>CHO    (2) HCHO    ✓ (3) C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>CH<sub>2</sub>CHO    (4) CCl<sub>3</sub>CHO

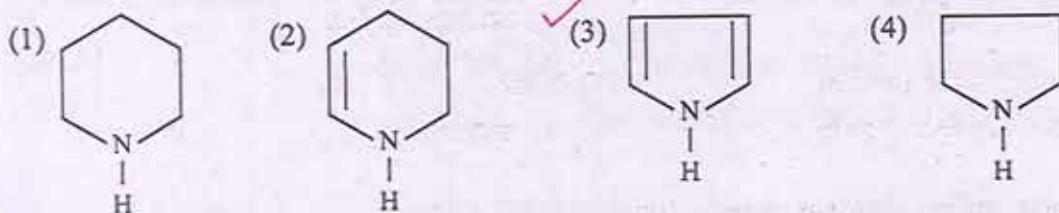
133. Aldehydes and ketones can be distinguished by \_\_\_\_\_ test.

అలైఫైడ్లు మరియు కీటస్టసు \_\_\_\_\_ పరీక్ష ద్వారా గుర్తించవచు.

- |   |   |
|---|---|
| (1) Molisch test<br>మాలిష్ పరీక్ష       | ✓ (2) Mulliken Barker test<br>ముల్లికెన్ బార్కర్ పరీక్ష |
| ✓ (3) Tollen's reagent<br>టోలెన్ కారకము | (4) 2, 4 - DNP test<br>2, 4 - DNP పరీక్ష                |

134. Which of the following is weak acid?

క్రింది వాటిలో ఏది బలహీన ఆమ్లము?



135. The hydrolysis of sucrose is called \_\_\_\_\_.

సుక్రోజు జల విశ్లేషణమును \_\_\_\_\_ అంటారు.

- |                                    |                                     |                             |  |
|------------------------------------|-------------------------------------|-----------------------------|--|
| (1) Saponification<br>సపోనిఫికేషన్ | (2) Esterification<br>ఎస్టరిఫికేషన్ | (3) Hydration<br>అధ్రికరణము | ✓ (4) Inversion of cane sugar<br>చక్కర విలోపుకేయ |
|------------------------------------|-------------------------------------|-----------------------------|--|

136. Peptide bond in proteins is identified by \_\_\_\_\_ test.

ప్రోటీన్లోని పెస్టిడు బంధాన్ని గుర్తించటకు \_\_\_\_\_ పరీక్ష చేస్తారు.

- |                                      |   |                                    |                                      |
|--------------------------------------|---|------------------------------------|--------------------------------------|
| ✓ (1) Biuret test<br>బియురెట్ పరీక్ష | (2) Ninhydrine test<br>నింహైడ్రిన్ పరీక్ష | (3) Schinoda test<br>షినోడా పరీక్ష | (4) Borsches test<br>బోర్షెస్ పరీక్ష |
|--------------------------------------|---|------------------------------------|--------------------------------------|

137. The Boyle's law is an applicable process at constant \_\_\_\_\_.

బాయల్ నియమము స్థిర ————— వద్ద ఒక అనువర్తనీయ ప్రక్రియ.

- (1) Pressure      (2) Volume       (3) Temperature      (4) All of them  
 పీడనము      ఘనవరిమాణము      ఉష్టోగ్రత      ప్రవన్నియు

138. A real gas shows an ideal gas behaviour at \_\_\_\_\_.

వద్ద ఒక నిజవాయివు ఒక అదర్శవాయి ప్రవర్తనను ప్రదర్శించును.

- (1) Low temperature and Low pressure  
 తక్కువ ఉష్టోగ్రత మరియు తక్కువ పీడనము
- (2) Low temperature and High pressure  
 తక్కువ ఉష్టోగ్రత మరియు ఎక్కువ పీడనము
- (3) High temperature and High pressure  
 ఎక్కువ ఉష్టోగ్రత మరియు ఎక్కువ పీడనము
- (4) High temperature and low pressure  
 ఎక్కువ ఉష్టోగ్రత మరియు తక్కువ పీడనము

139. The Joule Thomson expansion of an ideal gas is \_\_\_\_\_.

ఒక అదర్శ వాయివు యొక్క జౌల్ థామసన్ వ్యక్తిచము —————.

- (1) An isothermal process      (2) An isobaric process  
 ఒక సమాప్తక ప్రక్రియ      ఒక సమపీడన ప్రక్రియ
- (3) An isoenthalpic process      (4) None  
 ఒక సమ ఎంథాల్పిక ప్రక్రియ      ఏది కాదు

140. Heat capacity of an ideal gas depends on \_\_\_\_\_.

ఒక అదర్శ వాయివు యొక్క ఉష్టసామర్ధము ————— పై ఆధారపడును.

- (1) Pressure      (2) Volume       (3) Temperature      (4) Mass  
 పీడనము      ఘనము పరిమాణము      ఉష్టోగ్రత      ద్రవ్యరాళి

141. Gibb's free energy is defined as \_\_\_\_\_.

గిబ్బ్ స్టోచ్చా జక్షన్ ————— గా నిర్వచించవచ్చు.

- (1)  $G = H - TS$       (2)  $G = H + TS$       (3)  $G = E + TS$       (4)  $G = E - TS$

142. One Joule is equal to \_\_\_\_\_ ergs.

ఒక జోల్ లేదని సమానము.

(1)  $10^5$

(2)  $10^6$

(3)  $10^7$

(4)  $10^8$

143. In the electro osmosis

విద్యుత్ ప్రవాహిసరణములో

(1) Particles move but liquid rests

కణాలు కదులును కాని ద్రవము నిలకడగా ఉండును

(2) Liquid moves but particles rest

ద్రవము కదులును కాని కణాలు నిలకడగా ఉండును

(3) Only particles move

కణాలు మాత్రము కదులును

(4) None of the above

ఏదియు కాదు

144. If 480 ml of 1.5 M solution and 520 ml of 1.2 M solution is mixed, then molarity of the final solution is

480 మి.లి. 1.5 M ద్రావణము మరియు 520 మి.లి. of 1.2 M ద్రావణము కలిపినప్పుడు ఆ ద్రావణము మొలారిటీ ఎంత?

(1) 1.20 M

(2) 1.50 M

(3) 2.40 M

(4) 1.34 M

145. The relative lowering of vapour pressure is equal to the mole fraction of solute. This statement is \_\_\_\_\_

బాస్ట్రోఫీడనము యొక్క సాపేక్ష నిమ్మకరణము ఒక ద్రావిత మోల్ భాగమునకు సమానము. ఈ వివరణ \_\_\_\_\_ సూచించుము.

(1) Vant Hoff Law

వాంట్ హోఫ్ నియమము

(2) Ostwalds Dilution Law

ఆస్ట్వాల్డ్ విలీన నియమము

(3) Raoult's Law

రౌల్ట్ నియమము

(4) None

ఏదియూ కాదు.

146. Which of the following is an emulsifier?

క్రిందివాటలో ఏది ఎమ్సిఫిరి?

- |                   |                  |                   |   |
|-------------------|------------------|-------------------|---|
| (1) Water<br>నీరు | (2) NaCl<br>NaCl | (3) Oil<br>తెలుము | <input checked="" type="checkbox"/> (4) Soap<br>సబ్బు |
|-------------------|------------------|-------------------|---|

147. A catalyst increases the rate of reaction because it \_\_\_\_\_.

ఒక ఉత్సృతకము చర్య వేగమును పెంచుతుంది ఎందుకంటే అది \_\_\_\_\_.

- |  |   |
|--|---|
| (1) Increases the activation energy<br>క్రియాశీలక శక్తిని పెంచుతుంది   | <input checked="" type="checkbox"/> (2) Decreases the energy barrier of a reaction<br>చర్యయొక్క అవరోధక్కపై శక్తిని తగ్గిస్తుంది |
| (3) Decreases the collision diameter<br>అభిఘూత వాస్తవమును తగ్గిస్తుంది | (4) Increases the temperature coefficient<br>ఉష్ణీగ్రహ గుణకమును పెంచుతుంది  |

148. For one mole of gas the total kinetic energy is equal to

ఒక మోల్ వాయిను యొక్క మొత్తము గతిజ శక్తి \_\_\_\_\_ కు సమానము.

- |  |          |                     |                    |
|--|----------|---------------------|--------------------|
| <input checked="" type="checkbox"/> (1) $\frac{3}{2} RT$ | (2) $RT$ | (3) $\frac{3}{2} T$ | (4) $\frac{1}{RT}$ |
|--|----------|---------------------|--------------------|

149. Methyl orange indicator gives pink colour in the solution of \_\_\_\_\_.

\_\_\_\_\_ ద్రావణములో మిట్రోల్ అరంజ్ సూచిక ఉండా రంగు ఇస్తుంది.

- |                |            |   |           |
|----------------|------------|---|-----------|
| (1) $Na_2CO_3$ | (2) $NaCl$ | <input checked="" type="checkbox"/> (3) $HCl$ | (4) $KOH$ |
|----------------|------------|---|-----------|

150. A buffer solution helps in controlling \_\_\_\_\_

ఒక బఫర్ ద్రావణము \_\_\_\_\_ ను నియంత్రించుటలో సహాయపడును.

- |   |  |
|---|--|
| <input checked="" type="checkbox"/> (1) pH of a medium<br>యానకము యొక్క pH | (2) Alkalinity of a solution<br>ద్రావణము యొక్క ఖారణ్ము |
| (3) Acidity of a solution<br>ద్రావణము యొక్క అష్టత్వము                     | (4) None of these<br>ప్రాచీనీ కాదు                     |