

CHEMISTRY

Maximum : 90 marks

Time : 75 minutes

PART A — (40 marks)

A solution of potassium ferrocyanide would contain the number of ions

పోటాషియమ్ ఫెర్రోసయనైడ్ ద్రావణంలోనున్న అయాన్ల సంఖ్య

- (a) 2 (b) 3
(c) 4 (d) 5

2. The coordination number of copper in cuprammonium sulphate is

క్యూపరమోనియం సల్ఫేట్లో కాపర్ యొక్క సమన్వయ సంఖ్య అనగా

- (a) 2 (b) 3
(c) 4 (d) 6

3. The atomic number of copper is 25, its effective atomic number (EAN) in $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]^{2+}$ is

కాపర్ పరమాణు సంఖ్య 25 అయినచో, $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]^{2+}$ సమన్వయ సమ్మేళనములో దాని ప్రభావత్మక పరమాణు సంఖ్య అనగా

- (a) 35 (b) 36
(c) 49 (d) 40

4. The oxidation number of Pt in $[\text{Pt}(\text{C}_2\text{H}_4)\text{Cl}_3]^-$ is

$[\text{Pt}(\text{C}_2\text{H}_4)\text{Cl}_3]^-$ లో ప్లాటినమ్ యొక్క ఆక్సిరణ సంఖ్య అనగా

- (a) +1 (b) +2
(c) +3 (d) +4

5. Which of the following chemicals are used to manufacture methylisocyanate that caused Bhopal tragedy?

- (i) Methylamine
 - (ii) Phosgene
 - (iii) Phosphine
 - (iv) Dimethylamine
- (a) (i) and (iii) (b) (iii) and (iv)
(c) (ii) and (iii) (d) (i) and (ii)

ఈ క్రింది వానిలో ఏ రసాయనాన్ని భోపాల్ దుర్ఘటనకు కారకమైన మిథైల్ ఐసోసైనేట్ ఉత్పత్తికి వాడినారు

- (i) మిథైల్ఎమైన్
 - (ii) ఫాస్జీన్
 - (iii) ఫాస్ఫీన్
 - (iv) డైమిథైల్ఎమైన్
- (a) (i) మరియు (iii) (b) (iii) మరియు (iv)
(c) (ii) మరియు (iii) (d) (i) మరియు (ii)

6. $K_3[Al(C_2O_4)_3]$ is called

- (a) Potassium aluminium oxalate
- (b) Potassium tris (oxalato) aluminate (III)
- (c) Potassium tris (oxalato) aluminate (IV)
- (d) Potassium aluminium (III) oxalate

$K_3[Al(C_2O_4)_3]$ ఏమని పిలువబడును?

- (a) పొటాషియమ్ అల్యూమినియమ్ ఆక్సలేట్
- (b) పొటాషియమ్ ట్రిస్ (ఆక్సలాట్) అల్యూమినేట్ (III)
- (c) పొటాషియమ్ ట్రిస్ (ఆక్సలాట్) అల్యూమినేట్ (IV)
- (d) పొటాషియమ్ అల్యూమినియమ్ (III) ఆక్సలేట్

7. Which of the following elements is poisonous to living systems even in small doses?

ఈ క్రింది ఏ మూలకము కొద్ది మొత్తంలోనైనా జీవ వ్యవస్థలకై విష పూరితమైనది

- (a) P (b) Hg
- (c) Zn (d) Na

8. Of the following complexes, the one optically active

ఈ క్రింది వానిలో ఏది దృశ్యాక్రియాశీలది?

- (a) $[Pt(NH_3)(NH_2OH)ClBr]$ (b) $[Co(en)_3]Cl_2$
- (c) trans- $[Co(en)_2Cl_2]$ (d) $[Co(NH_3)_3Cl_2]$

- (a) Ethylmagnesium iodide (b) Sodium alkynide
(c) Tetra ethyl lead (d) Diethyl zinc

ఈ క్రింది ఏ కార్బనిక్ లోహము ఆయానిక జంటగా నేర్పడును?

- (a) ఇథైల్మెగ్నీషియమ్ ఆయోడైడ్ (b) సోడియమ్ ఆల్కనైడ్
(c) టెట్రా ఇథైల్ లెడ్ (d) డైఇథైల్ జింక్

10. From which of the following substituents in the benzene ring will give Grignard reagent

ఈ క్రింది వానిలో ఏ ప్రతిక్షేపకం బెంజీన్ వలయములో నున్నచో గ్రిగ్నార్డు కారకము ఏర్పడును?

- (a) >C=O (b) $-\text{COOR}$
(c) $-\text{C}\equiv\text{N}$ (d) $-\text{OR}$

11. Poisonous nature of CO is due to

- (a) its neutral nature (b) its complexing ability with blood
(c) structure of molecule (d) presence of oxygen in it

CO యొక్క విషపూరిత స్వభావ మెందులకనగా

- (a) దాని యొక్క తటస్థ స్వభావము (b) రక్తములో ఇయబడి పోవు దాని యొక్క సంక్లిష్టత
(c) మాలిక్యుల్ యొక్క నిర్మాణము (d) దానిలో ఆక్సిజన్ కలిగివుండుట సామర్థ్యము

12. Which of the following is a secondary pollutant?

ఈ క్రింది వానిలో ఏది ద్వితీయ పాల్యుటెంట్? (కాలుష్య కారణి)

- (a) CO (b) NO
(c) PAN (d) SO₂

13. The geometry of Ni(CO)₄ and Ni(PPh₃)₂ Cl₂ are of

- (a) Tetrahedral
(b) Tetrahedral and square planar respectively
(c) Square planar
(d) Square planar and tetrahedral respectively

Ni(CO)₄ మరియు Ni(PPh₃)₂ Cl₂ ల యొక్క క్షేత్రములనగా

- (a) చతుర్ముఖ
(b) చతుర్ముఖ మరియు చతుర సమతల
(c) చతుర సమతల
(d) చతుర సమతల మరియు చతుర్ముఖ

14. The reaction $C_6H_5N_2Cl + CuCl \xrightarrow{HCl} C_6H_5Cl + N_2 + CuCl$ is known as

- (a) Wurtz reaction
- (b) Sandmeyer reaction
- (c) Gattermann reaction
- (d) Friedel-Crafts reaction

$C_6H_5N_2Cl + CuCl \xrightarrow[HCl]{\Delta} C_6H_5Cl + N_2 + CuCl$ అనే ప్రక్రియనేమని పిలిచెదరు?

- (a) ఉర్ట్జ్ చర్య
- (b) శాండ్మేయర్ చర్య
- (c) గాటర్మాన్ చర్య
- (d) ఫ్రీడల్-క్రాఫ్ట్ చర్య

15. The protein which transports oxygen in the blood stream is

- (a) Haemoglobin
- (b) Myoglobin
- (c) Insulin
- (d) Albumin

రక్త ప్రసారంలో ఆక్సిజన్ను వంపె ప్రోటీన్ ఏది?

- (a) హీమోగ్లోబిన్
- (b) మైయోగ్లోబిన్
- (c) ఇన్సులిన్
- (d) ఆల్బ్యుమిన్

16. Beckmann rearrangement involves conversion of

- (a) Oxime to nitride
- (b) amine to acid
- (c) nitro group to amine
- (d) oxime to amide

బెక్మాన్ పునర్విన్యాసములో ఏ మార్పిడి ఉండును?

- (a) ఆక్సైమ్ నుండి నైట్రిడ్ కు
- (b) ఎమైన్ నుండి ఆమ్లమునకు
- (c) నైట్రోగ్రూప్ నుండి ఎమైన్ కు
- (d) ఆక్సైమ్ నుండి ఎమైడ్ కు

17. Among the following which one does act as intermediate in Hoffmann rearrangement?

ఈ క్రింది వానిలో ఏది హోఫ్ మన్ పునర్విన్యాసములో మధ్యస్థంగా నుండును?

- (a) RNCO
- (b) RCON
- (c) RCONHBr
- (d) RNC

18. An example of electrophilic substitution reaction is

- (a) Chlorination of methane
- (b) Methanol from methyl chloride
- (c) Nitration of benzene
- (d) Ethylene from ethanol

ఎలక్ట్రోఫిలిక్ (ఎలక్ట్రాన్ గ్రాహక) ప్రతిక్షేపణం చర్యకు ఉదాహరణము

- (a) మీథేన్ యొక్క క్లోరనేషన్
- (b) మిథైల్ క్లోరైడ్ నుండి మిథనాల్
- (c) బెంజీన్ యొక్క నైట్రేషన్
- (d) ఇథనాల్ నుండి ఎథిలీన్

19. The correct epimeric pair is

- (a) D-Glucose and L-Glucose
- (b) D-Fructose and L-Fructose
- (c) D-Glucose and D-Mannose
- (d) D-Glucose and L-Mannose

సరియైన ఎపిమెర్ల జత గనున్నవి

- (a) డి-గ్లూకోజ్ మరియు ఎల్-గ్లూకోజ్
- (b) డి-ఫ్రక్టోజ్ మరియు ఎల్-ఫ్రక్టోజ్
- (c) డి-గ్లూకోజ్ మరియు డి-మానోజ్
- (d) డి-గ్లూకోజ్ మరియు ఎల్-మానోజ్

20. Which of the following undergo Diels-Alder reaction?

- (a) Thiophen
- (b) Furan
- (c) Pyrrole
- (d) Pyridine

ఈ క్రింది వానిలో ఏది డీల్స్ ఆల్డర్ ప్రతిచర్య నొందును

- (a) థియోఫెన్
- (b) ఫ్యూరాన్
- (c) పైరోల్
- (d) పైరిడిన్

21. Furan is obtained mainly by distillation of

- (a) Wood
- (b) Sandal wood
- (c) Pine-wood
- (d) Rose wood

ముఖ్యంగా దేని స్వేదన క్రియతో ఫ్యూరాన్ పొంద వచ్చును

- (a) ఉడ్
- (b) శాండల్ వుడ్
- (c) పైన్ ఉడ్
- (d) రోజ్ వుడ్

18. An example of electrophilic substitution reaction is
- (a) Chlorination of methane
 - (b) Methanol from methyl chloride
 - (c) Nitration of benzene
 - (d) Ethylene from ethanol

ఎలక్ట్రోఫిలిక్ (ఎలక్ట్రాన్ గ్రాహక) ప్రతిక్షేపణం చర్యకు ఉదాహరణము

- (a) మీథేన్ యొక్క క్లోరినేషన్
- (b) మిథైల్ క్లోరైడ్ నుండి మిథనాల్
- (c) బెంజీన్ యొక్క నైట్రేషన్
- (d) ఇథనాల్ నుండి ఎథిలీన్

19. The correct epimeric pair is
- (a) D-Glucose and L-Glucose
 - (b) D-Fructose and L-Fructose
 - (c) D-Glucose and D-Mannose
 - (d) D-Glucose and L-Mannose

సరియైన ఎపిమెర్ల జత గనున్నవి

- (a) డి-గ్లూకోజ్ మరియు ఎల్-గ్లూకోజ్
- (b) డి-ఫ్రక్టోజ్ మరియు ఎల్-ఫ్రక్టోజ్
- (c) డి-గ్లూకోజ్ మరియు డి-మానోజ్
- (d) డి-గ్లూకోజ్ మరియు ఎల్-మానోజ్

20. Which of the following undergo Diels-Alder reaction?
- (a) Thiophen
 - (b) Furan
 - (c) Pyrrole
 - (d) Pyridine

ఈ క్రింది వానిలో ఏది డీల్స్ ఆల్డర్ ప్రతిచర్య నొందును

- (a) థియోఫెన్
- (b) ఫ్యూరాన్
- (c) పైరోల్
- (d) పైరిడిన్

21. Furan is obtained mainly by distillation of
- (a) Wood
 - (b) Sandal wood
 - (c) Pine-wood
 - (d) Rose wood

ముఖ్యంగా దేని స్వేదన క్రియతో ఫ్యూరాన్ పొంద వచ్చును

- (a) ఉడ్
- (b) శాండల్ వుడ్
- (c) పైన్ ఉడ్
- (d) రోజ్ వుడ్

26. Proteins when heated with Conc.HNO₃ gives a yellow colour is
- (a) Oxidizing test (b) Xanthoproteic test
(c) Hoppe's test (d) Acid base test

ప్రోటీన్లు గాఢనీత్రామ్లంతో వేడిచేయగా వచ్చు పసుపు రంగును

- (a) ఆక్సికరణ (b) గ్లాంట్ ప్రోటియక్ పరీక్ష
(c) హోప్స్ పరీక్ష (d) ఆమ్లక్షార పరీక్ష

27. Which of the following has maximum number of ¹H-NMR spectral lines?

ఈ క్రింది వానిలో దేనికి ఎక్కువ ¹H-NMR సంకేతాలుండును?

- (a) 1, 1, 2-Tribromoethane (b) 1, 1-Dibromoethane
(c) Ethylbromide (d) 1, 1, 2, 2-Tetrabromoethane

28. In a reaction $2A + B \rightarrow A_2B$, the reactant A will disappears

- (a) at half the rate at that B will decrease
(b) at the same rate at that B will decrease
(c) at the same rate at that A₂B will form
(d) at twice the rate at that B will decrease

ఒక ప్రతిచర్య $2A + B \rightarrow A_2B$ లో A క్రియాజనకం ఈ క్రింది విధంగా చర్య నొందును

- (a) B తగ్గుదలలో సగానికి
(b) B తగ్గుదలలో సమానము
(c) A₂B కలయికకు సమానము
(d) B తగ్గుదలకు రెండురెట్లు

29. The rate of a substance reacts depends on

- (a) Atomic weight (b) Equivalent weight
(c) Molecular weight (d) Active mass

ఏ దైన పదార్థపు చర్యవేగము దేనిపై ఆధారపడును

- (a) పరమాణు భారము (b) తుల్యభారము
(c) అణు భారము (d) క్రిమాశీం ద్రవ్యరాశి

30. The hydrolysis of ethylacetate, ester + H₂O ⇌ acid + alcohol is a reaction of

- (a) First order (b) Second order
(c) Third order (d) Zero order

ఐథైల్ అసిటేట్ జల విశ్లేషణం యొక్క క్రమాంకమేది?

- (a) ప్రథమ క్రమాంకం (b) ద్వితీయ క్రమాంకం
(c) తృతీయ క్రమాంకం (d) శూన్య క్రమాంకం

31. Conversion of molecules of A to B follows a second order kinetics. Doubling the concentration of A will increase the rate of formation of B by a factor of

అణువులు A నుండి B మార్పిడి ద్వితీయ క్రమాంక గతిజ శాస్త్రము. A గాఢతను రెట్టింపు చేసిన, B ఉత్పత్తి రేటు ఎన్ని రెట్లు పెరుగుదల?

- (a) 2 (b) 4
(c) 1/2 (d) 1/4

32. Velocity constant of a reaction at 290 K was found to be 3.2×10^{-3} . At 300 K it will be

290 K వద్ద ఒక ప్రతిచర్య వేగ స్థిరాంకము 3.2×10^{-3} ఉన్నచో, 300 K వద్ద దాని విలువెంత ఉండగలదు?

- (a) 1.28×10^{-2} (b) 9.6×10^{-3}
(c) 6.4×10^{-3} (d) 3.2×10^{-4}

33. A first order reaction has a specific rate constant of 2 min^{-1} . The half life of the reaction will be

- (a) 1.653 min (b) 0.347 min
(c) 2.0 min (d) 0.0347 min

ఒక ప్రథమ క్రమాంక ప్రతిచర్య విశిష్ట చర్యావేగ స్థిరాంకము 2 ఎల్-మిని నిమిషములు అయినచో దాని అర్థాయువు విలువెంత?

- (a) 1.653 ని (b) 0.347 ని
(c) 2.0 ని (d) 0.0347 ని

34. Which of the following is not a state function?

ఈ క్రింది వానిలో ఏది స్థితి ప్రమేయం కాదు?

- (a) dG (b) dS
(c) dH (d) δq

35. Which of the following is not an intensive property?
- (a) Internal energy (b) Temperature
(c) Surface tension (d) Viscosity

ఈ క్రింది వానిలో ఏది గణన ధర్మం కాదు?

- (a) అంతర్గత శక్తి (b) ఉష్ణోగ్రత
(c) సర్ఫేస్ టెన్షన్ (d) విస్కాసిటీ

36. For isothermal expansion of an ideal gas, which of the following is not true?

ఒక జడ వాయువు సమోష్ణ వ్యాకోచములో ఈ క్రింది వానిలో నిజం కాదు

- (a) $\Delta E = 0$ (b) $q = 0$
(c) $\Delta V = 0$ (d) $W = 0$

37. What is the criteria for spontaneity?

తక్షణ ప్రతిచర్యకు గల ప్రమాణమేది?

- (a) $TdS = \delta q$ (b) $TdS > \delta q$
(c) $TdS < \delta q$ (d) $dF > 0$

38. Which of the following is true for network done?

నికరవని తెల్పుటకు ఈ క్రింది వానిలో ఏది నిజమైనది?

- (a) $-\Delta A$ is +ve (b) $(W_{rev} + P\Delta V)$ is +ve
(c) W_{rev} is +ve (d) $-\Delta F$ is +ve

39. Which of the following is true for the phases in equilibrium?

ప్రాచస్త సమతాస్థితికై ఈ క్రింది వానిలో ఏది నిజం?

- (a) $dF_A \neq dF_B$ (b) $dF_A > dF_B$
(c) $dF_A = dF_B$ (d) $dF_A < dF_B$

40. Which of the following equations give efficiency of Carnot cycle

ఈ క్రింది ఏ సమీకరణం కార్నట్ చలయము యొక్క సామర్థ్యంను సూచించును?

- (a) $\eta = (T_1 - T_2)/T_2$ (b) $\eta = (T_2 - T_1)/T_2$
(c) $\eta = (T_1 - T_2)/T_1$ (d) $\eta = (T_2 - T_1)/T_1$

41. Which of the following has highest radius?

ఈ క్రింది వానిలో దేనికి అత్యధిక వ్యాసార్థముండును?

- (a) Cr^{3+} (b) Mn^{3+}
(c) Fe^{3+} (d) Co^{3+}

42. Which one is not a characteristic property of transition metals?

- (a) Diamagnetism (b) Formation of coloured salts
(c) Formation of complexes (d) Variable oxidation states

ఈ క్రింది ఏ అభిలాక్షణిక ధర్మము పరివర్తన లోహాలకుండదు

- (a) ప్రత్యయస్కాంతత్వము (b) రంగులవణము నిర్మాణము
(c) సంక్లిష్ట సమ్మేళనముల నిర్మాణము (d) చరశీల ఆక్సీకరణ స్థితులు

43. Which one of the following transition metal exhibits the highest oxidation state?

ఈ క్రింది ఏ పరివర్తన లోహము అత్యధిక ఆక్సీకరణ స్థితిని ప్రదర్శించును?

- (a) Pd (b) O_6
(c) Cr (d) Mn

44. The highest paramagnetism will be shown by the transition metal ion

ఈ క్రింది వానిలో అత్యధిక పరాయస్కాంతత్వము చూపించే పరివర్తన లోహ అయాన్

- (a) Ni^{2+} (b) Co^{2+}
(c) Mn^{2+} (d) V^{2+}

45. Which of the following is not a basic flux?

ఈ క్రింది వానిలో ఏది ప్రాథమిక ద్రవకారి కాదు?

- (a) $CaCO_3$ (b) lime
(c) SiO_2 (d) CaO

46. Froth floatation process is used for the metallurgy of

- (a) Chloride ores (b) Oxide ores
(c) Sulphide ores (d) Amalgams

ఏ లోహ సంగ్రహణ శాస్త్రముకై ప్లవన ప్రక్రియ పద్ధతిని వాడెదరు?

- (a) క్లోరైడ్ ఓర్స్ (b) ఆక్సైడ్ ఓర్స్
(c) సల్ఫైడ్ ఓర్స్ (d) ఎమోల్గమ్స్