(CHE N 4304-2) B.Sc Degree (CBCS) Examinations-July 2022

SEMESTER-IV INORGANIC & PHYSICAL CHEMISTRY

TIME: 3 Hrs

Max Marks:60

PART-A

5×4=20 Marks

Answer any <u>FIVE</u> of the following questions. Each question carries <u>FOUR</u> marks. ఈ కేంది వానీలోని ఏపేసీ <u>ఇదు</u> ప్రశ్నలకు సమాధానమిమ్ము. ప్రత్ ప్రశ్నకు <u>నాలుగు</u> మార్కులు.

- Explain about the Structural Isomerism exhibited by the Coordination Compounds.
 సమన్వయ సమ్మీళనాలు ప్రదర్భించే నిర్మాణాత్మక పాద్మశ్య కాలను గురించి వ్రాయండి?
- 2. Explain high spin and Low spin complexes with suitable examples.
 ఆధిక బ్రెమణ మరియు అల్ప బ్రెమణ సంశ్లేష్ట సమ్మీళనాల గూర్పి తగిన ఉదాహరణలలో వివరించండి?
- 3. What is trans effect? Write any two applications of trans effect.
 ట్రాన్స్ ప్రభావం అనగా సమీ? ట్రాన్స్ ప్రభావం యొక్క ఏపేనీ రెండు అనువర్తవాలను ప్రాయిండి?
- Discuss about the chelate effect?
 కీలేట్ ప్రభావం గూర్పి దర్పించండి?
- 5. What is congruent and incongruent melting point. Give examples. సంగత మరియు అసంగత ద్రవీభవన స్థానము అనగానమి? ఉదావారణలిమ్ము?
- Write a note on freezing mixtures?
 హీమీకరణ మీశ్రమాలను గూర్పి ఒక వ్యాక్య వ్రాయండి?
- 7. Explain Kohlrausch's law of independent migration of ions.
 అయాన్ల స్వతంత్ర వలన యొక్క కోల్-రాప్ నియమాన్ని వివరించిండి?
- Define equivalent conductance? explain variation of equivalent conductance with dilution.
 - తుల్యాంక పాహకతను నిర్వచించి, విశ్రీనితతో పాటు తుల్యాంక వాహకత ఏవిడంగా మారుతుందో వివరించండి?
- Define molecularity and order of reaction and write the difference between them.
 దర్శాలణంత మరియు చర్యక్రమాంకమును నీర్వచించిండి మరియు వాటి మద్య లీడాన్ని వ్రాయండి?
- 10.Write about zero order reaction? శూన్య క్రమాంక చర్య గూర్పి చాయండి?

PART-B

Answer ALL the questions. Each question carries <u>EIGHT</u> marks. ఈ క్రింగ్ అన్ని ప్రశ్నలకు సమాధానమిమ్ము. ప్రత్యేకు ఎవిమిది మార్కులు.

11.a) Explain the crystal field theory? Discuss about the Crystal Field Splitting of Octahedral Complexes?
స్పెటిక ఓట్రి ఏల్గాంరాన్ని వివరించి, అప్పముబీయ సంశ్లేష్ట సమ్మీళనాలలోని స్పటిక ఓట్రి ఏలైజనిను గూర్పీ
చర్పించండి?

(or)

b) Write the Salient Features of Valance Bond Theory (VBT)? Explain the Structure of [Fe (CN)₆] ³⁻ based on VBT?

పలస్స్ బంధ సిద్ధాంతం (VBT) యొక్క ముఖ్యమైన లక్షణాలను వ్రాయండి? VBT ప్రకారం [Fe (CN)₆]^{3.} నిర్మాణాన్ని వివరించిండి?

12.a) Explain the Ligand substitution reactions in square planner complexes with suitable examples.

సమతల దతుర్ను సంశ్లేష్ట సమ్మే ళనాలలో జరుగు లైగాండ్ ప్రతికేపణ దర్యలను తగిన ఉదాహరణలతో వివరించండి.

(or)

- b) Explain the biological functions of Hemoglobin and myoglobin. హిమాగ్లోబిస్ మరియు మయో గ్లోబిస్ జీవి విధులను వివరించింది.
- a) State Phase rule and explain the phase diagram of water system by using a phase diagram

ప్రావస్థా నియమాన్ని డ్రాస్, జల వ్యవస్థ యొక్క ప్రావస్థా చిత్రాన్ని వివరించండి.

(or)

- b) Explain phase diagram of Pb-Ag system? Pb-Ag వ్యవస్థ యొక్క ప్రాపెస్ట్ చిట్రాన్ని వివరించండి?
- a) Define transport number. Write the determination of transport number by Hittorf method.

అభిగమన సంఖ్య ను నిర్వచించి. హిట్టార్స్ పద్ధతిలో అభిగమన సంఖ్యలను నిర్ణయించు విధానాన్ని చ్రాయండి?

(or)

- b) i. State and explain Nernst equation. నర్నేస్ట్ సమీకరణాన్ని లెల్ఫ్, వివరించండి.
 - ii. Write a note on Gas electrode. గ్యాస్ ఎలక్ట్రోడ్ గూర్పి వ్యాక్య ప్రాయండి.
- a) i. Derive the rate constant for first order reaction.
 ప్రధమ క్రమాంక చర్య యొక్క రేటు స్థీరాంకాన్ని ఉర్పాదించండి.
 - ii. The rate constant for first order reaction is 2×10-3 S-1. Calculate its half-life time. ప్రధమ క్రమాంక చర్య యొక్క రేటు స్థీరాంకం 2×10-3 S-1. దానీ ఆర్థాయువు సమయాన్నీ లెక్కించిండి.

. (or)

b) Discuss about the Collision theory and activated complex theory of reaction rates. చర్భా రేటు యొక్క వాయు అణుచలన (కొల్లిజన్) సిద్ధాంతం మరియు ఉలైజిత సంశ్లేష్ట సిద్ధాంతాన్ని గూర్చి చర్చించండి.
