

- પ્ર ૧ અ યુરિક એસિડનું બંધારણ પૂરવાર કરો. 0૮  
બ એમિનો એસિડના ગુણધર્મો ચર્ચો. 0૬
- અથવા
- પ્ર ૧ અ એમિનો એસિડ બનાવવાની કોઈ પણ ત્રણ રીતો વર્ણવો. 0૮  
બ યુરિક એસિડ માંથી કેફીન અને એડેનીનના સંશ્લેષણ આપો. 0૬
- પ્ર ૨ અ સોડામાઇડ પ્રક્રિયકની બનાવટ અને કાર્બનિક સંશ્લેષણમાં તેની ઉપયોગીતા વર્ણવો. 0૮  
બ કાર્બનિક સંયોજન A(C<sub>7</sub>H<sub>8</sub>) નું નાઈટ્રેશન કરતા સંયોજન B(C<sub>7</sub>H<sub>7</sub>NO<sub>2</sub>) મળે છે. જેનું Fe/HCl સાથે 0૬  
રીડક્શન કરતા સંયોજન C(C<sub>7</sub>H<sub>9</sub>N) મળે છે. જેના એસીટાઈલ વ્યુટ્પન નું ઓક્સિડેશન કરતા સંયોજન  
D(C<sub>9</sub>H<sub>9</sub>NO<sub>3</sub>) મળે છે. સંયોજન D નું જળ વિભાજન કરવાથી એન્ટ્રેનીલીક એસિડ મળે છે. તો સંયોજન  
A,B,C અને D ના બંધારણીય સૂત્રો શોધો અને રાસાયણિક પ્રક્રિયાઓ સમજાવો.
- અથવા
- પ્ર ૨ અ ડાય એઝોમિથેનની બનાવટ અને તેની ઉપયોગીતા આપો. 0૮  
બ એક એલિફેટીક કાર્બનિક સંયોજન A(C<sub>4</sub>H<sub>8</sub>O<sub>2</sub>) ની થાયોનીલ ક્લોરાઈડ સાથે પ્રક્રિયા કરવાથી સંયોજન 0૬  
B પ્રાપ્ત થાય છે. સંયોજન B ની એમોનીયા સાથે પ્રક્રિયા કરતા સંયોજન C(C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>NO) મળે છે. સંયોજન  
C નું LiAlH<sub>4</sub> વડે રિડક્શન કરતાં સંયોજન D(C<sub>4</sub>H<sub>11</sub>N) મળે છે. તદઉપરાંત સંયોજન A નું  
ડીકાબોક્સિલેશન કરતા પ્રોપેન મળે છે. તો સંયોજન A,B,C અને D ના બંધારણીય સૂત્રો શોધો, તેઓના  
નામ આપો અને રાસાયણિક પ્રક્રિયાઓ સમજાવો.
- પ્ર ૩ અ કિટો-ઇનોલ ચલરૂપકતા ને અસર કરતાં પરિબળો ચર્ચો. 0૮  
બ ફિનોલ સમૂહનું પરિમાપન સમજાવો. 0૬
- અથવા
- પ્ર ૩ અ ઈથાઈલ એસિટો એસિટેટના કિટોરૂપ અને ઈનોલરૂપને સમર્થન આપતા પુરાવાઓ વર્ણવો. 0૮  
બ એમાઈડ સમૂહનું પરિમાપન સમજાવો. 0૬
- પ્ર ૪ અ પોલિમર એટલે શું ? પોલિમર નું વર્ગીકરણ ઉદાહરણ સાથે સમજાવો. 0૮  
બ નીચેના પદો સમજાવો. 0૬  
૧. ધન ઉદ્દીપક, ૨. ઋણ ઉદ્દીપક, ૩. સ્વયં ઉદ્દીપક.
- અથવા
- પ્ર ૪ અ ઉદ્દીપકની કાર્યશીલતા પર અસર કરતાં પરિબળો ચર્ચો. 0૮  
બ પોલિમર પદાર્થનો અણુભાર નક્કી કરવાની પદ્ધતિઓ સમજાવો. 0૬
- પ્ર ૫ અ DMG નો અકાર્બનિક પૂથ્થકરણમાં ઉપયોગ જણાવો. 0૮  
બ ભારમાપક પૂથ્થકરણ પર નોંધ લખો. 0૬
- અથવા
- પ્ર ૫ અ EDTA અને 8-હાઇડ્રોક્સી ક્વીનોલીન નો અકાર્બનિક પૂથ્થકરણમાં ઉપયોગ જણાવો. 0૮  
બ Al નું Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> રૂપે ભારમાપક પૂથ્થકરણ સવિસ્તાર સમજાવો. 0૬

30 MAR 2019

**B. Sc. Semester -III Examination****Chemistry -CHE - CC -304 & ACC -307****ORGANIC AND ANALYTICAL CHEMISTRY - I****Time: 2.5 hrs****Subject Code: 20871/20905****Total Marks: 70**

Q 1	A	Prove the constitution of uric acid.	08
	B	Discuss properties of Amino acid.	06
<b><u>OR</u></b>			
Q 1	A	Explain any three methods for the preparation of amino acid.	08
	B	Give synthesis of Caffeine and Adenine from uric acid.	06
Q 2	A	Give preparation of Sodamide reagent and explain its applications in organic synthesis.	08
	B	An organic compound A(C <sub>7</sub> H <sub>8</sub> ) on nitration gives compound B(C <sub>7</sub> H <sub>7</sub> NO <sub>2</sub> ) which on reduction with Fe/HCl gives compound C(C <sub>7</sub> H <sub>9</sub> N). Acetyl derivative of compound C on oxidation gives compound D(C <sub>9</sub> H <sub>9</sub> NO <sub>3</sub> ). Compound D on hydrolysis gives anthranilic acid. Find out the structural formula of Compound A,B,C and D and explain the chemical reactions.	06
<b><u>OR</u></b>			
Q 2	A	Give preparation and uses of diazomethane reagent.	08
	B	Aliphatic organic compound A(C <sub>4</sub> H <sub>8</sub> O <sub>2</sub> ) on reaction with thionyl chloride gives compound B. Compound B on reaction with ammonia gives compound C(C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> NO). Compound C on reduction with LiAlH <sub>4</sub> gives compound D(C <sub>4</sub> H <sub>11</sub> N). Moreover compound A on decarboxylation gives propane. Find out the structural formula of compound A,B,C and D. Give the name and explain the reactions.	06
Q 3	A	Discuss the factors affecting keto-enol tautomerism.	08
	B	Explain estimation of Phenol group.	06
<b><u>OR</u></b>			
Q 3	A	Describe evidences to support keto form and enol form of ethyl aceto acetate.	08
	B	Explain estimation of Amide group.	06
Q 4	A	What are polymers ? Explain classification of polymer with example.	08
	B	Define the following terms: 1. Positive catalyst, 2. Negative catalyst, 3. Auto catalyst.	06
<b><u>OR</u></b>			
Q 4	A	Discuss the factors affecting the performance of catalyst.	08
	B	Explain the methods for the determination of molecular weight of polymer substances.	06
Q 5	A	Explain the uses of DMG in the analysis of inorganic compounds.	08
	B	Write short note on Gravimetric analysis.	06
<b><u>OR</u></b>			
Q 5	A	Explain the uses of EDTA and 8-Hydroxy Quinoline in the analysis of inorganic compounds.	08
	B	Explain Gravimetric analysis of Al as Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> in detail.	06