

# RAN-2603000506012001

T.Y.B.Sc. (Semester-VI) Examination March - 2026  
CH-MJ1-601 - Inorganic Chemistry Paper-VI (New Course)

Time: 1 Hours ]

[ Total Marks: 25

|                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                 |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                              |  |  |  |  |  |  |
|-------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|--------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|--|--|--|--|--|--|
| <p><b>સૂચના : / Instructions</b></p> <p>(1) ઉપરોક્ત દર્શાવેલ વિગતો ઉત્તરવહી પર અવશ્ય લખવી.<br/>Fill up strictly the above details on your answer book.</p> <p>(2) પ્રશ્નક્રમાંક 1 ફરજિયાત છે.<br/>Question No.1 is compulsory.</p> <p>(3) જમણી બાજુના અંક પ્રશ્નના પૂરા ગુણ દર્શાવે છે.<br/>Figures to the right indicate full marks of the questions.</p> <p>(4) જવાબ ટૂંકા અને મુદ્દાસર લખો.<br/>Write answers in brief and to the point.</p> | <p>Seat No.:</p> <table border="1" style="width: 100%;"> <tr> <td style="width: 20px; height: 20px;"></td> <td style="width: 20px; height: 20px;"></td> <td style="width: 20px; height: 20px;"></td> <td style="width: 20px; height: 20px;"></td> <td style="width: 20px; height: 20px;"></td> <td style="width: 20px; height: 20px;"></td> </tr> </table> <div style="border: 1px solid black; width: 100%; height: 100px; margin-top: 10px;"></div> <p style="text-align: center;">Student's Signature</p> |  |  |  |  |  |  |
|                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                 |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                              |  |  |  |  |  |  |

- પ્ર-1. નીચેના પ્રશ્નોના ટૂંકમાં જવાબ આપો. (ગમે તે પાંચ )** **05**
- 1) HCl અને CO<sub>2</sub> અણુઓના બિંદુ સમૂહો જણાવો.
  - 2) સંમિતિ તત્વો  $\sigma_v$  અને  $\sigma_h$  વચ્ચેના બે તફાવત આપો.
  - 3) સંમિતિ તત્વ Sn ધરાવતા કોઈ પણ એક અણુ પર સંમિતિ વિધિ Sn જણાવો.
  - 4) SN<sup>1</sup> નું પૂરું નામ જણાવો.
  - 5) SN<sup>2</sup> ક્રિયાવિધિમાં સમગ્ર પ્રક્રિયાનો વેગ કયા તબક્કા પરથી લખવામાં આવે છે?
  - 6) ધાત્વિક-કાર્બનિક સંયોજનો કોને કહે છે?
- પ્ર-2. નીચેના પ્રશ્નોના સવિસ્તાર જવાબ આપો. (ગમે તે બે)** **10**
- 1) સંમિતિ તત્વો ઉદાહરણ સહિત જણાવો.
  - 2) ઈકલિપ્સ (ગ્રસિત) ઈથેન માટે S<sub>3</sub><sup>2</sup>,  $\equiv$  C<sub>3</sub><sup>2</sup>, S<sub>3</sub><sup>3</sup>  $\equiv$   $\sigma_h$  અને S<sub>3</sub><sup>4</sup>  $\equiv$  C<sub>3</sub><sup>1</sup>; સાબિત કરો.
  - 3) ગુણાકાર કોષ્ટક એટલે શું? H<sub>2</sub>O અણુ માટે ગુણાકાર કોષ્ટક બનાવો.
- પ્ર-3. નીચેના પ્રશ્નોના સવિસ્તાર જવાબ આપો. (ગમે તે બે)** **10**
- 1) અષ્ટલકીય સંકીર્ણમાં લિગાન્ડ વિસ્થાપનની SN<sup>1</sup> ક્રિયાવિધિ સમજાવો.
  - 2) અષ્ટલકીય સંકીર્ણની SN<sup>1</sup> અને SN<sup>2</sup> ક્રિયાવિધિનો તફાવત જણાવો.
  - 3) ધાત્વિક-કાર્બનિક સંયોજનોનું વર્ગીકરણ આપો.

ENGLISH VERSION

- Q-1. Answer the following questions in brief. (Any five) 05**
- 1) State point groups of HCl and CO<sub>2</sub> molecules.
  - 2) Give two differences between symmetry elements  $\sigma_v$  and  $\sigma_h$ .
  - 3) State symmetry operation  $S_n$  on any one molecule that contain symmetry element  $S_n$ .
  - 4) State full name of  $S_N^1$ .
  - 5) From which step of  $S_N^2$  mechanism rate of reaction of whole mechanism is written.
  - 6) What are called organo-metallic compounds?
- Q-2. Answer the following questions in detail. (Any two) 10**
- 1) State symmetry elements with examples.
  - 2) Prove that  $S_3^2 \equiv C_3^2$ ,  $S_3^3 \equiv \sigma_h$  and  $S_3^4 \equiv C_3^1$  for eclipsed ethane.
  - 3) What is multiplication table? Prepare multiplication table for H<sub>2</sub>O molecule.
- Q-3. Answer the following questions in detail. (Any two) 10**
- 1) Explain  $S_N^1$  mechanism of ligand substitution reaction in octahedral complex.
  - 2) State difference between  $S_N^1$  and  $S_N^2$  mechanism of octahedral complex.
  - 3) Give classification of organo-metallic compound.
-