

B.R.S. Semester - 5 (CBCS) Examination
Oct/Nov - 2022 (NEW COURSE)
E-15 Agriculture Chemistry(Elective-15)

Time: 2:00 Hours

Marks: 50

Instructions:

1. All questions are compulsory.
2. Figures to the right indicate marks.

- પ્રશ્ન: 1 નીચેનામાંથી કોઈપણ એક પ્રશ્નનો માગ્યા મુજબ જવાબ આપો. (10)
1. પાણી પૃથ્થકરણના હેતુઓ મુદાસર સમજાવો.
 2. પાણીની વિદ્યુત વાહકતા માપવાનો પ્રયોગ સમજાવો
- પ્રશ્ન: 2 નીચેનામાંથી કોઈપણ એક પ્રશ્નનો માગ્યા મુજબ જવાબ આપો. (10)
1. પાણીનું કુલ દ્રાવ્ય ક્ષાર (EC) અને SAR આધારિત વર્ગીકરણ સમજાવો.
 2. પાણીમાં રહેલ CO_3^{--} અને HCO_3^- ના પૃથ્થકરણના પ્રયોગ વિષે સંપૂર્ણ માહિતી આપો.
- પ્રશ્ન: 3 નીચેનામાંથી કોઈપણ ત્રણ ટૂંકનોંધ લખો. (15)
1. ક્લોરાઈડ આધારિત પાણીનું વર્ગીકરણ
 2. PH આંક
 3. બોરોન આધારિત પાણીનું વર્ગીકરણ
 4. ક્લોરાઈડના પૃથ્થકરણનો સિદ્ધાંત
 5. વિદ્યુત વાહકતા કોષ
- પ્રશ્ન: 4 નીચેનામાંથી કોઈપણ પાંચ પ્રશ્નોના માગ્યા મુજબ જવાબ આપો. (15)
1. Ca^{++} અને Mg^{++} ના પૃથ્થકરણમાં વપરાતા સુચકના નામ અને રંગ પરિવર્તન જણાવો.
 2. દસ મિ.લી. પાણીનું કેલ્શિયમ માટે પૃથ્થકરણ કરતાં બ્યુરેટમાંથી 0.1 N EDTA નું 6.5 ml દ્રાવણ વપરાય છે તો પાણીમાં કેલ્શિયમનું પ્રમાણ PPM અને m.e./l માં શોધો.
 3. પાણીમાં Mg^{++} નું પ્રમાણ 0.05 % હોય તો તેને PPMમાં દર્શાવો.
 4. ક્લોરાઈડના પૃથ્થકરણના પૃથ્થકરણ દરમ્યાન થતી રાસાયણિક પ્રક્રિયાઓના સમીકરણ લખો.
 5. કાર્બોનેટની ગણતરીમાં બ્યુરેટ આંકને બે વડે શા માટે ગુણવામાં આવે છે?
 6. CO_3^{--} અને HCO_3^- ના પૃથ્થકરણમાં જો $R_1 = R_2$ હોય તો પાણીમાં HCO_3^- નું m.e./l પ્રમાણ કેટલું હશે?
 7. પાણીમાં Ca^{++} , Mg^{++} , CO_3^{--} અને HCO_3^- નું પ્રમાણ અનુક્રમે 4.8 m.e./l, 1.6 m.e./l, 5.2 .e./l, અને 2.4 m.e./l હોય તો RSC શોધી પાણીનો વર્ગ જણાવો.
