

Hemchandracharya North Gujarat University
Community College
Diploma in Ceramic Technology
End Term Examination, December 2018
Subject: Fundamentals of Chemistry-I

Subject code - CT 103

Date: 12/12/2018

Time: 2 hrs

Mark:60

Q.1 નીચે આપેલા પ્રશ્નોના એક વાક્યમાં ઉત્તર આપો. દરેક પ્રશ્નનો એક ગુણ છે.

(10 ગુણ)

1. અણુભારની વ્યાખ્યા આપો.
2. આવર્ત કોષ્ટકમાં કેટલા આવર્ત આવેલા હોય છે?
3. NACL નો અણુભાર લખો
4. રસાયણિક બંધ એટલે શું?
5. મિશ્રણ એટલે શું?
6. મોલારીટીની વ્યાખ્યા આપો.
7. આવર્ત કોષ્ટકમાં 13 માં નંબરનું તત્વ કયું છે?
8. આવર્ત કોષ્ટકમાં કેટલા સમૂહ આવેલા હોય છે?
9. રસાયણિક બંધના પ્રકાર જણાવો.
10. KMNO₄ નો અણુભાર લખો

Q.2 નીચે આપેલા પ્રશ્નો માંથી કોઈ પણ ચાર ના ઉત્તર આપો. દરેક પ્રશ્ન ના પાંચ ગુણ.

(30 ગુણ)

1. પાણીનું ગલનબિંદુ અને ઉત્કલનબિંદુ જણાવો.
2. એક થી ત્રીસ તત્વોના નામ લખો.
3. H₂SO₄ માં રહેલા દરેક તત્વોના ટકાવાર પ્રમાણ શોધો.
4. મોલાલીટી સવિસ્તાર સમજાવો..
5. નોર્માલીટી ઉદાહરણ સહીત સમજાવો.
6. સાંદ્રતા માપવાની કોઈ પણ બે પદ્ધતિઓ સવિસ્તાર સમજાવો.

Q.3 નીચે આપેલા પ્રશ્નોમાંથી કોઈ પણ એક પ્રશ્નોના ઉત્તર સવિસ્તાર સમજાવો.

(20 ગુણ)

1. રસાયણ વિજ્ઞાન ના અભ્યાસની અગત્યતા સવિસ્તાર વર્ણવો.
2. રસાયણિક બંધ એટલે શું? તેના પ્રકારો જણાવો
3. પ્રયોગશાળામાં રાખવામાં આવતી કાળજી તથા સલામતીના પગલા વિશે નોંધ લખો