



DCW-007-2013004

Seat No. _____

B. Sc. (Home Sci.) (Sem. III) (CBCS) Examination

August - 2022

Basic & Applied Chemistry

(General Sc.)

Faculty Code : 007

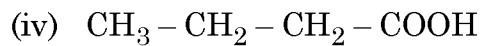
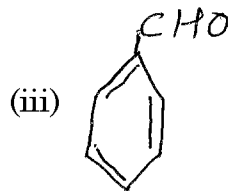
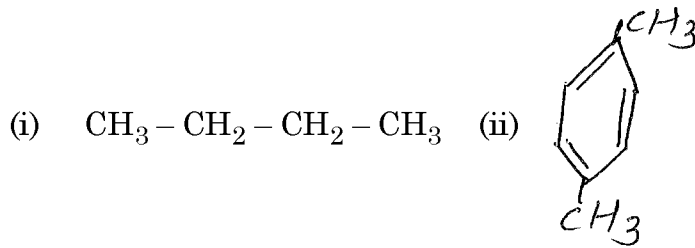
Subject Code : 2013004

Time : 2 Hours]

[Total Marks : 50

- સૂચના : (1) બધા પ્રશ્નોના ગુણ સરખા છે.
(2) કોઈપણ પાંચ પ્રશ્નોના જવાબ આપો.

- 1 એસિડ અને બેઈઝની જુદી-જુદી વ્યાખ્યાઓ આપી સમજાવો. 10
- 2 નીચેના સંયોજનોના અણુભાર ગણો : 10
(i) $MgCO_3$ (ii) HCl
(iii) KOH (iv) $NiCl_2$
(v) $AgNO_3$
(પરમાણુ ભાર : $Mg = 24$, $C = 12$, $O = 16$, $H = 1$, $Cl = 35.5$, $K = 39$,
 $Ni = 57$, $Ag = 108$, $N = 14$)
- 3 એસિડ-બેઈઝ તટસ્થીકરણ સમજાવો. 10
- 4 નીચેનાના IUPAC નામ આપો : 10

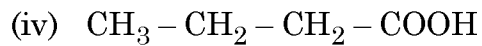
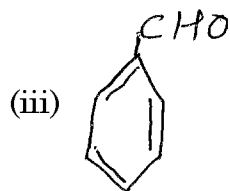
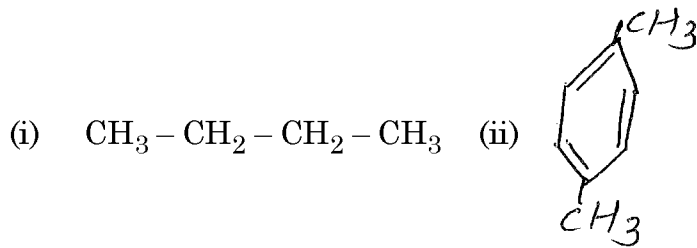


- 5 સમજાવો : સમઘટકતા. 10
- 6 ડીટરજન્ટની વ્યાખ્યા અને સમજૂતી આપી ડીટરજન્ટના ફાયદા અને ગેરફાયદા લખો. 10
- 7 સાબુની વ્યાખ્યા આપી સાબુ બનાવવા માટેના પદાર્થો વર્ણવો. 10
- 8 સામાન્ય દવાઓ (ઔષધો)ની સમજૂતી આપી એનાલ્જેસીક દવાઓ વિશે સમજાવો. 10
- 9 જુદા-જુદા પ્રકારની એન્ટીબાયોટીક્સ અને રેચક દવાઓની સમજૂતી આપો. 10
- 10 સાબુ બનાવવા માટેની કોઈપણ બે પદ્ધતિઓ વર્ણવો. 10

ENGLISH VERSION

- Instructions :** (1) All questions carry equal marks.
(2) Give answer of any five questions.

- 1 Explain acid and base with different definition. 10
- 2 Calculate molecular weight of following : 10
(i) $MgCO_3$ (ii) HCl
(iii) KOH (iv) $NiCl_2$
(v) $AgNO_3$
(Atomic Weight : $Mg = 24$, $C = 12$, $O = 16$ $H = 1$, $Cl = 35.5$,
 $K = 39$, $Ni = 57$, $Ag = 108$, $N = 14$)
- 3 Explain : Acid Base Neutralization. 10
- 4 Give IUPAC name : 10



- 5 Explain : Isomerism. 10
- 6 Give definition and explanation of detergent and write advantage and disadvantage of detergent. 10
- 7 Give definition of soaps and describe the raw materials to make soap. 10
- 8 Give explanation about common drugs and explain analgesic drugs. 10
- 9 Explain : Antibiotic and Laxatives. 10
- 10 Describe any two methods to make soap. 10
-