૪ કાર્બન અને તેના સંયોજન

1. આયનીય સંયોજનોના ગુણધર્મો સમજાવો.
2. સમજાવો – કાર્બન સંયોજનોમાં કોઈ આયનીક બંધ નથી.
3. સાયકલો હેક્ઝેનનું ઈલેક્ટ્રોન – બંધારણ સમજાવો.
4. વિષમ પરમાણુ એટલે શું ? ઉ.દા. આપો.
5. બંધારણીય સૂત્ર આપો. 2–બ્રોમો બ્યૂટેન, વિનેગાર
6. IUPAC નામ આપો. $CH_3COCH_2CH_3$, $CH_3\text{-}CH_2\text{-}CH_2\text{–}CH = CH_2$
7. સંતૃપ્ત સંયોજનો એટલે શું ? ઉ.દા. આપો.
8. અસંતૃપ્ત સંયોજનો એટલે શું ? ઉ.દા. આપો.
9. હાઈડ્રોકાર્બન સંયોજનો કોને કહે છે. તેના પ્રકારના નામ લખો.
10. સાબુ અને ડિટર્જન્ટના અણુનું બંધારણ જણાવો.
11. વર્ગીકરણ કરો – સંતૃપ્ત અને અસંતૃપ્ત સંયોજનો.
12. કાર્બન સંયોજનોના ક્રિયાશીલ સમૂહ લખો.
    એસિટિક એસિડ, ફોર્માલ્ડીહાઈડ, એસિટોન, પ્રોપેનોલ
13. સમઘટકો એટલે શું? એક ઉ.દા. આપો.
14. કાર્બન સંયોજનોના રાસાયણિક ગુણધર્મોના નામ આપો.
15. બેચરની કસોટી સમજાવો.
16. ઈથેનોલના ઉપયોગો લખો.
17. શા માટે કપડા ધોવા સાબુ કરતા ડિટરજન્ટનો ઉપયોગ વધુ થાય છે.

❖ તફાવત આપો.

1. હીરો અને ગ્રેફાઈટ
2. ઈથેનોલ અને ઈથેનોઈક એસિડ
3. આયોનિક સંયોજનો અને સહસંયોજક સંયોજનો