www.mkmistry.blogspot.in 'રસાયણજ્ઞાન' www.mkmistry.blogspot.in 'રસાયણજ્ઞાન' www.mkmistry.blogspot.in 'રસાયણજ્ઞાન' www.mkmistry.blogspot.in 'રસાયણજ્ઞાન'

પ્રકરણ : ૧૨

ભાગ - 2

કાર્બનિક રસાયણવિજ્ઞાન – કેટલાક પાયાના સિદ્ધાંતો અને પદ્ધતિઓ

વિભાગ-A : અતિટૂંક જવાબી પ્રશ્નો

1. કાર્બનિક સંયોજનો કોને કહેવાય ? ઉદાહરણ આપો.
2. હાઇડ્રોકાર્બન્સ શું છે ? તેઓ શેના બનેલા હોય છે ?
3. મિથેનનનું ડેશ-ફાચર બંધારણ આપો.
4. કાર્બનિક સંયોજનોનું વર્ગીકરણ આપો.
5. એલિસાયકલીક સંયોજનો કોને કહેવાય ? વિષમ ચક્રિય એલિસાયકલીકના બે ઉદાહરણ આપો.
6. વિષમ ચક્રિય એરોમેટિક સંયોજનો એટલે શું ? બે ઉદાહરણ આપો.
7. ક્રિયાશીલ સમૂહ એટલે શું ?
8. સમાનધર્મી શ્રેણી એટલે શું ?
9. સમઘટકતા એટલે શું ? આલ્કેનમાં મળી આવતી સમઘટકતાના નામ આપો.
10. સમઘટકતા એટલે શું ? આલ્કીનમાં મળી આવતી સમઘટકતાના નામ આપો.
11. બંધારણીય સમઘટકતા એટલે શું ? તેના પ્રકાર જણાવો.
12. અવકાશીય સમઘટકતા એટલે શું ? તેના પ્રકાર જણાવો.
13. અગત્યના ક્રિયાશીલ સમૂહોની અગ્રીમતાનો ઉતરતો ક્રમ આપો.
14. પ્રક્રિયાવિધિ એટલે શું ?
15. સમવિભાજન અને વિષમ વિભાજન પ્રક્રિયાઓના એક-એક ઉદાહરણ આપો.
16. કેન્દ્રાનુરાગી પ્રક્રિયા કોને કહેવાય ?
17. ઇલેક્ટ્રોન અનુરાગી પ્રક્રિયા કોને કહેવાય ?
18. પ્રેરક અસર શું છે ?
19. સસ્પંદન ઉર્જા એટલે શું ?
20. સસ્પંદન અસર એટલે શું ? તેના પ્રકાર જણાવો.
21. ઇલેક્ટ્રોમેરિક અસર કોને કહેવાય ?
22. ઓક્સિજન યુકત ક્રિયાશીલ સમૂહોના ઉદાહરણ આપો.
23. નાઇટ્રોજન યુકત ક્રિયાશીલ સમૂહોના ઉદાહરણ આપો.
24. સંસ્પંદન એટલે શું ? ઉદાહરણ આપો.
25. કાર્બોક્સિલિક એસિડના સંસ્પંદન બંધારણીય સૂત્રો આપો.
26. એનિલિનના સંસ્પંદન બંધારણીય સૂત્રો આપો.
27. નાઇટ્રો બેન્ઝિનના સંસ્પંદન બંધારણીય સૂત્રો આપો.
28. ઇલેક્ટ્રોમેરિક અસર ક્યારે પ્રબળ હોય છે ?
29. કાર્બોકેટાયન એટલે શું ?
30. ઇથાઇલ કેટાયનમાં ઇલેક્ટ્રોન ઘનતા ઘનવીજભારીત વિસ્થાનીકૃત સસ્પંદન સૂત્રો આપો.
31. સમવિભાજન અને વિષમવિભાજન એટલે શું ?
32. બ્યુટેનના સમઘટકો આપી તેમના IUPAC નામ આપો.
33. બ્યુટેનોલના સમઘટકો આપી તેમના IUPAC નામ આપો.
34. C_3H_6O ના સમઘટકો આપી તેમના IUPAC નામ આપો.
35. મૂક્ત મૂલકો એટલે શું ?
36. ઇલેક્ટ્રોન અનુરાગી અને કેન્દ્રાનુરાગી ક્રિયાશીલ સમૂહોના બે-બે ઉદાહરણ આપો.
37. વિભાગીય નિસ્યંદન સ્તંભમાં સૈદ્ધાંતિક પ્લેટ શું છે ? તેની સંખ્યા કેટલી હોય છે ?
38. સાબુ ઉદ્યોગમાં વધેલી લઇમાંથી ગ્લિસરોલ અલગ પાડવા માટે કઇ પધ્ધતિ વપરાય છે ?
39. એનિલિનને પાણીથી અલગ પાડવા કઇ પધ્ધતિ વપરાય છે ?
40. એકબીજામાં અમિશ્રિત હોય તેવા કાર્બનિક દ્રાવકોને અલગ પાડવા કઇ પધ્ધતિ વપરાય છે ?
41. લેસાઇન કસોટી કયા તત્ત્વોની હાજરી પારખવા માટે થાય છે ?

www.mkmistry.blogspot.in 'રસાયણજ્ઞાન' www.mkmistry.blogspot.in 'રસાયણજ્ઞાન' www.mkmistry.blogspot.in 'રસાયણજ્ઞાન' www.mkmistry.blogspot.in 'રસાયણજ્ઞાન'

www.mkmistry.blogspot.in 'રસાયણજ્ઞાન' www.mkmistry.blogspot.in 'રસાયણજ્ઞાન' www.mkmistry.blogspot.in 'રસાયણજ્ઞાન' www.mkmistry.blogspot.in 'રસાયણજ્ઞાન'

42. ડ્યૂમા પધ્ધતિ દ્બારા શેનું પરિમાપન કરી શકાય છે ?
43. જેલ્ડાહ પધ્ધતિ દ્બારા શેનું પરિમાપન કરી શકાય છે ?
44. કેરિયસ પધ્ધતિ દ્બારા શેનું પરિમાપન કરી શકાય છે ?
45. આપેલ કાર્બનિક સંયોજનમાં રહેલ ઓક્સિજન તત્ત્વનું પ્રમાણ કઇ રીતે નક્કી કરવમાં આવે છે ?

વિભાગ-B : ટૂંકજવાબી પ્રશ્નો

1. બંધારણીય સમઘટકતા ઉદાહરણ સહિત સમજાવો.
2. કાર્બનિક પ્રક્રિયાની ક્રિયાવિધિમાં રહેલી મૂળભૂત સંકલ્પનાઓ આપો.
3. સસ્પંદન અસર ઉદાહરણ દ્બારા સમજાવો.
4. ઇલેક્ટ્રોમેરિક અસર ઉદાહરણ આપી સમજાવો.
5. કાર્બનિક પદાર્થોના શુદ્ધિકરણ માટેની ઉર્ધ્વપાતન અને સ્ફટિકીકરણની પધ્ધતિ સમજાવો.
6. એનિલિન અને પાણીના મિશ્રણને અલગ પાડવાની રીત સમજાવો.
7. કલોરોફોર્મ અને એનિલિનના મિશ્રણને અલગ પાડવાની રીત સમજાવો.
8. ગુણાત્મક પૃથ્થકરણ માટે સમજાવો : a. કાર્બન અને હાઇડ્રોજન b. નાઇટ્રોજન c. સલ્ફર d. હેલોજન
9. શૃંખલા સમઘટકતા ઉદાહરણ આપી સમજાવો.
10. સ્થાન સમઘટકતા ઉદાહરણ આપી સમજાવો.
11. ક્રિયાશીલ સમૂહની સમઘટકતા ઉદાહરણ આપી સમજાવો.
12. પ્રેરક અસર –R અને +R સમજાવો.
13. ઇલેક્ટ્રોમેરિક અસર –E અને +E સમજાવો.
14. અતિસંયુગ્મન એટલે શું વિગતવાર સમજૂતિ આપો.
15. સ્તંભ ક્રોમેટોગ્રાફી સમજાવો.
16. વિતરણ ક્રોમેટોગ્રાફી સમજાવો.
17. કેરિયસ પધ્ધતિ વડે સલ્ફરનું ટકાવાર પ્રમાણ નક્કી કરવાની રીત સમજાવો.
18. કેરિયસ પધ્ધતિ વડે ફોસ્ફરસનું ટકાવાર પ્રમાણ નક્કી કરવાની રીત સમજાવો.

વિભાગ-C : નિબંધાત્મક પ્રશ્નો

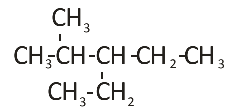
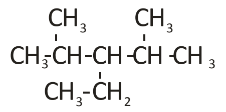
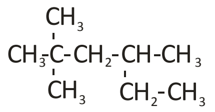
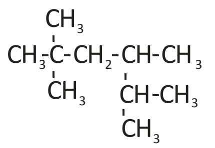
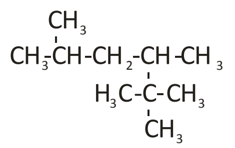
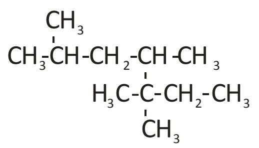
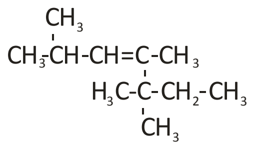
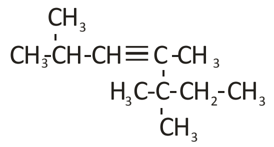
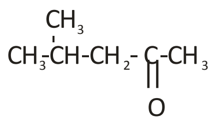
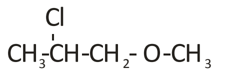
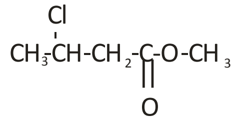
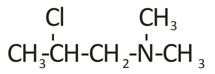
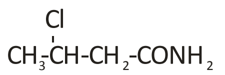
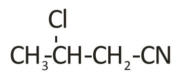
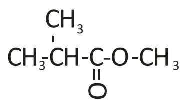
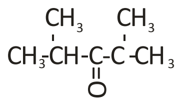
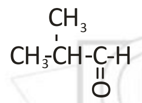
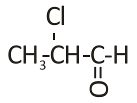
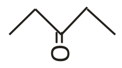
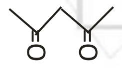
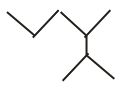
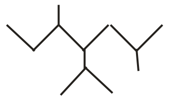
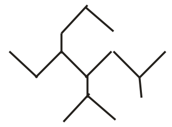
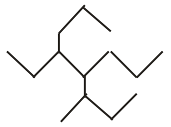
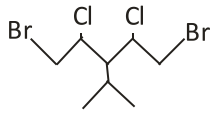
1. ક્રિયાશીલ સમૂહો કોને કહેવાય ? તેનું વર્ગીકરણ IUPAC નામ સહિત આપો.
2. સહસંયોજક બંધમાં ઇલેક્ટ્રોનીય સ્થાનાંતર ઉદાહરણ સહિત સમજાવો.
3. પેટ્રોલિયમ ઉદ્યોગમાં કાચા તેલને તેના ભિન્ન ઘટકોમાં અલગ કરવા માટેની પધ્ધતિ વર્ણવો.
4. અધિશોષણ ક્રોમેટોગ્રાફી વિગતવાર સમજાવો.
5. લેસાઇન કસોટી દ્બારા કાર્બન, હાઇડ્રોજન, નાઇટ્રોજન, સલ્ફર અને હેલોજનની પરખ કઇ રીતે કરવામાં આવે છે ?
6. કાર્બન અને હાઇડ્રોજનનું ટકાવાર પ્રમાણ નક્કી કરવાની રીત સમજાવો.
7. ડ્યૂમા પધ્ધતિ વડે નાઇટ્રોજનનું ટકાવાર પ્રમાણ નક્કી કરવાની રીત સમજાવો.
8. જેલ્ડાહલ પધ્ધતિ વડે નાઇટ્રોજનનું ટકાવાર પ્રમાણ નક્કી કરવાની રીત સમજાવો.
9. કેરિયસ પધ્ધતિ વડે હેલોજનનું ટકાવાર પ્રમાણ નક્કી કરવાની રીત સમજાવો.

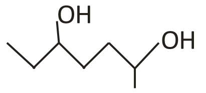
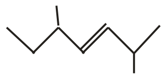
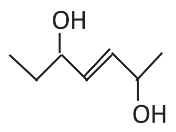
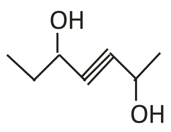
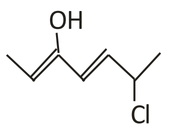
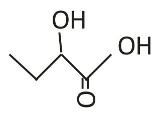
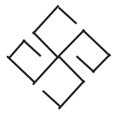
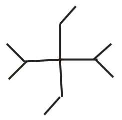
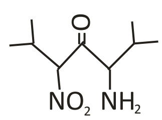
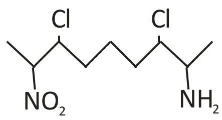
www.mkmistry.blogspot.in 'રસાયણજ્ઞાન' www.mkmistry.blogspot.in 'રસાયણજ્ઞાન' www.mkmistry.blogspot.in 'રસાયણજ્ઞાન' www.mkmistry.blogspot.in 'રસાયણજ્ઞાન'

www.mkmistry.blogspot.in 'રસાયણજ્ઞાન' www.mkmistry.blogspot.in 'રસાયણજ્ઞાન' www.mkmistry.blogspot.in 'રસાયણજ્ઞાન' www.mkmistry.blogspot.in 'રસાયણજ્ઞાન'

વિભાગ-D

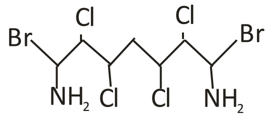
*** નીચેના સંયોજનોના IUPAC નામ આપો :**

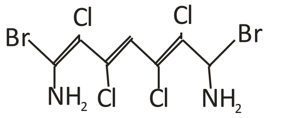


























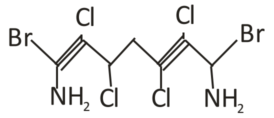











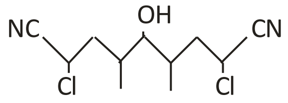
www.mkmistry.blogspot.in 'રસાયણજ્ઞાન' www.mkmistry.blogspot.in 'રસાયણજ્ઞાન' www.mkmistry.blogspot.in 'રસાયણજ્ઞાન' www.mkmistry.blogspot.in 'રસાયણજ્ઞાન'

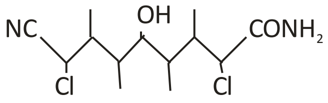
www.mkmistry.blogspot.in 'રસાયણજ્ઞાન' www.mkmistry.blogspot.in 'રસાયણજ્ઞાન' www.mkmistry.blogspot.in 'રસાયણજ્ઞાન' www.mkmistry.blogspot.in 'રસાયણજ્ઞાન'

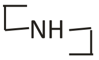


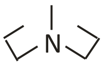


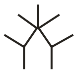


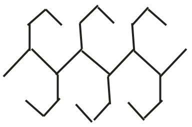


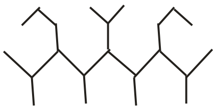












આ ઉપરાંત A,B,C,.....X,Y,Z લઇને પણ તમે આ પ્રકારની પ્રેક્ટિસ કરી શકો છો.

www.mkmistry.blogspot.in 'રસાયણજ્ઞાન' www.mkmistry.blogspot.in 'રસાયણજ્ઞાન' www.mkmistry.blogspot.in 'રસાયણજ્ઞાન' www.mkmistry.blogspot.in 'રસાયણજ્ઞાન'