

CLASS XI CHE CH: 8

सेट 4 – कार्बन और उसके यौगिक

1.

कार्बन की लम्बी शृंखलाएँ बनाने की क्षमता को क्या कहते हैं –

- a) समावयवता b) शृंखलन (कैटेनेशन) c) बहुलकीकरण d) प्रतिस्थापन

2.

निम्न में से कौन-सा हाइड्रोकार्बन नहीं है?

- a) CH_4 b) C_2H_6 c) CH_3OH d) C_3H_8

3.

एथीन (C_2H_4) में बंध कोण लगभग कितना होता है –

- a) 109.5° b) 120° c) 180° d) 90°

4.

एथाइन (C_2H_2) में बंध कोण कितना होता है –

- a) 90° b) 109.5° c) 120° d) 180°

5.

sp^2 संकरण में एक s और कितने p कक्ष मिलते हैं –

- a) एक b) दो c) तीन d) कोई नहीं

6.

निम्न में से कौन sp^3 संकरण दिखाता है –

- a) CH_4 b) C_2H_2 c) C_2H_4 d) CO_2

7.

निम्न में से किस यौगिक में तिहरा बंध होता है –

- a) एथेन b) एथीन c) एथाइन d) प्रोपीन

8.

कौन-सा यौगिक एरोमैटिक है –

- a) साइक्लोहेक्सेन b) बेंजीन c) प्रोपेन d) साइक्लोपेंटेन

9.

एक एलिफैटिक यौगिक वह है जो –

- a) बेंजीन वलय रखता है b) बेंजीन वलय नहीं रखता c) ऑक्सीजन परमाणु रखता है d) नाइट्रोजन परमाणु रखता है

10.

CLASS XI CHE CH: 8

C_nH_{2n} सूत्र किसका है –

- a) एल्केन b) एल्कीन c) एल्काइन d) ऐल्किल हैलाइड

11.

C_nH_{2n-2} सूत्र किसका सामान्य सूत्र है –

- a) एल्केन b) एल्कीन c) एल्काइन d) ऐल्काडाइन

12.

$CH_3CH_2CH_2CH_3$ का नाम है –

- a) ब्यूटेन b) पेंटेन c) प्रोपेन d) हेक्सेन

13.

बेंजीन का आणविक सूत्र है –

- a) C_6H_6 b) C_6H_{12} c) C_6H_{14} d) C_7H_8

14.

टोल्यून का आणविक सूत्र है –

- a) C_6H_6 b) C_7H_8 c) C_6H_{12} d) C_8H_{10}

15.

$-COOH$ कार्यात्मक समूह किसमें पाया जाता है –

- a) ऐल्डिहाइड b) कीटोन c) कार्बोक्सिलिक अम्ल d) ऐल्कोहॉल

16.

$-CO-$ समूह किसमें पाया जाता है –

- a) कीटोन b) ऐल्कोहॉल c) ईथर d) अम्ल

17.

CH_3COOH कौन-सा यौगिक है –

- a) मेथनॉल b) एथेनोइक अम्ल c) फॉर्मल्लिहाइड d) एसीटोन

18.

ऐल्कोहॉल के नामकरण में प्रयुक्त प्रत्यय है –

- a) $-al$ b) $-one$ c) $-ol$ d) $-oic\ acid$

19.

चार कार्बन परमाणुओं के लिए उपसर्ग है –

- a) मिथ- b) एथ- c) प्रोप- d) ब्यूट-

20.

$(CH_3)_3C-OH$ कौन-सा ऐल्कोहॉल है –

- a) 1° b) 2° c) 3° d) 4°

CLASS XI CHE CH: 8

21.

$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{NH}_2$ किस वर्ग का यौगिक है –

- a) ऐल्कोहॉल b) अमीन c) कीटोन d) अम्ल

22.

एसीटामाइड का सूत्र है –

- a) CH_3COCH_3 b) CH_3CONH_2 c) CH_3COOH d) CH_3CHO

23.

CH_3OCH_3 एक –

- a) ईथर b) ऐल्कोहॉल c) ऐल्डिहाइड d) अम्ल है

24.

सबसे सरल हाइड्रोकार्बन है –

- a) एथेन b) मीथेन c) प्रोपेन d) एथीन

25.

एक $-\text{NO}_2$ समूह युक्त एरोमैटिक यौगिक कहलाता है –

- a) नाइट्रोबेंजीन b) एनीलीन c) फिनॉल d) बेंज़ाल्डिहाइड

26.

C_2H_6 और C_3H_8 एक ही –

- a) श्रृंखला b) परिवार c) समावयवी श्रेणी d) वर्ग से संबंधित हैं

27.

श्रृंखला समावयवता का उदाहरण है –

- a) ब्यूटेन और आइसोब्यूटेन b) एथेन और एथीन c) मीथेन और एथाइन d) एथेन और प्रोपेन

28.

कार्यात्मक समावयवता दर्शाते हैं –

- a) ऐल्कोहॉल और ईथर b) ऐल्डिहाइड और अम्ल c) दोनों d) कोई नहीं

29.

कौन-सी बंध अपघटन आयन बनाती है –

- a) होमोलिटिक b) हेटेरोलिटिक c) दोनों d) कोई नहीं

30.

होमोलिटिक अपघटन से बनते हैं –

- a) मुक्त मूलक b) धनायन c) ऋणायन d) कोई नहीं

31.

CLASS XI CHE CH: 8

मिथाइल कार्बोकेटायन (CH_3^+) में कार्बन परमाणु का संकरण है –

- a) sp^3 b) sp^2 c) sp d) dsp^2

32.

कार्बेननायन बनता है –

- a) इलेक्ट्रॉन ग्रहण से b) इलेक्ट्रॉन खोने से c) इलेक्ट्रॉन साझा करने से d) कोई नहीं

33.

कार्बेननायन को स्थिर करते हैं –

- a) इलेक्ट्रॉन दाता समूह b) इलेक्ट्रॉन खींचने वाले समूह c) ऐल्किल समूह d) हाइपरसंयोजन

34.

इलेक्ट्रोफाइल होते हैं –

- a) इलेक्ट्रॉन दाता b) इलेक्ट्रॉन ग्राही c) दोनों d) कोई नहीं

35.

न्यूक्लियोफाइल होते हैं –

- a) इलेक्ट्रॉन अभावग्रस्त b) इलेक्ट्रॉन समृद्ध c) धनायन d) कोई नहीं

36.

इलेक्ट्रोफाइल का उदाहरण है –

- a) Cl^- b) OH^- c) H^+ d) NH_3

37.

न्यूक्लियोफाइल का उदाहरण है –

- a) H^+ b) NO_2^+ c) Cl^- d) AlCl_3

38.

आरोहण (इंडक्टिव) प्रभाव किसके माध्यम से संचरित होता है –

- a) π बंध b) σ बंध c) दोनों d) आयनिक बंध

39.

अनुनाद (रेजोनेंस) प्रभाव किसके माध्यम से संचरित होता है –

- a) σ बंध b) π बंध c) आयनिक बंध d) कोई नहीं

40.

+I प्रभाव कौन दर्शाता है –

- a) $-\text{NO}_2$ b) $-\text{NH}_2$ c) $-\text{CH}_3$ d) $-\text{CN}$

41.

-I प्रभाव कौन दर्शाता है –

- a) $-\text{Cl}$ b) $-\text{CH}_3$ c) $-\text{C}_2\text{H}_5$ d) $-\text{OH}$

CLASS XI CHE CH: 8

42.

+R प्रभाव कौन दर्शाता है –

- a) $-\text{OH}$ b) $-\text{NO}_2$ c) $-\text{COOH}$ d) $-\text{CN}$

43.

-R प्रभाव कौन दर्शाता है –

- a) $-\text{NH}_2$ b) $-\text{NO}_2$ c) $-\text{OH}$ d) $-\text{OR}$

44.

आक्रामक अभिकर्मक की उपस्थिति में π -इलेक्ट्रॉनों का अस्थायी स्थानांतरण कहलाता है –

- a) आरोहण प्रभाव b) अनुनाद c) विद्युत-संयोजक प्रभाव d) हाइपरसंयोजन

45.

जब π -इलेक्ट्रॉन पूरी तरह आक्रामक अभिकर्मक की ओर चले जाते हैं, तो यह प्रभाव कहलाता है –

- a) +E या -E प्रभाव b) +I प्रभाव c) -I प्रभाव d) कोई नहीं

46.

अनुनाद संरचनाएँ केवल किसमें भिन्न होती हैं –

- a) नाभिक की स्थिति b) परमाणुओं की संख्या c) इलेक्ट्रॉनों की स्थिति d) आणविक द्रव्यमान

47.

C-H बंध के σ -इलेक्ट्रॉनों का संयुग्मन में विस्थापन कहलाता है –

- a) अनुनाद b) हाइपरसंयोजन c) आरोहण प्रभाव d) विद्युत-संयोजक प्रभाव

48.

सबलिमेशन विधि से शुद्ध किया जाता है –

- a) कपूर b) चीनी c) नमक d) तेल

49.

भाप आसवन (Steam Distillation) प्रयुक्त होता है –

- a) जल-अघुलनशील, वाष्पशील द्रवों के लिए b) ठोसों के लिए c) अवाष्पशील यौगिकों के लिए d) लवणों के लिए

50.

कार्बनिक यौगिक की शुद्धता जाँची जाती है –

- a) गलन/क्वथनांक से b) रंग से c) गंध से d) घनत्व से
-

CLASS XI CHE CH: 8

उत्तर कुंजी – सेट 4

1-b 2-c 3-b 4-d 5-b 6-a 7-c 8-b 9-b 10-b
11-c 12-a 13-a 14-b 15-c 16-a 17-b 18-c 19-d 20-c
21-b 22-b 23-a 24-b 25-a 26-c 27-a 28-c 29-b 30-a
31-b 32-a 33-b 34-b 35-b 36-c 37-c 38-b 39-b 40-c
41-a 42-a 43-b 44-c 45-a 46-c 47-b 48-a 49-a 50-a

www.anindyas.in