

अध्याय - 4 | कार्बन एवं उसके यौगिक

QUIZ PART-07

1. CO₂ की इलेक्ट्रॉन बिंदु संरचना में कार्बन और ऑक्सीजन के बीच किस प्रकार का बंध दर्शाया जाता है?

- A. एकल सहसंयोजक बंध
- B. द्वि-सहसंयोजक (double) बंध
- C. आयनिक बंध
- D. समन्वय सहसंयोजक बंध (B)

व्याख्या: CO₂ में प्रत्येक O परमाणु कार्बन के साथ दो-दो इलेक्ट्रॉन साझा करता है, इसलिए दोनों ओर C=O द्वि-सहसंयोजक बंध बनते हैं।

2. S₈ अणु की समष्टि आकृति कैसी होती है?

- A. रैखिक (linear)
- B. वलयाकार (ring)
- C. शाखित (branched)
- D. चतुष्फलकीय (tetrahedral) (B)

व्याख्या: S₈ में आठ सल्फर परमाणु "अंगूठी" के समान वलय में जुड़े रहते हैं।

3. पेन्टेन (C₅H₁₂) के संरचनात्मक समावयवी (structural isomers) की संख्या कितनी है?

- A. 2
- B. 3
- C. 4
- D. 5 (B)

व्याख्या: पेन्टेन के तीन संरचनात्मक समावयवी दर्शाए जा सकते हैं।

4. कार्बन यौगिकों की विशाल विविधता के लिए कार्बन के कौन-से दो गुण उत्तरदायी हैं?

- A. उच्च विद्युतऋणात्मकता और ध्रुवण
- B. श्रृंखलन (catenation) और चतुसंयोजकता (tetravalency)
- C. धात्विक बंधन और आयनिक बंधन
- D. निम्न संयोजकता और उच्च गलनांक (B)

व्याख्या: कार्बन स्वयं से लंबी श्रृंखलाएँ बना सकता है (श्रृंखलन) और इसकी संयोजकता चार होती है (चतुसंयोजकता)।

5. साइक्लोपेन्टेन का सूत्र क्या है?

- A. C₅H₁₂
- B. C₅H₁₀
- C. C₅H₈
- D. C₄H₁₀ (B)

व्याख्या: साइक्लोएलेकेन में सामान्य सूत्र C_nH_{2n} होता है; n=5 के लिए C₅H₁₀ मिलता है।

6. CH₃CH₂Br का नाम क्या है?

- A. ब्रोमोपेन्टेन
- B. ब्रोमोएथेन
- C. ब्रोमोप्रोपेन
- D. क्लोरोएथेन (B)

व्याख्या: दो-कार्बन श्रृंखला (एथेन) पर Br उपस्थापन होने से नाम ब्रोमोएथेन होता है।

7. ब्रोमोपेन्टेन (C₅H₁₁Br) के बारे में कौन-सा कथन सही है?

- A. इसके कोई संरचनात्मक समावयवी नहीं होते
- B. केवल एक ही स्थिति पर Br लग सकता है
- C. इसके संरचनात्मक समावयवी संभव हैं
- D. यह केवल चक्रीय रूप में मिलता है (C)

व्याख्या: पेन्टेन ढाँचे पर Br अलग-अलग स्थितियों पर जुड़ सकता है, इसलिए संरचनात्मक समावयवी मिलते हैं।

8. एथेनॉल (CH₃CH₂OH) से एथेनॉइक अम्ल (CH₃COOH) में परिवर्तन के लिए कौन-सा अभिकर्मक प्रयुक्त दिखाया गया है?

- A. सान्द्र HCl
- B. NaOH
- C. क्षारीय KMnO₄
- D. NH₃ (C)

व्याख्या: ऑक्सीकरण के लिए क्षारीय KMnO₄ का उपयोग किया गया है, जिससे एथेनॉल एथेनॉइक अम्ल में परिवर्तित होता है।

9. एथाइन (HC≡CH) का दहन ऑक्सीजन के साथ कराने पर वेल्डिंग के लिए उपयोगी ज्वाला क्यों मिलती है?

- A. काली, धूम्रित, निम्न ताप ज्वाला बनती है
- B. नीली, उच्च ताप और पूर्ण दहन वाली ज्वाला बनती है
- C. पीली, ठंडी ज्वाला बनती है
- D. हरी, मध्यम ताप ज्वाला बनती है (B)

व्याख्या: ऑक्सीजन के साथ एथाइन का दहन पूर्ण दहन देता है और नीली उच्च-ताप ज्वाला उत्पन्न करता है जो वेल्डिंग हेतु उपयुक्त है।

10. कार्बोक्सिलिक अम्ल की पहचान हेतु कौन-सी अभिक्रिया उपयुक्त है?

- A. Na के साथ अभिक्रिया कर H₂ गैस बनना
- B. NaHCO₃ के साथ अभिक्रिया कर CO₂ का उत्सर्जन
- C. Br₂ जल का विनिर्मूलन
- D. AgNO₃ के साथ सफेद अवक्षेप (B)

व्याख्या: कार्बोक्सिलिक अम्ल, NaHCO₃/धातु हाइड्रोजन कार्बोनेट से अभिक्रिया कर लवण, जल और CO₂ देता है; CO₂ चूने के पानी को धुंधला करता है।