राजस्थान बोर्ड

कक्षा-12 | रसायन विज्ञान

अध्याय - ६। हैलोऐल्केन तथा हैलोएरीन

QUIZ-01



1.	हैलोएरीन में हैलोजन से जुड़े कार्बन की संकरण अवस्था क्या
	होती है?

A. sp^3

B. sp²

C. sp

D. कोई नहीं

, C. (

व्याख्या: हैलोएरीन में हैलोजन परमाणु एक ऐरोमैटिक रिंग के sp² संकरण कार्बन से जुड़ा होता है।

2. क्लोरोबेंजीन को 623K और 300 वायुमंडल पर NaOH (जलीय) से उपचारित करने पर क्या उत्पाद बनता है?

- A. बेंजाइल अल्कोहल
- B. फिनोल
- C. टोल्यून
- D. बेंजीन

(B)

व्याख्या: क्लोरोबेंजीन कठोर परिस्थितियों में न्यूक्लियोफिलिक प्रतिस्थापन द्वारा फिनोल में परिवर्तित हो जाता है।

SN2 अभिक्रिया में एल्काइल हैलाइड्स की अभिक्रियाशीलता का क्रम क्या है?

- A. $3^{\circ} > 2^{\circ} > 1^{\circ}$
- B. $1^{\circ} > 2^{\circ} > 3^{\circ}$
- C. $2^{\circ} > 3^{\circ} > 1^{\circ}$
- D. सभी बराबर (B

व्याख्या: SN2 अभिक्रियाएँ स्टेरिक प्रभावों से प्रभावित होती हैं, इसलिए प्राथमिक (1°) एल्काइल हैलाइड सबसे अधिक अभिक्रियाशील होता है।

4. SN1 अभिक्रिया में कौन-सा यौगिक रैसीमिक मिश्रण देता है?

- A. मिथाइल क्लोराइड
- B. टर्ट-ब्यूटाइल ब्रोमाइड
- C. एथाइल ब्रोमाइड
- D. प्रोपाइल क्लोराइड

(B)

(B)

व्याख्या: SN1 अभिक्रिया में कार्बोकैटायन इंटरमीडिएट बनता है जो समतल होता है और दोनों दिशाओं से न्यूक्लियोफाइल के हमले की अनुमति देता है, जिससे रैसीमिक मिश्रण बनता है।

5. जब २-ब्रोमोपेंटेन का डीहाइड्रोहैलोंजनेशन होता है, तो प्रमुख उत्पाद क्या बनता है?

- A. पेंट-1-इन
- B. पेंट-2-इन
- C. साइक्लोपेंटीन
- D. 1-ब्रोमोपेंटेन

व्याख्या: जेटसेफ नियम के अनुसार, अधिक सब्स्टीट्यूटेड ऐल्कीन (पेंट-२-इन) प्रमुख उत्पाद होता है।

6. निम्न में से कौन-सा एम्बिडेंट न्यूक्लियोफाइल का उदाहरण है?

- A. Cl⁻
- B. OH
- C. CN-
- D. H₂O

(C)

व्याख्या : CN⁻ कार्बन या नाइट्रोजन दोनों के माध्यम से प्रतिक्रिया कर सकता है, इसलिए यह एम्बिडेंट न्यूक्लियोफाइल है।

7. बुर्ट्ज अभिक्रिया में कौन-सा अभिकारक उपयोग होता है?

- A. Mg/ईथर
- B. Na/ईथर
- C. Zn/HCl
- D. AlCl₃

(B)

व्याख्या: वुर्ट्ज अभिक्रिया में एल्काइल हैलाइड्स को सूखे ईथर में सोडियम धातु के साथ उपचारित किया जाता है।

8. CCl₄ में डाइपोल मोमेंट सबसे कम क्यों होता है?

- A. सभी बंध गैर-ध्रुवीय होते हैं
- B. विषम ज्यामिति
- C. सममित टेट्राहेड्रल आकृति
- D. उच्च बंध एंथैल्पी

(C)

व्याख्या: CCI₄ में सभी C–CI डाइपोल क्षण एक-दूसरे को समित टेट्राहेड्रल संरचना के कारण समाप्त कर देते हैं।

9. निम्न में से कौन-सा यौगिक विसिनल डाइहैलाइड का उदाहरण है?

- A. CH₂Cl-CH₂Cl
- B. CH₃-CCl₂-CH₃
- C. CH₃Cl
- D. CHCl₃

(A)

व्याख्या: विसिनल डाइहैलाइड में दो हैलोजन परमाणु एक-दूसरे के पास वाले कार्बन परमाणुओं से जुड़े होते हैं, जैसे CH₂CI–CH₂CI में।

10. एल्काइल हैलाइड्स में C-X बंध की प्रकृति क्या होती है?

- A. गैर-ध्रुवीय सहसंबंधी
- B. ध्रुवीय सहसंबंधी
- C. आयनिक
- D. धात्विक

(B)

व्याख्या: इलेक्ट्रोनगेटिविटी के अंतर के कारण, एल्काइल हैलाइड्स में C-X बंध ध्रुवीय सहसंबंधी होता है।