

अध्याय - 9 | ऐमीन

QUIZ
PART-07

1. 1° ऐमीन के IUPAC नाम के लिए निम्नलिखित में से कौन सा सही है?
- A. 1-मेथाइल ऐमीन
B. एथेनामाइन
C. एन-प्रोपाइल ऐमीन
D. नाइट्रो ऐमीन (B)

व्याख्या: 1° ऐमीन का IUPAC नाम "एथेनामाइन" है।

2. निम्नलिखित यौगिकों में से किसे 2° ऐमीन के रूप में वर्गीकृत किया जाता है?
- A. (CH₃)₂NH
B. C₆H₅NH₂
C. CH₃NH₂
D. (C₂H₅)₃N (A)

व्याख्या: (CH₃)₂NH को 2° ऐमीन के रूप में वर्गीकृत किया जाता है, जिसमें नाइट्रोजन दो मेथाइल समूहों से जुड़ा होता है।

3. प्राथमिक ऐमीन और सेकेण्डरी ऐमीन के बीच में क्या रासायनिक अंतर होता है?
- A. दोनों में एक ही संख्या में अल्कल समूह होते हैं
B. प्राथमिक ऐमीन में केवल एक अल्कल समूह होता है, जबकि सेकेण्डरी में दो होते हैं
C. सेकेण्डरी ऐमीन में एक अतिरिक्त नाइट्रोजन परमाणु होता है
D. कोई अंतर नहीं होता (B)

व्याख्या: प्राथमिक ऐमीन में एक अल्कल समूह होता है, जबकि सेकेण्डरी ऐमीन में दो अल्कल समूह होते हैं।

4. डाइएज़ोनियम लवण का प्रयोग किस में किया जाता है?
- A. नाइट्रो यौगिकों के संश्लेषण में
B. ऐरोमैटिक यौगिकों के संश्लेषण में
C. ऐमीन के संश्लेषण में
D. फिनोल के संश्लेषण में (B)

व्याख्या: डाइएज़ोनियम लवण का उपयोग ऐरोमैटिक यौगिकों के संश्लेषण में किया जाता है।

5. ऐमीन की N-आक्सीकरण में क्या परिणाम होता है?
- A. कार्बोक्सिलिक अम्ल
B. ऐल्डिहाइड
C. ऐरोमैटिक यौगिक
D. नाइट्रस अम्ल (D)

व्याख्या: ऐमीन की N-आक्सीकरण में नाइट्रस अम्ल बनता है।

6. ऐरोमैटिक ऐमीन और एसील क्लोराइड के बीच प्रतिक्रिया किस यौगिक के निर्माण में परिणत होती है?

- A. एसील ऐमाइन
B. एस्टर
C. नाइट्रस अम्ल
D. कार्बोक्सिलिक अम्ल (A)

व्याख्या: ऐरोमैटिक ऐमीन और एसील क्लोराइड की प्रतिक्रिया से एसील ऐमाइन बनता है।

7. ऐमीन और एसील क्लोराइड के बीच प्रतिक्रिया से किस प्रकार के यौगिक का निर्माण होता है?

- A. ऐल्डिहाइड
B. एसील ऐमाइन
C. कार्बोक्सिलिक अम्ल
D. नाइट्रस अम्ल (B)

व्याख्या: ऐमीन और एसील क्लोराइड की प्रतिक्रिया से एसील ऐमाइन बनता है।

8. डाइएज़ोनियम लवण का ऐरोमैटिक ऐमीन के संश्लेषण में क्या उपयोग होता है?

- A. ऐल्किलेशन
B. नाइट्रोकरण
C. नाइट्रासोकरण
D. डाइज़ोनिएशन (D)

व्याख्या: डाइएज़ोनियम लवण का उपयोग ऐरोमैटिक ऐमीन के संश्लेषण में डाइज़ोनिएशन प्रतिक्रिया द्वारा किया जाता है।

9. 1° ऐमीन के साथ एनालिन का परीक्षण किस द्वारा किया जाता है?

- A. नाइट्रस अम्ल
B. कार्बोक्सिलिक अम्ल
C. डाइज़ोनियम लवण
D. हाइड्रोजन गैस (A)

व्याख्या: 1° ऐमीन के साथ एनालिन का परीक्षण नाइट्रस अम्ल द्वारा किया जाता है, जिससे डाइज़ोनियम लवण बनता है।

10. डाइएज़ोनियम लवण का कौन सा गुण उन्हें रासायनिक प्रतिक्रियाओं के लिए अधिक उपयोगी बनाता है?

- A. उनकी स्थिरता
B. उनका रंगहीन होना
C. उनका रासायनिक सक्रिय होना
D. उनका बर्फ में घुलनशील होना (C)

व्याख्या: डाइएज़ोनियम लवण का रासायनिक सक्रिय होना उन्हें विभिन्न रासायनिक प्रतिक्रियाओं में उपयोगी बनाता है।