

Roll No.

Total No. of Pages : 7

Total No. of Questions : 20

उत्तरमध्यमा द्वितीयखण्ड

विषय कोड : 827

विज्ञानम्-रसायनशास्त्रम्

पञ्चम् प्रश्न-पत्र

समय : 3 घण्टे

पूर्णांक : 75

सूचना : (1) सभी प्रश्न अनिवार्य हैं।

(2) प्रश्न क्र. 1 से 4 तक वस्तुनिष्ठ प्रश्न हैं। कुल अंक 20 हैं।

(3) प्रश्न क्र. 5 से 8 तक प्रत्येक प्रश्न 2 अंक का है। शब्द-सीमा 30 शब्द है।

(4) प्रश्न क्र. 9 से 12 तक प्रत्येक प्रश्न 3 अंक का है। शब्द-सीमा 75 शब्द है।

(5) प्रश्न क्र. 13 से 17 तक प्रत्येक प्रश्न 4 अंक का है। शब्द-सीमा 120 शब्द है।

(6) प्रश्न क्र. 18 से 20 तक प्रत्येक प्रश्न 5 अंक का है। शब्द-सीमा 150 शब्द है।

(7) प्रश्न क्र. 5 से 20 तक आन्तरिक विकल्प हैं।

1. सही विकल्प चुनिये :

$5 \times 1 = 5$

(a) कोलॉइड नहीं है :

(i) मक्खन

(ii) रक्त

(iii) दूध

(iv) घी

(b) विद्युत् का सर्वोत्तम सुचालक है :

(i) ग्रेफाइट

(ii) सिलिकॉन

(iii) हीरा

(iv) क्लोरीन

(c) आण्विक क्रिस्टल है :

(i) नमक

(ii) हीरा

(iii) ठोस CO_2

(iv) काँच

(d) जन्तु चारकोल किस क्रिया के द्वारा चीनी के विलयन को रंगहीन कर देता है ?

(i) अपचयन

(ii) अधिशोषण

(iii) अवशोषण

(iv) आक्सीकरण

(e) ग्लाइसीन है :

(i) $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$

(ii) CH_3COCl

(iii) CH_3COOH

(iv) $\text{NH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$

5×1=5

2. सही जोड़ी बनाइये :

'अ'

(a) वसा

(b) शॉट्की दोष

(c) हिंसबर्ग अधिकर्मक

(d) चुम्बकीय प्रभाव

(e) हीरा

'ब'

(i) NaCl

(ii) C₆H₅SO₂Cl

(iii) ग्लिसरॉइड

(iv) सहसंयोजक ठोस

(v) अयुग्मित इलेक्ट्रॉनों की संख्या

3. प्रत्येक का एक शब्द/वाक्य में उत्तर लिखिये :

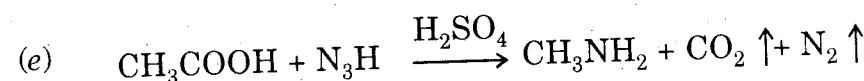
5×1=5

(a) सर्वाधिक क्रियाशील हैलोजन अम्ल का नाम लिखिये।

(b) रेडियोएक्टिव हैलोजन का नाम बताइये।

(c) केन्द्रीय धातु आयन से जुड़े एकदन्ती लिंगण्डों की संख्या क्या कहलाती है?

(d) EDTA किस प्रकार का संलग्नी है?



उक्त क्रिया का नाम लिखिये।

4. रिक्त स्थानों की पूर्ति कीजिये :

5×1=5

(a) N₂ + O₂ ⇌ 2NO क्रिया दब द्वारा होती है।

(b) विटामिन C की कमी से बीमारी हो जाती है।

(c) क्लोरीन की इलेक्ट्रॉन बंधुता फ्लोरीन की तुलना में होती है।

(d) सायनाइड विधि से धातु का निष्कर्षण किया जाता है।

(e) एसीटामाइड के निर्जलीकरण से प्राप्त होता है।

5. उत्प्रेरक क्या होते हैं ?

2

अथवा

पेटीकरण क्या है ?

6. समूह 17 के तत्व रंगीन होते हैं। क्यों ?

2

अथवा

फ्लुओरीन, क्लोरीन की तुलना में प्रबल आक्सीकारक क्यों है ?

7. कीलेट क्या होते हैं ?

2

अथवा

संकुलों में ज्यामिती समावयवता समझाइये ।

8. न्यूक्लिक अम्लों पर संक्षिप्त टिप्पणी लिखिये ।

2

अथवा

α -एमीनो अम्ल तथा प्रोटीन में दो अन्तर लिखिये ।

9. अणुसंख्य गुणधर्म क्या है ? उदाहरण सहित समझाइये ।

3

अथवा

वाण्ट हॉफ विलयन समीकरण स्थापित कीजिये ।

10. हेनरी का विलेयता सम्बन्धी नियम लिखिये एवं विलेयता को प्रभावित करने वाले कारक लिखिये । 3

अथवा

राउल्ट का नियम क्या है ? इसका गणितीय व्यंजक व्युत्पन्न कीजिये ।

11. मिश्रधातु से आप क्या समझते हो ? ताँबे की चार मिश्रधातुओं के नाम, संघटन व उपयोग
लिखिये । 3

अथवा

पायरोलुसाइट अयस्क से $KMnO_4$ बनाने की विधि व समीकरण लिखिये ।

12. क्रोमाइट अयस्क से पोटेशियम डाइक्रोमेट बनाने की विधि लिखिये । 3

अथवा

लैन्थेनाइड संकुचन क्या है ? इसका कारण समझाइये ।

13. अभिक्रिया की दर एवं दर स्थिरांक में चार अन्तर लिखिये । 4

अथवा

आण्विकता एवं अभिक्रिया की कोटि में चार अन्तर लिखिये ।

14. इस्पात निर्माण की सीमेन्स मार्टिन विधि का सचित्र वर्णन कीजिये । 4

अथवा

निम्नलिखित यौगिकों के नाम, रासायनिक सूत्र एवं उपयोग लिखिये :

(a) सिल्वर ग्लास

(b) हैमेटाइट

(c) लूनर कास्टिक

(d) कोरोसिव सब्लीमेट

15. ऐल्कोहॉल द्वारा आयोडोफार्म बनाने की प्रयोगशाला विधि का नामांकित चित्र बनाइये एवं
संबंधित रासायनिक समीकरण लिखिये । 4

अथवा

निम्न को कैसे प्राप्त करोगे ?

- (a) क्लोरोफॉर्म से क्लोरोपिक्रिन
- (b) क्लोरोफॉर्म से एसिटिलीन
- (c) क्लोरोफॉर्म से कार्बोनिल क्लोराइड
- (d) क्लोरोफॉर्म से फार्मिक अम्ल

16. निम्न अभिक्रियाओं को समझाइये :

4

- (a) कैनीजारो अभिक्रिया
- (b) पर्किन अभिक्रिया

अथवा

निम्न को कैसे प्राप्त करोगे ?

- (a) एसीटल क्लोराइड से एसीटेल्डीहाइड
- (b) मेथेनल से एथेनल

17. (a) टॉलेन अभिकर्मक क्या है ? इसकी ऐसीटेल्डीहाइड के साथ अभिक्रिया लिखिये ।
(b) यूरोट्रोपिन बनाने की विधि एवं इसका उपयोग लिखिये ।

4

अथवा

प्रयोगशाला में एसीटोन बनाने की विधि का वर्णन कीजिये तथा रासायनिक समीकरण व नामांकित चित्र बनाइये ।

18. कोलरॉश का नियम लिखिये एवं इसके दो अनुप्रयोगों का वर्णन कीजिये ।

5

अथवा

संक्षारण किसे कहते हैं ? इसे प्रभावित करने वाले कारक एवं बचाव के दो उपाय लिखिये ।

19. फास्फोरस के किन्हीं पाँच ऑक्सी अम्लों के नाम व संरचना सूत्र लिखिये ।

5

अथवा

सल्फर के कोई पाँच ऑक्सी अम्लों के नाम व संरचना सूत्र लिखिये ।

5

20. निम्नलिखित पर संक्षिप्त टिप्पणी लिखिये :

(a) प्रशान्तक

(b) दर्दनाशक

अथवा

निम्नलिखित पर संक्षिप्त टिप्पणी लिखिये :

(a) तक्षशिला विश्वविद्यालय

(b) सुश्रुत ।

7