



CHEMISTRY

BOOKS - AGRAWAL EXAM CART BIHAR

प्रैक्टिस सेट-9

रसायन

1. सल्फर डाइऑक्साइड का जलीय विलयन होता है

A. क्षारीय

B. अम्लीय

C. उदासीन

D. इनमें से कोई नहीं

Answer: B



उत्तर देखें

2. ड्यूमा विधि प्रयोग की जाती है

A. नाइट्रोजन की गुणता की पहचान के लिए

B. नाइट्रोजन की मात्रा के अनुमान के लिए

C. हैलोजन की पहचान के लिए

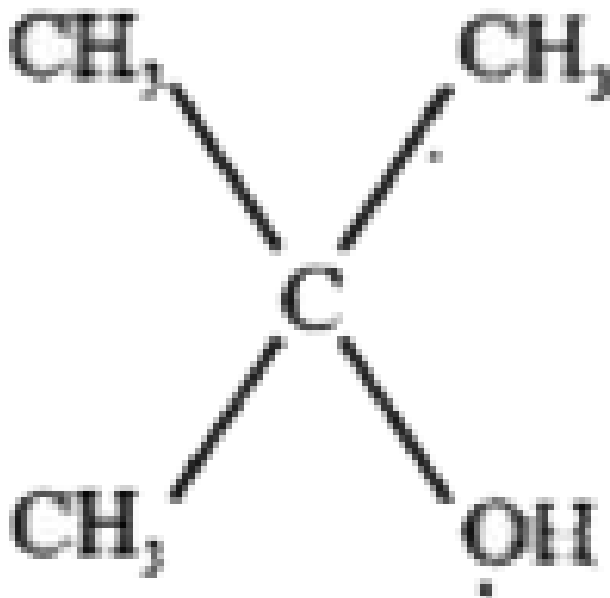
D. उपरोक्त में से कोई नहीं ।

Answer: B



उत्तर देखें

3. आई यू पी ए सी पद्धति में यौगिक का नाम है



A. 2-मिथाइल प्रोपेनॉल-2

B. 2-मिथाइल प्रोपेनॉल-1

C. 1-मिथाइल प्रोपेनॉल-2

D. फिनाइल-1 प्रोपेनॉल-2

Answer: A



उत्तर देखें

4. ऑक्सीजन गैस है

A. अम्लीय

B. क्षारीय

C. नं ही अम्लीय न ही क्षारीय

D. उपरोक्त में से कोई नहीं

Answer: C



उत्तर देखें

5. HCl $AgNO_3$ की अभिक्रिया से प्राप्त होने वाले अवक्षेप का रंग होगा-

- A. हरा
- B. सफेद
- C. काला
- D. नीला

Answer: B



उत्तर देखें

6. गर्म करने पर (साल अमोनिक) नौसादर विघटित हो जाता है

A. N_2 , HCl

B. N_2 , Cl_2

C. H_2 , O_2

D. NH_3 , HCl

Answer: D



उत्तर देखें

7. किसी आवर्त में बाएँ से दाएँ बढ़ने पर तत्वों की

A. धन विद्युती प्रकृति बढ़ती है

B. धात्विकता बढ़ती जाती है

C. आयनिक त्रिज्या बढ़ती जाती है

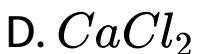
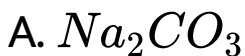
D. तत्वों के ऑक्साइडों की क्षारीय प्रकृति घटती जाती है

Answer: D



उत्तर देखें

8. आग बुझाने के तौर पर प्रयोग किया जाने वाला रासायनिक तत्व है



Answer: A



 उत्तर देखें

9. निम्नलिखित में से कौन-सा उपधातु तत्व है?

- A. सोडियम
- B. एल्युमिनियम
- C. आर्सेनिक
- D. सल्फर

Answer: C



उत्तर देखें

10. 700 मिमी दाब पर किसी गैस का आयतन 200 मिली है। किस दाब पर इसका आयतन 400 मिली हो जाएगा यदि ताप स्थिर हो ?

A. 350 मिमी

B. 175 मिमी

C. 400 मिमी

D. 1400 मिमी

Answer: A



उत्तर देखें

11. एक परमाणुक गैसों के लिए $\frac{C_p}{C_v}$ का मान होता है-

A. 1.4

B. 1.6

C. 2

D. 1

Answer: A



उत्तर देखें

12. एसिटिलीन में α π बन्ध की संख्या होगी-

A. $1\sigma, 1\pi$

B. $2\sigma, 2\pi$

C. $3\sigma, 2\pi$

D. $3\sigma, 3\pi$

Answer: C



उत्तर देखें

13. निम्न में से कौन-सी औषधि पूर्तिरोधी के रूप में प्रयोग होती है?

A. टिंचर आयोडीन

B. एस्पिरिन

C. टेट्रासाइक्लिन

D. क्लोरोफॉर्म

Answer: A



उत्तर देखें

14. CH_3CH_2CHO का IUPAC नाम है-

- A. प्रोपेनॉल
- B. प्रोपेनल
- C. प्रोपेनॉइक एसिड
- D. प्रोपेन

Answer: B



उत्तर देखें

15. कैल्शियम कार्बाइड पर जल की अभिक्रिया से बनने वाली गैस है

A. एथिलीन

B. एसीटिलीन

C. मीथेन

D. एथेन

Answer: B



उत्तर देखें

16. एक पदार्थ रेडियोएक्टिवता तभी दर्शाता है, जब उसके परमाणु में होता है

- A. अस्थायी इलेक्ट्रॉनिक विन्यास
- B. स्थायी इलेक्ट्रॉनिक विन्यास
- C. स्थायी नाभिक
- D. अस्थायी नाभिक

Answer: D



उत्तर देखें

17. $CaCO_3$ के 12 ग्राम से पूरी तरह अभिक्रिया करने के लिए HCl की आवश्यकता हैं-

A. 12 ग्राम

B. 8.76 ग्राम

C. 4.38 ग्राम

D. 6.00 ग्राम

Answer: B



उत्तर देखें

18. H_2SO_4 का तुल्यांकी भार है-

A. 47

B. 49

C. 98

D. 96

Answer: B



उत्तर देखें

19. किसी परमाणु के 'M' कोश में अधिकतम उपकोश हो सकते हैं

A. s,p तथा d

B. s,p, d तथा f

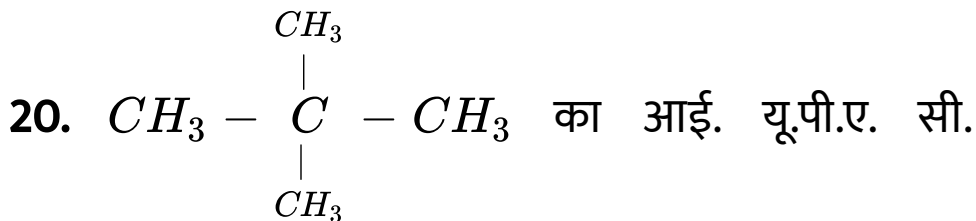
C. केवल s

D. s तथा p

Answer: A



उत्तर देखें



(IUPAC) नाम है-

A. 1, 2-डाइमेथिल पेन्टेन

B. 1, 2-डाइमेथिल प्रोपेन

C. 2, 2-डाइमेथिल पेन्टेन

D. 2, 2-डाइमेथिल प्रोपेन

Answer: D



उत्तर देखें

21. आइन्स्टीन का समीकरण है

A. $E = mc^2$

B. $E = mc$

C. $E = mv^2$

D. $E = mv$

Answer: A



उत्तर देखें

22. सबसे भारी कण कौन-सा है ?

A. न्यूट्रॉन

B. प्रोटॉन

C. इलेक्ट्रॉन

D. मेसॉन

Answer: A



उत्तर देखें

23. क्वाण्टम सिद्धान्त को किसने दिया ?

A. प्लांक ने

B. मिलिकन ने

C. पाउली ने

D. आइन्स्टीन ने

Answer: A



उत्तर देखें

24. इलेक्ट्रॉन के आविष्कारक कौन हैं?

A. जे. जे. थॉमसन

B. जी. टी. सीबर्ग

C. ई. रदरफोर्ड

D. जेम्स चैडविक

Answer: A



उत्तर देखें

25. बर्फ के एक जल के अणु द्वारा स्थापित अधिकतम हाइड्रोजन आबन्धों की संख्या है-

A. 3

B. 2

C. 1

D. 4

Answer: B



उत्तर देखें

26. 100 लीटर H_2 से संयोग करने के लिए O_2 का आयतन लेना होगा

A. 100 लीटर

B. 200 लीटर

C. 50 लीटर

D. 10 लीटर

Answer: C



उत्तर देखें

27. C_2H_2 की सजातीय श्रेणी एवं आई. यू. पी. ए. सी. नाम क्रमशः हैं

A. एल्काइन एवं एथेन

B. एल्काइन एवं एथाइन

C. एल्कीन एवं एथेन

D. एल्कीन एवं एथाइन

Answer: B



उत्तर देखें

28. कच्चे फलों को पकाने में प्रयोग की जाती है

A. C_3H_8

B. $CHCl_3$

C. C_2H_4



Answer: C



उत्तर देखें

29. एल्काइन का सामान्य सूत्र है



Answer: C



उत्तर देखें

30. जब सोडियम एसीटेट सोडा लाइम के साथ अभिक्रिया करता है, तो बनता है

A. मेथेनॉल

B. एथेन

C. एँथाइन

D. मीथेन

Answer: D



उत्तर देखें