



CHEMISTRY

BOOKS - AGRAWAL EXAM CART BIHAR

प्रश्न पत्र - 2015

रसायन

1. निम्नलिखित में से कौन - सी गैस सबसे अधिक सक्रीय वायु प्रदूषक है ?

A. SO_2

B. CO_2

C. CO

D. H_2S

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

2. C_2H_2 की सजातीय श्रेणी एवं आई यू पी ए सी नाम क्रमश हैं

A. एल्फाइन एवं ऐथेन

B. एल्फाइन एवं एथाइन

C. एल्कीन एवं एथीन

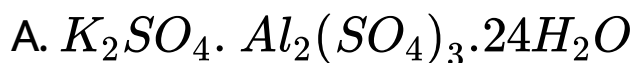
D. एल्कीन एवं एथाइन

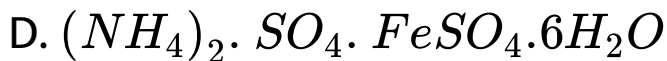
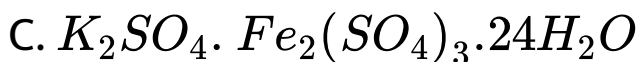
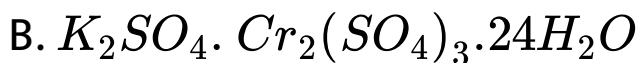
Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

3. सामान्य फिटकरी है





Answer: A

 वीडियो उत्तर देखें

4. आधुनिक आवर्त सारणी में तत्वों को रखा गया है

A. परमाणु भार के वृद्धि क्रम में

B. परमाणु क्रमांक के वृद्धि क्रम में

C. अणुभार के वृद्धि क्रम में

D. वाष्प घनत्व के वृद्धि क्रम में

Answer: B

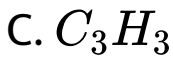
 वीडियो उत्तर देखें

5. एक कार्बनिक यौगिक का प्रतिशत संघटन निम्न प्रकार है

C = 92.4%, H = 7.6%। उसका मूलानुपाती सूत्र होगा

A. C_2H_2

B. CH



Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

6. समान द्रव्यमान वाले दो तत्वों X तथा Y के परमाणु क्रमांक क्रमशः 20 व 22 है | यदि तत्व X के नाभिक में 22 न्यूट्रॉन है , तो तत्व Y में न्यूट्रॉनों की संख्या क्या होगी ?

A. 22

B. 11

C. 20

D. 10

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

7. हाइड्रोजन बम किस सिद्धान्त पर आधारित होता है ?

A. नाभिकीय संलयन

B. नाभिकीय विखंडन

C. नाभिकीय विघटन

D. तापीय अपघटन

Answer: A

 वीडियो उत्तर देखें

8. लवण के विलयन में तीसरे समूह के बाद गैस प्रवाहित करने पर अवक्षेप बनता है तो मूलक है

A. Ba^{2+}

B. Mg^{2+}



Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

9. अमोनियाकृत सिल्वर नाइट्रेट के विलयन में जिस गैस को प्रवाहित करने पर सफेद अवक्षेप प्राप्त होते ,वह है

A. मेथेन गैस

B. ऐथेन गैस

C. एसीटिलीन गैस

D. इनमें से कोई नहीं

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

10. हाइड्रोजन सल्फाइड गैस अम्लीय पोटैशियम डाइक्रोमेट

के विलयन के साथ अभिक्रिया करके विलयन के रंग को -

A. उड़ा देती है

B. लाल कर देती है

C. हरा कर देती है

D. कोई अभिक्रिया नहीं होती है

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

11. यूरिया (NH_2CONH_2) में नाइट्रोजन की प्रतिशत मात्रा ज्ञात कीजिए.

A. 40

B. 46.67

C. 60

D. 28

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

12. लाल दवा जो कीटाणुनाशक के रूप में प्रयुक्त होती है, वह

है-

A. कैल्शियम हाइपोक्लोरेट

B. पोटेशियम नाइट्रेट

C. पोटेशियम परमैंगनेट

D. बोरेक्स

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

13. निम्नलिखित इंधनो में से किसका कैलोरी मान सर्वाधिक होगा ?

A. लकड़ी

B. एल पी जी

C. हाइड्रोजन गैस

D. कोयला

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

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

A. मेथेनॉल

B. ऐथेन

C. एथाइन

D. मेथेन

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

15. एथीलीन जब पोटेशियम परमैंगनेट के तनु क्षारीय विलयन के साथ क्रिया करती है , तो बनाती है -

A. एसीटिक एसिड

B. ग्लिसरॉल

C. एथीलीन ग्लाइकोल

D. ऑक्जेलिक एसिड

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

16. Ra^{226} की अर्द्ध आयु 1580 वर्ष है 4740 वर्षों के पश्चात

यह अपनी प्रारंभिक मात्रा का रह जायेगा -

A. $\frac{1}{2}$

B. $\frac{1}{4}$

C. $\frac{1}{8}$

D. $\frac{1}{16}$

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

17. कौन-सी विशेषता विद्युत संयोजी यौगिकों में नहीं पाई जाती?

A. इनके गलनांक तथा क्वथनांक अधिक होते हैं

B. ये ध्रुवीय यौगिक होते हैं

C. जल में विलेय होते हैं

D. विद्युत के कुचालक होते हैं

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

18. निम्नलिखित में से किन दो तत्वों के नाभिकों में बराबर संख्या में न्यूट्रॉन हैं

A. Ne^{20} , Ne^{21}

B. C^{12}, N^{14}

C. C^{12}, N^{13}

D. Li^7, Be^9

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

19. एक हाइड्रोजन परमाणु में चौथी कक्षा में त्रिज्या दूसरी कक्षा की त्रिज्या की अपेक्षा कितने गुना बड़ी होती है ?

A. 2

B. 4

C. 6

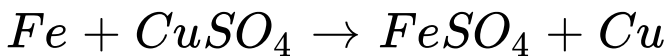
D. 8

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

20. निम्नलिखित अभिक्रियाओं के प्रकार लिखिए-



A. प्रतिस्थापन अभिक्रिया

B. योगात्मक अभिक्रिया

C. ऊष्मीय वियोजन

D. ऊष्मीय अपघटन

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

21. एल्युमिनियम कार्बाइड पर जल की क्रिया द्वारा कौन - सा हाइड्रोकार्बन उत्पन्न होता है ?

A. ऐथेन

B. मेथेन

C. ऐसीटिलीन

D. एथीलीन

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

22. एक धातु के फास्फेट का सूत्र $M_3(PO_4)_5$ है इसके

ऑक्साइड का सूत्र होगा -

A. M_3O_2

B. M_5O_3

C. M O

D. M_2O_5

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

23. STP पर 22.4 लीटर SO_2 का भार होगा

A. 16 ग्राम

B. 32 ग्राम

C. 48 ग्राम

D. 64 ग्राम

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

24. एल. पी.जी. का मुख्य घटक है

A. मेथेन

B. ऐथेन

C. ब्यूटेन तथा आइसो ब्यूटेन

D. प्रोपेन

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

25. वे पदार्थ जो उत्प्रेरक की शक्ति को बढ़ा दें, कहलाते हैं-

A. उत्प्रेरक विष

B. उत्प्रेरक वर्द्धक

C. समांग उत्प्रेरक

D. प्रेरित उत्प्रेरक

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

26. क्लोरीन किस विधि से बनाई जाती है ?

- A. डिकन विधि
- B. हेबर विधि
- C. ऑस्टवाल्ड विधि
- D. मार्क विधि

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

27. एक यौगिक का अणुभार 98 है उस यौगिक का वाष्प घनत्व होगा -

A. 98

B. 49

C. 196

D. 294

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

28. आइन्स्टीन का द्रव्यमान ऊर्जा समीकरण है

A. $E = mc^2$

B. $E = \frac{hc}{\lambda}$

C. $E = \frac{1}{2}mv^2$

D. $E = mgh$

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

29. H_2 तथा O_2 की विसरण दर का अनुपात है।

A. 1 : 8

B. 1 : 16

C. 2 : 1

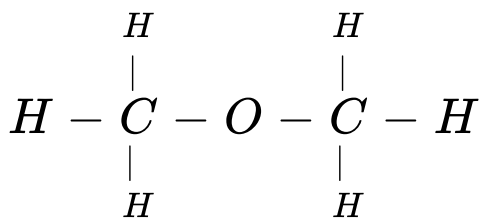
D. 1 : 4

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

30. संरचनात्मक सूत्र



तथा $\begin{array}{ccccccc} & H & & H & & & \\ & | & & | & & & \\ H & - C & - C & - OH & & & \\ & | & & | & & & \\ & H & & H & & & \end{array}$ प्रस्तुत करता है -

- A. दो अकार्बनिक यौगिक
- B. दो समावयवी यौगिक
- C. दो सजातीय यौगिक
- D. उपर्युक्त से कोई नहीं

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें