



**CHEMISTRY**  
**BOOKS - S CHAND**  
**QUESTION BANK 2019**

**Chemistry Xi Science**

1. कैथोड किरणें समूह हैं

- A. इलेक्ट्रॉनों के
- B. प्रोटॉनों के
- C. न्यूट्रॉनों के
- D. परमाणुओं के

**Answer: A**



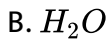
2. किसी तत्व के एक परमाणु में 19 प्रोटॉन एवं 20 न्यूट्रॉन हैं। इस तत्व की द्रव्यमान संख्या होगी
- A. 19
  - B. 20
  - C. 39
  - D. इनमें से कोई नहीं

**Answer: C**



वीडियो उत्तर देखें

3. निम्नलिखित में से कौन हाइड्रोजन आबंध नहीं बनाता है?



D.  $HCl$

**Answer: D**

 वीडियो उत्तर देखें

4. HCL है

A. ध्रुवीय अणु

B. अध्रुवीय अणु

C. आयनिक अणु

D. इनमें से कोई नहीं

**Answer: A**

 वीडियो उत्तर देखें

5.  $\left[ P + \frac{an^2}{V^2} \right] (V - nb) = RT$  है

A. वांडरवाल्स समीकरण

B. संयुक्त गैस नियम

C. बॉयल का नियम

D. इनमें से कोई नहीं

**Answer: A**

 उत्तर देखें

6. किसी निकाय से जुड़े कुल ऊर्जा को कहते हैं

A. एन्थैल्पी

B. एन्ट्रॉपी

C. आन्तरिक ऊर्जा

D. मुक्त ऊर्जा

**Answer: C**

 वीडियो उत्तर देखें

7. इलेक्ट्रॉन का निरपेक्ष द्रव्यमान होता है

A.  $9.11 \times 10^{-28} \text{ kg}$

B.  $1.11 \times 10^{-28} \text{ kg}$

C.  $1.11 \times 10^{-31} \text{ kg}$

D.  $9.11 \times 10^{-31} \text{ kg}$

**Answer: D**



वीडियो उत्तर देखें

8. बोर के सिद्धान्त के अनुसार, चौथी कक्षा में इलेक्ट्रॉन का कोणीय संवेग होता है

A.  $20 \frac{h}{\pi}$

B.  $10 \frac{h}{\pi}$

C.  $2 \frac{h}{\pi}$

D.  $\frac{h}{\pi}$

**Answer: C**

 वीडियो उत्तर देखें

9. चक्रण क्वांटम संख्या का मान होता है

A.  $\pm \frac{1}{4}$

B.  $\pm \frac{1}{3}$

C.  $\pm \frac{1}{2}$

D. इनमें से कोई नहीं

**Answer: C**

 वीडियो उत्तर देखें

10. आवर्त सारणी में कुल आवर्त की संख्या है

A. 6

B. 7

C. 8

D. 9

**Answer: C**



वीडियो उत्तर देखें

11. सबसे अधिक विद्युत-ऋणात्मक तत्व है

A. N

B. O

C. F

D. Cl

**Answer: C**



उत्तर देखें

12.  $\frac{P_1 V_1}{T_1} = \frac{P_2 V_2}{T_2}$  है

- A. बॉयल का नियम
- B. संयुक्त गैस नियम
- C. चार्ल्स का नियम
- D. इनमें से कोई नहीं

**Answer: B**

 उत्तर देखें

13. सभी तत्वों की एन्थैल्पी उनकी सन्दर्भ अवस्था में होती है

- A. इकाई
- B. शून्य
- C.  $< 0$



D. सभी तत्वों के लिए भिन्न

**Answer: B**

 वीडियो उत्तर देखें

14.  $NH_4Cl$  का जलीय विलयन होता है

A. क्षारीय

B. अम्लीय

C. उदासीन

D. इनमें से कोई नहीं

**Answer: A**

 वीडियो उत्तर देखें

15. अम्लीय विलयन के लिए

A.  $pH = 7$

B.  $pH < 7$

C.  $pH > 7$

D. इनमें से कोई नहीं

**Answer: B**

 वीडियो उत्तर देखें

16. परमाणु द्रव्यमान (35) और परमाणु संख्या (17) वाले परमाणु का पूर्ण प्रतीक है

A.  $\begin{matrix} 35 \\ 17 \end{matrix}$  S

B.  $\begin{matrix} 35 \\ 17 \end{matrix}$  Ar

C.  $\begin{matrix} 35 \\ 17 \end{matrix}$  Cl

D. इनमें से कोई नहीं

**Answer: C**

 वीडियो उत्तर देखें

17. विन्यास  $[He]2s^{-1}$  के द्वारा किस परमाणु को सूचित किया जाता है?

A. Be

B. Li

C. B

D. इनमें से कोई नहीं

**Answer: B**



वीडियो उत्तर देखें

18. क्षारीय धातुएँ आवर्त सारणी के किस वर्ग के अन्तर्गत आती हैं?

A. वर्ग-2

B. वर्ग-1

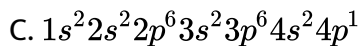
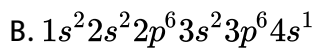
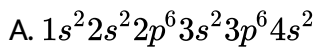
C. वर्ग-3

D. इनमें से कोई नहीं

**Answer: B**

 वीडियो उत्तर देखें

19. तृतीय क्षारीय धातु का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास है



D. इनमें से कोई नहीं

**Answer: B**

 वीडियो उत्तर देखें

20.  $NH_3$  के एकाकी युग्मों की संख्या है

A. 1

B. 2

C. 3

D. इनमें से कोई नहीं

**Answer: A**



वीडियो उत्तर देखें

21.  $PV = nRT$  है

A. आवोगाद्रो नियम

B. बॉयल का नियम

C. आदर्श गैस समीकरण

D. इनमें से कोई नहीं

**Answer: C**



उत्तर देखें

22. एक प्रक्कम के रुद्धोष्म परिस्थितियों में होने के लिए सही शर्त है

A.  $\Delta T = 0$

B.  $\Delta P = 0$

C.  $q = 0$

D.  $\omega = 0$

**Answer: C**



वीडियो उत्तर देखें

23. गिब्स-हेल्महोल्ट्ज समीकरण के अनुसार,  $\Delta G$  बराबर होता है

A.  $\Delta H + T\Delta S$

B.  $\Delta H - T\Delta S$

C.  $\frac{\Delta H}{T\Delta S}$

D. इनमें से कोई नहीं

**Answer: B**

 उत्तर देखें

24.  $CaO_2$  में O की ऑक्सीकरण संख्या है।

A. +2

B. -1

C. -2

D. इनमें से कोई नहीं

**Answer: B**

 वीडियो उत्तर देखें

25. अभिक्रिया,  $CaCl_2 + Na_2CO_3 \rightarrow x + 2NaCl$ , में x है

A.  $Na_2O$

B.  $CaCO_3$

C.  $Na_2O_2$

D. इनमें से कोई नहीं

**Answer: B**

 वीडियो उत्तर देखें

26.  $C_{12}H_{22}O_{11}$  में C की ऑक्सीकरण संख्या है

A. +1

B. -1

C. 0

D. इनमें से कोई नहीं

**Answer: C**

 वीडियो उत्तर देखें



27. चूने पत्थर का सूत्र है

A.  $CaO$

B.  $Ca(OH)_2$

C.  $CaCO_3$

D. इनमें से कोई नहीं

**Answer: C**



वीडियो उत्तर देखें

28.  $Al_2O_3 \cdot 2H_2O$  है

A. केर्नाइट

B. बॉक्साइट

C. क्रायोलाइट

D. इनमें से कोई नहीं

**Answer: B**

 वीडियो उत्तर देखें

29. हेक्साबोरेन का सूत्र है

A.  $B_3H_7$

B.  $B_6H_{12}$

C.  $B_2H_6$

D. इनमें से कोई नहीं

**Answer: C**

 वीडियो उत्तर देखें

30.  $K_2CrO_4$  में Cr की ऑक्सीकरण संख्या है

A. +6

B. -6

C. +8

D. -8

**Answer: A**



वीडियो उत्तर देखें

31. निम्नलिखित में से कौन एक क्षारीय मृदा धातु है?

A. Na

B. K

C. Rb

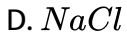
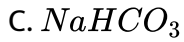
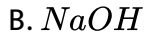
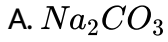
D. Ba

**Answer: D**



वीडियो उत्तर देखें

32. निम्नलिखित में से कौन एक का उपयोग साधारण नमक के रूप में होता है?

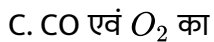
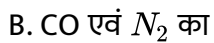
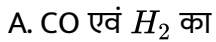


**Answer: D**



वीडियो उत्तर देखें

33. वाटर गैस मिश्रण है



D. इनमें से कोई नहीं

**Answer: A**

 वीडियो उत्तर देखें

34.  $CH_3CH_2CH_2CH_2CN$  का आई.यू.पी.ए. नाम है

A. ब्यूटेन नाइट्राइल

B. पेन्टेन नाइट्राइल

C. ब्यूटेन-2-एमीन

D. इनमें से कोई नहीं

**Answer: B**

 वीडियो उत्तर देखें

35. निम्नलिखित में कौन विद्युत का सुचालक है?

A. हीरा

B. ग्रेफाइट

C. चारकोल

D. इनमें से कोई नहीं

**Answer: B**



वीडियो उत्तर देखें

**36. बोरेक्स का सूत्र है**

A.  $Na_2B_4O_7 \cdot 10H_2O$

B.  $Na_2B_4O_7$

C.  $B_2O_6$

D. इनमें से कोई नहीं

**Answer: A**



वीडियो उत्तर देखें

37. निम्नलिखित में से कौन एक हाइड्रोजन का समस्थानिक नहीं है?

- A. प्रोटियम
- B. ड्यूटीरियम
- C. ट्राइटियम
- D. ऐक्टिनियम

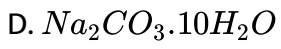
**Answer: D**



वीडियो उत्तर देखें

38. धोवन सोडा का सूत्र है

- A.  $NaOH$
- B.  $NaHCO_3$
- C.  $NaCl$



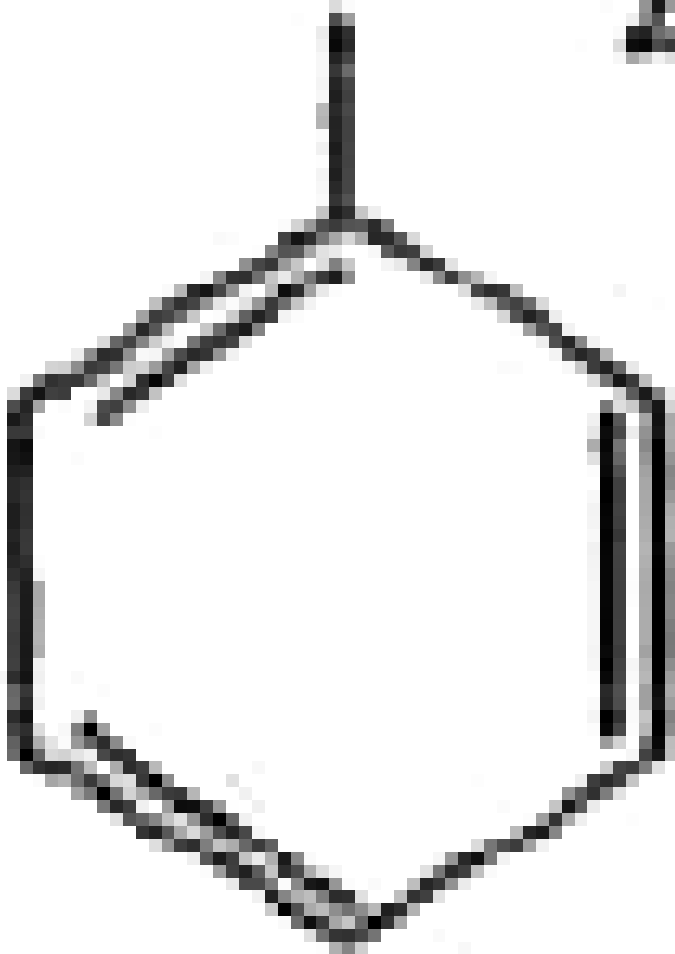
**Answer: D**



**वीडियो उत्तर देखें**



$\text{NO}_2$



- A. ऐनीलीन
- B. टॉलूईन
- C. नाइट्रोबेंजीन
- D. इनमें से कोई नहीं

**Answer: C**

 उत्तर देखें

40.  $CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot COCl$  का आई.यू.पी.ए.सी. नाम है

- A. प्रोपेनॉयल क्लोराइड
- B. ब्यूटेनॉयल क्लोराइड
- C. पेन्टेनॉयल क्लोराइड
- D. इनमें से कोई नहीं

**Answer: B**

 वीडियो उत्तर देखें

41.  $CH \equiv CH$  प्राप्त होता है जब

- A.  $CH_3 - CH_2 - Br$ alc.  $KOH$  के साथ अभिक्रिया करता है
- B.  $CH_3 - CH_2 - Br$  शुष्क ईथर की उपस्थिति में  $Na$  के साथ अभिक्रिया करता है
- C.  $CH_2Br - CH_2Br$  जिंक के साथ अभिक्रिया करता है
- D.  $CaC_2$  जल के साथ अभिक्रिया करता है

Answer: A

 उत्तर देखें

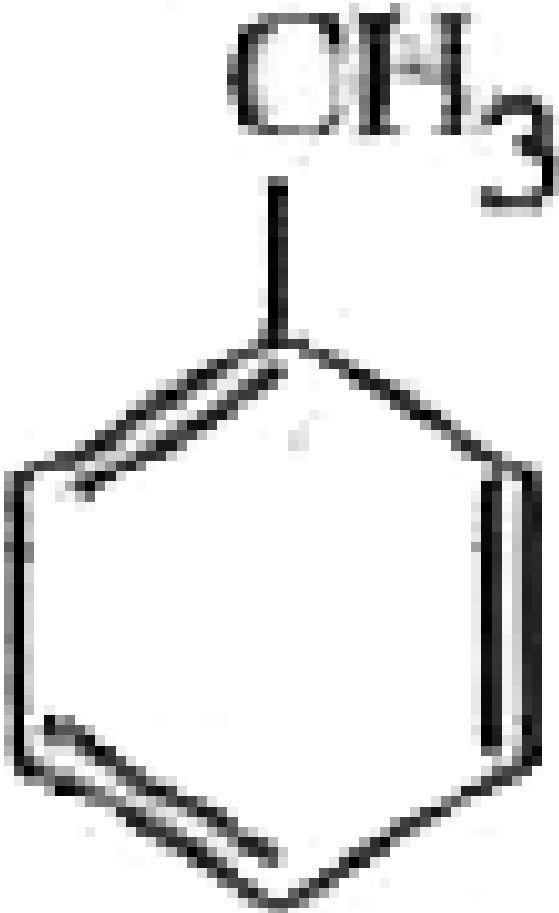
42. निम्नलिखित में से कौन ओजोन परत का क्षरण करता है?

- A.  $SO_2$
- B.  $CO_2$
- C.  $O_2$

D.  $CF_2Cl_2$

Answer: D

 वीडियो उत्तर देखें



43.

A. बेंजीन

B. टॉलूईन

C. ऐनीलीन

D. इनमें से कोई नहीं

**Answer: B**

 उत्तर देखें

44.  $CH \equiv C - CH = CH - CH_3$  अणु में उपस्थित  $\pi$  आबंधों की संख्या है

A. 8

B. 9

C. 3

D. इनमें से कोई नहीं

**Answer: C**

 वीडियो उत्तर देखें

45. कार्बनिक यौगिकों के पृथक्करण और शोधन की सर्वोत्तम तथा आधुनिकतम तकनीक है

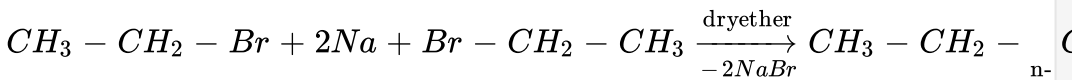
- A. क्रिस्टलन
- B. आसवन
- C. ऊर्ध्वपातन
- D. क्रोमेटोग्राफी

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

46.



यह अभिक्रिया उदाहरण है

- A. कोल्ड अभिक्रिया का
- B. वुर्टज अभिक्रिया का

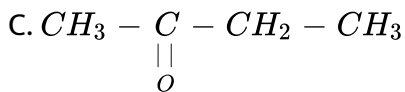
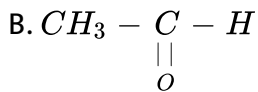
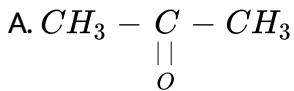
C. फ्रीडेल-क्राफ्ट्स अभिक्रिया का

D. इनमें से कोई नहीं

**Answer: B**

 वीडियो उत्तर देखें

47. जब एथाइन को 333K पर मरक्यूरिक सल्फेट की उपस्थिति में तनु सल्फ्यूरिक अम्ल में प्रवाहित किया जाता है तो प्राप्त उत्पाद होता है

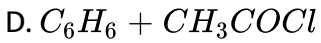
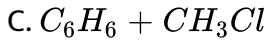
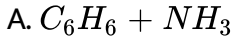


D. इनमें से कोई नहीं

**Answer: B**

 वीडियो उत्तर देखें

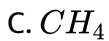
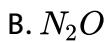
48. फ्रीडेल-क्राफ्ट्स ऐसिलीकरण में  $AlCl_3$  के अतिरिक्त अन्य अभिकारक है |



Answer: D

 उत्तर देखें

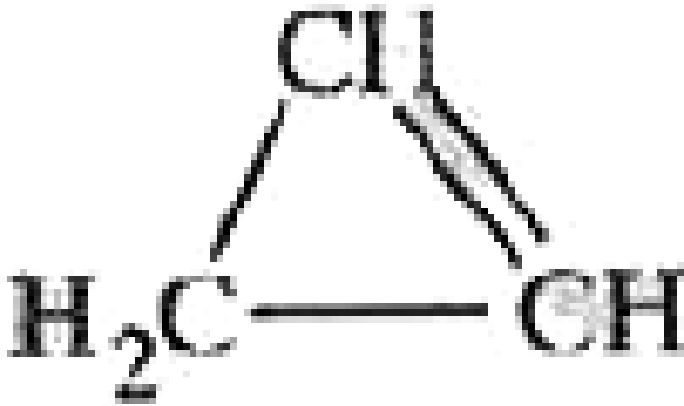
49. निम्नलिखित में से कौन हरितगृह गैस नहीं है?





Answer: D

 उत्तर देखें



50.

- A. साइक्लोप्रोपीन
- B. साइक्लोब्यूटीन
- C. साइक्लोपेन्टीन
- D. इनमें से कोई नहीं

Answer: A

 उत्तर देखें

