



# CHEMISTRY

## BOOKS - BHARATI BHAWAN

### प्रायोगिकी

#### मौखिक प्रश्न

1. विलयन क्या है?



वीडियो उत्तर देखें

2. विलेय (solute) और विलायक (solvent) क्या है?

 वीडियो उत्तर देखें

3. नमक का सूत्र क्या होता है?

 वीडियो उत्तर देखें

4. वास्तविक विलयन के तीन उदाहरण बताएँ।

 वीडियो उत्तर देखें

5. निलंबन से आप क्या समझते हैं?



वीडियो उत्तर देखें

6. निलंबन के दो उदाहरण बताएँ।



वीडियो उत्तर देखें

7. निलंबन के एक उपयोग को बताएँ।



वीडियो उत्तर देखें

8. कोलॉइड क्या होते हैं?



वीडियो उत्तर देखें

9. दैनिक जीवन में उपयोग में आने वाले कुछ कोलॉइडी चीजों के नाम बताएँ।



वीडियो उत्तर देखें

10. कोलाइडी विलयन के पाँच उदाहरण बताएँ।



वीडियो उत्तर देखें

11. कोलाइडी कण विद्युत-आवेशित होते हैं या उदासीन?

 वीडियो उत्तर देखें

12. वास्तविक विलयन और कोलाइडी विलयन में कैसे अंतर बताएँगे?

 वीडियो उत्तर देखें

**13.** वास्तविक विलयन, निलंबन तथा कोलाइडी विलयन के कणों के आकार को बढ़ते हुए क्रम में बताएँ।

 **वीडियो उत्तर देखें**

**14.** वास्तविक विलयन और कोलाइडी विलयन को छानने पर छन्ना पत्र पर कुछ भी अवशेष नहीं मिला. फिर इन दोनों विलयनों में आप अंतर कैसे करेंगे?

 **वीडियो उत्तर देखें**

15. टिंडल प्रभाव क्या है?



वीडियो उत्तर देखें

16. दैनिक जीवन में टिंडल प्रभाव के उदाहरण बताएँ।



वीडियो उत्तर देखें

17. ब्राउनी वेग (Brownian motion) क्या है?



वीडियो उत्तर देखें

18. मिश्रण क्या है?



वीडियो उत्तर देखें

19. मिश्रण के दो उदाहरण बताएँ।



वीडियो उत्तर देखें

20. यौगिक क्या होते हैं?



वीडियो उत्तर देखें



21. यौगिक के दो उदाहरण बताएँ।



वीडियो उत्तर देखें

22. यौगिक और मिश्रण में क्या अंतर होता है?



वीडियो उत्तर देखें

23. वायु यौगिक है या मिश्रण ?



वीडियो उत्तर देखें

24. क्या होता है, जब लौह-चूर्ण तथा गंधक पाउडर को तनु हाइड्रोक्लोरिक अम्ल के साथ गर्म करते हैं?

 वीडियो उत्तर देखें

25. समांगी मिश्रण तथा विषमांग मिश्रण में अंतर बताएँ।

 वीडियो उत्तर देखें

26. समांगी मिश्रण के दो उदाहरण बताएँ।

 वीडियो उत्तर देखें

27. विषमांग मिश्रण के दो उदाहरण बताएँ।

 वीडियो उत्तर देखें

28. तूतिया का सूत्र क्या होता है?

 वीडियो उत्तर देखें

29. तूतिया के जलीय विलयन का रंग कैसा होता है?

 वीडियो उत्तर देखें

**30.** लोहा का संकेत क्या होता है?

 वीडियो उत्तर देखें

**31.** क्या होता है, जब फेरस सल्फेट के विलयन में कॉपर का चम्मच डुबाते हैं?

 वीडियो उत्तर देखें

**32.** क्या होता है, जब फेरस सल्फेट के विलयन में कॉपर का चम्मच डुबाते हैं?

 **वीडियो उत्तर देखें**

**33.** धातु की सक्रियता श्रेणी क्या होती है?

 **वीडियो उत्तर देखें**

**34.** तृतीया के जलीय विलयन में लोहे की काँटी को डुबाने से क्या परिवर्तन होता है? इसमें हुई अभिक्रिया का संतुलित

रासायनिक समीकरण लिखें तथा यह रासायनिक अभिक्रिया किस प्रकार की है, बताएँ।

 वीडियो उत्तर देखें

35. मैग्नीशियम को हवा में जलाने से प्राप्त यौगिकों के नाम तथा सूत्र लिखें।

 वीडियो उत्तर देखें

36. हवा में मैग्नीशियम को गर्म करने से मैग्नीशियम ऑक्साइड तथा मैग्नीशियम नाइट्राइड बनता है। इस अभिक्रिया का

संतुलित रासायनिक समीकरण लिखें।

 वीडियो उत्तर देखें

37. मैग्नीशियम ऑक्साइड में मैग्नीशियम की संयोजकता कितनी होती है?

 वीडियो उत्तर देखें

38. मैग्नीशियम ऑक्साइड का रासायनिक बंधन कैसा होता है?

 वीडियो उत्तर देखें

**39.** मैग्नीशियम को हवा में जलाने से किस प्रकार की लौ प्राप्त होती है?

 वीडियो उत्तर देखें

**40.** क्या होता है, जब जलते हुए मैग्नीशियम के फीते को  $CO_2$  और  $SO_2$  से भरे गैस जार में डाला जाता है ?

 वीडियो उत्तर देखें



**41.** जलता हुआ मैग्नीशियम का फीता  $CO_2$  और  $SO_2$  के वातावरण में भी क्यों जलता रहता है?



**वीडियो उत्तर देखें**

**42.** जस्ता के अलावा एक अन्य धातु का नाम बताएँ जो तनु अम्ल के साथ हाइड्रोजन देता है।



**वीडियो उत्तर देखें**

**43.** सोडियम, पोटैशियम धातु का उपयोग प्रयोगशाला में हाइड्रोजन गैस बनाने के लिए नहीं किया जाता, क्यों?

 वीडियो उत्तर देखें

**44.** लोहा के साथ तनु  $H_2SO_4$  की अभिक्रिया का संतुलित रासायनिक समीकरण लिखें।

 वीडियो उत्तर देखें

**45.** विलयन में जिंक आयन की उपस्थिति को कैसे दर्शाएं? होनेवाली अभिक्रिया का संतुलित रासायनिक समीकरण लिखें।

 उत्तर देखें

**46.** जिस विलयन में जिंक आयन उपस्थित होता है उसके अमोनियकल विलयन में  $H_2S$  गैस प्रवाहित करने से क्या बनता है?

 उत्तर देखें

47. कॉपर और सिल्वर तनु अम्ल के साथ अभिक्रिया कर हाइड्रोजन गैस को विस्थापित नहीं करते, क्यों?

 वीडियो उत्तर देखें

48. लेड नाइट्रेट का सूत्र क्या होता है?

 वीडियो उत्तर देखें

49. नाइट्रेट आयन की संयोजकता क्या है?

 वीडियो उत्तर देखें

50. लेड नाइट्रेट को गर्म करने से परखनली में क्या अवशेष बचता है?

 वीडियो उत्तर देखें

51. अवशेष लेड ऑक्साइड (PbO) का रंग कैसा होता है?

 वीडियो उत्तर देखें

52. लेड नाइट्रेट को गर्म करने से दो गैसों निकलती हैं, उनके नाम बताएं।

 वीडियो उत्तर देखें

53. बेरियम क्लोराइड का क्या सूत्र होता है?

 वीडियो उत्तर देखें

54. क्या होता है, जब बेरियम क्लोराइड के विलयन को सोडियम सल्फेट के विलयन में डालते हैं? इस अभिक्रिया का

संतुलित रासायनिक समीकरण लिखें।

 वीडियो उत्तर देखें

55. बेरियम सल्फेट का रंग कैसा होता है?

 वीडियो उत्तर देखें

56. क्या बेरियम सल्फेट जल में विलेय है?

 वीडियो उत्तर देखें

57. ऊर्ध्वपातन की परिभाषा बताएँ।

 वीडियो उत्तर देखें

58. किन्हीं दो पदार्थों के नाम बताएँ जो गर्म करने पर ऊर्ध्वपातित होते हैं।

 वीडियो उत्तर देखें

59. बालू और जल को कैसे अलग करेंगे?

 वीडियो उत्तर देखें



60. बालू को जल से अलग करने के लिए छानने की विधि या थारने व निथारने की विधि का इस्तेमाल क्यों किया जाता है?



वीडियो उत्तर देखें

61. थिराना क्या होता है?



उत्तर देखें

62. निथारना क्या होता है?

 वीडियो उत्तर देखें

63. मिश्रण क्या होते हैं?

 वीडियो उत्तर देखें

64. अपने प्रयोग का नाम बताएँ।

 उत्तर देखें

65. ठोस पदार्थ के द्रवणांक से आप क्या समझते हैं?

 वीडियो उत्तर देखें

66. बर्फ का द्रवणांक कितना होता है?

 वीडियो उत्तर देखें

67. किस अवस्था (ठोस, द्रव और गैसीय) में पदार्थ की ऊर्जा अधिकतम होती है?

 वीडियो उत्तर देखें

**68.** पदार्थ की किस अवस्था में अणुओं के बीच की दूरी न्यूनतम होती है?

 [वीडियो उत्तर देखें](#)

**69.** क्या बर्फ के द्रवणांक निर्धारण में बर्नर का उपयोग आवश्यक है?

 [उत्तर देखें](#)

**70.** द्रव के क्वथनांक से आप क्या समझते हैं?



वीडियो उत्तर देखें

## वस्तुनिष्ठ प्रश्न

1. विलयन का सबसे प्रमुख गुण है।

- A. समांग होना
- B. विषमांग होना
- C. अर्धपारदर्शी होना
- D. स्वच्छ होना

**Answer: A**



वीडियो उत्तर देखें

2. रेत के सूक्ष्म कणों का जल में होना निम्नलिखित में किसका उदाहरण है?

- A. विलयन का
- B. कोलॉइड का
- C. निलंबन का
- D. संतृप्त विलयन का

**Answer: C**



वीडियो उत्तर देखें

3. निम्नलिखित में जल में अल्प विलेय कौन है?

A. स्टार्च

B. नमक

C. फिटकरी

D. चीनी

**Answer: A**



वीडियो उत्तर देखें

4. द्विअंगी (binary) विलयन में कितने पदार्थ होते हैं?

A. 2

B. 3

C. 4

D. 5

**Answer: A**



वीडियो उत्तर देखें



5. चीनी के विलयन में चीनी की विलेयता निम्नलिखित में किसपर निर्भर करती है?

A. दाब

B. तापक्रम

C. घनत्व

D. इनमें कोई नहीं

**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

6. निम्नलिखित में कौन चीनी का सूत्र है?

A.  $\text{NaCl}$

B.  $\text{CaCO}_3$

C.  $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$

D.  $\text{K}_2\text{SO}_4 \cdot \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 24\text{H}_2\text{O}$

**Answer: C**



वीडियो उत्तर देखें

7. नमक और जल के वास्तविक विलयन के संदर्भ में निम्नलिखित में कौन सही है?

A. यह टिंडल प्रभाव प्रदर्शित करता है।

B. यह पारदर्शक और स्थायी होता है।

C. इसके कण देखे जा सकते हैं।

D. इसके कणों को छानकर पृथक किया जा सकता है।

**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

8. जब तेज प्रकाश पुंज चॉक (chalk) तथा जल के निलंबन पर पड़ती है, तो प्रकाश

- A. निलंबन से होकर नहीं गुजर पाती
- B. निलंबन होकर गुजर जाती है
- C. निलंबन में प्रकाश का प्रकीर्णन हो जाता है ।
- D. इनमें कोई नहीं

**Answer: A**



**वीडियो उत्तर देखें**

9. स्टार्च और जल के कोलाइडी विलयन के संबंध में निम्नलिखित में कौन-सा वक्तव्य (statement) सही है?

A. इनके अवयवों को छानकर अलग किया जा सकता है।

B. ये पारदर्शी तथा अस्थायी होते हैं।

C. इनके द्वारा टिंडल प्रभाव प्रदर्शित होते हैं।

D. कणों को आँख से देखा जा सकता है।

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

10. निम्नलिखित में कौन टिंडल प्रभाव को प्रदर्शित करेगा?

A. नमक का जलीय विलयन

B. फिटकरी का विलयन

C.  $CuSO_4$  का जलीय विलयन

D. स्टार्च का जलीय विलयन

**Answer: D**



**वीडियो उत्तर देखें**

11. निम्नलिखित में कौन विलयन है?

A. मिट्टी

B. समुद्र का जल

C. दवा

D. सोडा जल

**Answer: ग**



**वीडियो उत्तर देखें**

12. निम्नलिखित में कौन टिंडल प्रभाव को प्रदर्शित करेगा?

- A. नमक का जलीय विलयन
- B. चॉक पाउडर का जल में निलंबन
- C. स्टार्च का जलीय विलयन
- D. सोडा का जलीय विलयन

**Answer: ग**



**वीडियो उत्तर देखें**



13. किसी यौगिक के गुण उसके अवयवी तत्वों के गुणों से

A. भिन्न होते हैं

B. सदृश होते हैं

C. दोनों 'क' एवं ख

D. इनमें कोई नहीं

**Answer: क**



**वीडियो उत्तर देखें**

14. निम्नलिखित में कौन यौगिक है?

A. लोहा

B. पीतल

C. आयोडीन

D. फेरस सल्फाइड

**Answer: घ**



**वीडियो उत्तर देखें**

15. निम्नलिखित में कौन मिश्रण है?

A. हीरा

B. लोहा

C. बालू

D. हवा

**Answer: घ**



**वीडियो उत्तर देखें**

16. निम्नलिखित में कौन दो तत्वों का मिश्रण है?

A. नमक + मिट्टी

B. हाइड्रोजन + ऑक्सीजन

C. चीनी + मिट्टी

D. अल्कोहल + जल

**Answer: B**



वीडियो उत्तर देखें

17. निम्नलिखित में कौन विषमांग मिश्रण का उदाहरण है?

A. नमक + जल

B. चीनी + जल

C. फिटकरी + जल

D. तेल + जल

**Answer: घ**



**वीडियो उत्तर देखें**

18. फेरस सल्फाइड के बनने में लोहा और सल्फर किस अनुपात में अभिक्रिया करते हैं?

A. 4: 7

B. 3.5: 30

C. 2: 1

D. 7: 4

**Answer: घ**



**वीडियो उत्तर देखें**

19. निम्नलिखित में कौन मिश्रण है?

A. HCl गैस

B.  $SO_2$  गैस

C. वायु

D.  $H_2S$  गैस

**Answer: ग**



वीडियो उत्तर देखें

20. लौह-चूर्ण और गंधक के मिश्रण से गंधक किस विलायक में घुल जाता है?

A. जल

B. बेंजीन

C. कार्बन डाइसल्फाइड

D. इनमें कोई नहीं

**Answer: ग**



**उत्तर देखें**



21. यौगिक के संदर्भ में निम्नलिखित में कौन सही है?

A. इनके अवयवों को भौतिक तरीकों से अलग किया जा सकता है।

B. द्रवणांक और क्वथनांक निश्चित होते हैं।

C. दोनों 'क' और 'ख'

D. इनमें कोई नहीं

**Answer: ख**



उत्तर देखें

22. निम्नलिखित में कौन एक तत्व और एक यौगिक का मिश्रण है?

A. NaCl + चीनी

B. तेल + जल

C. हवा

D. गंधक +  $CS_2$

**Answer: घ**



वीडियो उत्तर देखें

23. क्या मिलता है जब लौह-चूर्ण को अधिक गंधक के साथ गर्म करते हैं?

- A. Fe और S का समांग मिश्रण
- B. Fe और S का विषमांग मिश्रण
- C. समांग यौगिक FeS
- D. FeS और Fe का मिश्रण

**Answer: D**



**वीडियो उत्तर देखें**

24. क्या होता है जब लौह-चूर्ण तनु HCl से अभिक्रिया करता है?

- A. फेरस क्लोराइड बनता है।
- B. फेरिक क्लोराइड बनता है।
- C. फेरस सल्फेट बनता है।
- D. आयरन सल्फाइड बनता है।

**Answer: क**



**वीडियो उत्तर देखें**

25. नीचे दिए गए पदार्थों में कौन मिश्रण नहीं है?

A. हवा

B. साधारण नमक

C. चीनी

D. पीतल

**Answer: ग**



**वीडियो उत्तर देखें**

26. इनमें कौन समांगी मिश्रण नहीं है?

A. पीतल

B. हवा

C. नमक का विलयन

D. धुआ

**Answer: घ**



**वीडियो उत्तर देखें**

**27. सोडा वाटर किस तरह के मिश्रण का उदाहरण है?**

A. गैस एवं गैस का

B. द्रव एवं गैस का

C. ठोस एवं गैस का

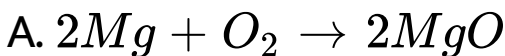
D. द्रव एवं द्रव का

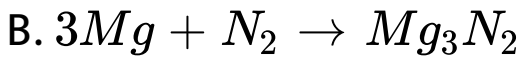
**Answer: B**



वीडियो उत्तर देखें

28. मैग्नीशियम को हवा में जलाने पर निम्नलिखित में कौन अभिक्रिया होती है?





C. दोनों 'क' तथा 'ख'

D. इनमें कोई नहीं

**Answer: ग**



**वीडियो उत्तर देखें**

**29.** जब मैग्नीशियम के जलते हुए फीते को ऑक्सीजन से भरे गैस जार में ले जाते हैं तब निम्नलिखित में किस प्रकार की लौ (flame) दिखती है?



A. हरी लौ

B. नीली लौ

C. पीली लौ

D. उजली चमकदार लौ

**Answer: घ**



**वीडियो उत्तर देखें**

**30.** निम्नलिखित में क्या बनता है जब मैग्नीशियम को ऑक्सीजन में जलाया जाता है?

A. मैग्नीशियम क्लोराइड

B. मैग्नीशियम ऑक्साइड

C. मैग्नीशियम आयोडाइड

D. इनमें सभी

**Answer: ख**



**वीडियो उत्तर देखें**

**31. कॉपर सल्फेट का रंग कैसा होता है?**

A. लाल

B. पीला

C. काला

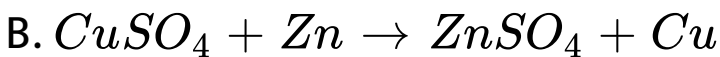
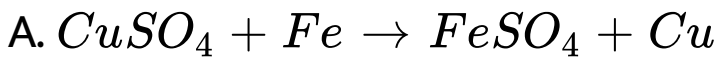
D. नीला

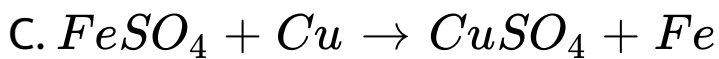
**Answer: घ**



**वीडियो उत्तर देखें**

**32. निम्नलिखित में कौन अभिक्रिया संभव नहीं है?**





D. इनमें कोई नहीं

**Answer: ग**

 वीडियो उत्तर देखें

**33.** क्या होता है, जब जिंक सल्फेट के विलयन में सोडियम हाइड्रॉक्साइड का विलयन डाला जाता है?

A. उजला अवक्षेप देता है जो NaOH की अधिकता में विलेय है।

B. कोई परिवर्तन नहीं दिखता।

C. कोई अभिक्रिया नहीं होती।

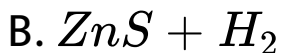
D. उजला अवक्षेप देता है जो NaOH की अधिकता में विलेय है।

**Answer: घ**



**वीडियो उत्तर देखें**

**34.** जब जिंक की अभिक्रिया तनु सल्फ्यूरिक अम्ल से कराई जाती है तब निम्नलिखित में क्या बनता है?



**Answer: क**



**वीडियो उत्तर देखें**

**35.** लेड नाइट्रेट को गर्म करने से कौन-कौन-सी गैसें निकलती हैं?

A.  $NO_2$  और  $CO_2$

B.  $NO_2$  और  $N_2$

C.  $N_2$  और ऑक्सीजन

D.  $NO_2$  और ऑक्सीजन

**Answer: घ**



**वीडियो उत्तर देखें**

**36. लेड नाइट्रेट को गर्म करने पर क्या अवशेष बचता है?**

A.  $PbO_2$

B. PbO

C.  $Pb_3O_4$

D. इनमें कोई नहीं

**Answer: ख**



**वीडियो उत्तर देखें**

**37. नाइट्रोजन डाइऑक्साइड का रंग कैसा होता है?**

A. लाल-भूरा

B. काला



C. नीला

D. हरा

**Answer: क**



**वीडियो उत्तर देखें**

**38.** जब बेरियम क्लोराइड का विलयन सोडियम सल्फेट के विलयन में डाला जाता है तब निम्नलिखित में से किसका अवक्षेप पाया जाता है?

A. बेरियम सल्फेट

B. सोडियम क्लोराइड

C. बेरियम सल्फाइड

D. इनमें कोई नहीं

**Answer: क**



**वीडियो उत्तर देखें**

**39.** जब बेरियम क्लोराइड का विलयन सोडियम सल्फेट के विलयन में डाला जाता है तब किस रंग का अवक्षेप प्राप्त होता है?

A. नीला

B. हरा

C. उजला

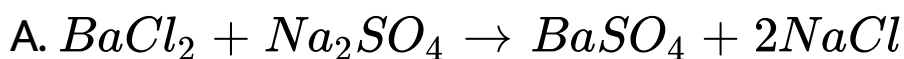
D. काला

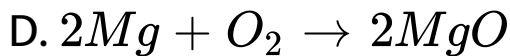
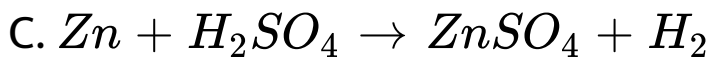
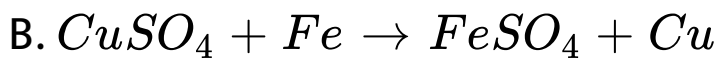
**Answer: ग**



**वीडियो उत्तर देखें**

**40. निम्नलिखित में कौन उभय-विस्थापन अभिक्रिया है?**





**Answer: क**

 वीडियो उत्तर देखें

**41.** लेड नाइट्रेट को गर्म करने के फलस्वरूप परखनली में बचे अवशेष का रंग ठंडी अवस्था में कैसा होता है?

A. पीला

B. नीला

C. काला

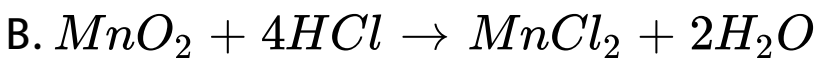
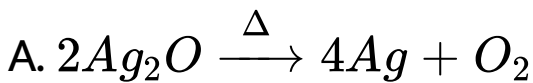
D. नारंगी

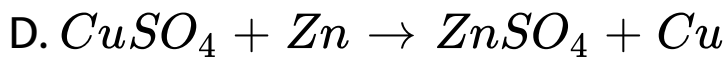
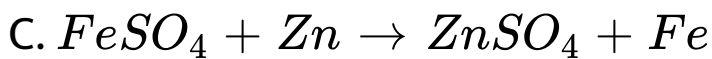
**Answer: क**



वीडियो उत्तर देखें

42. निम्नलिखित में कौन ताप-अपघटन अभिक्रिया है?





**Answer: क**

 वीडियो उत्तर देखें

**43.** मैग्नीशियम का ऑक्सीजन में जलना किस प्रकार की अभिक्रिया है?

A. ताप-अपघटन अभिक्रिया

B. संयोजन अभिक्रिया

C. विस्थापन अभिक्रिया

D. इनमें कोई नहीं

**Answer: ख**



**वीडियो उत्तर देखें**

**44.** जब मैग्नीशियम को हवा में जलाया जाता है तब निम्नलिखित में क्या बनता है?

A. सिर्फ मैग्नीशियम ऑक्साइड

B. सिर्फ मैग्नीशियम नाइट्राइड

C. दोनों 'क' और 'ख'

D. इनमें कोई नहीं

**Answer: ग**



**वीडियो उत्तर देखें**

**45. निम्नलिखित में कौन सर्वाधिक सक्रिय है?**

A. Na

B. K

C. Mg



D. Ca

**Answer: ख**



**वीडियो उत्तर देखें**

**46.** फेरस सल्फेट विलयन से लोहा को निम्नलिखित में कौन-सी धातु विस्थापित करेगी?

A. Sn

B. Cu

C. Zn

D. Ag

**Answer: ग**



**वीडियो उत्तर देखें**

**47.** कॉपर सल्फेट के विलयन में जस्ता का एक टुकड़ा डालने पर ताँबा धातु मुक्त हो जाती है। यह अभिक्रिया कहलाती है

A. अपघटन

B. विस्थापन

C. अवक्षेपण

D. निराकरण

**Answer: ख**



**वीडियो उत्तर देखें**

**48.** क्या होता है जब बालू को जल में डाला जाता है?

A. यह घुल जाता है।

B. यह अल्प विलेय है।

C. यह विलेय है।

D. इनमें कोई नहीं।

**Answer: D**



**वीडियो उत्तर देखें**

**49.** आयोडीन तथा बालू को किस विधि से अलग किया जा सकता है?

- A. थिराने की विधि
- B. उर्ध्वपातन विधि
- C. दोनों 'क' और 'ख'
- D. इनमें कोई नहीं

**Answer: ख**



**वीडियो उत्तर देखें**

**50. आयोडीन का वाष्प किस रंग का होता है?**

A. उजला

B. काला

C. लाल

D. बैंगनी

**Answer: घ**



वीडियो उत्तर देखें

51. नमक और जल को उनके विलयन से कैसे अलग किया जाता है?

- A. उर्ध्वपातन क्रिया से
- B. वाष्पीकरण से
- C. 'क' और 'ख' दोनों से
- D. इनमें कोई नहीं

**Answer: ख**



वीडियो उत्तर देखें

52. जल में नमक और बालू को मिलाने तथा छानने के बाद छनित में क्या पाया जाता है?

- A. नमक का विलयन
- B. सिर्फ जल
- C. बालू का विलयन
- D. इनमें कोई नहीं

**Answer: क**



वीडियो उत्तर देखें

53. नमक और बालू के जलीय मिश्रण को छानने की क्रिया के बाद बालू कहाँ रह जाता है?

- A. छन्ना पत्र पर रह जाता है।
- B. छन्ना पत्र से बाहर निकल जाता है।
- C. दोनों 'क' और 'ख'
- D. इनमें कोई नहीं

**Answer: क**



**वीडियो उत्तर देखें**



54. निम्नलिखित में समांग मिश्रण का चयन करें

A. चाक + जल

B. बालू + जल

C. चीनी + जल

D. इनमें कोई नहीं

**Answer: ग**



**वीडियो उत्तर देखें**

55. किसी विलयन से विलायक को शुद्ध रूप से प्राप्त किया जा सकता है

A. रवाकरण से

B. अपकेंद्रण से

C. भारण से

D. स्रवण से

**Answer: घ**



**उत्तर देखें**

56. किसी ठोस को उसके विलयन शुद्ध रूप में प्राप्त किया जा सकता है

A. छानकर

B. उर्ध्वपातन से

C. वाष्पीकरण से

D. रवाकरण से

**Answer: घ**



उत्तर देखें

57. नमक और नौसादर के मिश्रण से नौसादर को अलग करते हैं

A. रवाकरण से

B. उर्ध्वपातन से

C. श्रवण से

D. अपकेंद्रण से

**Answer: ख**



**वीडियो उत्तर देखें**

58. समुद्री जल से नमक प्राप्त होता है

A. अपकेन्द्रण से

B. निथार कर

C. उर्ध्वपातन से

D. वाष्पीकरण से

**Answer: घ**



**वीडियो उत्तर देखें**

59. अणुओं में परस्पर आकर्षण बल किसमें सबसे प्रबल होता है?

A. ठोस में

B. द्रव में

C. गैस में

D. द्रव एवं गैस में

**Answer: क**



**वीडियो उत्तर देखें**

60. पदार्थ के अणुओं में परस्पर आकर्षण बल को क्या कहते हैं?

- A. पृथक्कारी बल
- B. अन्तराण्विक बल
- C. विद्युत बल
- D. चुंबकीय बल

**Answer: ख**



**वीडियो उत्तर देखें**

1. निम्नलिखित में कौन पदार्थ नहीं है?

A. जल

B. वायु

C. ऊष्मा

D. धूल कण

**Answer: ग**



वीडियो उत्तर देखें



2. निम्नलिखित में कौन-सा कथन गलत है?

A. पदार्थ कणों का बना होता है।

B. पदार्थ के कण अत्यंत सूक्ष्म होते हैं।

C. पदार्थ के कण अनवरत गतिशील रहते हैं।

D. पदार्थ के कण गतिशील नहीं रहत है।

**Answer: घ**



**उत्तर देखें**

3. कार्बन डाइऑक्साइड गैस को द्रवीभूत किया जा सकता है

A. ताप बढ़ाकर

B. दाब घटाकर

C. ताप घटाकर और दाब बढ़ाकर

D. इनमें कोई नहीं

**Answer: ग**



**वीडियो उत्तर देखें**

4. वाष्पन का वेग निर्भर करता है

A. ताप पर

B. पृष्ठीय क्षेत्रफल पर

C. द्रव की प्रकृति पर

D. इनमें सभी पर

**Answer: घ**



**वीडियो उत्तर देखें**

5. निम्नलिखित किसमें अंतरा-अणुक बल सबसे मजबूत होता है?

A. जल

B. कार्बन डाइऑक्साइड

C. सोडियम क्लोराइड

D. ईथर

**Answer: ग**



**वीडियो उत्तर देखें**

6. किसी द्रव का वाष्प में परिवर्तन कहलाता है

A. संघनन

B. वाष्पन

C. द्रवण

D. इनमें कोई नहीं

**Answer: ख**



**वीडियो उत्तर देखें**

7. निम्नलिखित में कौन उर्ध्वपातित हो सकता है?

A. कोयला

B. अमोनियम क्लोराइड

C. सोडियम क्लोराइड

D. चूना-पत्थर

**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

**8. किसी गैस को सीधे ठोस-रूप में परिवर्तन कहलाता है**

A. उर्ध्वपातन

B. निक्षेप

C. गलन

D. जमना

**Answer: ग**



**वीडियो उत्तर देखें**

**9. किसी पदार्थ द्वारा अधिकृत स्थान कहलाता है**

A. घनत्व

B. अंतरा-अणुक स्थान

C. द्रव्यमान

D. आयतन

**Answer: घ**



**वीडियो उत्तर देखें**

**10.  $50^{\circ} C$  का मान केल्विन स्केल में होता है**

A. 323.15 K

B. 373.15 K

C. 283.15 K



D. 308.15 K

**Answer: क**



**वीडियो उत्तर देखें**

**11. गैस की भाँति किसी ठोस पदार्थ को संपीडित नहीं किया जा सकता है, क्योंकि**

A. ठोस पदार्थ में अंतरा-अणुक स्थान अत्यंत कम होता है

B. ठोस पदार्थ में अंतरा-अणुक स्थान बहुत ज्यादा होता

है

C. ठोस पदार्थ अंतरा-अणुक आकर्षण बल नगण्य होता है

D. ठोस पदार्थ का घनत्व कम होता है।

**Answer: क**

 वीडियो उत्तर देखें

12. निम्नलिखित कथनों में गलत कथन कौन-सा है?

A. किसी द्रव को संपीडित करना आसान होता है, जबकि गैस को कठिन।

- B. ठोस पदार्थ की आकृति और आयतन निश्चित होते हैं।
- C. ठोस पदार्थ के कणों की गतिज ऊर्जा नगण्य होती है।
- D. गैसों में विसरण का गुण पाया जाता है।

**Answer: क**

 वीडियो उत्तर देखें

**13.** जल, पेट्रोल, अल्कोहल और ईथर के वाष्पन के वेग का सही क्रम है

A. जल > पेट्रोल > ऐल्कोहॉल > ईथर

B. ईथर gt पेट्रोल gt अल्कोहल gt जल

C. पेट्रोल gt ऐल्कोहॉल gt ईथर gt जल

D. अल्कोहल gt जल gt पेट्रोल gt ईथर

**Answer: ख**



**वीडियो उत्तर देखें**

**14. वाष्पन के संबंध में निम्नलिखित कथनों में सही कथन कौन-सा है?**

A. द्रव का ताप कम हो जाता है।

B. द्रव का ताप बढ़ जाता है।

C. द्रव का ताप अपरिवर्तित रहता है।

D. इनमें कोई नहीं।

**Answer: क**



**वीडियो उत्तर देखें**

**15.** किसी ठोस पदार्थ के द्रवणांक और उसके द्रव-रूप के हिमांक होते हैं

A. भिन्न-भिन्न

B. एक ही

C. थोड़ा भिन्न

D. सभी असत्य

**Answer: ख**



**वीडियो उत्तर देखें**

**16.** क्वथनांक पर किसी द्रव के 1kg को गैस में परिवर्तित

होने पर जितनी ऊष्मा का अवशोषण होता है, उसे कहते हैं

A. द्रवण की गुप्त ऊष्मा

B. द्रव की गुप्त ऊष्मा

C. वाष्पन की गुप्त ऊष्मा

D. विशिष्ट ऊष्मा

**Answer: ग**



**वीडियो उत्तर देखें**

17. ठोस बर्फ के एक टुकड़े को गर्म करने पर वह पिघलने लगता है और ताप

A. स्थिर रहता है

B. बढ़ता है

C. घटता है

D. पहले बढ़ता है, फिर घटता है

**Answer: क**



**वीडियो उत्तर देखें**

**18.** किसी द्रव पर दाब बढ़ाने पर उसका क्वथनांक

A. कम जाता है।

B. बढ़ जाता है।



C. अपरिवर्तित रहता है

D. इनमें कोई नहीं

**Answer: ख**



**वीडियो उत्तर देखें**

**19.** वह प्रक्रिया जिसमें दो या अधिक गैसों परस्पर घुलमिल जाती हैं, कहलाती है

A. संश्लेषण

B. विसरण

C. परिसरण

D. इनमें कोई नहीं

**Answer: ख**



**वीडियो उत्तर देखें**

**20.** 293 K ताप सेल्सियस स्केल में होगा

A.  $30^{\circ} C$

B.  $25^{\circ} C$

C.  $93^{\circ} C$

D.  $20^{\circ}C$

**Answer: घ**



**वीडियो उत्तर देखें**

21. निम्नलिखित में किस विधि द्वारा कर्पूर (camphor) को शुद्ध रूप में प्राप्त किया जा सकता है?

A. स्रवण

B. वाष्पन

C. छानना

D. उर्ध्वपातन

**Answer: घ**



**वीडियो उत्तर देखें**

**22. LPG को रसोई बनाने के लिए किस रूप में इस्तेमाल किया जाता है?**

A. ठोस रूप में

B. गैस रूप में

C. संपीडित द्रव रूप में

D. बोस-आइंस्टाइन कंडेन्सेट के रूप में

**Answer: ग**



**वीडियो उत्तर देखें**

**23.** अमोनिया गैस से भरे एक बोतल का मुँह खोल देने पर उसकी गंध कमरे के दूसरे कोने में बैठे एक छात्र द्वारा तुरंत महसूस की जाती है। ऐसा किस प्रक्रिया द्वारा होता है?

A. श्वसन प्रक्रिया द्वारा

B. व्यासवर्धन प्रक्रिया द्वारा

C. विसरण प्रक्रिया द्वारा

D. परिसरण प्रक्रिया द्वारा

**Answer: ग**



**वीडियो उत्तर देखें**

**24.** किसी पदार्थ के इकाई आयतन का द्रव्यमान कहलाता है।

A. घनत्व

B. क्रांतिक आयतन

C. तरलता

D. परमाणु द्रव्यमान

**Answer: क**



**वीडियो उत्तर देखें**

**25. निम्नलिखित में कौन तरल पदार्थ नहीं है?**

A. ईथर

B. बालू

C. जल

D. वायु

Answer: ख



वीडियो उत्तर देखें

26. शुष्क बर्फ है

A. ठोस  $NH_3$

B. ठोस CO

C. ठोस  $CH_3COOH$

D. ठोस  $CO_2$



**Answer: घ**



**वीडियो उत्तर देखें**

27. निम्नलिखित में किस गुण के कारण किसी गैस का आयतन दाब बढ़ाने पर घट जाता है ?

- A. तरलता
- B. प्रस्वेदन
- C. संपीड्यता
- D. आर्द्रता

**Answer: ग**



**वीडियो उत्तर देखें**

**28. संघनन की प्रक्रिया में निम्नलिखित में कौन परिवर्तन होता है?**

A. द्रव से वाक्य

B. वाष्प से ठोस

C. ठोस से द्रव

D. वाष्प से द्रव

**Answer: D**



**वीडियो उत्तर देखें**

**29.** गर्मी के मौसम में हम सूती कपड़े पहनना पसंद करते हैं, क्योंकि

- A. यह हमारे शरीर को गर्म रखता है
- B. यह पसीने का जल्द अवशोषण नहीं करता है
- C. यह पसीने को अवशोषित कर शीघ्र वाष्पित कर देता है

D. इनमें सभी गलत है।

**Answer: ग**



**वीडियो उत्तर देखें**

**30. सामान्यतः पदार्थ की अवस्थाओं की अधिकतम संख्या होती है ।**

A. 2

B. 3

C. 4

D. 5

**Answer: ख**



**वीडियो उत्तर देखें**

**31. निम्नलिखित में किस पदार्थ का उधर्वपातन नहीं होता है ?**

A. नौसादर का

B. आयोडीन का

C. जल का

D. कपूर का

**Answer: ग**



**वीडियो उत्तर देखें**

**32. निम्नलिखित में कौन-सा कथन गलत है ?**

- A. ठोस पदार्थ की गतिज ऊर्जा न्यूनतम होती है
- B. वाष्पन की क्रिया द्रव की ऊपरी सतह से होती है
- C. पदार्थ की द्रव अवस्था की तरलता सबसे अधिक होती है
- D. गैस का सीधे ठोस में परिवर्तन उर्ध्वपातन कहलाता है

**Answer: ग**



**उत्तर देखें**

**33.** निश्चित आकृति और निश्चित आयतन वाले पदार्थ की अवस्था कहलाती है

A. ठोस

B. द्रव

C. गैस

D. इनमे कोई नहीं

**Answer: क**



**वीडियो उत्तर देखें**

**34.** वह प्रक्रिया क्या कहलाती है जिसमें किसी द्रव के संपूर्ण पिंड में से द्रव के कण निकलकर वाष्प के रूप के परिवर्तित होते हैं ?

A. कथन

B. वाष्पन

C. द्रवपन

D. शीतलन



**Answer: क**



**वीडियो उत्तर देखें**

**35. बर्फ का घनत्व जल के घनत्व से होता है**

A. अधिक

B. कम

C. दोनों एकसमान

D. इनमे कोई नहीं

**Answer: ख**



वीडियो उत्तर देखें

36. निम्नलिखित में किसकी गतिज ऊर्जा सबसे अधिक होती है ?

A. ठोस की

B. द्रव की

C. गैस की

D. इनमे किसी की नहीं

**Answer: ग**



वीडियो उत्तर देखें

37. निम्नलिखित में किसके प्रभाव से पदार्थ की अवस्था में परिवर्तन लाया जा सकता है ?

- A. ताप
- B. दाब
- C. ताप और दाब दोनों
- D. इनमे कोई नहीं

**Answer: ग**



38. वह ताप जिसपर किसी द्रव के वाष्प का दाब वायुमंडलीय दाब के बराबर हो जाता है , कहलाता है

- A. द्रव का क्वथनांक
- B. द्रव का हिमांक
- C. क्रांतिक ताप
- D. इनमे कोई नहीं

**Answer: क**



**वीडियो उत्तर देखें**

39. लकड़ी के एक टुकड़े को ठोस पदार्थ कहते हैं , क्योंकि

A. यह कठोर और दृढ़ होता है

B. ताप और दाब के परिवर्तन से इसके आयतन और आकृति में परिवर्तन लाया जा सकता है

C. यह हल्का होता है तथा इसका घनत्व भी कम होता है

D. इसके अवयवी कण गतिमान होते हैं

**Answer: क**



**वीडियो उत्तर देखें**

40. किसी द्रव के संबंध में निम्नलिखित में कौन-सा कथन सत्य है ?

- A. द्रव का आयतन निश्चित होता है, किन्तु उसकी आकृति अनिश्चित होती है
- B. द्रव में बहाव का गुण नहीं होता है
- C. द्रव में विसरण का गुण नहीं रहता है
- D. ताप में बढ़ने से द्रव का घनत्व बढ़ जाता है

**Answer: क**



**वीडियो उत्तर देखें**

41. निम्नलिखित कौन-सा कथन पदार्थ के गुण से मेल नहीं खाता है ?

A. पदार्थ के कण निरंतर गतिमान रहते हैं ।

B. ताप बढ़ाने पर पदार्थ के कणों का गमन तेज हो जाता है

C. सभी पदार्थों की गतिज ऊर्जा एकसमान होती है

D. इनमें सभी गलत

**Answer: ग**



**वीडियो उत्तर देखें**

42. किसी द्रव का वाष्पन होता है

- A. द्रव के क्वथनांक पर
- B. द्रव के क्वथनांक से कम ताप पर
- C. सभी तापों पर
- D. एक निश्चित ताप पर

**Answer: ख**



**वीडियो उत्तर देखें**



43. निम्नलिखित में किसमे लेने से द्रव का वाष्पन तेजी से हो सकता है ?

A. कोणीय फ्लास्क

B. परखनली

C. बोतल

D. थाली

**Answer: घ**



**वीडियो उत्तर देखें**

44. पदार्थ की वह अवस्था क्या कहलाती है जिसमें पदार्थ की आकृति और आयतन दोनों ही अनिश्चित होते हैं ?

A. ठोस

B. द्रव

C. गैस

D. इनमें कोई नहीं

**Answer: ग**



**वीडियो उत्तर देखें**

45. जलीय जीव - जंतु तथा पौधे निम्नलिखित किन गैसों का उपयोग करके जीवित रहते हैं ?

- A. ऑक्सीजन, हाइड्रोजन और नाइट्रोजन
- B. हाइड्रोजन , कार्बन डाइऑक्साइड और नाइट्रोजन
- C. ऑक्सीजन और कार्बन डाइऑक्साइड
- D. इनमें सभी गलत

**Answer: ग**



**वीडियो उत्तर देखें**

46. बर्तन की दीवारों के प्रति इकाई क्षेत्रफल पर गैस की कणों द्वारा आरोपित बल कहलाता है

- A. गैस का घनत्व
- B. अंतरा - अणुक आकषण बल
- C. गैस का द्रवमान
- D. गैस का दाब

**Answer: घ**



**वीडियो उत्तर देखें**

47. प्लाज्मा अवस्था में पदार्थ निम्नलिखित किस रूप में रहता है ?

- A. आयनीकृत गैस के रूप में
- B. परमाणुओं के रूप में
- C. आयनीकृत अणुओं के रूप में
- D. उदासीन गैस के रूप में

**Answer: क**



**वीडियो उत्तर देखें**

48. निम्नलिखित में किस ताप पर जल द्रव अवस्था में रहता है ?

A.  $15^{\circ} C$

B.  $0^{\circ}$

C.  $-15^{\circ} C$

D.  $100^{\circ} C$

**Answer: क**



**वीडियो उत्तर देखें**

49. निम्नलिखित में किसमें अंतरा -अणुक स्थान सबसे अधिक रहता है ?

A. पेट्रोल

B. जल

C. सिलिका

D. नाइट्रोजन

**Answer: घ**



**वीडियो उत्तर देखें**

50. निम्नलिखित में कौन पदार्थ नहीं है ?

A. टेबल

B. बादाम

C. ताप

D. ओजोन

**Answer: ग**



**वीडियो उत्तर देखें**



51. एक तैराक तालाब में जल को चीरकर आगे बढ़ता है ।

पदार्थ के किस गुण के कारण वह ऐसा कर पाता है ?

A. जल का घनत्व

B. जल के मध्य अंतरा - अणुक आकषण बल

C. जल के अणुओ का गतिशील होना

D. जल का दाब

**Answer: ख**



**वीडियो उत्तर देखें**

52. एक परखनली में थोड़ा जल लेकर उसमें अल्प मात्रा में चीनी मिला देने पर भी जल की ऊपरी स्तर अपरिवर्तित रह जाती है इसका कारण है

- A. जल - अणुओं के मध्य अंतरा - अणुक स्थान
- B. जल का घनत्व
- C. जल का दाब
- D. जल का आयतन

**Answer: क**



**वीडियो उत्तर देखें**

53. कार्बन ऑक्सीजन में जलकर कार्बन डाइऑक्साइड गैस ( $CO_2$ ) बनाता है। कार्बन डाइऑक्साइड के गुण होते हैं

- A. कार्बन के सदृश
- B. कार्बन और ऑक्सीजन दोनों के सदृश
- C. कार्बन और ऑक्सीजन से भिन्न
- D. ऑक्सीजन के सदृश

**Answer: ग**



**वीडियो उत्तर देखें**

54. विलयन में कोलॉइडी कण का आकार होता है

A.  $10^{-7}$  सेमी

B.  $10^{-3}$  सेमी

C.  $10^{-8}$  सेमी

D.  $10^{-2}$  सेमी

**Answer: क**



वीडियो उत्तर देखें

55. नौसादर और सोडियम क्लोराइड के मिश्रण को निम्नलिखित किस विधि द्वारा अलग-अलग किया जा सकता है?

- A. रवाकरण
- B. उर्ध्वपातन
- C. अपकेंद्रीकरण
- D. प्रभाजी स्वण

**Answer: ख**



**वीडियो उत्तर देखें**

56. निम्नलिखित में कौन रासायनिक परिवर्तन है?

A. काँच का टूटना

B. लोहे के छड़ को लाल-तप्त करना

C. जल का बर्फ बनना

D. लोहे में जंग लगना

**Answer: घ**



**वीडियो उत्तर देखें**

57. पायस है

A. दो मिश्रणशील द्रवों का मिश्रण

B. दो ठोस पदार्थों का मिश्रण

C. दो गैसों का मिश्रण

D. दो अमिश्रणशील द्रवों का मिश्रण

**Answer: घ**



**वीडियो उत्तर देखें**

58. निम्नलिखित किस पदार्थ को जल के साथ मिलाने पर वास्तविक विलयन बन सकता है?

A. एल्बुमिन

B. खड़िया

C. महीन बालू

D. साधारण नमक

**Answer: घ**



**वीडियो उत्तर देखें**



59. निम्नलिखित किसमें परिक्षेपित प्रावस्था ठोस और परिक्षेपण माध्यम गैस है?

A. स्याही

B. मक्खन

C. धुआँ

D. दूध

**Answer: ग**



**वीडियो उत्तर देखें**

60. किसी विद्युत क्षेत्र के प्रभाव से आवेशित कोलॉइडी कणों का गमन कहलाता है

- A. ब्राऊनी गति
- B. टिंडल प्रभाव
- C. वैद्युतकणसंचलन
- D. प्रकीर्णन

**Answer: ग**



**वीडियो उत्तर देखें**

61. ताप बढ़ने पर किसी विलायक में गैस की विलेयता में कैसा परिवर्तन होता है ?

- A. विलेयता बढ़ जाती है।
- B. विलेयता घट जाती है।
- C. विलेयता अपरिवर्तित रहती है।
- D. इनमें कोई परिवर्तन नहीं होता है।

**Answer: ख**



**वीडियो उत्तर देखें**

62. निम्नलिखित में कौन निलंबन का उदाहरण है?

A. साधारण नमक का विलयन

B. स्टार्च का जल में विलयन

C. एलम का जल में विलयन

D. कीचड़युक्त जल

**Answer: घ**



**वीडियो उत्तर देखें**

63. बादल निम्नलिखित में किसका उदाहरण है?

- A. गैस में परिक्षेपित ठोस का
- B. गैस में परिक्षेपित द्रव का
- C. ठोस में परिक्षेपित गैस का
- D. द्रव में परिक्षेपित गैस का

**Answer: ख**



**वीडियो उत्तर देखें**

64. निम्नलिखित में कौन टिंडल प्रभाव प्रदर्शित करता है?

A. वास्तविक विलयन

B. कोलॉइडी विलयन

C. निलंबन

D. इनमें सभी

**Answer: ख**



**वीडियो उत्तर देखें**

65. मेथिल ऐल्कोहॉल (क्वथनांक =  $65^{\circ} C$ ) और ऐसीटोन (क्वथनांक =  $56^{\circ} C$ ) के मिश्रण से उसके अवयवों को अलग-अलग करने की विधि निम्नलिखित में कौन है?

A. स्रवण

B. रवाकरण

C. क्रोमैटोग्राफी

D. प्रभाजी स्रवण

**Answer: घ**



**वीडियो उत्तर देखें**

66. साधारण नमक के जलीय विलयन में से नमक प्राप्त करने की विधि है

A. छानना

B. वाष्पन

C. थिराना

D. स्रवण

**Answer: ख**



**वीडियो उत्तर देखें**



67. निम्नलिखित में कौन यौगिक है ?

A. वायु

B. बादल

C. बारूद

D. जल

**Answer: घ**



**वीडियो उत्तर देखें**

68. निम्नलिखित में गलत कथन कौन-सा है?

- A. तत्व एक ही प्रकार के परमाणुओं का बना होता है।
- B. यौगिक का सूक्ष्मतम कण अणु कहलाता है।
- C. यौगिक एक ही प्रकार के परमाणुओं का बना होता है।
- D. तत्व का सूक्ष्मतम कण परमाणु कहलाता है।

**Answer: ग**



**वीडियो उत्तर देखें**

**69. निम्नलिखित में कौन शुद्ध पदार्थ है?**

A. नदी का जल

B. स्याही

C. ग्लूकोस

D. मिट्टी

**Answer: ग**



**वीडियो उत्तर देखें**

**70.** स्याही के अवयवों को पृथक करने के लिए किस विधि का उपयोग किया जा सकता है?

A. क्रोमैटोग्राफी

B. प्रभाजी खवण

C. वाष्पन

D. उर्ध्वपातन

**Answer: क**



**वीडियो उत्तर देखें**

71. निम्नलिखित में कौन धातु नहीं है?

A. पारा

B. आयोडीन

C. कैडमियम

D. सोडियम

**Answer: ख**



**वीडियो उत्तर देखें**

**72. निम्नलिखित में कौन यौगिक नहीं है?**

A. चूना-पत्थर

B. धोनेवाला सोडा

C. भखरा चूना

D. पीतल

**Answer: घ**



**वीडियो उत्तर देखें**

**73. निम्नलिखित में कौन भौतिक परिवर्तन है?**

- A. लोहे में जंग लगना
- B. दूध से दही का बनना
- C. भोजन का पचना
- D. जल का जमना

**Answer: घ**



**वीडियो उत्तर देखें**

**74. निम्नलिखित किसकी सहायता से कोलाइडी कणों को देखना संभव है?**

- A. नग्न आँखों से
- B. टेलिस्कोप से
- C. माइक्रोस्कोप से
- D. चश्मा से

**Answer: ग**



**वीडियो उत्तर देखें**

**75. उपधातु के गुण होते हैं**

- A. धातु के सदृश
- B. धातु और अधातु के मध्यवर्ती
- C. अधातु के सदृश
- D. इनमें कोई नहीं

**Answer: ख**





वीडियो उत्तर देखें

76. निम्नलिखित में कौन रासायनिक परिवर्तन नहीं है?

- A. मोमबत्ती का जलना
- B. प्रकाश संश्लेषण
- C. काँच का टूटना
- D. जल का वैद्युत अपघटन

**Answer: ग**



वीडियो उत्तर देखें

77. निम्नलिखित में कौन बारूद के अवयव हैं?

- A. गंधक, कोयला और सोडियम सल्फेट
- B. शोरा, गंधक और कोयला
- C. लोहा, कार्बन और तूतिया
- D. बालू, गंधक और कोयला

**Answer: ख**



**वीडियो उत्तर देखें**

78. ब्राऊनी गति की उत्पत्ति का कारण है

- A. जल के ताप में परिवर्तन
- B. परिक्षेपण माध्यम और परिक्षेपित कणों का टक्कर
- C. परिक्षेपित कणों के मध्य आकर्षण बल का न होना
- D. इनमें कोई कारण नहीं

**Answer: ख**



**वीडियो उत्तर देखें**

79. निम्नलिखित किस मिश्रण के अवयवों को 'छानना विधि' द्वारा पृथक किया जा सकता है?

A. दो विलेय पदार्थों को द्रव में से

B. विलेय ठोस को द्रव में से

C. दो अमिश्रणशील द्रवों को

D. विलेय को विलयन में से

**Answer: ख**



**उत्तर देखें**

80. निम्नलिखित में कौन शुद्ध पदार्थ है?

A. समुद्र का जल

B. सोल्डर

C. जल

D. स्टेनलेस स्टील

**Answer: ग**



**वीडियो उत्तर देखें**

81. मक्खन निम्नलिखित में किसका उदाहरण है?

A. द्रव का द्रव में परिक्षेपण

B. ठोस का द्रव में परिक्षेपण

C. द्रव का गैस में परिक्षेपण

D. द्रव का ठोस में परिक्षेपण

**Answer: घ**



**वीडियो उत्तर देखें**

**82. निम्नलिखित में कौन समास है?**

A. जल

B. दूध

C. वायु

D. रक्त

**Answer: ख**



**उत्तर देखें**

**83.** वायु के प्रमुख अवयव है

A. ऑक्सीजन, नाइट्रोजन और कार्बन डाइऑक्साइड

B. हाइड्रोजन, नाइट्रोजन और जलवाष्प

C. ऑक्सीजन, नाइट्रोजन और मेथेन

D. इनमें कोई नहीं

**Answer: क**



**वीडियो उत्तर देखें**

**84.** निलंबन में निलंबित कणों का आकार होता है

A.  $10^{-7}$  cm

B.  $10^{-5}$  cm

C.  $10^{-8}$  cm



D.  $10^{-6}$  cm

**Answer: ख**



**वीडियो उत्तर देखें**

**85. निम्नलिखित में कौन विभाग मित्रण है?**

A. जल

B. पीतल

C. आयोडीन युक्त नमक

D. तांबा

**Answer: ग**



**वीडियो उत्तर देखें**

**86.** निम्नलिखित में कौन कमरे के ताप पर द्रव अवस्था में रहता है?

A. फॉस्फोरस

B. सिलिकन

C. क्लोरीन

D. ब्रोमीन

**Answer: घ**



**वीडियो उत्तर देखें**

**87.** लौह-चूर्ण और सल्फर के मिश्रण में से दोनों गधों को आलगनआलग करने के लिए निम्नलिखित में किस इय का उययोग किया जा सकता है?

A. जल

B. बेजीन

C. कार्बन डाइसल्फाइड

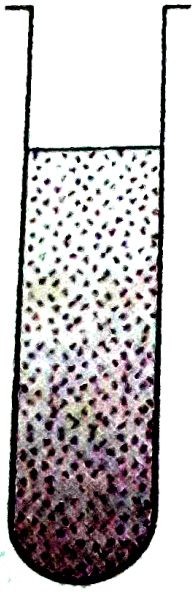
D. पेट्रोल

**Answer: ग**

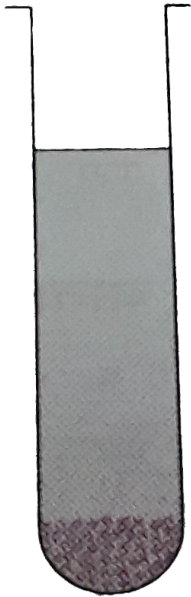


**वीडियो उत्तर देखें**

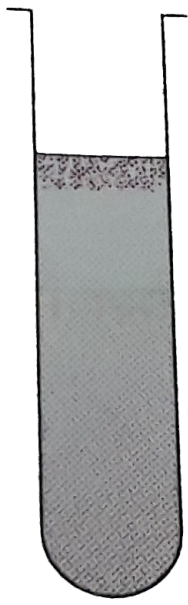
**88.** यदि खड़िया -जल को एक परखनली में लेकर कछ देर तक स्थिर छोड़ दिया जाए, तो निम्नलिखित में कौन-सा अवलोकन सही होगा ?



A. (क)

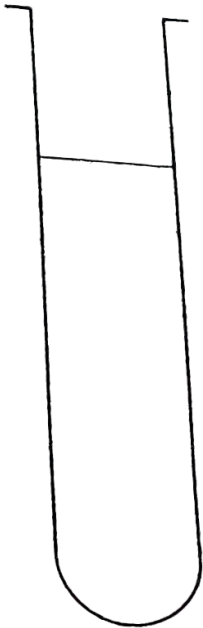


B. (ख)



(ग)

C.



(घ)

D.

**Answer: ख**



**वीडियो उत्तर देखें**

**89.** सोना को ताँबा के साथ मिश्रित कर मिश्रधातु में परिवर्तित कर दिया जाता है ताकि वह बन जाए

A. मुलायम

B. चमकीला

C. कठोर

D. टिकाऊ

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

**90.** संतृप्त विलयन को ठंडा करने पर विलयन में से विलेय शुद्ध ठोस रूप में पृथक होने लगता है। यह प्रक्रिया कहलाती है

- A. अवक्षेपण
- B. रवाकरण
- C. थिराना
- D. वाहन



**Answer: ख**



**वीडियो उत्तर देखें**

**91.** मिश्रण के अवयवों को अलग-अलग करने के लिए चुंबकीय विधि कव उपयोग में लाई जाती है?

- A. जब अवयवी कणों के आकार भिन्न-भिन्न हो।
- B. जब मिश्रण का एक अवयव चुंबकीय हो।
- C. जब मिश्रण के दोनों अवयव अचुंबकीय हो।
- D. जब मिश्रण के दोनों अवयव चुम्बकीय हो।

**Answer: ख**



**वीडियो उत्तर देखें**

**92.** जल को हानिकारक जीवाणुओं से मुक्त करने के लिए निम्नलिखित किस पदार्थ को मिलाया जाता है?

- A. विरंजक चूर्ण
- B. सोडियम कार्बोनेट
- C. चूना-जल
- D. कली-चूना

**Answer: क**



**वीडियो उत्तर देखें**

**93.** रासायनिक परिवर्तन के संबंध में निम्नलिखित कथनों में कौन सत्य है?

- A. इसमें कोई नया पदार्थ नहीं बनता है।
- B. इसमें ऊष्मा परिवर्तन आवश्यक नहीं है।
- C. इसमें ऊष्मा परिवर्तन अवश्य होता है।
- D. यह उत्क्रमणीय होता है।

**Answer: ग**



**वीडियो उत्तर देखें**

**94. निम्नलिखित किसमें अवयव अपनी पहचान बनाए रखते हैं?**

A. तत्त्व

B. मिश्रण

C. यौगिक

D. इनमें कोई नहीं

**Answer: ख**



**वीडियो उत्तर देखें**

**95. निम्नलिखित मिश्रणों में कौन विलयन है?**

A. बारूद

B. मिट्टी

C. रक्त

D. सॉफ्ट ड्रिंक

**Answer: घ**



वीडियो उत्तर देखें

96. निम्नलिखित में कौन कोलाइडी विलयन नहीं है?

A. बादल

B. हिमोग्लोबिन

C. वायु

D. कुहासा

**Answer: D**



वीडियो उत्तर देखें

97. पुष्पों की पंखुड़ियों में उपस्थित विभिन्न रंग वाले अवयवों को पृथक करने के लिए सबसे अच्छी विधि है

A. प्रभाजी श्रवण

B. वाष्पन

C. उर्ध्वपातन

D. क्रोमैटोग्राफी

**Answer: घ**



**वीडियो उत्तर देखें**

98. दो अमिश्रणशील द्रवों को पृथक करने की विधि है

A. छानना

B. श्रवण

C. निथारना

D. पृथक्कारी टीप

**Answer: घ**



वीडियो उत्तर देखें



99. वह पदार्थ जो वायु में जलकर जल और कार्बन डाइऑक्साइड देता है, कहलाता है

A. यौगिक

B. तत्व

C. मिश्रण

D. अधातु

**Answer: ग**



**वीडियो उत्तर देखें**

100. वह कोलाइडी अवस्था जिसमें वायु परिक्षेपण माध्यम है, कहलाती है

A. वास्तविक विलयन

B. निलंबन

C. एयरोसॉल

D. इनमें कोई नहीं

**Answer: ग**



**वीडियो उत्तर देखें**

101. एक निश्चित ताप पर 100 g जल में एक विलेय की घुलनेवाली अधिकतम मात्रा 45 g है। जल में विलेय की विलेयता होगी

A. 55 g

B. 145 g

C. 45 g

D. इनमें कोई नहीं

**Answer: ग**



**वीडियो उत्तर देखें**

102. निम्नलिखित में कौन शुद्ध पदार्थ नहीं है?

A. बर्फ

B. कैल्शियम ऑक्साइड

C. दूध

D. पारा

**Answer: ग**



**वीडियो उत्तर देखें**

103. निम्नलिखित में कौन रासायनिक परिवर्तन नहीं है?

- A. पौधों की वृद्धि
- B. जल का जमना
- C. भोजन का पचना
- D. लोहे में जंग लगना

**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

104. निम्नलिखित में कौन विलयन है?

A. मिट्टी

B. धुआँ

C. जल में अल्कोहल का मिश्रण

D. स्याही

**Answer: ग**



**वीडियो उत्तर देखें**

**105.** नदी के जल को एक बीकर में लेकर उसमें थोड़ा पोटैशम मिला दिया जाता है। कुछ देर में गंदे पदार्थ बीकर की पेंदी में बैठ जाते हैं। निम्नलिखित में किस प्रक्रिया द्वारा ऐसा होता है?

A. अपकेंद्रीकरण

B. थिराना

C. छानना

D. रवाकरण

**Answer: ख**



**वीडियो उत्तर देखें**

106. निश्चित अनुपात के नियम का प्रतिपादन किसने किया था?

A. डाल्टन

B. प्राउस्ट

C. लभ्वाजे

D. कणाद

**Answer: ख**



वीडियो उत्तर देखें



107. निम्नलिखित किस वैज्ञानिक ने पदार्थ की अनश्चरता के नियम का प्रतिपादन किया था?

A. प्राउस्ट

B. बर्जीलियस

C. एम वी लोमोनोसोव

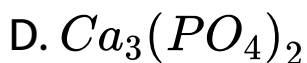
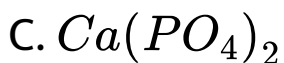
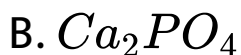
D. कणाद

**Answer: ग**



**वीडियो उत्तर देखें**

108. कैल्शियम फॉस्फेट का सही सूत्र है



**Answer: घ**



वीडियो उत्तर देखें

109. निम्नलिखित कथनों में कौन-सा कथन डाल्टन के परमाणु सिद्धति के प्रतिकूल है?

A. सभी पदार्थ अविभाज्य कणों के बने होते हैं तथा ये

कण परमाणु कहलाते हैं।

B. परमाणु ईश्वर होते हैं।

C. विभिन्न तत्वों के परमाणु एकसमान होते हैं।

D. दो या अधिक तत्वों के परमाणु परस्पर संयोग करके

यौगिक बनाते हैं।

**Answer: ग**

 वीडियो उत्तर देखें

110. निम्नलिखित लैटिन नामों में कौन सोडियम का प्रतिनिधित्व करता है?

A. कालियम

B. नात्रियम

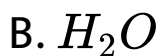
C. आर्जेण्टम

D. क्युप्रम

**Answer: ख**

 वीडियो उत्तर देखें

111. निम्नलिखित में कौन बहुपरमाणु अणु है?

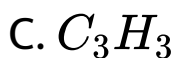
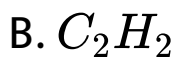
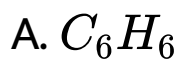


**Answer: ग**



**वीडियो उत्तर देखें**

112. बेंजीन का सरल सूत्र है



**Answer: घ**



वीडियो उत्तर देखें

113. 5 मोल  $NH_3$  का द्रव्यमान क्या होगा?

A. 17 g

B. 20 g

C. 85 g

D. 15 g

**Answer: ग**



**वीडियो उत्तर देखें**

**114.** सा.ता.दा. पर 50 g कैल्सियम कार्बोनेट (आणविक द्रव्यमान = 100 amu) से प्राप्त  $CaCO_3$  गैस का आयतन क्या होगा?

A. 11.2 L

B. 22.4 L

C. 50 L

D. 100 L

**Answer: क**



**वीडियो उत्तर देखें**

**115.** 10 g कैल्शियम (Ca) में उपस्थित मोलों की संख्या होगी

A. 0.25 मोल



B. 0.1 मोल

C. 4 मोल

D. 0.5 मोल

**Answer: क**



**वीडियो उत्तर देखें**

**116.** 0.024 g Mg में परमाणुओं की संख्या है

A.  $3.011 \times 10^{20}$

B.  $6.022 \times 10^{23}$

C.  $6.022 \times 10^{20}$

D.  $6.022 \times 10^{22}$

**Answer: ग**



**वीडियो उत्तर देखें**

**117. निम्नलिखित में कौन कोबाल्ट का सही संकेत है?**

A. CO

B. Cb

C. Ko

D. Co

**Answer: घ**



**वीडियो उत्तर देखें**

**118.  $CaSO_4$  में Ca की संयोजकता है**

A. + 2

B. + 1

C. 0

D. + 4

**Answer: A**



**वीडियो उत्तर देखें**

**119.** मैग्नीशियम का परमाणु द्रव्यमान 24 g है। 50 g मैग्नीशियम में मोलों की संख्या है

A. 2

B. 2.08

C. 4

D. 2.4

**Answer: ख**



**वीडियो उत्तर देखें**

**120.** गंधक का एक परमाणु कार्बन के एक परमाणु से कितना गुना भारी है?

A. 32 गुना

B. 6 गुना

C.  $\frac{3}{8}$  गुना

D.  $\frac{8}{3}$  गुना

**Answer: घ**



**वीडियो उत्तर देखें**

**121.  $Fe_2(SO_4)_3$  में Fe की संयोजकता है**

A. + 2

B. + 3

C. + 1

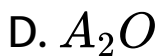
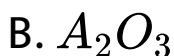
D. + 5

**Answer: ख**



वीडियो उत्तर देखें

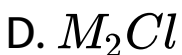
122. एक तत्व A की संयोजकता 4 है। इसके ऑक्साइड का सूत्र होगा



Answer: ग



123. किसी धातु के कार्बोनेट का सूत्र  $M_2CO_3$  है। इस धातु के क्लोराइड का सूत्र होगा



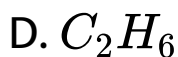
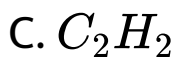
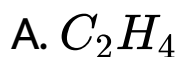
**Answer: ख**



वीडियो उत्तर देखें



124. एक यौगिक का आणविक द्रव्यमान 28 है और इसका मूलानुपाती सूत्र  $CH_2$  है, तो इसका अणुसूत्र होगा



**Answer: A**



वीडियो उत्तर देखें

125. कैल्शियम कार्बोनेट ( $CaCO_3$ ) में कैल्शियम की प्रतिशत मात्रा है

A. 50

B. 20

C. 40

D. 100

**Answer: C**



वीडियो उत्तर देखें

126. 3.0 g कार्बन गंधक के साथ सहयोग करने कार्बन डाइसल्फाइड बनाता है। प्राप्त कार्बन डाइसल्फाइड में गंधक की मात्रा है

A. 76 g

B. 38 g

C. 6 g

D. 16 g

**Answer: घ**



**वीडियो उत्तर देखें**

127. फॉस्फोरस की परमाणुकता होती है

A. 4

B. 2

C. 3

D. 1

**Answer: क**



**वीडियो उत्तर देखें**

128. निम्नलिखित में कौन एक परमाणु होता है?

- A. हीलियम
- B. नाइट्रोजन
- C. हाइड्रोजन
- D. कार्बन मोनोऑक्साइड

**Answer: क**

 वीडियो उत्तर देखें

**129.** निम्नलिखित किस तत्व का लैटिन नाम कालिया (kalium) है?

- A. सोडियम
- B. कैल्शियम
- C. पोटैशियम
- D. प्लैटिनम

**Answer: ग**



**वीडियो उत्तर देखें**

**130.** 4.9g सल्फ्यूरिक अम्ल में कितने मोल होंगे?

- A. 5 मोल

B. 0.05 मोल

C. 0.5 मोल

D. 0.005 मोल

**Answer: ख**



**वीडियो उत्तर देखें**

**131.** अमोनिया के अणु में उपस्थित तत्व हैं

A. आर्गन और नाइट्रोजन

B. नाइट्रोजन और हाइड्रोजन

C. हाइड्रोजन और क्लोरीन

D. आस्सेनिक और हाइड्रोजन

**Answer: ख**



**वीडियो उत्तर देखें**

**132. आइरन का लैटिन नाम है**

A. कालियम

B. औरम

C. फेरम



D. प्लंबम

Answer: ग



वीडियो उत्तर देखें

133. बर्मिस्टर फुलरीन का अणु सूत्र निम्नलिखित में क्या है?

A.  $S_8$

B.  $C_{90}$

C.  $C_{60}$

D.  $C_{70}$

**Answer: ग**

 वीडियो उत्तर देखें

**134.** परमाणु द्रव्यमान इकाई बराबर होता है

A. हाइड्रोजन के एक परमाणु द्रव्यमान के

B. C-12 कार्बन के परमाणु द्रव्यमान का  $\frac{1}{12}$  भाग के

C. ऑक्सीजन परमाणु के द्रव्यमान का  $\frac{1}{16}$  भाग के

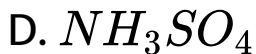
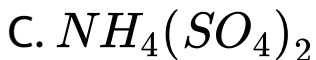
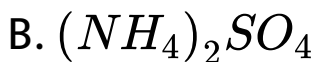
D. इनमें कोई नहीं

**Answer: ख**



उत्तर देखें

135. निम्नलिखित में कौन अमोनियम सल्फेट का सूत्र है?



**Answer: ख**



वीडियो उत्तर देखें

136. CO का मोलर द्रव्यमान है

A. 28 amu

B. 22 amu

C. 14 amu

D. 44 amu

**Answer: क**



वीडियो उत्तर देखें

137. 0.6 g  $SO_2$  में मोलों की संख्या क्या है?

A. 5

B. 10

C. 0.0093

D. 0.2

**Answer: ग**



वीडियो उत्तर देखें

138. निम्नलिखित किस अणु की परमाणुकता 3 है?



**Answer: ख**



वीडियो उत्तर देखें

139. 90 g जल में जल के मोलों की संख्या क्या है?

A. 5

B. 10

C. 18

D. 36

**Answer: क**



वीडियो उत्तर देखें

140. ऐलुमिनियम ऑक्साइड का सही सूत्र है

A.  $AlO$

B.  $AlO_2$

C.  $Al_2O_3$

D.  $Al_2O_4$

**Answer: ग**



वीडियो उत्तर देखें



141. 1 मोल C परमाणुओं की संख्या क्या है?

A.  $12.0 \times 10^{23}$  परमाणु

B.  $6.022 \times 10^{23}$  परमाणु

C.  $6.022 \times 10^{22}$  परमाणु

D.  $6.022 \times 10^{24}$  परमाणु

**Answer: ख**



वीडियो उत्तर देखें

142. भखरा चूना के साथ क्लोरीन की अभिक्रिया के फलस्वरूप जो प्रतिफल प्राप्त होता है, उसका रासायनिक सूत्र क्या होता है?



**Answer: ग**



**वीडियो उत्तर देखें**

143. amu इकाई में 1 मोल नाइट्रोजन परमाणुओं का द्रव्यमान होता है

A. 28 amu

B. 14 amu

C. 7 amu

D. 42 amu

**Answer: ख**



वीडियो उत्तर देखें

144. 10 g Ca में मोलों की संख्या है

A.  $4 \times 6.022 \times 10^{23}$

B.  $10 \times 6.022 \times 10^{23}$

C. 0.25

D. 4.0

**Answer: ग**



**वीडियो उत्तर देखें**

145. 0.5 मोल जल के अणुओं का द्रव्यमान है

A. 0.9 amu

B. 9 amu

C. 36amu

D. इनमें कोई नहीं

**Answer: ख**



**वीडियो उत्तर देखें**

**146.**  $SO_2$  के कितने द्रव्यमान में  $6.022 \times 10^{23}$  अणु होंगे?

A. 32 g

B. 16 g

C. 64 g

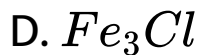
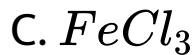
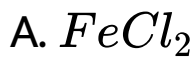
D. 8 g

**Answer: ग**



**वीडियो उत्तर देखें**

**147.**  $Fe^{3+}$  और  $Cl^-$  आयनों के संयोग से निर्मित यौगिक का रासायनिक सूत्र निम्नलिखित में क्या होगा?

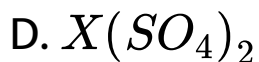
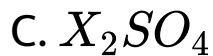
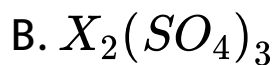


**Answer: ग**



**वीडियो उत्तर देखें**

**148.** किसी तत्व X के ऑक्साइड का सूत्र  $X_2O_3$  है, तो इसके सल्फेट का सूत्र क्या है?



**Answer: ख**



**वीडियो उत्तर देखें**

**149.** निम्नलिखित में सिल्वर का संकेत क्या है?

A. Si



B. Si

C. Ag

D. Hg

**Answer: ग**



**वीडियो उत्तर देखें**

**150.** 50 g  $CaCO_3$  में मोलों की संख्या है

A. 1.0

B. 2.0

C. 1.5

D. 0.5

**Answer: घ**



**वीडियो उत्तर देखें**

**151.** संकेत  ${}_8^{16}O$  में 16 है

A. परमाणु संख्या

B. परमाणु द्रव्यमान

C. परमाणु द्रव्यमान इकाई

D. इलेक्ट्रॉनों की संख्या

**Answer: ख**



**वीडियो उत्तर देखें**

**152.** एक परमाणु C-12 परमाणु के द्रव्यमान के बारहवें भाग से 15 गुना भारी है तो इसका परमाणु द्रव्यमान amu में होगा

A. 2.5

B.  $\frac{1}{12}$

C. 15

D. 12

**Answer: ग**



**उत्तर देखें**

**153.  $H_2O$  का 1 मोल बराबर होता है**

A. सा.ता.दा. पर 22.4 लीटर

B. H और O प्रत्येक में  $6.022 \times 10^{23}$  परमाणु

C. 18 g

D. 1 g

**Answer: ग**



**वीडियो उत्तर देखें**

**154.** 22g कार्बन डाइऑक्साइड बराबर होता है

A. 5 मोल

B. 1 मोल

C.  $\frac{1}{2}$  मोल

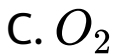
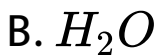
D. 2 मोल

**Answer: ग**



वीडियो उत्तर देखें

155. निम्नलिखित में कौन तात्त्विक अणु है?



**Answer: ग**



वीडियो उत्तर देखें

156. निम्नलिखित में कौन त्रिबंधक तत्त्व है?

A. ऑक्सीजन

B. आर्गन

C. कार्बन

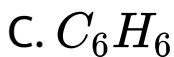
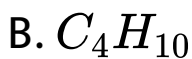
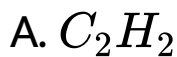
D. नाइट्रोजन

**Answer: घ**



**वीडियो उत्तर देखें**

157. एक यौगिक का सरल सूत्र CH है और इसका आणविक द्रव्यमान 78 है। यौगिक का अणु-सूत्र है



**Answer: ग**



वीडियो उत्तर देखें



**158.** मानक ताप व दाब पर किसी गैस के 1 मोल का आयतन क्या होता है?

A. 11.2 L

B. 22.4 L

C. 44 L

D. 1 L

**Answer: ख**



**वीडियो उत्तर देखें**

159. परमाणु के मौलिक कण है

A. इलेक्ट्रॉन

B. प्रोटॉन

C. न्यूट्रॉन

D. इनमें सभी

**Answer: D**



वीडियो उत्तर देखें

160. इलेक्ट्रॉन का द्रव्यमान होता है

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

B.  $9.11 \times 10^{-28}$  g

C.  $9.11 \times 10^{-11}$  kg

D. 'क' और 'ख' दोनों

**Answer: D**



वीडियो उत्तर देखें

161. निम्नलिखित में सही कथन कौन है?

A. इलेक्ट्रॉन का द्रव्यमान H-परमाणु के द्रव्यमान का

1838वाँ भाग होता है।

B. इलेक्ट्रॉन का द्रव्यमान H-परमाणु के द्रव्यमान का

1000 वाँ भाग होता है।

C. इलेक्ट्रॉन का द्रव्यमान H-परमाणु के द्रव्यमान का

$\frac{1}{1838}$ -वाँ भाग होता है।

D. इनमें कोई नहीं

**Answer: क**



वीडियो उत्तर देखें

162. एनोड किरण को कहते हैं

- A. कैनाल किरण
- B. धन किरण
- C. कैथोड किरण
- D. 'क' और 'ख' दोनों

**Answer:** घ



वीडियो उत्तर देखें

163. प्रोटोन होता है

- A. उदासीन कण
- B. ऋण आवेशित कण
- C. हाइड्रोजन का नाभिक
- D. हीलियम का नाभिक

**Answer: ग**



**वीडियो उत्तर देखें**

**164.** यदि किसी परमाणु का K तथा L कोश भरा है, तो उस परमाणु में इलेक्ट्रॉनों की संख्या क्या होगी ?

A. 2

B. 8

C. 10

D. 14

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

165.  $Cr^-$  आयन में संयोजकता इलेक्ट्रॉनों की संख्या निम्नलिखित में क्या होगी?

A. 16

B. 3

C. 17

D. 18

**Answer: ख**



वीडियो उत्तर देखें



166. एक तत्व के M कक्षा में 1 इलेक्ट्रॉन हैं। इस तत्व की परमाणु संख्या निम्नलिखित में क्या होगी?

A. 3

B. 9

C. 11

D. 13

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

167. सोडियम का सही इलेक्ट्रॉनिक विन्यास है

A. 2,8

B. 2,1,8

C. 8,2,1

D. 2,8,1

**Answer: घ**



वीडियो उत्तर देखें

168. परमाणु के नाभिक में प्रोटॉन के अलावा दूसरा कौन कण उपस्थित रहता है?

- A. इलेक्ट्रॉन
- B. न्यूट्रॉन
- C. 'क' और 'ख' दोनों
- D. इनमें कोई नहीं

**Answer: ख**



**वीडियो उत्तर देखें**

169. किसी परमाणु में समान संख्या में पाए जानेवाले मौलिक कण निम्नलिखित में कौन हैं?

- A. प्रोटॉन और न्यूट्रॉन
- B. इलेक्ट्रॉन और प्रोटॉन
- C. न्यूट्रॉन और इलेक्ट्रॉन
- D. इनमें कोई नहीं

**Answer: ख**



**वीडियो उत्तर देखें**

170. रदरफोर्ड का  $\alpha$ -कण प्रकीर्णन प्रयोग निम्नलिखित में किसके आविष्कार के लिए जाना जाता है?

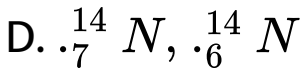
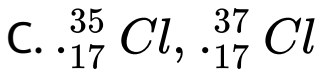
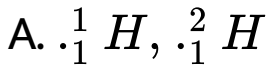
- A. नाभिक
- B. इलेक्ट्रॉन
- C. प्रोटॉन
- D. न्यूट्रॉन

**Answer: क**



वीडियो उत्तर देखें

171. निम्नलिखित में कौन समस्थानिकों का युग्म नहीं है?



**Answer: घ**



**वीडियो उत्तर देखें**

172. निम्नलिखित के किस अक्रिय गैस में अष्टक नहीं होते?

A. आर्गन

B. हीलियम

C. निऑन

D. इनमें कोई नहीं

**Answer: ख**



**वीडियो उत्तर देखें**

**173.** कैंसर के इलाज में प्रयुक्त होनेवाला समस्थानिक  
निम्नलिखित में कौन है?

A. C-12

B. Co-60

C. I-131

D. U-235

**Answer: ख**

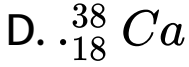
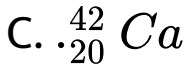
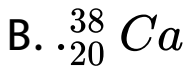


**वीडियो उत्तर देखें**

**174.** निम्नलिखित में  ${}_{21}^{40}\text{Ca}$  का समभारिक कौन है?

A.  ${}_{18}^{40}\text{Ar}$





**Answer: क**



**वीडियो उत्तर देखें**

**175.** X तथा Y समन्यूट्रॉनिक हैं। इनकी द्रव्यमान संख्या क्रमशः 70 तथा 72 है। यदि X की परमाणु संख्या 34 है, तो Y की परमाणु संख्या क्या होगी?

A. 34

B. 36

C. 30

D. 32

**Answer: ख**



**वीडियो उत्तर देखें**

**176.** एक परमाणु जिसमें 10 प्रोटॉन, 11 न्यूट्रॉन तथा 10 इलेक्ट्रॉन तथा दूसरा परमाणु जिसमें 11 प्रोटॉन, 10 न्यूट्रॉन तथा 11 इलेक्ट्रॉन है, ये निम्नलिखित में क्या कहलाते हैं?

A. समन्यूट्रॉनिक

B. समस्थानिक

C. समभारिक

D. समावयवी

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

**177. एक तत्व के समस्थानिक में विद्यमान होते हैं**

A. समान भौतिक गुण

B. भिन्न रासायनिक गुण

C. न्यूट्रॉनों की अलग-अलग संख्या

D. भिन्न परमाणु संख्या

**Answer: ग**



**वीडियो उत्तर देखें**

**178.** दो तत्वों के नाभिक समान नहीं है, किंतु उनमें नाभिकीय कणों की संख्या समान होती हो तो ये निम्नलिखित में क्या कहलाते हैं ?

A. समस्थानिक.

B. समभारिक

C. समन्यूट्रॉनिक

D. इनमें कोई नहीं

**Answer: ख**



**वीडियो उत्तर देखें**

**179. परमाणु संख्या है**

A. परमाणु की संख्या

B. इलेक्ट्रॉन की संख्या

C. नाभिक में इकाई धन आवेश की संख्या

D. इनमें सभी

**Answer: घ**



**वीडियो उत्तर देखें**

**180.** कुछ तत्वों के परमाणु द्रव्यमान पूर्णांक न होकर भिन्नांक

होते हैं क्योंकि

- A. तत्व के समस्थानिकों के परमाणु द्रव्यमान भिन्न-भिन्न होते हैं।
- B. तत्व के समस्थानिकों के परमाणु द्रव्यमान समान होते हैं।
- C. तत्व के सभी समस्थानिकों में इलेक्ट्रॉन की संख्या भिन्न होते हैं।
- D. इनमें कोई नहीं

**Answer: क**



**वीडियो उत्तर देखें**

**181.** एक तत्व के M कक्षा में 7 इलेक्ट्रॉन हैं। इस तत्व की परमाणु संख्या निम्नलिखित में क्या है?

- A. 7
- B. 9
- C. 15
- D. 17

**Answer:** घ



**वीडियो उत्तर देखें**



## 182. समस्थानिकों के

A. द्रव्यमान संख्या समान किंतु परमाणु संख्या भिन्न होते  
है।

B. परमाणु संख्या समान किंतु द्रव्यमान संख्या भिन्न होते  
है।

C. परमाणु संख्या और द्रव्यमान संख्या दोनों समान होते  
हैं।

D. परमाणु संख्या और द्रव्यमान संख्या दोनों भिन्न होते  
है।

**Answer: ख**



वीडियो उत्तर देखें

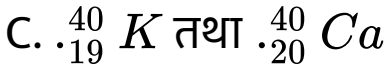
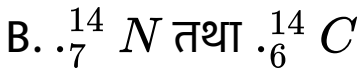
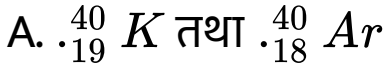
183. इलेक्ट्रॉनिक विन्यास  $[Ne]2s^22p^1$ , निम्नलिखित में किसको निरूपित करता है?

- A. बोरॉन
- B. लिथियम
- C. ऐलुमिनियम
- D. इनमे कोई नहीं

**Answer: C**



184. निम्नलिखित में कौन युग्म समभारिक है?



D. सभी

Answer: घ



वीडियो उत्तर देखें

## 185. समभारिक के

A. परमाणु संख्या समान किंतु द्रव्यमान संख्या भिन्न होते  
है।

B. द्रव्यमान संख्या समान किंतु परमाणु संख्या भिन्न होते  
है।

C. परमाणु संख्या तथा द्रव्यमान संख्या दोनों समान होते  
है।

D. परमाणु संख्या तथा द्रव्यमान संख्या दोनों भिन्न होते  
है।

**Answer: ख**



**वीडियो उत्तर देखें**

**186.** ट्राइटियम ( ${}^3_1H$ ) में न्यूट्रॉन की संख्या निम्नलिखित में कितनी होगी?

A. 0

B. 1

C. 2

D. 3

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

**187. निम्नलिखित में कौन धन आवेश से युक्त कण है?**

A. इलेक्ट्रॉन

B. प्रोटॉन

C. न्यूट्रॉन

D. कैथोड किरण

**Answer: B**



वीडियो उत्तर देखें

188. यदि  $X$  एक तत्व का रासायनिक संकेत है तो  ${}^A_Z X$  निम्नलिखित में किसे निरूपित करता है?

A.  ${}^A_Z X$

B.  ${}^Z_A X$

C.  ${}^X_Z A$

D. इनमें कोई नहीं

Answer: क



वीडियो उत्तर देखें

189.  ${}^8_{17}O$  में कितने न्यूट्रॉन होंगे?

A. 8

B. 9

C. 17

D. 25

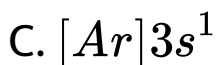
**Answer: B**



वीडियो उत्तर देखें



190.  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$  का संक्षिप्त रूप निम्नलिखित में क्या है?



D. इनमे कोई नहीं

**Answer: A**



वीडियो उत्तर देखें

191. ओजोन परत वायुमंडल के निम्नलिखित किस भाग में पाया जाता है?

- A. क्षोभमंडल में
- B. समतापमंडल में
- C. मध्यमंडल में
- D. बाह्य वायुमंडल में

**Answer: ख**



**वीडियो उत्तर देखें**

192. निम्नलिखित में अम्ल-वर्षा का pH मान क्या होना चाहिए?

A. 0

B. 5.6 से कम

C. 7

D. 7 से अधिक

**Answer: ख**



**वीडियो उत्तर देखें**

**193.** वाहनों के धुँ में मौजूद कार्बन मोनोऑक्साइड हमारे शरीर में प्रवेश कर हीमोग्लोबिन से अभिक्रिया कर निम्नलिखित में किसका निर्माण करता है?

- A. ऑक्सी हीमोग्लोबिन
- B. कार्बोक्सी हीमोग्लोबिन
- C. मेटहीमोग्लोबिन
- D. इनमें कोई नहीं

**Answer: ख**



**वीडियो उत्तर देखें**

194. निम्नलिखित में कौन वायु प्रदूषक नहीं है?

A. CO

B.  $NO_2$

C.  $CO_2$

D.  $SO_2$

**Answer: ग**



**वीडियो उत्तर देखें**

195. वायु में लेड प्रदूषण के लिए कौन जिम्मेवार है?

A. सीसा-रहित पेट्रोल

B. ईंधन के रूप में कम्प्रेस्ड नेचुरल गैस (CNG)

C. डीजल

D. सीसा युक्त पेट्रोल

**Answer: घ**



**वीडियो उत्तर देखें**

**196. निम्नलिखित में कौन हरितगृह गैस नहीं है?**

A.  $CO_2$

B.  $CH_4$

C.  $CFCl_3$

D.  $O_2$

**Answer: घ**



**वीडियो उत्तर देखें**

**197.** वायु और वर्षा के अत्यधिक प्रहार से मिट्टी की ऊपरी सतह हट जाती है। निम्नलिखित में इसे क्या कहते हैं?

A. अपरदन

B. भू-स्खलन

C. अपक्षय

D. इनमें कोई नहीं

**Answer: क**



**वीडियो उत्तर देखें**

**198.** मिट्टी की उर्वरता के संरक्षण के लिए निम्नलिखित में कौन विधि प्रभावशाली है?

A. विभिन्न फसलों को बारी-बारी से बोकर



B. भूमि को परती छोड़कर

C. हरित उर्वरक एवं कम्पोस्ट का उपयोग करके

D. इनमें सभी

**Answer: घ**



**वीडियो उत्तर देखें**

**199.** हरितगृह प्रभाव के संदर्भ में निम्नलिखित में कौन सही नहीं है?

- A. हरितगृह प्रभाव के कारण वैश्विक ऊष्मीकरण की स्थिति उत्पन्न हो जाता है
- B. वैश्विक ऊष्मीकरण के लिए  $CO_2$  जिम्मेवार है।
- C. हरितगृह प्रभाव के कारण समुद्र का जल-स्तर वर्षों से कम होता जा रहा है।
- D.  $CH_4$ ,  $O_3$ ,  $CHCl_3$  जैसे हरितगृह प्रभाव को प्रभावित करती हैं।

**Answer: ग**



**वीडियो उत्तर देखें**

200. पौधे अपनी जड़ों द्वारा मिट्टी से सतत जल अवशोषित करते रहते हैं। जल का कुछ भाग वे प्रकाशसंश्लेषण प्रक्रिया द्वारा अपना भोजन बनाने में प्रयुक्त करते हैं तथा शेष जल निम्नलिखित में किस क्रिया द्वारा वायुमंडल में छोड़ देते हैं ?

- A. प्रस्वेदन
- B. अपक्षय
- C. पुनर्चक्रण
- D. इनमें कोई नहीं

**Answer: क**



**वीडियो उत्तर देखें**

201. वायु प्रदूषक के रूप में निम्नलिखित में कौन वाहन द्वारा उत्सर्जित नहीं होते हैं?

A.  $SO_2$

B. हाइड्रोकार्बन

C. फ्लाइ ऐश

D. CO

**Answer: ग**



**वीडियो उत्तर देखें**

202. निम्नलिखित में कौन जल प्रदूषण का कारण नहीं है?

- A. वाहन द्वारा फैलनेवाले धुँएँ
- B. प्लांट न्यूट्रिएंट्स
- C. ऑक्सीजन डिमांडिंग अपशिष्ट
- D. रोग उत्पन्न करनेवाले अभिकर्ता

**Answer: क**



**वीडियो उत्तर देखें**

203. वायुमंडल में कार्बन डाइऑक्साइड की मात्रा निम्नलिखित में किस विधि द्वारा स्थिर रह पाती है?

A. हरे पेड़-पौधे सूर्य-प्रकाश की उपस्थिति में कार्बन

डाइऑक्साइड को ग्लूकोस में बदल देते हैं।

B. समुद्री जंतु जल में घुले कार्बोनेट से अपने कवच

बनाते हैं।

C. 'क' एवं 'ख' दोनों

D. इनमें कोई नहीं

**Answer: ग**

 वीडियो उत्तर देखें

204. निम्नलिखित में कौन मृदा प्रदूषक नहीं है?

A. अमोनियम सल्फेट

B. प्लास्टिक

C. पीड़कनाशी

D. डिटर्जेंट

**Answer: घ**

 वीडियो उत्तर देखें

205. वश्विक ऊध्धीकरण की स्थिति से बचने के लिए हमें क्या करना चाहिए?

A. वृक्षारोपण

B. ऊर्जा के नवीकरणीय संसाधनों का अधिकतम उपयोग

C. जीवाश्म ईंधनों का न्यूनतम उपयोग

D. इनमें सभी

**Answer: घ**



**वीडियो उत्तर देखें**



206. वायुमंडल में उपस्थित कार्बन मोनोऑक्साइड का मुख्य स्रोत क्या है?

- A. औद्योगिक क्रियाएँ
- B. वाहन से फैलनेवाले धुएं
- C. वन में आग लगने से
- D. ज्वालामुखी फूटने से

**Answer: ख**



**वीडियो उत्तर देखें**

207. ओजोन-स्तर के हास से होता है

A. रक्त कैंसर

B. लंग कैंसर

C. त्वचा कैंसर

D. वक्ष कैंसर

**Answer: ग**



**वीडियो उत्तर देखें**

208. धूम-कोहरा (smog) क्या है?

- A. केवल कोहरा
- B. कोहरा और धुओं का मिश्रण
- C.  $NO_2$  एवं  $SO_2$  का मिश्रण
- D. इनमें कोई नहीं

**Answer: ख**



**वीडियो उत्तर देखें**

209. निम्नलिखित गैसों में कौन अम्ल-वर्षा के लिए उत्तरदायी है?

A.  $CO_2$

B.  $SO_2$

C.  $CO$

D. हाइड्रोकार्बन

**Answer: ख**



वीडियो उत्तर देखें

210. निम्नलिखित अम्लों में कौन अम्ल-वर्षा में पाए जाते हैं?

A. सल्फ्यूरिक अम्ल

B. नाइट्रिक अम्ल

C. क तथा ख

D. सभी

**Answer: घ**



**वीडियो उत्तर देखें**

211. निम्नलिखित में किसके द्वारा ओजोन परत का हास होता है?

A. क्लोरोफ्लोरोकार्बन

B. हाइड्रोफ्लोरोकार्बन

C. हाइड्रोकार्बन

D. इनमें कोई नहीं

**Answer: क**



**वीडियो उत्तर देखें**

212. निम्नलिखित में कौन नाइट्रोजन के ऑक्साइड वायु प्रदूषक नहीं है?

A. NO

B.  $NO_2$

C.  $N_2O$

D.  $N_2O_5$

**Answer: घ**



वीडियो उत्तर देखें

213. दलहन पौधों के जड़ों की गाँठ में पाए जानेवाले बैक्टीरिया जो वायुमंडलीय नाइट्रोजन का स्थायीकरण करता है, निम्नलिखित में कौन है?

A. राइजोबियम बैक्टीरिया

B. एंजाइम

C. सायनो बैक्टीरिया

D. इनमें कोई नहीं

**Answer: क**



**वीडियो उत्तर देखें**



