



# CHEMISTRY

## BOOKS - ARIHANT PUBLICATION MP

### जल

#### वस्तुनिष्ठ प्रश्न

1.  $H_2O$  के केन्द्रीय परमाणु में संकरण होता है

A.  $sp^3$

B.  $sp^2$

C.  $dsp^2$

D. इनमें से कोई नहीं

**Answer: A**



वीडियो उत्तर देखें

2. शरीर से जल का निष्कासन होता है।

A. पसीने द्वारा

B. मूत्र द्वारा

C. (a) तथा (b) दोनों

D. इनमें से कोई नहीं

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

**3.** वह रोग, जिसमें ऊतकों में द्रव (जल) की अतिरिक्त मात्रा एकत्रित हो जाती है, कहलाता है

A. ओडीमा

B. हीमनेफीलिया

C. ल्यूकीमिया

D. मोच

**Answer: A**



**वीडियो उत्तर देखें**

**4. निम्न में से कौन विद्युत का अच्छा चालक है?**

A. समुद्र जल

B. वर्षा का जल

C. साधारण जल

D. आसवित जल

**Answer: A**



**वीडियो उत्तर देखें**

**5. भारी जल है**

A. ड्यूटीरियम ऑक्साइड

B. ट्राइटियम

C. वर्षा का जल

D.  $4^{\circ} C$  पर जल

**Answer: A**



**वीडियो उत्तर देखें**

**6. भारी जल का घनत्व**

A. साधारण जल से अधिक होता है

B. साधारण जल के बराबर होता है

C. साधारण जल से कम होता है

D. उपरोक्त में से कोई नहीं

**Answer: A**



वीडियो उत्तर देखें

7. जल की स्थायी कठोरता दूर की जाती है

- A. पोटेश फिटकरी द्वारा
- B. लाइम द्वारा
- C. सोडियम कार्बोनेट द्वारा
- D. पोटैशियम परमैंगनेट द्वारा

**Answer: C**



वीडियो उत्तर देखें

8. बिजली कड़कने में कौन-सी अभिक्रिया होती है?

A. हाइड्रोजन तथा ऑक्सीजन संयुक्त होकर जल बनाते

हैं, जो वर्षा का भाग बनता है

B. जल का ठोस रूप, वाष्प अवस्था में बदलना

C. नाइट्रोजन तथा ऑक्सीजन संयुक्त होकर नाइट्रोजन

के ऑक्साइड बनाते हैं

D. नाइट्रोजन तथा ऑक्सीजन विस्फोटक रूप से क्रिया

करके अमोनिया बनाते हैं

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

**9. उबलते हुए जल से जलने की अपेक्षा भाप द्वारा जलना अधिक खतरनाक होता है, क्योंकि**

- A. भाप गैस होती है और शरीर को जल्दी जला देती हैं
- B. भाप में गुप्त ऊष्मा होती है
- C. भाप का ताप उच्च होता है
- D. भाप शरीर के छिद्रों में जल्दी से घुस जाती है

**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

**10.** जल पहाडी क्षेत्र में  $100^{\circ}C$  से कम ताप पर उबलने लगता है, क्योंकि

- A. बादल ऊँचाई पर होते हैं।
- B. ऊँचाई पर दाब कम होता है
- C. ऊँचाई पर ताप कम होता है
- D. ऊँचाई पर जल की वाष्प कम होती है

**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

**11. समुद्र जल में औसतन लवण है।**

A. 0.02

B. 0.025

C. 0.03

D. 0.035

**Answer: D**



वीडियो उत्तर देखें

12. समुद्र में तैरना, नदी में तैरने से आसान होता है, क्योंकि

- A. समुद्र जल में ठहराव होता है, जबकि नदी का जल चलता रहता है
- B. समुद्र जल में लवण, नदी के जल से अधिक होता है
- C. समुद्र जल का घनत्व, नदी के जल से अधिक होता है
- D. उपरोक्त में से कोई नहीं

**Answer: C**



वीडियो उत्तर देखें

13. निम्नलिखित में से कौन-सा जल-शोधन में रोग नाशक की भाँति प्रयुक्त किया जाता है?

- A. फिटकरी
- B. चारकोल
- C. कुसेलगुर
- D. पोटेशियम परमैंगनेट

**Answer: D**



वीडियो उत्तर देखें

14. प्यास लगने की क्रिया का नियन्त्रण होता है

A. हाइपोथेलेमस द्वारा

B. यकृत द्वारा

C. वृक्क द्वारा

D. पिट्यूटरी द्वारा

**Answer: A**



**वीडियो उत्तर देखें**

15. सोडा-जल में होता है

- A. नाइट्रस अम्ल
- B. कार्बोनिक अम्ल
- C. कार्बन डाइऑक्साइड
- D. सल्फ्यूरिक अम्ल

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

16. जल एक यौगिक है, क्योंकि

A. यह ठोस, द्रव तथा गैस तीनों अवस्थाओं में रह सकता है

B. इसमें हाइड्रोजन तथा ऑक्सीजन होता है

C. इसमें रासायनिक रूप से दो विभिन्न तत्व रासायनिक रूप से एक निश्चित अनुपात में होते हैं

D. यह रासायनिक रूप से दो साधारण तत्वों में नहीं टूट सकता

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

17. जल आयनिक लवणों का अच्छा विलायक है, क्योंकि

- A. यह रंगहीन होता है
- B. इसका क्वथनांक उच्च होता है
- C. इसका द्विध्रुवी आघूर्ण उच्च होता है
- D. इसकी विशिष्ट ऊष्मा उच्च होती है

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

18. भारी जल है

A. समुद्र जल ( $H_2O$ + लवण)

B.  $D_2O$

C.  $H_2O_2$

D.  $H_2O$ ,  $Ca$  और  $Mg$  कार्बोनेट

**Answer: B**



वीडियो उत्तर देखें

19. शरीर में हुई क्रियाओं के द्वारा निकलने वाला जल कहलाता है

A. चयापचयी जल

B. केशिका जल

C. पेय जल

D. इनमें से कोई नहीं

**Answer: A**



**वीडियो उत्तर देखें**

20. निम्नलिखित में से किसमें जल की मात्रा अधिक होती है

A. यकृत

B. दाँत

C. वसायुक्त ऊतक

D. अस्थियाँ

**Answer: A**



वीडियो उत्तर देखें

21. एन्टी-फ्रिज मिश्रण है

- A. एसीटिक अम्ल और जल का
- B. फॉर्मिक अम्ल और जल का
- C. मेथिल एल्कोहाल और जल का
- D. एथिल एल्कोहाल और जल का

**Answer: D**



**उत्तर देखें**

**22. जल, कार इंजन के लिए सबसे अच्छा ठण्डा पदार्थ है, क्योंकि**

- A. जल उच्च ताप पर उबलता है
- B. जल ऊष्मा का अच्छा चालक है
- C. जल के वाष्पन से ठण्डक उत्पन्न होता है
- D. जल की विशिष्ट ऊष्मा उच्च होती है

**Answer: D**



**वीडियो उत्तर देखें**

**23.** समुद्र जल, वर्षा के जल से अधिक लवण युक्त होता है,  
क्योंकि

A. समुद्र के जन्तु लवण उत्पन्न करते हैं

B. समुद्र तल में लवण उत्पन्न करने वाली खाने होती हैं

C. समुद्र के चारों ओर वायु लवणयुक्त होती है

D. नदी, पृथ्वी लवणों को ले जाकर समुद्र में डाल देती है

**Answer: D**



**वीडियो उत्तर देखें**

**24.** जब जल को  $0^{\circ}C$  से  $10^{\circ}C$  तक गर्म किया जाता है,

तो जल का आयतन

- A. स्थिरता से बढ़ता है
- B. स्थिरता से घटता है
- C. पहले बढ़ता, फिर घटता है
- D. पहले घटता, फिर बढ़ता है

**Answer: D**

 वीडियो उत्तर देखें

**25.** जल असामान्य उच्च क्वथनांक प्रदर्शित करता है, क्योंकि

- A. इसके अणुओं में झुकाव होता है

B. इसके अणु रेखीय होते हैं।

C. इसके अणुओं में हाइड्रोजन बन्ध होता है

D. उपरोक्त में से कोई नहीं

**Answer: C**



उत्तर देखें

26. जल के अणु में  $H - O - H$  बन्ध होते हैं

A.  $104^\circ 31'$

B.  $120^\circ$

C.  $180^\circ$

D.  $109^\circ 28'$

**Answer: A**



**वीडियो उत्तर देखें**

**27. भारी जल में होती है**

A. अघुलनशील अशुद्धियाँ जैसे-सिलिका

B. अशुद्धियाँ जैसे-कैल्सियम तथा मैग्नीशियम के

कार्बोनेट तथा बाइकार्बोनेट्स

C. मृदु जल से अधिक घनत्व तथा भिन्न-भिन्न भौतिक गुण होते हैं

D. नाभिकीय अभिक्रियाओं की दर को बढ़ा देने की योग्यता

**Answer: D**

 वीडियो उत्तर देखें

28. जल में स्थायी कठोरता कहलाती है, जब इसमें होते हैं

A. मैग्नीशियम तथा कैल्सियम के क्लोराइड

B. सोडियम तथा पोटैशियम के कार्बोनेट

C. मैग्नीशियम तथा कैल्सियम के बाइकार्बोनेट

D. सोडियम तथा पोटैशियम के फॉस्फेट

**Answer: A**



**वीडियो उत्तर देखें**

**29. निम्न में असत्य तथ्य है**

A. जल की कठोरता, साबुन को व्यय करने की शक्ति पर

निर्भर करती है

B. जल की अस्थायी कठोरता, कैल्सियम तथा

मैग्नीशियम के बाइकार्बोनेट के कारण होती है

C. जल की स्थायी कठोरता, Ca तथा Mg के घुलनशील

सल्फेट, कैल्सियम तथा नाइट्रेट के कारण होती है ।

D. स्थायी कठोरता जल को उबालकर दूर की जाती है

**Answer: D**



**वीडियो उत्तर देखें**

**30. अस्थायी कठोरता दूर की जाती है**

A.  $CO_2$  को गुजारकर

B.  $SO_2$  को गुजारकर

C.  $Ca(OH)_2$ , डालकर

D. NaCl डालकर

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

**31.** जल की स्थायी कठोरता कालगन  $(NaPO_3)_N$ , डालकर दूर की जाती है, यह उदाहरण है

A. अधिशोषण का

B. आयन-विनिमय का

C. रिक्वूस्ट्रेशन (requestration) का

D. अवक्षेपण का

**Answer: C**



**उत्तर देखें**

**32.** यदि जल को कुछ समय के लिए उबाला जाता है, तो यह मत्त हो जाता है

A. स्थायी कठोरता से

B. अस्थायी कठोरता से

C. निलम्बित कणों से

D. अस्थायी कठोरता तथा घुलनशील गैसों से

**Answer: D**



**वीडियो उत्तर देखें**