



CHEMISTRY

BOOKS - BHARATI BHAWAN

CHEMISTRY (HINDI)

हाइड्रोजन

आंकिक प्रश्न

1. $1.25N - H_2O_2$ विलयन का आयतन में सांद्रण ज्ञात करें ।



उत्तर देखें

दीर्घ उत्तरीय प्रश्न Long Answer Type Questions

1. आवर्त सारणी में हाइड्रोजन के स्थान की विवेचना करें ।



वीडियो उत्तर देखें

2. हाइड्रोजन और क्षार धातुओं के गुणों में क्या समानताएँ हैं ?



वीडियो उत्तर देखें

3. हाइड्रोजन और हैलोजन तत्वों के गुणों में समानताएँ बताएँ

|



वीडियो उत्तर देखें

4. हाइड्रोजन की समस्थानिकता (isotopy) की विवेचना समस्थानिकों की परमाणु - संरचना के आधार पर करें ।



वीडियो उत्तर देखें

5. प्रयोगशाला में हाइड्रोजन गैस तैयार करने की विधि का वर्णन करें। हाइड्रोजन की क्या उपयोगिताएँ हैं ?

 वीडियो उत्तर देखें

6. बड़े पैमाने पर हाइड्रोजन गैस कैसे प्राप्त की जाती है ?

 वीडियो उत्तर देखें

7. हाइड्रोजन क्या है ? इनके विभिन्न प्रकारों का वर्णन करें।
ये कैसे बनते हैं ?

 वीडियो उत्तर देखें

8. प्रयोगशाला में हाइड्रोजन परऑक्साइड तैयार करने की एक विधि का वर्णन करें। इसके किन्ही चार गुणों को लिखें।

 वीडियो उत्तर देखें

9. जल की स्थायी कठोरता दूर करने की किन्हीं दो विधियों का उल्लेख करें।

 वीडियो उत्तर देखें

10. परमुटित क्या है ? जल की कठोरता दूर करने में इसकी क्या उपयोगिता है ?

 वीडियो उत्तर देखें

लघु उत्तरीय प्रश्न Short Answer Type Questions

1. आयनिक हाइड्राइड और सहसंयोजक हाइड्राइड में अंतर स्पष्ट करें ।

 वीडियो उत्तर देखें

2. हाइड्रोजन के समस्थानिकों के नाम लिखें ।



वीडियो उत्तर देखें

3. भारी जल क्या है ? इसके दो उपयोगों को लिखें ।



वीडियो उत्तर देखें

4. हाइड्रोजन परऑक्साइड की संरचना लिखें ।



वीडियो उत्तर देखें

5. जल की कठोरता से आप क्या समझते हैं ?



वीडियो उत्तर देखें

6. जल की स्थायी कठोरता और अस्थायी कठोरता में क्या अंतर है ?



वीडियो उत्तर देखें

वस्तुनिष्ठ प्रश्न Objective Type Questions A सही उत्तर का चयन करें

1. ड्यूटेरियम बनाया जा सकता है

A. जल और सोडियम की अभिक्रिया से

B. भारी जल से वाष्पन से

C. भारी जल के विद्युत अपघटन से

D. साधारण हाइड्रोजन के संघनन से

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

2. $H_2O_2 + Ag_2O \rightarrow 2Ag + H_2O + O_2$ इस

अभिक्रिया में H_2O_2 आचरण करता है

A. ऑक्सीकारक-जैसा

B. विरंजक-जैसा

C. अपचायक -जैसा

D. उत्प्रेरक -जैसा

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

3. व्यापारिक "10 आयतन H_2O_2 " एक ऐसा विलयन है जिसकी सामर्थ्य होती है लगभग

A. 0.3

B. 0.03

C. 0.01

D. 0.1

Answer: B



उत्तर देखें

4. निम्नलिखित में किस ऑक्साइड में HCl मिलाने पर H_2O_2 प्राप्त होगा ?

A. MnO_2

B. PbO_2

C. BaO

D. उपर्युक्त में किसी में नहीं

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

5. प्रयोगशाला में H_2O_2 इस क्रिया से बनाई जाती है

A. MnO_2 को ठंडे तनु H_2SO_4 में मिलाकर

B. Na_2O_2 को H_2O_2 उबलते जल में डालकर

C. PbO_2 को अम्लीय $KMnO_4$ में डालकर

D. BaO_2 को ठंडे जल में घुलाकर विलयन में CO_2

प्रवाहित करने पर

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

6. किस पर तनु HNO_3 की अभिक्रिया से हाइड्रोजन गैस उत्पन्न होती है ?

A. Fe

B. Mn

C. Cu

D. Al

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

7. आयनिक हाइड्राइड जल से अभिक्रिया करके देता है

A. प्रोटॉन

B. H_2

C. क्षारीय विलयन

D. अम्लीय विलयन

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

8. H_2O_2 को बर्फ जितने ठंडे और तनु सल्फ्युरिक अम्ल तथा निम्नलिखित में किस पदार्थ की पतली लेई की अभिक्रिया से बनाते हैं ?



Answer:



वीडियो उत्तर देखें

9. निम्नलिखित में किस अभिक्रिया में H_2O_2 अवकारक का कार्य करता है ?

A. फेरस लवण से अभिक्रिया

B. ऑक्साइडों के साथ अभिक्रिया

C. लेड सल्फाइड से अभिक्रिया

D. अम्लीय माध्यम में $KMnO_4$ से अभिक्रिया

Answer: B,D



वीडियो उत्तर देखें

10. निम्नलिखित में से कौन-सी धातु तनु HCl में से हाइड्रोजन मुक्त नहीं करती है ?

A. जस्ता

B. ताँबा

C. सोडियम

D. मैग्नीशियम

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

11. निम्नलिखित में से कौन नाभिकीय रिएक्टरों में मंदक के रूप में व्यवहृत होता है ?

A. मृदु जल

B. भारी जल

C. कठोर जल

D. समुद्री जल

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

12. निम्नलिखित में से कौन-सा ऑक्साइड , तनु H_2SO_4 से अभिक्रिया करके हाइड्रोजन परऑक्साइड बनाता है ?

A. MgO

B. Na_2O

C. Na_2O_2

D. Fe_2O_3

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

13. भारी जल प्राप्त किया जा सकता है

A. जल को उबालकर

B. जल को ठंडा करने पर

C. जल का लंबे समय तक विद्युत अपघटन करके

D. H_2O_2 को गर्म करके

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

वस्तुनिष्ठ प्रश्न Objective Type Questions B रिक्त स्थानों की पूर्ति करें ।

1. ऐलुमिनियम को के सांद्र विलयन के साथ गर्म करने पर हाइड्रोजन गैस उत्पन्न होती है ।

 वीडियो उत्तर देखें

2. हेबर विधि से के उत्पादन में हाइड्रोजन का उपयोग होता है ।

 वीडियो उत्तर देखें

3. हाइड्रोजन के तीन समस्थानिक हैं, , और

 वीडियो उत्तर देखें

4. अम्लीय जल का वैद्युत अपघटन करने पर हाइड्रोजन गैस और ऑक्सीजन गैस पर मुक्त होती है ।

 उत्तर देखें

5. के कारण H_2O का क्वथनांक H_2S से उच्च होता है ।



वीडियो उत्तर देखें

6. धातुई के रूप में हाइड्रोजन का भंडारण किया जा सकता है ।



वीडियो उत्तर देखें

7. हाइड्रोजन परऑक्साइड और दोनों जैसा आचरण करता है ।



वीडियो उत्तर देखें