



CHEMISTRY

BOOKS - NCERT CHEMISTRY (HINDI)

हाइड्रोजन

। बहुविकल्प प्रश्न प्ररूप ।

1. हाइड्रोजन बहुत से गुणों में हैलोजनों के सदृश होती है जिसके लिए अनेक कारक उत्तरदायी होते हैं | इस संदर्भ में निम्नलिखित कारकों में से कौन - सा सबसे महत्वपूर्ण कारक है ?

A. इसकी एक इलेक्ट्रॉन त्याग कर धनायन बनाने की प्रवृत्ति |

B. स्थायी इलेक्ट्रॉनिक विन्यास प्राप्त करने के लिए इसकी अपने संयोजकता

कक्ष में एक इलेक्ट्रॉन ग्रहण करने की प्रवृत्ति |

C. इसकी इलेक्ट्रॉन लब्धि एन्थैल्पी का लघु ऋणात्म

D. इसका छोटा आकार |

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

2. H^+ आयन सदैव दूसरे परमाणुओं अथवा अणुओं के साथ जुड़ा क्यों रहता है ?

A. हाइड्रोजन की आयनन एन्थैल्पी क्षार धातुओं की आयनन एन्थैल्पी के समान है

|

B. इसकी क्रियाशीलता हैलोजनों के समान है |

C. यह क्षार धातुओं एवं हैलोजनों, दोनों से समानता दर्शाता है |

D. हाइड्रोजन के परमाणु से एक इलेक्ट्रॉन निकलने के पश्चात् नाभिक प्राप्त होता

है जो अन्य परमाणुओं अथवा आयनों की तुलना में अत्यधिक छोटे आकार का

होता है | छोटे आकार के कारण यह स्वतंत्र नहीं रह सकता |

Answer:

 वीडियो उत्तर देखें

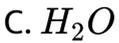
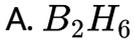
3. धात्विक हाइड्रॉक्साइड आयनिक, सहसंयोजक अथवा आण्विक प्रकृति के होते हैं LiH , NaH , KH , RbH , CsH , में बढ़ते हुए आयनिक लक्षणों का सही क्रम है -



Answer:

 वीडियो उत्तर देखें

4. निम्नलिखित में से कौन - सा हाइड्राइड इलेक्ट्रॉन - परिशुद्ध हाइड्राइड है ?



Answer:



वीडियो उत्तर देखें

5. रेडियोधर्मी तत्व α , β तथा γ किरणों को उत्सर्जित करते हैं तथा अपनी अर्द्धआयु द्वारा अभिलक्षणीत होते हैं | हाइड्रोजन का रेडियोधर्मी समस्थानिक है -

A. प्रोटियम

B. ड्यूटीरियम

C. ट्राइटियम

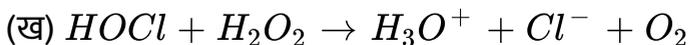
D. हाइड्रोनियम

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

6. निम्नलिखित अभिक्रियाओं पर विचार करें -



इन अभिक्रियाओं में H_2O_2 के लिए निम्नलिखित कथनों में से कौन - सा एक सही है?

हाइड्रोजन परॉक्साइड है

A. (क) तथा (ख) दोनों में ऑक्सीकारक

B. (क) में ऑक्सीकारक तथा (ख) में अपचायक

C. (क) में अपचायक तथा (ख) में ऑक्सीकारक

D. (क) तथा (ख) दोनों में अपचायक

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

7. ऑक्साइड जो तनु H_2SO_4 के साथ उपचारित करने पर H_2O_2 देता है

A. PbO_2

B. $BaO_2 \cdot 8H_2O$

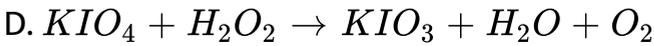
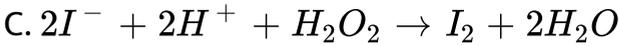
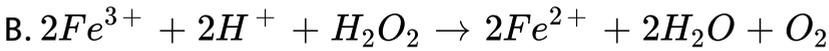
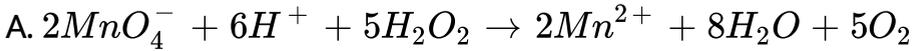
C. MnO_2

D. TiO_2

Answer:

 वीडियो उत्तर देखें

8. निम्नलिखित में से कौन - सा समीकरण H_2O_2 की ऑक्सीकारक प्रवृत्ति को दर्शाता है ?

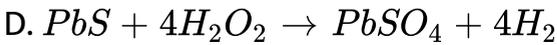
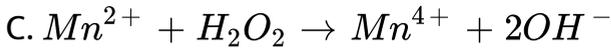
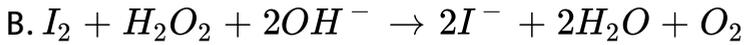
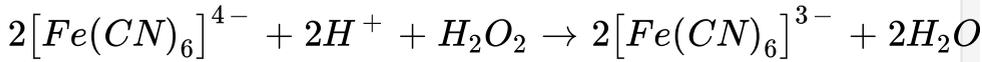


Answer:

 वीडियो उत्तर देखें

9. निम्नलिखित में से कौन - सा समीकरण H_2O_2 की अपचायक प्रवृत्ति को दर्शाता है

A.



Answer:



वीडियो उत्तर देखें

10. हाइड्रोजन परॉक्साइड है -

A. ऑक्सीकरण कर्मक

B. अपचयन कर्मक

C. ऑक्सीकरण कर्मक तथा अपचयन कर्मक दोनों

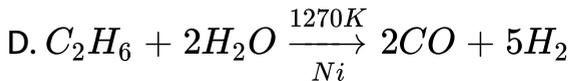
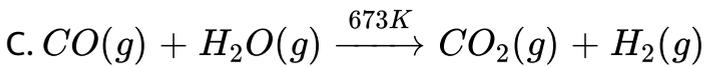
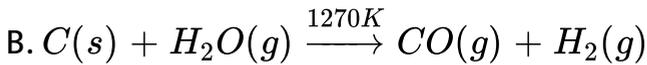
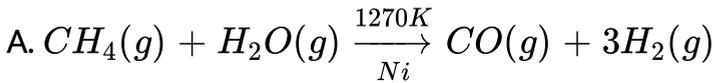
D. न तो ऑक्सीकरण कर्मक और न ही अपचयन कर्मक

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

11. निम्नलिखित अभिक्रियाओं में से कौन - सी अभिक्रिया संश्लेषण गैस से डाइहाइड्रोजन का उत्पादन बढ़ा देती है?



Answer:



वीडियो उत्तर देखें

12. सोडियम परॉक्साइड की तनु सल्फ्यूरिक अम्ल से क्रिया करने पर प्राप्त होने वाले उत्पाद हैं -

- A. सोडियम सल्फेट तथा जल
- B. सोडियम सल्फेट तथा ऑक्सीजन
- C. सोडियम सल्फेट, हाइड्रोजन तथा ऑक्सीजन
- D. सोडियम सल्फेट तथा हाइड्रोजन परॉक्साइड

Answer:



[वीडियो उत्तर देखें](#)

13. हाइड्रोजन परॉक्साइड को _____ के विद्युत् - अपघटन द्वारा प्राप्त किया जाता है

|

- A. जल

B. सल्फ्यूरिक अम्ल

C. हाइड्रोक्लोरिक अम्ल

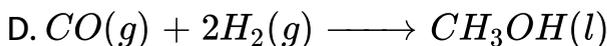
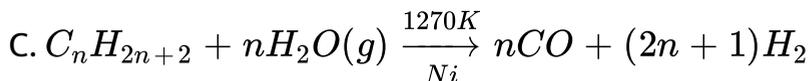
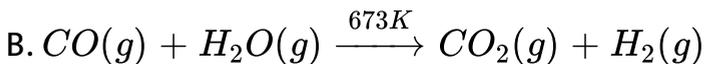
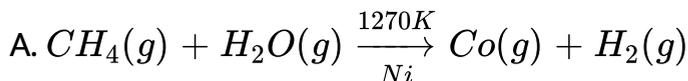
D. संगलित सोडियम परॉक्साइड

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

14. निम्नलिखित में से कौन - सी अभिक्रिया वाटर गैस का दूसरे यौगिकों के संश्लेषण में उपयोग का उदाहरण है ?



Answer:



वीडियो उत्तर देखें

15. निम्नलिखित में से कौन - सा आयन जल के नमूने में कठोरता उत्पन्न करेगा ?

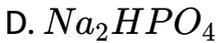
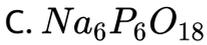
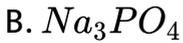
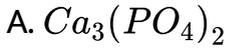


Answer:



वीडियो उत्तर देखें

16. निम्नलिखित में से कौन - से यौगिक का उपयोग जल के मृदुकरण के लिए होता है ?



Answer:



वीडियो उत्तर देखें

17. आवर्त सारणी के निम्नलिखित में से कौन - से वर्ग/वर्गों के हाइड्राइड नहीं बनाते ?

A. वर्ग 7, 8, 9

B. वर्ग 13

C. वर्ग 15, 16, 17

D. वर्ग 14

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

18. _____ का केवल एक तत्व हाइड्राइड बनाता है।

A. वर्ग 6

B. वर्ग 7

C. वर्ग 8

D. वर्ग 9

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

ii बहुविकल्प प्रश्न प्ररूप ii

1. निम्नलिखित में से हाइड्रोजन के लिए कौन - सा कथन सत्य नहीं है ?

A. यह द्विपरमाणुक अणु के रूप में होती है |

B. इसके बाह्यतम कोश में एक इलेक्ट्रॉन होता है |

C. यह एक इलेक्ट्रॉन त्यागकर एक धनायन बना सकता है जो कि स्वतंत्र रूप में रह सकता है |

D. यह एक इलेक्ट्रॉन त्यागकर बहुत बड़ी संख्या में आयनिक यौगिक बनाता है |

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

2. डाइहाइड्रोजन का औद्योगिक उत्पादन विभिन्न विधियों द्वारा किया जा सकता है | हाइड्रोकार्बनों पर भाप की क्रिया से बने CO तथा H_2 गैस के मिश्रण को कहते हैं

- A. भाप - अंगार - गैस
- B. सिंगैस
- C. प्रोड्यूसर गैस (वायु - अंगार - गैस)
- D. औद्योगिक गैस

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

3. निम्नलिखित कथनों में से भारी जल के लिए कौन - सा (से) कथन सत्य है/हैं ?

- A. भारी जल का उपयोग नाभिकीय रिऐक्टर में विमंदक के रूप में होता है |
- B. साधारण जल की अपेक्षा भारी जल अधिक प्रभावी विलायक होता है |

C. साधारण जल की अपेक्षा भारी जल अधिक संगुणित होता है |

D. भारी जल का क्वथनांक साधारण जल की अपेक्षा कम होता है |

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

4. निम्नलिखित कथनों में से कौन - से कथन हाइड्रोजन के लिए सत्य हैं ?

A. हाइड्रोजन के तीन समस्थानिक होते हैं जिनमें प्रोटीयम सबसे सामान्यतः पाया जाता है |

B. हाइड्रोजन आयनिक लवणों में कभी भी धनायन के रूप में नहीं होती |

C. हाइड्रोजन आयन, H^+ विलयन में मुक्त रूप में रहता है |

D. डाइहाइड्रोजन अपचायक के रूप में कार्य नहीं करती |

Answer:

 वीडियो उत्तर देखें

5. जल के कुछ गुणधर्मों का वर्णन नीचे दिया गया है | इनमें से कौन - सा/से सत्य नहीं है/हैं ?

- A. जल सार्विक विलायक माना जाता है |
- B. द्रव जल में हाइड्रोजन आबंधन अधिक विस्तृत रूप से होता है |
- C. पानी की हिमशीतित अवस्था में हाइड्रोजन आबंधन नहीं होता |
- D. हिमशीतित जल द्रव जल की अपेक्षा अधिक भारी होता है |

Answer:

 वीडियो उत्तर देखें

6. जल की कठोरता अस्थायी या स्थायी हो सकती है | स्थायी कठोरता के कारण हैं -

- A. जल में Ca और Mg के क्लोराइड
- B. जल में Ca और Mg के सल्फेट
- C. जल में Ca और Mg के हाइड्रोजनकार्बोनेट
- D. जल में क्षारीय धातुओं के कार्बोनेट

Answer:

 [वीडियो उत्तर देखें](#)

7. निम्नलिखित कथनों में से कौन - से कथन सही हैं ?

- A. वर्ग 15 के तत्व इलेक्ट्रॉन न्यून हाइड्राइड बनाते हैं |
- B. वर्ग 14 के सभी तत्व इलेक्ट्रॉन परिशुद्ध हाइड्राइड बनाते हैं |
- C. इलेक्ट्रॉन परिशुद्ध हाइड्राइडों की ज्यामिती चतुष्फलकीय होती है |
- D. इलेक्ट्रॉन समृद्ध हाइड्राइड लूइस अम्ल के समान व्यवहार करते हैं |

Answer:

 वीडियो उत्तर देखें

8. निम्नलिखित कथनों में से कौन - सा कथन सही है ?

- A. वर्ग 13 के हाइड्राइड लूइस अम्ल के समान व्यवहार करते हैं |
- B. वर्ग 14 के हाइड्राइड इलेक्ट्रॉन न्यून हाइड्राइड होते हैं |
- C. वर्ग 14 के हाइड्राइड लूइस अम्ल के समान कार्य करते हैं |
- D. वर्ग 15 के हाइड्राइड लूइस क्षारक के समान कार्य करते हैं |

Answer:

 वीडियो उत्तर देखें

9. निम्नलिखित कथनों में से कौन - सा कथन सही नहीं है ?

A. धात्विक हाइड्राइडों में हाइड्रोजन की न्यूनता होती है |

B. धात्विक हाइड्राइड ऊष्मा और विद्युत् के चालक होते हैं |

C. आयनिक हाइड्राइड ठोस अवस्था में विद्युत् के चालक नहीं होते |

D. आयनिक हाइड्राइड ठोस अवस्था में विद्युत् के बहुत अच्छे चालक होते हैं |

Answer:

 वीडियो उत्तर देखें

iii लघु उत्तर प्रश्न

1. भाप - अंगार - गैस सृति अभिक्रिया द्वारा वाटर गैस से डाइहाइड्रोजन का उत्पादन

कैसे बढ़ाया जा सकता है ?

 वीडियो उत्तर देखें

2. धात्विक/अन्तराकाशी हाइड्राइड क्या होते हैं ? ये आप्टिक हाइड्राइडों से किस प्रकार भिन्न होते हैं ?

 वीडियो उत्तर देखें

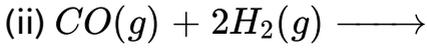
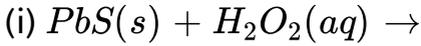
3. हाइड्राइडों के उन वर्गों का नाम बताइए जिनसे H_2O , B_2H_6 और NaH क्रमशः संबंधित हैं ?

 वीडियो उत्तर देखें

4. यदि द्रव जल और बर्फ के टुकड़े का समान द्रव्यमान लिया जाए तो बर्फ का घनत्व द्रव जल की अपेक्षा कम क्यों होता है ?

 वीडियो उत्तर देखें

5. निम्नलिखित समीकरणों को पूरा कीजिए-



वीडियो उत्तर देखें

6. कारण बताइए -

(i) झीलों में जल ऊपर से नीचे की तरफ जमता है |

(ii) बर्फ जल पर तैरती है |



वीडियो उत्तर देखें

7. जल के स्वतः प्रोटोअपघटन से आप क्या समझते हैं ? इसका क्या महत्व है ?



वीडियो उत्तर देखें

8. आयन विनिमय रेजिन द्वारा जल के विखनिजीकरण और विआयनन करने का संक्षिप्त वर्णन कीजिए |

 वीडियो उत्तर देखें

9. आप्तिक हाइड्राइडों को इलेक्ट्रॉन न्यून, इलेक्ट्रॉन परिशुद्ध और इलेक्ट्रॉन समृद्ध यौगिकों के रूप में वर्गीकृत किया गया है | प्रत्येक का दो उदाहरणों सहित वर्णन कीजिए |

 वीडियो उत्तर देखें

10. भारी जल कैसे बनाया जाता है ? इसके भौतिक गुणधर्मों की तुलना साधारण जल के भौतिक गुणधर्मों से कीजिए |

 वीडियो उत्तर देखें

11. D_2O_2 के विरचन की एक रासायनिक अभिक्रिया लिखिए ।

 वीडियो उत्तर देखें

12. 5 आयतन H_2O_2 विलयन की सांद्रता का परिकलन कीजिए ।

 वीडियो उत्तर देखें

13. (i) H_2O_2 की गैस प्रावस्था और ठोस प्रावस्था की संरचना बनाइए ।

(ii) H_2O_2 जल की अपेक्षा उत्तम ऑक्सीकारक क्यों होता है ?

 वीडियो उत्तर देखें

14. डाइहाइड्रोजन, डाइऑक्सीजन से अभिक्रिया द्वारा जल बनाती है । हाइड्रोजन का एक समस्थानिक जिसके नाभिक में एक प्रोटॉन और एक न्यूट्रॉन होता है, को

ऑक्सीजन से अभिकृत करने पर बनने वाले उत्पाद का नाम तथा सूत्र लिखिए | क्या दोनों समस्थानिकों की ऑक्सीजन के प्रति अभिक्रियाशीलता समान होगी ? अपने उत्तर का औचित्य दीजिए |

 वीडियो उत्तर देखें

15. कारण समझाइए कि क्यों HCl एक गैस है और HF एक द्रव ?

 वीडियो उत्तर देखें

16. आवर्त सारणी का प्रथम तत्व डाइऑक्सीजन से अभिक्रिया करके एक यौगिक बनाता है, जिसकी ठोस अवस्था उसकी द्रव अवस्था पर तैरती है | इस यौगिक की एक विशिष्टता यह है कि यह अम्ल और क्षार दोनों के रूप में कार्य करता है | इस यौगिक का स्वआयनीकरण होने पर क्या उत्पाद बनेंगे ?

 वीडियो उत्तर देखें

17. रोहन ने सुना कि प्रयोगशाला सहायक को एक विशेष रासायनिक पदार्थ में यूरिया मिलाकर उसे अंधेरे कमरे में और धूल आदि से दूर रखने के निर्देश दिये गए | यह रासायनिक पदार्थ अम्लीय तथा क्षारीय दोनों ही माध्यमों में एक ऑक्सीकारक के साथ - साथ एक अपचायक के रूप में भी कार्य करता है | यह रासायनिक पदार्थ घरेलू तथा औद्योगिक बहिःस्रावों के प्रदूषण नियंत्रण उपचार के लिए उपयोग में लाया जाने वाला एक महत्वपूर्ण रासायनिक पदार्थ है |

(i) इस यौगिक का नाम लिखिए |

(ii) समझाइए कि इस रासायनिक पदार्थ को भंडारित करने के लिए इस प्रकार की सावधानियाँ क्यों ली जाती हैं |



[वीडियो उत्तर देखें](#)

18. कारण बताइए कि हाइड्रोजन की क्षारीय धातुओं से सदृश्यता क्यों होती है ?



[वीडियो उत्तर देखें](#)

19. हाइड्रोजन द्वारा सामान्यतः सहसंयोजक यौगिक बनाए जाने का कारण बताइए |

 वीडियो उत्तर देखें

20. हाइड्रोजन की आयनन एन्थैल्पी सोडियम से अधिक क्यों होती है ?

 वीडियो उत्तर देखें

21. हाइड्रोजन अर्धव्यवस्था का मूल सिद्धांत ऊर्जा का द्रव अथवा गैसीय हाइड्रोजन के रूप में अभिगमन तथा भंडारण है | इस उद्देश्य के लिए हाइड्रोजन का कौन - सा गुणधर्म उपयोगी है ? यदि आवश्यक हो तो अपने उत्तर के समर्थन में रासायनिक समीकरण दीजिए |

 वीडियो उत्तर देखें

22. भारी जल का क्या महत्व है ?

 वीडियो उत्तर देखें

23. हाइड्रोजन परॉक्साइड की लूइस संरचना लिखिए |

 वीडियो उत्तर देखें

24. हाइड्रोजन परॉक्साइड का अम्लीय विलयन ऑक्सीकारक तथा अपचायक दोनों ही तरह का व्यवहार करता है | इसे समीकरण की सहायता से समझाइए |

 वीडियो उत्तर देखें

25. उचित उदाहरणों की सहायता से दर्शाइए कि विरंजन क्रिया में H_2O_2 के कौन - सा गुणधर्म उपयोगी है ?

 वीडियो उत्तर देखें

26. जल का अणु ध्रुवीय क्यों होता है ?

 वीडियो उत्तर देखें

27. जल का क्वथनांक हाइड्रोजन सल्फाइड की अपेक्षा अधिक क्यों होता है ? कारण दीजिए |

 वीडियो उत्तर देखें

28. हाइड्रोजन परॉक्साइड के तनु विलयन को तापन द्वारा सांद्रित क्यों नहीं किया जा सकता ? हाइड्रोजन परॉक्साइड का सांद्र विलयन कैसे प्राप्त किया जा सकता है ?

 वीडियो उत्तर देखें

29. हाइड्रोजन परॉक्साइड को मोम की परत युक्त बोतलों में क्यों भंडारित किया जाता है ?

 वीडियो उत्तर देखें

30. कठोर जल साबुन के साथ झाग क्यों नहीं देता है ?

 वीडियो उत्तर देखें

31. परॉक्साइडों से हाइड्रोजन परॉक्साइड बनाने के लिए फ़ास्फोरिक अम्ल सल्फ्यूरिक अम्ल की तुलना में वरीयता क्यों दी जाती है ?

 वीडियो उत्तर देखें

32. जल के आबंध कोण का माप 104.5 होने का स्पष्टीकरण आप किस प्रकार देंगे ?

 वीडियो उत्तर देखें

33. जल और फ्लुओरीन के मध्य रेडॉक्स अभिक्रिया लिखिए ।

 वीडियो उत्तर देखें

34. जल की उभयधर्मी प्रकृति को दर्शाने के लिए दो अभिक्रियाएँ लिखिए ।

 वीडियो उत्तर देखें

IV सुमेलन प्ररूप प्रश्न

1. कॉलम - I तथा कॉलम - II में सूचीबद्ध विभिन्न मदों को सुमेलित कीजिए । जितने संभव हो सकें उतने सुमेलन खोजिए ।



 उत्तर देखें

2. कॉलम- I तथा कॉलम- II में दिए गए विभिन्न गुणधर्मों/अनुप्रयोगों को सुमेलित कीजिए।



 उत्तर देखें

3. कॉलम- I और कॉलम- II के मदों को सुमेलित कीजिए।



 उत्तर देखें

4. कॉलम- I में दिये गये मदों को कॉलम- II में दिए गए मदों से सुमेलित कीजिए।



 उत्तर देखें

V अभिकथन एवं तर्क प्ररूप प्रश्न

1. अभिकथन (A) - जल की स्थायी कठोरता धावन सोडा से उपचार द्वारा हटाई जाती है।

तर्क (R) धावन सोडा विलेय मैग्नीशियम तथा कैल्सियम सल्फेट से अभिक्रिया करके अघुलनशील कार्बोनेट बनाता है।

- A. कथन A तथा R दोनों सही हैं तथा R.A का सही स्पष्टीकरण है।
- B. A सत्य है किन्तु R सत्य नहीं है।
- C. A तथा R दोनों सत्य हैं लेकिन R.A का सही स्पष्टीकरण नहीं है।
- D. A तथा R दोनों असत्य हैं।

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

2. अभिकथन (A) - प्लैटिनम तथा पैलेडियम जैसी कुछ धातुएँ हाइड्रोजन के भंडारण के लिए उपयोगी हो सकती है |

तर्क (R) - प्लैटिनम एवं पैलेडियम हाइड्रोजन की बहुत अधिक मात्रा को अवशोषित कर सकते हैं।

A. कथन A तथा R दोनों सही हैं तथा R. A का सही स्पष्टीकरण है |

B. A सत्य है किन्तु R सत्य नहीं है |

C. A तथा R दोनों सत्य हैं लेकिन R. A का सही स्पष्टीकरण नहीं है |

D. A तथा R दोनों असत्य हैं |

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

Vi दीर्घ उत्तर प्रश्न

1. स्पष्ट करें कि क्यों परमाण्विक हाइड्रोजन लगभग सभी तत्वों के साथ संयोग करती है परन्तु आण्विक हाइड्रोजन नहीं करती |

 वीडियो उत्तर देखें

2. जल से D_2O किस प्रकार बनाया जाता है ? D_2O के वे भौतिक गुणधर्म बताइए जिनके कारण D_2O जल से भिन्न होता है | D_2O की कम से कम तीन ऐसी अभिक्रियाएँ बताइए जो हाइड्रोजन का विनिमय ड्यूटीरियम से दर्शाती हों |

 वीडियो उत्तर देखें

3. आप H_2O_2 को किस प्रकार सांद्रित करेंगे ? H_2O_2 तथा H_2O के स्थानिक संरचनाओं के चित्र बनाकर उनके मध्य अन्तर दर्शाइए | H_2O_2 के तीन महत्वपूर्ण उपयोग भी बताइए |

 वीडियो उत्तर देखें

4. (i) हाइड्रोजन परॉक्साइड के विरचन की एक विधि बताइए तथा इसमें प्रयुक्त अभिक्रियाओं को समझाइए |

(ii) हाइड्रोजन परॉक्साइड के ऑक्सीकारक, अपचायक तथा अम्लीय गुणधर्मों को समीकरणों द्वारा स्पष्ट कीजिए |



[वीडियो उत्तर देखें](#)

5. हाइड्रोजन परॉक्साइड के 5 मोलर विलयन के 2 लिटर में उसका द्रव्यमान क्या होगा ? इस विलयन के 200 mL विलयन के अपघटन से उत्सर्जित ऑक्सीजन के द्रव्यमान का परिकलन कीजिए |



[वीडियो उत्तर देखें](#)

6. एक रंगहीन विलयन 'A' में केवल H तथा O तत्व विद्यमान हैं | यह प्रकाश के मंद प्रभाव से अपघटित हो जाता है | इसे रोशनी में भंडारित करने के लिए यूरिया मिलाकर स्थायित्व प्रदान किया जाता है |

(i) 'A' की संभव संरचना सुझाइए |

(ii) प्रकाश की उपस्थिति में होने वाली इसकी अपघटन - अभिक्रिया का समीकरण लिखिए |



वीडियो उत्तर देखें

7. क्षार धातु का एक आयनी हाइड्राइड, जिसमें महत्वपूर्ण सहसंयोजक गुणधर्म है, ऑक्सीजन और क्लोरीन के प्रति लगभग अक्रिय है | इसे दूसरे महत्वपूर्ण हाइड्राइडों के विरचन के लिए उपयोग में लाया जाता है | इस हाइड्राइड का सूत्र लिखिए | इसकी Al_2Cl_6 के साथ अभिक्रिया लिखिए |



वीडियो उत्तर देखें

8. सोडियम, डाइहाइड्रोजन के साथ एक क्रिस्टलीय आयनी ठोस बनाता है | यह ठोस वाष्पीकृत नहीं होता और कुचालक प्रकृति का होता है | यह जल के साथ विस्फोटक अभिक्रिया करता है और डाइहाइड्रोजन गैस बनाता है | इस यौगिक का सूत्र और

इसकी जल के साथ इसकी अभिक्रिया लिखिए | यदि इस ठोस के गलित का विद्युत् -

अपघटन किया जाए तो क्या होगा ?



वीडियो उत्तर देखें