



CHEMISTRY

BOOKS - UP BOARD PREVIOUS YEAR

P ब्लॉक के तत्व

बहुविकल्पीय प्रश्नोत्तर

1. वर्ग 15 के तत्वों की हाइड्रोजन के प्रति क्रियाशीलता का क्रम है

A. N > P > As > Sb > Bi

B. P > As > N > Sb > Bi

C. Bi > Sb > As > P > N

D. Bi > As > Sb > N > P

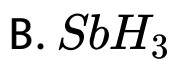
Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

2. निम्नलिखित में सर्वाधिक स्थायी है

A. AsH_3

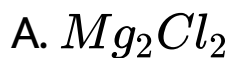


Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

3. निम्न में से विस्फोटक यौगिक है



C. NCl_3

D. $SbCl_3$

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

4. अमोनियम डाइक्रोमेट को गर्म करने पर गैस निकलती है-

A. ऑक्सीजन

B. अमोनिया

C. नाइट्रस ऑक्साइड

D. नाइट्रोजन

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

5. निम्न में से किस अणु के केन्द्रीय परमाणु पर एकाकी इलेक्ट्रॉन युग्म होता है?



D. NH_3

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

6. SO_2 अणु में सल्फर परमाणु का संकरण है

A. sp

B. SP^2

C. SP^3

D. SP^3d

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

7. किस उपकरण में H_2S का निर्माण होता है

A. गोल्ड सल्फाइड की तनु H_2SO_4 की क्रिया द्वारा

B. आयरन सल्फाइड पर तनु H_2SO_4 की क्रिया द्वारा

C. कॉपर सल्फाइड पर तनु H_2SO_4 की क्रिया द्वारा

D. सिल्वर सल्फाइड पर तनु H_2SO_4 की क्रिया द्वारा।

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

8. फ्लुओरीन की ऑक्सीकरण संख्या है

A. + 1

B. - 1

C. - 2

D. + 2

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

9. प्रबल विद्युत ऋणात्मक हैलोजन है

A. F_2

B. Cl_2

C. Br_2

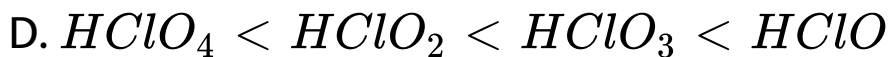
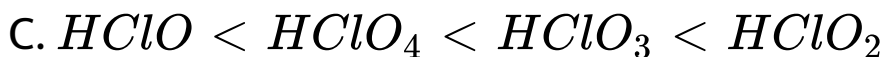
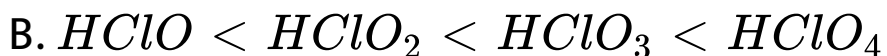
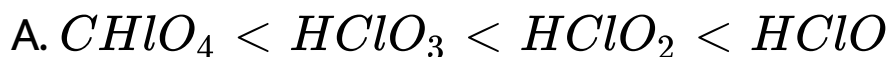
D. I_2

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

10. दिए गए अम्लीयता का सही क्रम है



Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

11. सर्वाधिक इलेक्ट्रॉन-लब्धि एन्थैल्पी वाला तत्व है-

A. N

B. O

C. Cl

D. F

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

12. एक अकार्बनिक लवण के जलीय विलयन में $AgNO_3$ मिलाया जाता है। सफेद अवक्षेप प्राप्त होता है जो NH_4OH में विलेय है। लवण में उपस्थित ऋणायन है

A. Br^-

B. Cl^-

C. I^-

D. S^-

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

13. वायुमण्डल में सर्वाधिक पायी जाने वाली अक्रिय गैस है

A. हीलियम

B. निऑन

C. आर्गन

D. जीनॉन

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

14. हीलियम का प्रमुख स्रोत है

A. हवा

B. मोनाजाइट सेण्ड

C. रेडियम

D. इनमें से कोई नहीं

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

15. कोहरे को बेधने वाले लैम्प में प्रयुक्त गैस है-

A. Ne

B. He

C. N_2

D. Ar

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

1. NH_3 लुईस क्षारक की तरह व्यवहार क्यों करती है?

 वीडियो उत्तर देखें

2. फॉस्फोरस PF_5 बनाता है जबकि नाइट्रोजन NF_5 नहीं बनाता है। कारण सहित स्पष्ट कीजिए।

 वीडियो उत्तर देखें

3. सल्फ्यूरिक अम्ल का प्रयोग NH_3 गैस के शुष्कन में क्यों नहीं किया जाता है?



वीडियो उत्तर देखें

4. फॉस्फोरस की तुलना में नाइट्रोजन श्रृंखलन गुणों को कम प्रदर्शित करती है, क्यों?



वीडियो उत्तर देखें

5. वर्ग-16 के तत्वों के हाइड्राइडों के तापीय स्थायित्व के क्रम को लिखिए।



वीडियो उत्तर देखें

6. ओजोन की एक अभिक्रिया लिखिए जिसमें ओजोन अपचायक हो परन्तु स्वयं भी अपचयित होती हो। ।

 वीडियो उत्तर देखें

7. SO_2 विरंजक रूप में किस प्रकार कार्य करती है?
समझाइए।

 वीडियो उत्तर देखें

8. तनु विलयन बनाने के लिए H_2SO_4 में जल क्यों नहीं मिलाते हैं? .

 वीडियो उत्तर देखें

9. HF द्रव है, जबकि अन्य हाइड्रोजन हैलाइड गैसीय अवस्था में पाए जाते हैं, कारण स्पष्ट कीजिए।

 वीडियो उत्तर देखें

10. उन दो विषैली गैसों के नाम लिखिए जो क्लोरीन गैस से बनायी जाती हैं।

 वीडियो उत्तर देखें

11. I_2 से ICl अधिक क्रियाशील क्यों है?

 वीडियो उत्तर देखें

12. ClF_3 के बनाने की विधि का ताप तथा दाब की परिस्थितियों को दिखाते हुए रासायनिक समीकरण लिखें।

 वीडियो उत्तर देखें

13. क्लोरीन के निर्माण की डीकन विधि का रासायनिक समीकरण लिखिए।

 वीडियो उत्तर देखें

14. फेरस सल्फेट और तारपीन के तेल के साथ क्लोरीन की होने वाली अभिक्रियाओं के रासायनिक समीकरण लिखिए।

 वीडियो उत्तर देखें

15. रेडॉन की खोज किसने की? इसका उपयोग किस रोग के उपचार में किया जाता है?

 वीडियो उत्तर देखें

16. उत्कृष्ट गैसों के आयनन विभव उच्च होते हैं, क्यों? समझाइए।

 वीडियो उत्तर देखें

17. हीलियम का प्रमुख स्रोत क्या है?

 वीडियो उत्तर देखें



वीडियो उत्तर देखें

18. हीलियम को गोताखोरी के उपकरणों में उपयोग क्यों किया जाता है?



वीडियो उत्तर देखें

19. अक्रिय गैसों के द्वारा बनाए गए दो यौगिकों के सूत्र लिखिए।



वीडियो उत्तर देखें

20. जीनोंन फ्लुओराइड XeF_2 , XeF_4 तथा XeF_6 कैसे बनाए जाते हैं?

 वीडियो उत्तर देखें

21. जीनोंन एवं फ्लुओरीन के मध्य अभिक्रिया के रासायनिक समीकरण दीजिए।

 वीडियो उत्तर देखें

लघु उत्तरीय प्रश्नोत्तर ।

1. आवर्त सारणी के वर्ग-15 के तत्वों की हाइड्रोजन के प्रति क्रियाशीलता को समझाइए।

 वीडियो उत्तर देखें

2. वर्ग-15 के तत्वों के हाइड्राइडों में BiH_3 सबसे प्रबल अपचायक क्यों है?

 वीडियो उत्तर देखें

3. ट्राइहाैलाइडों से पेन्टाहाैलाइड अधिक सहसंयोजी क्यों होते हैं?

 वीडियो उत्तर देखें

4. अमोनिया बनाने की प्रयोगशाला विधि का रासायनिक समीकरण लिखें।

 वीडियो उत्तर देखें

5. आवर्त सारणी के ऑक्सीजन परिवार के तत्वों के असामान्य व्यवहार को कारण सहित समझाइए।

 वीडियो उत्तर देखें

6. ओजोन की अम्लीय स्टैनस क्लोराइड एवं मर्करी के साथ अभिक्रिया का रासायनिक समीकरण दीजिए।

 वीडियो उत्तर देखें

7. ओजोन एक ऑक्सीकारक तथा अपचायक पदार्थ है, कारण सहित आवश्यक समीकरण दीजिए।

 वीडियो उत्तर देखें

8. SO_2 के दो ऑक्सीकारक तथा दो अपचायक गुण लिखिए।, केवल समीकरण दीजिए।

 वीडियो उत्तर देखें

9. सल्फ्यूरिक अम्ल एक द्विधारीय अम्ल है, इस कथन की व्याख्या कीजिए।

 वीडियो उत्तर देखें

10. हैलोजन रंगीन क्यों होते हैं?

 वीडियो उत्तर देखें

11. स्पष्ट कीजिए कि फ्लुओरीन केवल एक ही ऑक्सो-अम्ल, HOF क्यों बनाता है?

 वीडियो उत्तर देखें

12. क्लोरीन, ब्रोमीन तथा आयोडीन के फ्लुओरीन से बने किन्हीं चार अन्तरा-हैलोजन यौगिकों के बनाने का रासायनिक समीकरण लिखें।

 वीडियो उत्तर देखें

13. $K_2Cr_2O_7$ से क्लोरीन तथा क्लोरीन से सल्फ्यूरिल क्लोराइड और कैल्सियम क्लोरोहाइपोक्लोराइट बनाने के रासायनिक समीकरण लिखिए।

 वीडियो उत्तर देखें



वीडियो उत्तर देखें

14. क्लोरीन की दो ऑक्सीकारक अभिक्रियाओं के समीकरण दीजिए।



वीडियो उत्तर देखें

15. Cl_2 की विरंजक क्रिया का कारण बताइए।



वीडियो उत्तर देखें

16. क्रोमिल क्लोराइड परीक्षण की रासायनिक समीकरण लिखिए।

 वीडियो उत्तर देखें

17. अक्रिय तत्वों की विशेषताएँ बताइए।

 वीडियो उत्तर देखें

18. अक्रिय गैसों की दो प्रमुख विशेषताएँ लिखिए।

 वीडियो उत्तर देखें

19. उत्कृष्ट गैसों का आण्विक आकार हैलोजन से बड़ा होता है। क्यों?

 वीडियो उत्तर देखें

20. अक्रिय गैसों के अक्रिय होने का कारण लिखिए।

 वीडियो उत्तर देखें

21. "उत्कृष्ट गैसों के इलेक्ट्रॉनिक विन्यास संवृत कोश विन्यास कहलाते हैं।" स्पष्ट कीजिए।



वीडियो उत्तर देखें

22. उत्कृष्ट गैसों के अक्रिय होने का कारण लिखिए तथा क्लीवाइट खनिज में पायी जाने वाली उत्कृष्ट गैस का उपयोग लिखिए।



वीडियो उत्तर देखें

23. He और Ne फ्लुओरीन के साथ यौगिक नहीं बनाते हैं।
क्यों?

 वीडियो उत्तर देखें

24. निम्न पर संक्षिप्त टिप्पणी लिखिए -

(i) p ब्लॉक के तत्वों का सामान्य इलेक्ट्रॉनिक विन्यास (ii)
अन्तराहैलोजन यौगिक।

 वीडियो उत्तर देखें

1. अमोनिया के निर्माण की प्रयोगशाला विधि का वर्णन कीजिए। अमोनिया की कॉपर सल्फेट विलयन पर क्या क्रिया होती है? रासायनिक समीकरण द्वारा समझाइए।

 वीडियो उत्तर देखें

2. अम्लराज क्या है? यह प्लैटिनम से किस प्रकार क्रिया करता है?

 वीडियो उत्तर देखें

3. अम्लराज क्या है? इसकी गोल्ड से अभिक्रिया दीजिए।

 वीडियो उत्तर देखें

4. प्रयोगशाला में SO_2 बनाने का रासायनिक समीकरण लिखिए तथा इसकी अम्लीय पोटैशियम परमैंगनेट विलयन से अभिक्रिया का रासायनिक समीकरण लिखिए।

 वीडियो उत्तर देखें

5. सल्फर डाइऑक्साइड बनाने की प्रयोगशाला विधि का रासायनिक समीकरण लिखिए। निम्नलिखित पर इसकी

अभिक्रियाओं के रासायनिक समीकरण भी लिखिए -

(क) H_2S (ख) अम्लीकृत $K_2Cr_2O_7$

 वीडियो उत्तर देखें

6. निम्नलिखित के आधार पर हैलोजन के गुणों की व्याख्या कीजिए -

(i) आयनन विभव या ऊर्जा (ii) इलेक्ट्रॉन बन्धुता।

 वीडियो उत्तर देखें

7. क्लोरीन बनाने की प्रयोगशाला विधि का वर्णन कीजिए तथा सम्बन्धित रासायनिक समीकरण लिखिए। इनके किन्हीं दो रासायनिक गुणों का रासायनिक समीकरण भी लिखिए।

 वीडियो उत्तर देखें

8. क्लोरीन बनाने (विरचन) की विधि का रासायनिक समीकरण लिखिए | शुष्क बुझे चुने पर क्लोरीन की अभिक्रिया का समीकरण लिखिए और अभिक्रिया में प्रमुख उत्पाद का नाम भी लिखिए |

 वीडियो उत्तर देखें

9. क्लोरीन के औद्योगिक निर्माण की विद्युत-अपघटनी विधि का सचित्र वर्णन कीजिए।

 वीडियो उत्तर देखें

10. हाइड्रोक्लोरिक अम्ल बनाने की विधि के रासायनिक समीकरण तथा निम्नलिखित पर इसकी अभिक्रियाओं के रासायनिक समीकरण लिखिए -

(i) $KMnO_4$ (ii) $Pb(NO_3)_2$

 वीडियो उत्तर देखें

11. हाइड्रोक्लोरिक अम्ल बनाने की प्रयोगशाला विधि का रासायनिक समीकरण देते हुए संक्षिप्त वर्णन कीजिए। लेड ऐसीटेट के साथ इसकी अभिक्रिया का रासायनिक समीकरण लिखिए। इसके दो प्रमुख उपयोग भी लिखिए।



वीडियो उत्तर देखें

12. निम्नलिखित गैसों के मुख्य उपयोग लिखिए- (i) हीलियम, (ii) निऑन, (iii) आर्गन



वीडियो उत्तर देखें

13. हीलियम, निऑन तथा आर्गन की उपयोगिता लिखिए।



वीडियो उत्तर देखें

14. उत्कृष्ट गैस हीलियम के चार महत्वपूर्ण उपयोग लिखिए।



वीडियो उत्तर देखें

15. निऑन के प्रमुख उपयोग लिखिए।



वीडियो उत्तर देखें

16. Xe के यौगिकों पर एक संक्षिप्त टिप्पणी लिखिए।



वीडियो उत्तर देखें

विस्तृत उत्तरीय प्रश्नोत्तर

1. इलेक्ट्रॉनिक विन्यास के आधार पर N, P, As, Sb तथा Bi.
(वर्ग 15) के आवर्त सारणी में स्थान की विवेचना कीजिए।



वीडियो उत्तर देखें

2. अमोनिया का औद्योगिक उत्पादन हैबर विधि द्वारा कैसे किया जाता है? उन कारकों को लिखिए जिनकी वजह से अमोनिया का उत्पादन अधिक हो जाता है। अमोनिया के औद्योगिक उत्पादन का नामांकित चित्र भी दीजिए।



वीडियो उत्तर देखें

3. हैबर विधि द्वारा अमोनिया के औद्योगिक निर्माण विधि का सचित्र वर्णन कीजिए। इसकी Cl_2 के साथ अभिक्रिया का समीकरण लिखिए।



वीडियो उत्तर देखें

4. अमोनिया के हैबर प्रक्रम द्वारा उत्पादन का वर्णन प्रवाह चित्र एवं रासायनिक समीकरण द्वारा कीजिए। अमोनिया के दो महत्त्वपूर्ण उपयोग लिखिए।

 वीडियो उत्तर देखें

5. हैबर विधि द्वारा अमोनिया का निर्माण कैसे किया जाता है? नामांकित चित्र सहित वर्णन कीजिए। इसकी Cl_2 के साथ क्रिया भी लिखिए।

 वीडियो उत्तर देखें

6. नाइट्रिक अम्ल के निर्माण की बर्कलैंड -आइड विधि का सचित्र वर्णन कीजिए तथा टिन धातु और आयोडीन की सांद्र HNO_3 के साथ अभिक्रिया का रासानिक समीकरण लिखिए । (अथवा) नाइट्रिक अम्ल के औधोगिक निर्माण की बरलैंड -आइड या आर्क विधि का वर्णन इसका रेखाचित्र देते हुए कीजिए । सधूम नाइट्रिक अम्ल क्या है तथा इसका क्या गुण है ?



वीडियो उत्तर देखें

7. HNO_3 के निर्माण की विधि का सचित्र वर्णन कीजिए। यह (i) कार्बन (ii) H_2S एवं (iii) आयोडीन से किस प्रकार क्रिया करता है? सम्बन्धित सभी अभिक्रियाओं के समीकरण दीजिए।

 वीडियो उत्तर देखें

8. नाइट्रिक अम्ल के औद्योगिक निर्माण की बर्कलैण्ड-आइड विधि का वर्णन, रासायनिक समीकरण तथा नामांकित चित्र के साथ कीजिए।

 वीडियो उत्तर देखें

9. ओस्टवाल्ड विधि द्वारा HNO_3 के निर्माण का सचित्र वर्णन कीजिए। सम्बन्धित रासायनिक समीकरण भी दीजिए। गर्म व सान्द्र HNO_3 की आयोडीन से तथा ठण्डे एवं तनु HNO_3 से Zn की क्रिया का रासायनिक समीकरण दीजिए।



वीडियो उत्तर देखें

10. ओस्टवाल्ड विधि से नाइट्रिक अम्ल बनाने की विधि का सचित्र वर्णन कीजिए। यह टिन धातु से किस प्रकार क्रिया करता है? सम्बन्धित अभिक्रियाओं के समीकरण लिखिए।



वीडियो उत्तर देखें

11. नाइट्रिक अम्ल के निर्माण की बर्कलैण्ड-आइड विधि का सचित्र वर्णन कीजिए तथा टिन की सान्द्र HNO_3 के साथ अभिक्रिया का रासायनिक समीकरण लिखिए।



वीडियो उत्तर देखें

12. ओस्टवाल्ड विधि द्वारा HNO_3 के निर्माण का वर्णन रासायनिक अभिक्रियाएँ देते हुए कीजिए और निम्न के साथ HNO_3 की होने वाली अभिक्रियाओं के रासायनिक

समीकरण लिखिए -

(i) Cu की अभिक्रिया गर्म व सान्द्र HNO_3 के साथ। (ii)

फॉस्फीन की अभिक्रिया सान्द्र HNO_3 के साथ।



वीडियो उत्तर देखें

13. ओजोन की औद्योगिक निर्माण - विधि का वर्णन कीजिए

। शुद्ध ओजोन कैसे प्राप्त की जाती है ? एक अभिक्रिया

लिखिए जिसमें ओजोन अपचायक हो परन्तु स्वयं भी

अपचयित होती हो । (अथवा) शुद्ध ओजोन किस प्रकार प्राप्त

करते हैं ? अम्लीय $FeSO_4$, $SnCl_2$ और KI के विलयनों

के साथ इसकी अभिक्रियाएं लिखिए । (अथवा) सीमेन और

हाल्सके ओजोनाइजर द्वारा ओजोन के निर्माण का सचित्र वर्णन कीजिए तथा पोटैशियम फेरोसेनाइड और स्टेनस क्लोराइड पर किसी अभिक्रियाओं के रासायनिक लिखिए ।
(अथवा) ओजोन के औद्योगिक निर्माण का सचित्र वर्णन कीजिए तथा इसके अपचायक गुण की पुष्टि हेतु एक रासायनिक अभिक्रिया दीजिए ।

 वीडियो उत्तर देखें

14. ओजोन के औद्योगिक निर्माण का सचित्र वर्णन कीजिए तथा इसके अपचायक गुण की पुष्टि हेतु एक रासायनिक अभिक्रिया दीजिए।

 वीडियो उत्तर देखें

15. ओजोन की मर्करी, शुष्क आयोडीन तथा स्टैनस क्लोराइड से अभिक्रिया का रासायनिक समीकरण लिखिए।

 वीडियो उत्तर देखें

16. ब्रॉडी ओजोनाइजर का नामांकित चित्र बनाइए।

 वीडियो उत्तर देखें

17. प्रयोगशाला में ओजोन गैस बनाने का सचित्र वर्णन करें।

ओजोन के दो ऑक्सीकारक गुण भी लिखिए।

 वीडियो उत्तर देखें

18. सल्फर की अपररूपता पर संक्षिप्त टिप्पणी लिखिए।

 वीडियो उत्तर देखें

19. सल्फर के अपररूपों पर टिप्पणी लिखिए।

 वीडियो उत्तर देखें

20. सल्फर डाइऑक्साइड के विरचन की विधि का वर्णन रासायनिक समीकरण सहित कीजिए। सल्फर डाइऑक्साइड की निम्नलिखित से अभिक्रिया रासायनिक समीकरण के साथ लिखिए -

(i) सोडियम हाइड्रॉक्साइड विलयन (ii) क्लोरीन गैस (iii) ऑक्सीजन गैस।

 वीडियो उत्तर देखें

21. सम्पर्क विधि द्वारा सल्फ्यूरिक अम्ल के औद्योगिक निर्माण का नामांकित चित्र सहित वर्णन कीजिए। इसका निर्जलीकारक के रूप में उपयोग समझाइए।



वीडियो उत्तर देखें

22. H_2SO_4 के औद्योगिक निर्माण की विधि का सचित्र वर्णन कीजिए। यह निम्न से किस प्रकार क्रिया करता है -

(i) कार्बन (ii) H_2S (iii) आयोडीन।



वीडियो उत्तर देखें

23. सम्पर्क विधि द्वारा सल्फ्यूरिक अम्ल के निर्माण का सचित्र वर्णन कीजिए तथा रासायनिक समीकरण भी लिखिए। सल्फ्यूरिक अम्ल के ऑक्सीकारक तथा जल शोषक गुण की पुष्टि हेतु एक-एक रासायनिक समीकरण लिखिए।



वीडियो उत्तर देखें

24. सम्पर्क विधि द्वारा सल्फ्यूरिक अम्ल के निर्माण का सचित्र वर्णन रासायनिक समीकरणों द्वारा कीजिए तथा निम्न के साथ इसकी रासायनिक अभिक्रिया का समीकरण लिखिए -

(i) $HCOOH$

(ii) $Pb(NO_3)_2$

(iii) C_2H_5OH

 वीडियो उत्तर देखें

25. सल्फ्यूरिक अम्ल का सम्पर्क विधि द्वारा उत्पादन का सचित्र वर्णन रासायनिक समीकरण सहित कीजिए। सान्द्र सल्फ्यूरिक अम्ल के ऑक्सीकारक गुण दर्शाने वाली एक रासायनिक समीकरण लिखिए। सल्फ्यूरिक अम्ल के दो महत्त्वपूर्ण उपयोग लिखिए।

 वीडियो उत्तर देखें

26. सम्पर्क विधि द्वारा सल्फ्यूरिक अम्ल के निर्माण का सिद्धान्त लिखिए और इसका नामांकित चित्र बनाइए।
 H_2SO_4 की सुक्रोस और कॉपर (Cu) धातु के साथ होने वाली अभिक्रियाओं के रासायनिक समीकरण लिखिए।

 वीडियो उत्तर देखें

27. शीश कक्ष विधि द्वारा सल्फ्यूरिक अम्ल की KI और PCl_5 से अभिक्रियाओं के रासायनिक समीकरण दीजिए।

 वीडियो उत्तर देखें

28. सम्पर्क विधि द्वारा सल्फ्यूरिक अम्ल के औद्योगिक निर्माण का सचित्र वर्णन कीजिये तथा रासानिक अभिक्रियाओं के समीकरण दीजिए । इसके एक ऑक्सीकारक तथा जलशोषक गुण की पुष्टि हेतु एक - एक रासानिक समीकरण लिखिए ।



वीडियो उत्तर देखें

29. सल्फ्यूरिक अम्ल के निर्माण की सीसा कक्ष विधि का सचित्र वर्णन कीजिए तथा आवश्यक रासायनिक समीकरण लिखिए।



वीडियो उत्तर देखें



वीडियो उत्तर देखें

30. शीश कक्ष विधि द्वारा सल्फ्यूरिक अम्ल की KI और PCl_5 से अभिक्रियाओं के रासायनिक समीकरण दीजिए।



वीडियो उत्तर देखें

31. क्लोरीन के औद्योगिक निर्माण की डीकन विधि का वर्णन नामांकित चित्र के साथ कीजिए। क्लोरीन पानी के साथ कैसे अभिक्रिया करती है? रासायनिक समीकरण द्वारा समझाइए।



वीडियो उत्तर देखें

32. डीकन विधि द्वारा क्लोरीन के निर्माण का सचित्र वर्णन कीजिए तथा समीकरण देते हुए उत्प्रेरक का उपयोग समझाइए। इसकी अमोनिया के साथ अभिक्रिया लिखिए।

 वीडियो उत्तर देखें

33. डीकन विधि द्वारा क्लोरीन के उत्पादन का वर्णन कीजिए-(i) गर्म सान्द्र NaOH तथा (ii) ठण्डे तनु NaOH के साथ क्लोरीन की अभिक्रियाओं का रासायनिक समीकरण दीजिए। क्लोरीन के चार उपयोग लिखिए।

 वीडियो उत्तर देखें

34. क्लोरीन बनाने की दो विधियों तथा तीन रासायनिक गुणों का रासायनिक समीकरण लिखिए।

 वीडियो उत्तर देखें

35. अंतरा - हेलोजन योगिक क्या है , उदहारण देकर समझाइए । AB_3 प्रकार के क्लोरीन तथा फ्लुओरइन के अंतरा - हेलोजन योगिक के ज्यामिति की विवेचना कीजिए ।

 वीडियो उत्तर देखें