



CHEMISTRY

BOOKS - NIKITA CHEMISTRY (HINDI)

छत्तीसगढ़ हायर सेकेण्डरी बोर्ड परीक्षा , 2013

रसायन शास्त्र Set A

1. अणु के केन्द्रीय परमाणु में sp^3d संकरण से प्राप्त होती है-

A. वर्ग समतलीय ज्यामिति

B. चतुष्फलकीय ज्यामिति

C. त्रिभुजीय द्वि-पिरामिडीय

D. अष्टफलकीय ज्यामिति

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

2. निम्नलिखित में से किस दोष के कारण क्रिस्टल का घनत्व कम हो जाता है ?

A. फ्रेंकेल

B. शॉट्की

C. F केन्द्र

D. अन्तराकाशी

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

3. नॉर्मल NaOH का pH मान है -

A. 7

B. 14

C. 1

D. 0

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

4. निम्नलिखित में से कौन-सा लुईस क्षारक नहीं है?

A. H_2O

B. OR^-

C. OH^-

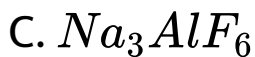


Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

5. क्रायोलाइट का रासायनिक सूत्र है



Answer:

 वीडियो उत्तर देखें

6. 3 भाग सान्द्र HCl और 1 भाग सान्द्र HNO_3 का मिश्रण
____ कहलाता है।

 वीडियो उत्तर देखें

7. कार्बोक्सिलिक अम्ल की ऐल्कोहॉल के साथ क्रिया से
____ बनता है।

 वीडियो उत्तर देखें

 वीडियो उत्तर देखें

8. पैराएल्डिहाइड एक ___ औषधि है।

 वीडियो उत्तर देखें

9. P.V.C. के एकलक का नाम ___ हैं।

 वीडियो उत्तर देखें

10. खाद्य पदार्थों में सड़ने की प्रक्रिया को ___ रोकते हैं।

 वीडियो उत्तर देखें

 वीडियो उत्तर देखें

11. pH मान को परिभाषित कीजिए।

 वीडियो उत्तर देखें

12. किस हैलोजन द्वारा जल को ऑक्सीजन में ऑक्सीकृत कर दिया जाता है? समीकरण भी दीजिए।

 वीडियो उत्तर देखें

13. डाइएजोटीकरण क्या है? आवश्यक समीकरण दीजिए।



वीडियो उत्तर देखें

14. टैलकम पाउडर के दो प्रमुख घटकों के नाम लिखिए।



वीडियो उत्तर देखें

15. डाईएजोटीकरण अभिक्रिया को समीकरण सहित लिखिए।



वीडियो उत्तर देखें

16. आणविक कक्षक आरेख की सहायता से N_2 अणु के प्रतिचुम्बकीय गुण को समझाया।

 वीडियो उत्तर देखें

17. क्रिस्टल जालक को संक्षेप में समझाइए। रॉक साल्ट संरचना में Na^+ व Cl^- की समन्वय संख्या कितनी है?

 वीडियो उत्तर देखें

18. नाभिकीय विकिरणों के जैविक खतरे लिखिए। (कोई तीन बिन्दु)



वीडियो उत्तर देखें

19. (अ) पूर्ण वियोजन मानते हुए बताइए कि 0.1 M जलीय सोडियम क्लोराइड एवं 0.1 M बेरियम क्लोराइड विलयन में से किसका हिमांक अधिक होगा?

(ब) 20 gm यूरिया को 500 gm जल में घोलने पर विलयन का हिमांक अवनमन 0.124°C पाया गया। यूरिया का अणु

द्रव्यमान ज्ञात कीजिए। (जल के लिए

$$K_f = 1.86 \text{K m}^{-1}) |$$



वीडियो उत्तर देखें

20. (अ) पूर्ण वियोजन मानते हुए बताइए कि 0.1 M जलीय सोडियम क्लोराइड (NaCl) एवं 0.1 M बेरियम क्लोराइड ($BaCl_2$) विलयन में से किसका क्वथनांक कम होगा।

(ब) 340 gm जल में 12.5 gm यूरिया के विलयन के क्वथनांक में उन्नयन 0.315°C हुआ। यूरिया का आण्विक द्रव्यमान ज्ञात कीजिए।



वीडियो उत्तर देखें

21. मुक्त ऊर्जा में परिवर्तन स्वतः प्रवर्तिता से किस प्रकार सम्बन्धित है? समझाइए।

 वीडियो उत्तर देखें

22. मुक्त ऊर्जा किसे कहते हैं ? किसी अभिक्रिया की स्वतः प्रवर्तिता के लिए आवश्यक ऊष्मा-गतिकीय शर्तें लिखिए।

 वीडियो उत्तर देखें

23. निम्नलिखित की व्याख्या कीजिए

(अ) विद्युत कण-संचलन ,(ब) पायसीकरण का महत्त्व।

 **वीडियो उत्तर देखें**

24. निम्नलिखित की व्याख्या कीजिए -

(अ) पेटीकरण , (ब) अधिशोषण का महत्त्व।

 **वीडियो उत्तर देखें**

25. संयोजकता-बन्ध सिद्धान्त (VBT) के आधार पर

$[Ni(CN)_4]^{2-}$ की संरचना समझाइए।

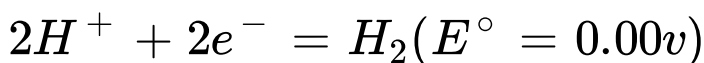
 वीडियो उत्तर देखें

26. संयोजकता बंध सिद्धांत (VBT) के आधार पर

$[Ni(CO)_4]$ की संरचना समझाइए।

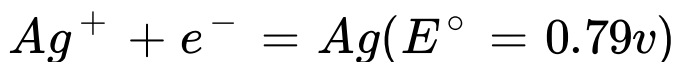
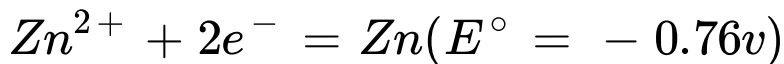
 वीडियो उत्तर देखें

27. निम्नलिखित युग्मों से जलीय माध्यम में विद्युत रासायनिक सेल को प्रदर्शित कर सेल विभव (E.M.F.) का मान निकालिए -



 वीडियो उत्तर देखें

28. निम्नलिखित युग्मों से जलीय माध्यम में विद्युत रासायनिक सेल को प्रदर्शित कर सेल विभव (E.M.F.) का मान निकालिए -



 वीडियो उत्तर देखें

29. शून्य कोटि अभिक्रिया को समझाइए और इसके लिए दर स्थिरांक ज्ञात करने का व्यंजक ज्ञात कीजिए।

 वीडियो उत्तर देखें

30. प्रथम कोटि की अभिक्रिया को समझाइए और इसके लिए दर स्थिरांक ज्ञात करने का व्यंजक ज्ञात कीजिए।



वीडियो उत्तर देखें

31. (अ) Cu^+ रंगहीन है, परन्तु Cu^{2+} रंगीन होता है।

क्यों?

(ब) कॉपर सल्फेट की निम्नलिखित से क्रिया का केवल समीकरण दीजिए -

(i) NH_4OH की अधिकता में, (ii) पोटैशियम आयोडाइड ,

(iii) सोडियम हाइड्रॉक्साइड।



वीडियो उत्तर देखें

32. (अ) Fe^{2+} व Fe^{3+} के इलेक्ट्रॉनिक विन्यास लिखिए। दोनों में से कौन अधिक अनुचुम्बकीय है। (Fe का परमाणु क्रमांक =26)

(ब) क्या होता है जब पोटैशियम परमैंगनेट निम्नलिखित से क्रिया करता है- (केवल समीकरण दीजिए)

(i) अम्लीय माध्यम में फेरस सल्फेट

(ii) क्षारीय माध्यम में एथिलीन

(iii) उदासीन माध्यम में मैंगनस सल्फेट।



वीडियो उत्तर देखें

33. नाइट्रिक अम्ल के निर्माण की बर्कलेण्ड-आइड विधि को निम्नलिखित बिन्दुओं में वर्णन कीजिए-

(अ) सिद्धान्त व समीकरण ,(ब) नामांकित चित्र ,(स)
 NH_4NO_3 की H_2S से क्रिया।



वीडियो उत्तर देखें

34. अमोनिया के निर्माण की हैबर विधि को निम्नलिखित बिन्दुओं में वर्णन कीजिए -

(अ) सिद्धान्त व समीकरण, (ब) नामांकित चित्र ,(स)
अमोनिया की क्लोरीन की अधिकता में अभिक्रिया



वीडियो उत्तर देखें



वीडियो उत्तर देखें

35. एथिल ऐसीटेट बनाने की प्रयोगशाला विधि का निम्नलिखित बिन्दुओं में वर्णन कीजिए -

(अ) रासायनिक समीकरण व विधि ,(ब) नामांकित चित्र ,(स) उपयोग (कोई दो)।



वीडियो उत्तर देखें

36. एसीटोन बनाने की प्रयोगशाला विधि को निम्नलिखित बिन्दुओं में वर्णन कीजिए -

(अ) विधि व समीकरण ,(स) उपयोग (कोई दो) ,(ब)

नामांकित चित्र



वीडियो उत्तर देखें

रसायन शास्त्र Set B

1. चुम्बकीय क्वांटम नम्बर से जाना जाता है-

- A. कक्षक का आकार
- B. कक्षक की आकृति
- C. कक्षक का विन्यास

D. नाभिकीय स्थायित्व।

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

2. सरल घनीय इकाई सेल में कणों की संख्या-

A. एक परमाणु

B. एक एकाकी जोड़ा

C. इकाई आवेश

D. लैटिस बिन्दु।

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

3. जल का आयनन निम्न के साथ बढ़ता है

A. ताप में वृद्धि

B. दाब में वृद्धि

C. ताप में कमी

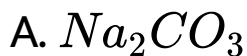
D. दाब में कमी।

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

4. निम्नलिखित में से कौन-सा ब्रांस्टेड अम्ल तथा ब्रांस्टेड क्षार दोनों की तरह व्यवहार कर सकता है -



Answer: D



5. रेडियो-धर्मी अक्रिय गैस है

A. जीनॉन

B. आर्गन

C. रेडॉन

D. ये सभी।

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

6. दो विभिन्न हैलोजन आपस में क्रिया कर ___ यौगिक बनाते हैं।

 वीडियो उत्तर देखें

7. ऐसीटिक अम्ल तथा फॉर्मिक अम्ल में प्रबल अम्ल ____ है ।

 वीडियो उत्तर देखें

8. कीटोन _____ को अपचयित नहीं करते।

 वीडियो उत्तर देखें

9. बैकेलाइट ____ बहुलक है।

 वीडियो उत्तर देखें

10. pH, pOH तथा pK_w में सम्बन्ध बताने वाला व्यंजक लिखिए।

 वीडियो उत्तर देखें

11. स्थायी नाभिक के लिए $\frac{n}{p}$ अनुपात कितना होता है?

 वीडियो उत्तर देखें

12. हैलोजन अम्लों की शक्ति का सही क्रम लिखिए।

 वीडियो उत्तर देखें

13. हॉफमैन ब्रोमाइड अभिक्रिया लिखिए। (केवल समीकरण)

 वीडियो उत्तर देखें

14. एक स्थानीय निश्चेतक एवं एक प्रति मलेरिया औषधि का नाम लिखिए।

 वीडियो उत्तर देखें

15. मस्टर्ड ऑयल अभिक्रिया को रासायनिक समीकरण सहित लिखिए।

 वीडियो उत्तर देखें

16. बेरीलियम अणु अस्तित्वहीन है। आणविक कक्षक आरेख दर्शाते हुए समझाइए।

 वीडियो उत्तर देखें

17. डोपिंग (doping) क्या है? इसके दो उपयोग लिखिए।

 वीडियो उत्तर देखें

18. ट्रेसर तकनीक का चिकित्सा, पुरातत्व के क्षेत्र एवं अभिक्रियाओं की क्रियाविधि में अनुप्रयोग लिखिए।

 वीडियो उत्तर देखें

19. मुक्त ऊर्जा में परिवर्तन स्वतः प्रवर्तिता से किस प्रकार सम्बन्धित है? समझाइए।

 वीडियो उत्तर देखें

20. मुक्त ऊर्जा किसे कहते हैं ? किसी अभिक्रिया की स्वतः प्रवर्तिता के लिए आवश्यक ऊष्मा-गतिकीय शर्तें लिखिए।

 वीडियो उत्तर देखें

21. (अ) पूर्ण वियोजन मानते हुए बताइए कि 0.1 M जलीय सोडियम क्लोराइड एवं 0.1 M बेरियम क्लोराइड विलयन में से किसका हिमांक अधिक होगा?

(ब) 20 gm यूरिया को 500 gm जल में घोलने पर विलयन का हिमांक अवनमन $0.124^{\circ}C$ पाया गया। यूरिया का अणु द्रव्यमान ज्ञात कीजिए। (जल के लिए

$$K_f = 1.86K\text{m}^{-1})$$

 वीडियो उत्तर देखें

22. (अ) पूर्ण वियोजन मानते हुए बताइए कि 0.1 M जलीय सोडियम क्लोराइड (NaCl) एवं 0.1 M बेरियम क्लोराइड (

$BaCl_2$) विलयन में से किसका क्वथनांक कम होगा।

(ब) 340 gm जल में 12.5 gm यूरिया के विलयन के क्वथनांक में उन्नयन $0.315^\circ C$ हुआ। यूरिया का आण्विक द्रव्यमान ज्ञात कीजिए। (जल के लिए $K_b = 0.52 K m^{-1}$)

 वीडियो उत्तर देखें

23. संयोजकता-बन्ध सिद्धान्त (VBT) के आधार पर

$[Ni(CN)_4]^{2-}$ की संरचना समझाइए।

 वीडियो उत्तर देखें

24. संयोजकता बंध सिद्धांत (VBT) के आधार पर
[Ni(CO)₄] की संरचना समझाइए।

 वीडियो उत्तर देखें

25. निम्नलिखित की व्याख्या कीजिए -

(अ) विद्युत कण-संचलन (ब) पायसीकरण का महत्त्व।

 वीडियो उत्तर देखें

26. निम्नलिखित की व्याख्या कीजिए -

(अ) पेटीकरण ,(ब) अधिशोषण का महत्त्व।

 वीडियो उत्तर देखें

27. (अ) Cu^+ रंगहीन है, परन्तु Cu^{2+} रंगीन होता है।
क्यों?

(ब) कॉपर सल्फेट की निम्नलिखित से क्रिया का केवल
समीकरण दीजिए-

(i) NH_4OH की अधिकता में ,(ii) पोटैशियम आयोडाइड,

(iii) सोडियम हाइड्रॉक्साइड।

28. (अ) Fe^{2+} व Fe^{3+} के इलेक्ट्रॉनिक विन्यास लिखिए। दोनों में से कौन अधिक अणु चुम्बकीय है। (Fe का परमाणु क्रमांक =26)।

(ब) क्या होता है जब पोटेशियम परमैंगनेट निम्न से क्रिया करता है-(केवल समीकरण दीजिए)

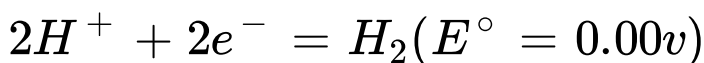
(i) अम्लीय माध्यम में फेरस सल्फेट

(ii) क्षारीय माध्यम में एथिलीन

(iii) उदासीन माध्यम में मैंगनस सल्फेट।

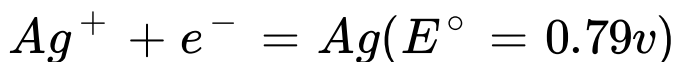


29. निम्नलिखित युग्मों से जलीय माध्यम में विद्युत रासायनिक सेल को प्रदर्शित कर सेल विभव (E.M.F.) का मान निकालिए -



 वीडियो उत्तर देखें

30. निम्नलिखित युग्मों से जलीय माध्यम में विद्युत रासायनिक सेल को प्रदर्शित कर सेल विभव (E.M.F.) का मान निकालिए -



 वीडियो उत्तर देखें

31. शून्य कोटि अभिक्रिया को समझाइए और इसके लिए दर स्थिरांक ज्ञात करने का व्यंजक ज्ञात कीजिए।

 वीडियो उत्तर देखें

32. प्रथम कोटि की अभिक्रिया को समझाइए और इसके लिए दर स्थिरांक ज्ञात करने व्यंजक ज्ञात कीजिए।



वीडियो उत्तर देखें

33. अमोनिया के निर्माण की हैबर विधि को निम्नलिखित बिन्दुओं में वर्णन कीजिए -

(अ) सिद्धान्त व समीकरण, (ब) नामांकित चित्र ,(स)

अमोनिया की क्लोरीन की अधिकता में अभिक्रिया



वीडियो उत्तर देखें

34. नाइट्रिक अम्ल के निर्माण की बर्कलैण्ड-आइड विधि का निम्नलिखित बिन्दुओं में वर्णन कीजिए -

(अ) सिद्धान्त व समीकरण , (ब) नामांकित चित्र,(स)

NHO_3 की H_2S से क्रिया।

 वीडियो उत्तर देखें

35. एथिल ऐसीटेट बनाने की प्रयोगशाला विधि का निम्नलिखित बिन्दुओं में वर्णन कीजिए -

(अ) रासायनिक समीकरण व विधि ,(ब) नामांकित चित्र ,(स) उपयोग (कोई दो)।

 वीडियो उत्तर देखें

36. एसीटोन बनाने की प्रयोगशाला विधि को निम्नलिखित बिन्दुओं में वर्णन कीजिए -

(अ) विधि व समीकरण ,(स) उपयोग (कोई दो) ,(ब) नामांकित चित्र



वीडियो उत्तर देखें

रसायन शास्त्र Set C

1. अणु जिसमें दो लगातार कार्बन परमाणुओं के बीच सर्वाधिक दूरी है -

A. बेन्जीन

B. एथाइन

C. एथीन

D. एथेन

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

2. फ्रेंकेल दोष के कारण आयनिक ठोस का घनत्व-

A. घटता है।

B. बढ़ता है।

C. अपरिवर्तित रहता है।

D. (अ) तथा (ब) दोनों।

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

3. ओस्टवाल्ड का नियम किस पर लागू होगा?

A. HCl

B. HI

C. CH_3CHOOH

D. ये सभी।

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

4. विद्युत अपघट्य के विलयन की चालकता तनुता के साथ-

A. बढ़ती है।

B. घटती है।

C. पहले बढ़ती है, बाद में घटती है।

D. कोई परिवर्तन नहीं होता है।

Answer: A

 वीडियो उत्तर देखें

5. T आकृति की संरचना होती है -

- A. AX प्रकार के अन्तर-हैलोजनों की
- B. AX_3 प्रकार के अन्तर-हैलोजनों की
- C. AX_5 प्रकार के अन्तर-हैलोजनों की
- D. इनमें से कोई नहीं।

Answer: B

 वीडियो उत्तर देखें

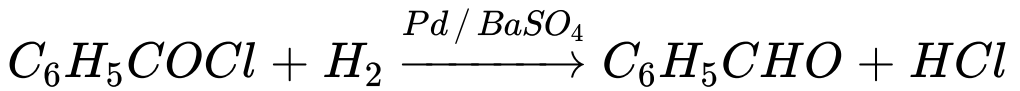
6. XeF_6 में Xe की ऑक्सीकरण अवस्था _____ होती है।

 वीडियो उत्तर देखें

7. HCHO का IUPAC नाम _____ है।

 वीडियो उत्तर देखें

8.



___ अभिक्रिया कहलाती है।



वीडियो उत्तर देखें

9. निओप्रीन एक _____ रबर है।



वीडियो उत्तर देखें

10. प्रसाधन साबुनों में उच्च वसीय अम्लों के _____ लवण प्रयुक्त होते हैं।

 वीडियो उत्तर देखें

11. सम-आयन प्रभाव को परिभाषित कीजिये।

 वीडियो उत्तर देखें

12. द्रव्यमान क्षति क्या है?

 वीडियो उत्तर देखें

13. ब्लीचिंग पाउडर की ब्लीचिंग क्रिया में क्या मुक्त होती है?
समीकरण भी दीजिए।

 वीडियो उत्तर देखें

14. अमोनिया, प्राथमिक, द्वितीयक व तृतीयक ऐमीन के
क्षारीय सामर्थ्य का क्रम बताइए।

 वीडियो उत्तर देखें

15. क्षारीय रंजक क्या हैं? एक उदाहरण दीजिए।

 वीडियो उत्तर देखें

16. प्राथमिक ऐमीन के कार्बिल ऐमीन परीक्षण को रासायनिक समीकरण सहित लिखिए।

 वीडियो उत्तर देखें

17. आप्तिक कक्षक आरेख दर्शाते हुए O_2 के अनुचुम्बकीय गुण को समझाइए।

 वीडियो उत्तर देखें

18. अष्टफलकीय रिक्ति का क्या अर्थ है? सुसंकुलित व्यवस्था में इसके लिए त्रिज्या अनुपात कितना होता है?

 वीडियो उत्तर देखें

19. रेडियो कार्बन अंकन तकनीक पुरानी लकड़ी की आयु निर्धारण में किस प्रकार उपयोगी है? सूत्र सहित लिखिए।

 वीडियो उत्तर देखें

20. संयोजकता-बन्ध सिद्धान्त (VBT) के आधार पर

$[Ni(CN)_4]^{2-}$ की संरचना समझाइए।

 वीडियो उत्तर देखें

21. संयोजकता बंध सिद्धांत (VBT) के आधार पर

$[Ni(CO)_4]$ की संरचना समझाइए।

 वीडियो उत्तर देखें

22. निम्नलिखित की व्याख्या कीजिए -

(अ) विद्युत कण-संचलन (ब) पायसीकरण का महत्व।

 वीडियो उत्तर देखें

23. निम्नलिखित की व्याख्या कीजिए -

(अ) पेटीकरण , (ब) अधिशोषण का महत्व।

 वीडियो उत्तर देखें

24. मुक्त ऊर्जा में परिवर्तन स्वतः प्रवर्तिता से किस प्रकार सम्बन्धित है? समझाइए।

 वीडियो उत्तर देखें

25. मुक्त ऊर्जा किसे कहते हैं? किसी अभिक्रिया की स्वतः प्रवर्तिता के लिए आवश्यक ऊष्मागतिकी शर्तें लिखिए।

 वीडियो उत्तर देखें

26. (अ) पूर्ण वियोजन मानते हुए बताइए कि 0.1 M जलीय NaCl एवं 0.1 M $BaCl_2$ विलयन में से किसका हिमांक अधिक होगा?

(ब) 20 gm यूरिया को 500 gm जल में घोलने पर विलयन का हिमांक अवनमन $0.124^\circ C$ पाया गया। यूरिया का अणु द्रव्यमान ज्ञात कीजिए। (जल के लिए

$$K_f = 1.86 K m^{-1})$$



वीडियो उत्तर देखें

27. (अ) पूर्ण वियोजन मानते हुए बताइए कि 0.1 M जलीय NaCl एवं 0.1M $BaCl_2$ विलयन में से किसका क्वथनांक कम होगा।

(ब) 340 gm जल में 12.5 gm यूरिया के विलयन के क्वथनांक में उन्नयन $0.315^\circ C$ हुआ। यूरिया का आण्विक द्रव्यमान ज्ञात कीजिए। (जल के लिए $K_b = 0.52K m^{-1}$)



वीडियो उत्तर देखें

28. शून्य कोटि अभिक्रिया को समझाइए और इसके लिए दर स्थिरांक ज्ञात करने का व्यंजक ज्ञात कीजिए।

 वीडियो उत्तर देखें

29. प्रथम कोटि की अभिक्रिया को समझाइए और इसके लिए दर स्थिरांक ज्ञात करने का व्यंजक ज्ञात कीजिए।

 वीडियो उत्तर देखें

30. (अ) Cu^+ रंगहीन है, परन्तु Cu^{2+} रंगीन होता है।

क्यों?

(ब) कॉपर सल्फेट की निम्नलिखित से क्रिया का केवल समीकरण दीजिए-

(i) NH_4OH की अधिकता में, (ii) पोटैशियम आयोडाइड,

(iii) सोडियम हाइड्रॉक्साइड।



वीडियो उत्तर देखें

31. (अ) Fe^{2+} व Fe^{3+} के इलेक्ट्रॉनिक विन्यास

लिखिए। दोनों में से कौन अधिक अणु चुम्बकीय है। (Fe का

परमाणु क्रमांक =26)।

(ब) क्या होता है जब पोटेशियम परमैंगनेट निम्न से क्रिया करता है-(केवल समीकरण दीजिए)

(i) अम्लीय माध्यम में फेरस सल्फेट

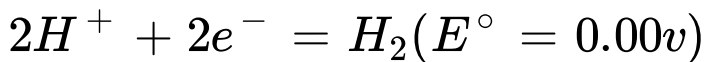
(ii) क्षारीय माध्यम में एथिलीन

(iii) उदासीन माध्यम में मैंगनस सल्फेट।



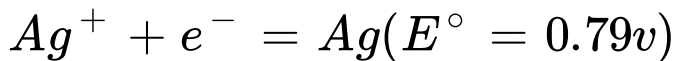
वीडियो उत्तर देखें

32. निम्नलिखित युग्मों से जलीय माध्यम में विद्युत रासायनिक सेल को प्रदर्शित कर सेल विभव (E.M.F.) का मान निकालिए -



 वीडियो उत्तर देखें

33. निम्नलिखित युग्मों से जलीय माध्यम में विद्युत रासायनिक सेल को प्रदर्शित कर सेल विभव (E.M.F.) का मान निकालिए -



 वीडियो उत्तर देखें

34. प्रयोगशाला में एथिल एसीटेट बनाने की विधि का निम्नलिखित बिन्दुओं में वर्णन कीजिए-

(अ) रासायनिक समीकरण व विधि ,(ब) नामांकित चित्र ,(स) उपयोग (कोई दो)।



वीडियो उत्तर देखें

35. एसीटोन बनाने की प्रयोगशाला विधि का निम्नलिखित बिन्दुओं में वर्णन कीजिए-

(अ) विधि व समीकरण ,(ब) नामांकित चित्र ,(स) उपयोग (कोई दो)



वीडियो उत्तर देखें

36. नाइट्रिक अम्ल के निर्माण की बर्कलेण्ड-आइड विधि को निम्नलिखित बिन्दुओं में वर्णन कीजिए-

(अ) सिद्धान्त व समीकरण ,(ब) नामांकित चित्र ,(स)

NHO_3 की H_2S से क्रिया।



वीडियो उत्तर देखें

37. अमोनिया के निर्माण की हैबर विधि को निम्नलिखित बिन्दुओं में वर्णन कीजिए -

(अ) सिद्धान्त व समीकरण, (ब) नामांकित चित्र, (स)

अमोनिया की क्लोरीन की अधिकता में अभिक्रिया



वीडियो उत्तर देखें