doubtnut
India's Number 1 Education App

CHEMISTRY

BOOKS - CGPET PREVIOUS YEAR PAPERS CHEMISTRY (HINDI)

S-ब्लॉक के तत्व

वस्तुनिष्ठ प्रश्न

1. निम्न में क्षारीय धातु नहीं है

A. Rb

B. Cs

C. Fr

D. Rh

Answer: D

वीडियो उत्तर देखें

2. पोटैशियम की तुलना में सोडियम का

A. आयनन विभव अधिक है

B. गलनांक कम है

C. ऋण-विद्युत्ता कम है

D. इनमें से कोई नहीं

Answer: C

वीडियो उत्तर देखें

3. पोटैशियम को रखते हैं

A. जल में

B. मिट्टी के तेल में

C. ऐल्कोहॉल में

D. द्रव अमोनिया में

Answer: D

वीडियो उत्तर देखें

4. एक ठोस पदार्थ प्रथम समूह के तत्व का एक यौगिक है तथा यह ज्वाला परीक्षण में ज्वाला को बैंगनी रंग प्रदान करता है, यह है

A. KCl

B. LiCl

C. NaCl

D. $MgCl_2$

Answer: A

वीडियो उत्तर देखें

5. लीथियम की अपेक्षा सोडियम जल से तीव्रता से क्रिया करता है, क्योंकि

A. यह धातु है

B. यह प्रबल ऋण-विद्युती है

C. यह प्रबल धन-विद्युती है

D. इसका अणुभार कम है

Answer: B

वीडियो उत्तर देखें

6. पोटैशियम का अयस्क है

A. कार्नेलाइट

B. डोलोमाइट

C. बॉक्साइट

D. क्रायोलाइट

Answer: A

वीडियो उत्तर देखें

7. सॉल्वे विधि द्वारा Na_2CO_3 का उत्पादन किया गया परन्तु K_2CO_3 का उत्पादन संभव नहीं है, क्योंकि

A. K_2CO_3 कम विलेय है

B. K_2CO_3 अधिक विलेय है

C. $NaHCO_3$ की अपेक्षा $KHCO_3$ कम विलेय है

D. $NaHCO_3$ की अपेक्षा $KHCO_3$ अधिक विलेय है

Answer: C

वीडियो उत्तर देखें

8. चिली साल्टपीटर है

A. Na_2SO_3

B. Na_2SO_4

C. $NaNO_3$

D. KNO_3

Answer: A

वीडियो उत्तर देखें

9. सोडियम क्लोराइड में KClतथा KF का मिश्रण क्यों मिलाते हैं

A. NaCl का गलनांक घटाने हेतु

B. NaCl की वियोजन मात्रा बढ़ाने हेतु

C. NaCl की चालकता बढ़ाने हेतु

D. NaCl की वाष्पशीलता घटाने हेतु

Answer: D

वीडियो उत्तर देखें

10. निम्न में से किसका आयनिक विभव सबसे अधिक है?

A. Be

B. Mg

C. Ca

D. Ba

Answer: C

वीडियो उत्तर देखें

11. निम्न में से कौन सबसे अधिक क्षारीय है?

A. LiOH

B. KOH

C. NaOH

D. RbOH

Answer: A

वीडियो उत्तर देखें

12. अग्निशामक में होता है H_2SO_4 तथा .....।

A. $CaCO_3$

B. $NaHCO_3$ तथा Na_2CO_3

C. Na_2CO_3

D. $NaHCO_3$

Answer: A

वीडियो उत्तर देखें

13. नाइटर होता है

A. KNO_3

B. $AgNO_3$

C. $NaNO_3$

D. NH_4NO_3

Answer: D

वीडियो उत्तर देखें

14. लीथियम ऐलुमिनियम हाइड्राइड है, एक

A. अपचायक पदार्थ

B. ऑक्सीकारक पदार्थ

C. (a) तथा (b) दोनों

D. इनमें से कोई नहीं

Answer: B

वीडियो उत्तर देखें

15. समूह IA के तत्व बुन्सन बर्नर की ज्वाला को रंग किस कारण से प्रदान करते है?

A. निम्न आयनन विभव के कारण

B. मुलायम होने के कारण

C. निम्न गलनांक के कारण

D. बाह्यतम् कक्षा में एक इलेक्ट्रॉन होने के कारण

Answer: A

वीडियो उत्तर देखें

16. निम्न में से कौन-सा धनायन सबसे छोटा है?

A. Na^+

B. Mg^{2+}

C. Ca^{2+}

D. Al^{3+}

Answer: A

वीडियो उत्तर देखें

17. K, Ca और Li धातुओं को उनके मानक इलेक्ट्रोड विभव के घटते हुए क्रम में किस प्रकार व्यवस्थित किया जा सकता है

A. K, Ca, Li

B. Ca, Li , K

C. Li , K , Ca

D. Li, Ca, K

Answer: A

वीडियो उत्तर देखें

18. क्षार धातु इलेक्ट्रॉन खोते हैं

A. s-कक्षक से

B. p-कक्षक से

C. d-कक्षक से

D. f-कक्षक से

Answer: D

वीडियो उत्तर देखें

19. कौन-सी क्षार धातु नाइट्रोजन के साथ क्रिया करके सीधे नाइट्राइड बनाती है?

A. Li

B. Na

C. K

D. Rb

Answer: C

वीडियो उत्तर देखें

20. निम्न में से कौन-सा कथन क्षार धातु के लिए असत्य है ?

A. लीथियम प्रबलतम् अपचायक है

B. सोडियम की प्रकृति उभयधर्मी है

C. लीथियम अलौकिक रूप से छोटा है

D. सभी क्षार धातुएँ, द्रव अमोनियम में नीला विलयन देती हैं

Answer: A

वीडियो उत्तर देखें

21. विघटन तापक्रम सर्वाधिक है

A. $MgCO_3$

B. $BaCO_3$

C. $CaCO_3$

D. $SrCO_3$

Answer: A

वीडियो उत्तर देखें

22. निम्नलिखित में से किस विलयन का जल अपघटन नहीं होगा?

A. पोटैशियम सक्सीनेट

B. पोटैशियम कार्बोनेट

C. KCN

D. KNO_3

Answer: B

वीडियो उत्तर देखें

23. निम्न क्षार धातुओं में कौन-सी धातु फिटकरी या एलम नहीं बनाती है?

A. Li

B. Na

C. K

D. Rb

Answer: B

वीडियो उत्तर देखें

24. निम्न में से किसकी ध्रुवण क्षमता Mg के समान है?

A. Li

B. Na

C. K

D. Rb

Answer: D

वीडियो उत्तर देखें

25. निम्नलिखित में से कौन-सा कमरे के ताप $(27^{\circ}C)$ पर द्रव है?

A. Na

B. Fr

C. Ce

D. Os

Answer: A

वीडियो उत्तर देखें

26. निम्न यौगिकों में सबसे अधिक स्थायी है

A. LiI

B. LiBr

C. LiCl

D. LiF

Answer: A

वीडियो उत्तर देखें

27. सोडियम की धात्विक चमक का कारण है

A. सोडियम आयनों का विसरण

B. मुक्त इलेक्ट्रॉनों का कम्पन

C. मुक्त प्रोटॉनों का उत्तेजन

D. केन्द्रीय धनाकार जालक का स्थायित्व

Answer: B

वीडियो उत्तर देखें

28. निम्न में से कौन-सा सही परऑक्साइड है?

A. SO_2

B. BaO_2

C. MnO_2

D. NO_2

Answer: D

वीडियो उत्तर देखें

29. निम्न में से कौन-सा धातु कार्बोनेट गर्म करने पर अपघटित होता है ?

A. $MgCO_3$

B. K_2CO_3

C. Na_2CO_3

D. Pb_2CO_3

Answer: B

वीडियो उत्तर देखें

30. विद्युत-अपघटन निष्कर्षण विधि में मैग्नीशियम के ऑक्सीकरण को रोकने के लिए

A. कुछ क्लोराइड मिलाते हैं

B. कुछ कैल्शियम फ्लोराइड मिलाते हैं

C. सम्पूर्ण प्रक्रम कोल गैस के वातावरण में किया जाता है

D. धातु को चम्मचों द्वारा निकालते जाते हैं

Answer: B

वीडियो उत्तर देखें

31. धात्विक मैग्नीशियम बनाया जाता है

A. $MgSO_4$ के विलयन से आयरन द्वारा Mg का विस्थापन करने से

B. पिघले हुए $MgCl_2$ के विद्युत्-अपघटन से

C. Mgo को कोक के साथ अपचयित करके

D. $Mg(NO_3)_2$ के जलीय विलयन का विद्युत्-अपघटन करके

Answer: A

वीडियो उत्तर देखें

32. Mg हवा में जलकर देता है

A. MgO

B. $MgCO_3$

C. Mg_3N_2

D. MgO तथा Mg_3N_2

Answer: C

वीडियो उत्तर देखें

33. IIA समूह के Be, Mg, Ca, Sr धातुओं में सबसे कम आयनिक क्लोराइड बनाने वाली धातु है

A. Be

B. Mg

C. Ca

D. Sr

Answer: B

वीडियो उत्तर देखें

34. कैल्शियम सायनेमाइड का सूत्र है

A. $CaCN_2$

B. $Ca(CN)_2$

C. CaC_2N_2

D. $CaCHNH_2$

Answer: D

वीडियो उत्तर देखें

35. बेरियम को प्राप्त करने की सबसे अच्छी विधि है

A. गलित बेरियम क्लोराइड का विद्युत्-अपघटन

B. कार्बन के साथ बेरिलियम ऑक्साइड का अपचयन

C. मैग्नीशियम के साथ बेरिलियम हैलाइड का अपचयन

D. बेरिलियम कार्बाइड का वियोजन

Answer: A

वीडियो उत्तर देखें

36. किसके लवण से ज्वाला को गहरा गुलाबी रंग दिया जाता है?

A. स्ट्रॉन्शियम

B. जिंक

C. पोटैशियम

D. बेरियम

Answer: A

वीडियो उत्तर देखें

37. कैल्शियम लवण जब ज्वाला में रखते हैं, तो रंग देता है, वह रंग है

A. सफेद

B. हरा

C. गुलाबी

D. ईंट जैसा लाल

Answer: A

वीडियो उत्तर देखें

38. कैल्शियम प्राप्त किया जाता है

A. $CaCl_2$ का अपचयन कार्बन से कर

B. $CaCl_2$ विलयन (पानी में) का विद्युत् अपघटन

C. पिघले हुए $CaCl_2$ का विद्युत्-अपघटन

D. लाइम स्टोन को भूनकर

Answer: A

वीडियो उत्तर देखें

39. निम्न में किसकी परमाण्विक त्रिज्या सर्वाधिक है?

A. Mg

B. P

C. Si

D. Al

Answer: D

वीडियो उत्तर देखें

40. " मैग्नीशिया" है

A. MgO

B. $MgCl_2$

C. $MgSO_4$

D. $MgCO_3$

Answer: C

वीडियो उत्तर देखें

41. Mgo तथा $MgCI_2$ के मिश्रण को कहते हैं।

A. द्विलवण

B. पोर्टलैण्ड सीमेन्ट

C. सौरेल सीमेन्ट

D. इनमें से कोई नहीं

Answer: A

वीडियो उत्तर देखें

42. निम्न में से किस सल्फेट की पानी में विलेयता सर्वाधिक है?

A. $BeSO_4$

B. $MgSO_4$

C. $CaSO_4$

D. $BaSO_4$

Answer: A

वीडियो उत्तर देखें

43. निम्न में से कौन सा बैराइट है?

A. BaO

B. $BaCO_3$

C. $BaSO_4$

D. $BaCl_2 \cdot 2H_2O$

Answer: C

वीडियो उत्तर देखें

44. निम्न में से कौन-सा फ्लोरस्पार है?

A. CaF_2

B. H_2F_2

C. CaO

D. $CaCO_3$

Answer: A

वीडियो उत्तर देखें

45. निम्न में से कौनसा जल शोषक और निर्जलीकारक पदार्थ नहीं है

A. सिलिका जैल

B. जलीय $CaCl_2$

C. P_2O_5

D. सान्द्र H_2SO_4

Answer: C

वीडियो उत्तर देखें

46. भारत में शादी के अवसर पर आतिशबाजी का उपयोग होता है जो हरी ज्वाला देते है। निम्न में से कौन-सा मूलक इसमें उपस्थित हो सकता है ?

A. Na

B. K

C. Ca

D. Ba

Answer: A

वीडियो उत्तर देखें