



CHEMISTRY

BOOKS - SANJEEV PUBLICATION

CHEMISTRY (HINDI)

परमाणु सिद्धांत, तत्वों का आवर्ती वर्गीकरण व
गुणधर्म

पाठ्यपुस्तक के प्रश्नोत्तर

1. रदरफोर्ड के प्रयोग में किन विकिरणों का प्रयोग किया गया था ?

A. α

B. β

C. γ

D. X

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

2. पदार्थ का सबसे छोटा कण होता है-

A. अणु

B. परमाणु

C. तत्व

D. यौगिक

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

3. तत्वों का प्रथम आवर्ती वर्गीकरण दिया था-

A. डोबराइनर ने

B. मोजले ने

C. न्यूलैंड ने

D. मैन्डेलीफ ने

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

4. आधुनिक आवर्त सारणी पदार्थ के किस गुण पर आधारित है ?

A. परमाणु संरचना

B. परमाणु भार

C. परमाणु क्रमांक

D. संयोजकता

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

5. तत्वों का प्रथम आवर्ती वर्गीकरण दिया था-

A. 7 एवं 18

B. 9 एवं 18

C. 7 एवं 20

D. 9 एवं 20

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

6. आवर्त सारणी में परमाणु आकार, वर्ग में ऊपर से नीचे

आने पर-

A. घटता है।

B. स्थिर रहता है।

C. अनियमित रहता है।

D. बढ़ता है।

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

7. वाण्डरवाल त्रिज्या सहसंयोजक त्रिज्या से होती है -

A. छोटी

B. बड़ी

C. समान

D. कोई नहीं

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

8. एक लघु आवर्त में तत्वों की संख्या होती है -

A. 2

B. 8

C. 18

D. 32

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

9. उदासीन परमाणु से इलेक्ट्रॉन पृथक् करने के लिए दी जाने वाली ऊर्जा होती है-

A. इलेक्ट्रॉन लब्धि एन्थैल्पी

B. विद्युतऋणता

C. आयनन एन्थैल्पी

D. उत्तेजन ऊर्जा

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

10. किस तत्व की विद्युतऋणता सर्वाधिक होती है ?

A. H

B. Na

C. Ca

D. F

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

11. सर्वाधिक धात्विक गुण किस वर्ग के सदस्य रखते हैं ?

A. 1

B. 2

C. 5

D. 6

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

12. थॉमसन के मॉडल का नाम बताइए।



वीडियो उत्तर देखें

13. बोर की कक्षाओं को क्या कहते हैं ?



वीडियो उत्तर देखें

14. आधुनिक आवर्त नियम क्या है ?



वीडियो उत्तर देखें

15. मेण्डेलीफ का आवर्त नियम लिखें ।



वीडियो उत्तर देखें

16. मैण्डेलीफ ने तत्वों को उनके किस गुण के आधार पर आवर्ती क्रम में रखा?



वीडियो उत्तर देखें

17. 18वें वर्ग के सदस्यों को क्या नाम दिया गया है?

 वीडियो उत्तर देखें

18. d-ब्लॉक तथा/f-ब्लॉक तत्वों का अन्य नाम क्या है ?

 वीडियो उत्तर देखें

19. धातु, अधातु एवं उपधातु का आधुनिक आवर्त सारणी में स्थान बताइए।

 वीडियो उत्तर देखें

20. इलेक्ट्रॉन लब्धि एन्थैल्पी की एक वर्ग में आवर्तिता समझाइए।

 वीडियो उत्तर देखें

21. सहसंयोजक त्रिज्या से आय क्या समझते हैं?

 वीडियो उत्तर देखें

22. धनायन उदासीन परमाणु से छोटा तथा ऋणायन उदासीन परमाणु से बड़ा होता है। क्यों?

 वीडियो उत्तर देखें

23. प्रभावी नाभिकीय आवेश से क्या समझते हैं ? यह वर्ग एवं आवर्त में किस प्रकार परिवर्तित होता है?

 वीडियो उत्तर देखें

24. संयोजकता एक ही आवर्त में बायें से दायें किस प्रकार का आवर्ती गुणधर्म प्रदर्शित करती है ?

 वीडियो उत्तर देखें

25. डाल्टन का परमाणु संरचना सिद्धांत लिखें।

 वीडियो उत्तर देखें

26. मेण्डेलीफ की आवर्त सारणी के गुण एवं दोषों को सूचीबद्ध करें।

 वीडियो उत्तर देखें

27. तत्वों के निम्नलिखित गुण आवर्त सारणी में किस प्रकार आवर्तिता दर्शाते हैं ?

परमाणु त्रिज्या

 वीडियो उत्तर देखें

28. तत्वों के निम्नलिखित गुण आवर्त सारणी में किस प्रकार आवर्तिता दर्शाते हैं ?

आयनन एन्थैल्पी

 वीडियो उत्तर देखें



वीडियो उत्तर देखें

29. तत्वों के निम्नलिखित गुण आवर्त सारणी में किस प्रकार आवर्तिता दर्शाते हैं ?

विद्युत ऋणात्मकता।



वीडियो उत्तर देखें

30. आधुनिक आवर्त सारणी के द्वारा तत्वों के वर्गीकरण को समझाइए।



वीडियो उत्तर देखें

31. रदरफोर्ड के स्वर्ण पत्र प्रयोग का वर्णन करें । इस प्रयोग का परिणाम तथा निकाले गये निष्कर्षों का भी उल्लेख करें।



वीडियो उत्तर देखें

अन्य महत्वपूर्ण प्रश्नोत्तर

1. मुख्य क्वाण्टम संख्या n का मान बढ़ने पर कक्ष की ऊर्जा-

A. कम होती है।

B. बढ़ती है।

C. स्थिर रहती है

D. कुछ नहीं कहा जा सकता

Answer:



उत्तर देखें

2. M किस ऊर्जा स्तर को दर्शाता है ?

A. प्रथम

B. द्वितीय

C. तृतीय

D. चतुर्थ

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

3. परमाणु का धनावेश स्थित होता है-

A. नाभिक में

B. कक्षों में

C. नाभिक तथा कक्षों के मध्य

D. सम्पूर्ण परमाणु में

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

4. सिलिकॉन है-

A. धातु

B. अधातु

C. उपधातु

D. उपर्युक्त में से कोई नहीं

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

5. L कोश में इलेक्ट्रॉनों की संख्या होती है -

- A. 2
- B. 18
- C. 8
- D. 32

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

6. आवर्त सारणी में किसी समूह (वर्ग) के सभी तत्वों में समान होते हैं-

A. परमाणु संख्या

B. परमाणु द्रव्यमान

C. इलेक्ट्रॉनों की संख्या

D. संयोजी इलेक्ट्रॉनों की संख्या

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

7. आवर्त सारणी में बाईं से दाईं ओर जाने पर, प्रवृत्तियों के बारे में कौनसा कथन असत्य है?

- A. तत्वों की धात्विक प्रकृति घटती है।
- B. संयोजकता इलेक्ट्रॉनों की संख्या बढ़ती है।
- C. परमाणु आसानी से इलेक्ट्रॉन का त्याग करते हैं।
- D. इनके ऑक्साइड अधिक अम्लीय होते जाते हैं।

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

8. धातुओं के ऑक्साइडों की प्रकृति सामान्यतः होती है-

A. अम्लीय

B. उदासीन

C. उभयधर्मी

D. क्षारीय

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

9. क्लोरीन के समस्थानिकों के परमाणु भार लिखिए।

 वीडियो उत्तर देखें

10. आवर्त सारणी में आवर्त (Perios) तथा वर्ग (Group) किसे कहते है?

 वीडियो उत्तर देखें

11. सोडियम, क्लोरीन तथा सिलिकॉन में से कौनसी उपधातु है?

 वीडियो उत्तर देखें

12. न्यूलैण्ड का अष्टक नियम क्या है ?

 वीडियो उत्तर देखें

13. किसी कोश में इलेक्ट्रॉनों की अधिकतम संख्या किस सूत्र से ज्ञात की जाती है?

 वीडियो उत्तर देखें

14. तीसरे आवर्त में स्थित तत्वों में धातु कौनसे हैं?

 वीडियो उत्तर देखें

15. आवर्त सारणी के तीसरे समूह में एक तत्व Y है तो इसके ऑक्साइड का सूत्र क्या होगा?

 वीडियो उत्तर देखें

16. किसी समूह में उपस्थित तत्वों की संयोजकता क्या होगी?

 वीडियो उत्तर देखें

17. क्लोरीन, ब्रोमीन तथा आयोडीन में से किसकी क्रियाशीलता हाइड्रोजन के प्रति न्यूनतम है?



वीडियो उत्तर देखें

18. समूह 1 के तत्वों का नाम क्या है?



वीडियो उत्तर देखें

19. तीसरे आवर्त में तत्वों के ऑक्साइडों के क्षारीय गुण में क्या परिवर्तन होता है ?



वीडियो उत्तर देखें

20. डॉबेराइनर के त्रिक का एक उदाहरण लिखिए।



वीडियो उत्तर देखें

21. आवर्त में बाईं से दाईं ओर जाने पर तत्वों में इलेक्ट्रॉन त्यागने की प्रवृत्ति कम होती है। क्यों?



वीडियो उत्तर देखें

22. धातु, विद्युत धनात्मक होती हैं, क्यों ?



वीडियो उत्तर देखें

23. किसी समूह के कौनसे भाग में तत्वों में धात्विक गुण तथा परमाणु आकार अधिक होगा ?

 वीडियो उत्तर देखें

24. प्रथम परमाणु सिद्धान्त किस वैज्ञानिक ने दिया था ?

 वीडियो उत्तर देखें

25. परमाणु में ऊर्जा स्तरों को दर्शाने के लिए क्या संकेत दिए गए हैं ?

 वीडियो उत्तर देखें

26. बोर के अनुसार परमाणु की कक्षाओं में इलेक्ट्रॉन के कोणीय संवेग का सूत्र क्या है?

 वीडियो उत्तर देखें

27. बोर के परमाणु मॉडल की एक कमी बताइए ।

 वीडियो उत्तर देखें

28. आवर्त सारणी के द्वितीय वर्ग के तत्वों को क्या कहा जाता है ?

 वीडियो उत्तर देखें

29. परमाणु त्रिज्या किसे कहते हैं ?

 वीडियो उत्तर देखें

30. आवर्त सारणी में अधिकतम विद्युतऋणता वाला तत्व कौनसा है ?

 वीडियो उत्तर देखें

31. Li^+ , Na^+ , K^+ आयनों को त्रिज्या के घटते क्रम में लिखिए ।

 वीडियो उत्तर देखें

32. किस वर्ग के तत्वों की आयनन एन्थैल्पी उच्चतम होती है ?

 वीडियो उत्तर देखें

33. प्रथम समूह के तत्वों को क्षारीय धातु कहा जाता है, क्यों?

 वीडियो उत्तर देखें

34. न्यूलैंड के अष्टक नियम को लिखिए तथा निम्नलिखित से समान गुणधर्म रखने वाले तत्व का नाम लिखिए-

नाइट्रोजन



वीडियो उत्तर देखें

35. न्यूलैंड के अष्टक नियम को लिखिए तथा निम्नलिखित से समान गुणधर्म रखने वाले तत्व का नाम लिखिए-
लिथियम ।



वीडियो उत्तर देखें

36. आवर्त सारणी में किसी आवर्त में बायें से दायें जाने पर निम्नलिखित में क्या परिवर्तन होता है?

धात्विक गुण



वीडियो उत्तर देखें

37. आवर्त सारणी में किसी आवर्त में बायें से दायें जाने पर निम्नलिखित में क्या परिवर्तन होता है?

संयोजकता इलेक्ट्रॉनों की संख्या ।



वीडियो उत्तर देखें

38. डोबराइनर के त्रिक क्या हैं? उदाहरण सहित समझाइए।



वीडियो उत्तर देखें

39. क्या डोबराइनर के त्रिक, न्यूलैंड के अष्टक के स्तम्भ में भी जाते हैं? तुलना करके पता कीजिए।

 वीडियो उत्तर देखें

40. गैलियम के अतिरिक्त अब तक कौन-कौनसे तत्वों का पता चला है जिनके लिए मैन्डेलीफ ने अपनी आवर्त सारणी में खाली स्थान छोड़ दिया था ? दो उदाहरण दीजिए।

 वीडियो उत्तर देखें

41. आपके मतानुसार उत्कृष्ट गैसों को अलग समूह में क्यों रखा गया ?

 वीडियो उत्तर देखें

42. निम्न के नाम बताइए-

तीन तत्व जिनके बाह्यतम कोश में एक इलेक्ट्रॉन उपस्थित हो।

 वीडियो उत्तर देखें

43. निम्न के नाम बताइए-

दो तत्व जिनके बाह्यतम कोश में दो इलेक्ट्रॉन उपस्थित हों ।

 वीडियो उत्तर देखें

44. निम्न के नाम बताइए-

तीन तत्व जिनका बाह्यतम कोश पूर्ण भरा हो।

 वीडियो उत्तर देखें

45. किसी तत्व में दो शेल हैं और दोनों ही इलेक्ट्रॉनों से पूर्णतः भरे हुए हैं। वह तत्व है

 वीडियो उत्तर देखें

46. किस तत्व में-

इलेक्ट्रॉनिक विन्यास 2, 8, 2 है ?

 वीडियो उत्तर देखें

47. किस तत्व में कुल तीन कोश हैं तथा संयोजकता कोश में चार इलेक्ट्रॉन हैं ?



वीडियो उत्तर देखें

48. किस तत्व में-

(a) दो कोश हैं तथा दोनों इलेक्ट्रॉनों से पूरित हैं ?

(b) इलेक्ट्रॉनिक विन्यास 2 , 8 , 2 है ?

(c) कुल तीन कोश हैं तथा संयोजकता कोश में चार इलेक्ट्रॉन हैं ?

(d) कुल दो कोश हैं तथा संयोजकता कोश में तीन इलेक्ट्रॉन

है ?

(e) दूसरे कोश में पहले कोश से दोगुने इलेक्ट्रॉन है ?



वीडियो उत्तर देखें

49. किस तत्व में

(a) दो कोश हैं तथा दोनों इलेक्ट्रॉन से पूरित हैं ?

(b) इलेक्ट्रॉनिक विन्यास 2 , 8 , 2 है ?

(c) कुल तीन कोश हैं तथा संयोजकता कोश में चार इलेक्ट्रॉन हैं ?

(d) कुल तीन कोश हैं तथा संयोजकता कोश में तीन

इलेक्ट्रॉन हैं ?

(e) दूसरे कोश में पहले कोश से दोगुने इलेक्ट्रॉन हैं ?

 वीडियो उत्तर देखें

50. आवर्त सारणी में बोरॉन के स्तम्भ के सभी तत्वों के कौनसे गुणधर्म समान हैं?

 वीडियो उत्तर देखें

51. आवर्त सारणी में फ्लुओरीन के स्तम्भ के सभी तत्वों के कौनसे गुणधर्म समान हैं?



वीडियो उत्तर देखें

52. एक तत्व का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास 2 , 8 , 7 है । इस तत्व की परमाणु संख्या है ।



वीडियो उत्तर देखें

53. एक परमाणु का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास 2, 8, 7 है।

निम्न में किस तत्व के साथ इसकी रासायनिक समानता होगी? (परमाणु-संख्या कोष्ठक में दी गई है)

N(7) F(9) P(15) Ar(18)



वीडियो उत्तर देखें

54. आवर्त सारणी में तीन तत्व A, B तथा C की स्थिति निम्न

प्रकार है-

16 17

— —

— A

— —

B C

अब बताइए कि-

A धातु है या अधातु।



वीडियो उत्तर देखें

55. आवर्त सारणी में तीन तत्व A, B तथा C की स्थिति निम्न

प्रकार है-

16 17

— —

— A

— —

B C

अब बताइए कि-

A की अपेक्षा C अधिक अभिक्रियाशील है या कम ?



वीडियो उत्तर देखें

56. आवर्त सारणी में तीन तत्व A, B तथा C की स्थिति निम्न

प्रकार है-

16 17

— —

— *A*

— —

B *C*

अब बताइए कि-

C का आकार B से बड़ा होगा या छोटा?



वीडियो उत्तर देखें

57. आवर्त सारणी में तीन तत्व A, B तथा C की स्थिति निम्न

प्रकार है-

16 17

— —

— *A*

— —

B *C*

अब बताइए कि-

तत्व A, किस प्रकार का आयन (धनायन या ऋणायन)

बनाएगा ?



वीडियो उत्तर देखें

58. तत्वों के इलेक्ट्रॉनिक विन्यास का आधुनिक आवर्त

सारणी में तत्व की स्थिति से क्या सम्बन्ध है?



वीडियो उत्तर देखें

59. आधुनिक आवर्त सारणी में कैल्सियम (परमाणु संख्या 20) के चारों ओर परमाणु संख्या 12, 19, 21 तथा 38 वाले तत्व स्थित हैं । इनमें से किन तत्वों के रासायनिक गुणधर्म कैल्सियम के समान हैं ?



वीडियो उत्तर देखें

60. आधुनिक आवर्त सारणी एवं मैन्डेलीफ की आवर्त सारणी में तत्वों की व्यवस्था की तुलना कीजिए।



वीडियो उत्तर देखें

61. संयोजकता क्या होती है ?



वीडियो उत्तर देखें

62. s तथा p ब्लॉक के तत्वों की संयोजकता कैसे ज्ञात होती है ?



वीडियो उत्तर देखें

63. किसी समूह (वर्ग) में संयोजकता में क्या परिवर्तन होता है ?



वीडियो उत्तर देखें



वीडियो उत्तर देखें

64. दो तत्व X तथा Y जिनके परमाणु क्रमांक क्रमशः 11 तथा 17 हैं-

ये तत्व आवर्त सारणी के किस वर्ग में हैं?



वीडियो उत्तर देखें

65. दो तत्व X तथा Y जिनके परमाणु क्रमांक क्रमशः 11 तथा 17 हैं-

इन तत्वों में से कौनसी धातु तथा कौनसी अधातु है?



वीडियो उत्तर देखें

66. दो तत्व X तथा Y जिनके परमाणु क्रमांक क्रमशः 11 तथा 17 है-

ये तत्व आवर्त सारणी के किस आवर्त में हैं ?

 वीडियो उत्तर देखें

67. एक तत्व Y आवर्त सारणी के दूसरे आवर्त और वर्ग 16 में है-

क्या वह धातु है या अधातु ?

 वीडियो उत्तर देखें

68. एक तत्व Y आवर्त सारणी के दूसरे आवर्त और वर्ग 16 में है-

उसकी संयोजकता कितनी है ?



वीडियो उत्तर देखें

69. समस्थानिक किसे कहते हैं?



वीडियो उत्तर देखें

70. किन्हीं दो उत्कृष्ट गैसों के नाम लिखिए।



वीडियो उत्तर देखें

71. एक तत्व का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास $2, 8, 2$ है। इसकी वर्ग संख्या तथा संयोजकता क्या होगी?



वीडियो उत्तर देखें

72. परमाणु के बारे में विभिन्न दार्शनिकों के क्या मत थे ?



वीडियो उत्तर देखें

73. थॉमसन का परमाणु प्रतिरूप (मॉडल) क्या था?

समझाइए।



वीडियो उत्तर देखें

74. रदरफोर्ड के परमाणु मॉडल के निष्कर्ष बताइए।



वीडियो उत्तर देखें

75. रदरफोर्ड के परमाणु मॉडल की सौर मॉडल से तुलना कीजिए।

 वीडियो उत्तर देखें

76. रदरफोर्ड के परमाणु मॉडल की कमियाँ बताइए।

 वीडियो उत्तर देखें

77. तत्वों के वर्गीकरण की आवश्यकता क्यों हुई?

 वीडियो उत्तर देखें

78. तत्वों के गुणों में आवर्तिता क्या होती है? समझाइए।

 वीडियो उत्तर देखें

79. धनायन तथा ऋणायन कैसे बनते हैं तथा इनकी त्रिज्या से कम होती है या अधिक ?

 वीडियो उत्तर देखें

80. s खण्ड के तत्वों के धनायनों का आकार संगत परमाणु से बहुत छोटा होता है, क्यों?

 **वीडियो उत्तर देखें**

81. किसी एकल परमाणु की त्रिज्या ज्ञात नहीं की जा सकती, क्यों ?

 **वीडियो उत्तर देखें**

82. धात्विक त्रिज्या किसे कहते हैं ?



वीडियो उत्तर देखें

83. निम्न को परिभाषित कीजिए-

परिवर्ती संयोजकता



वीडियो उत्तर देखें

84. निम्न को परिभाषित कीजिए-

ऑक्सीकरण अवस्था



वीडियो उत्तर देखें

85. संयोजी कोश में उपस्थित इलेक्ट्रॉनों की संख्या के आधार पर विभिन्न तत्वों के हाइड्रोजन तथा ऑक्सीजन के साथ बने यौगिकों की सारणी बनाइए।



उत्तर देखें

86. इलेक्ट्रॉन लब्धि एन्थैल्पी किसे कहते हैं ? आवर्त सारणी के किसी आवर्त तथा वर्ग में इसकी आवर्तिता भी समझाइए

|



वीडियो उत्तर देखें

87. आयनन एन्थैल्पी क्या होती है ? समझाइए।

 वीडियो उत्तर देखें

88. बोर के परमाणु मॉडल की कमियाँ बताइए।

 वीडियो उत्तर देखें

89. वर्ग में तत्वों का परमाणु आकार ऊपर से नीचे की ओर जाने पर बढ़ता है। कारण स्पष्ट कीजिए।

 वीडियो उत्तर देखें

90. तत्वों के वर्गीकरण हेतु अष्टक नियम देने वाले वैज्ञानिक को नाम लिखकर अष्टक नियम समझाइए।

 वीडियो उत्तर देखें

91. 

प्रदर्शित रदरफोर्ड मॉडल में परमाणु के केन्द्र पर स्थित परमाणवीय कण का नाम लिखिए । इस मॉडल की एक विशेषता बताइए।

 उत्तर देखें

92. आवर्त में तत्वों के धात्विक गुण बायें से दायें ओर जाने पर घटते हैं। कारण स्पष्ट कीजिए।

 वीडियो उत्तर देखें

93. तत्व के वर्गीकरण का त्रिक नियम देने वाले वैज्ञानिक का नाम लिखिए। त्रिक नियम समझाइए।

 वीडियो उत्तर देखें

94. 

थॉमसन के परमाणु प्रतिरूप में गोले के अन्दर उपस्थित परमाणवीय कणों का नाम लिखिए। मॉडल को एक उदाहरण से समझाइए।

 उत्तर देखें

95. आवर्त सारणी में किस ब्लॉक के तत्व परिवर्ती संयोजकता प्रदर्शित करते हैं ?

 वीडियो उत्तर देखें

96. ऋणायन का आकार अपने संगत परमाणु से बड़ा होता है, क्यों?

 वीडियो उत्तर देखें

97. CaH_2 , NaH , SiH_4 , AlH_3

उपरोक्त यौगिकों में Ca, Na, Si तथा Al की संयोजकता बताइए।

 वीडियो उत्तर देखें

98. किन्हीं दो उपधातुओं के नाम लिखिए ।



वीडियो उत्तर देखें

99. किसी आवर्त में बायें से दायें जाने पर परमाणु आकार किस प्रकार परिवर्तित होता है ? कारण सहित समझाइए।



वीडियो उत्तर देखें

100. निम्नलिखित तत्त्वों को उनके बढ़ते हुए परमाणु आकार के क्रम में व्यवस्थित कीजिए-

Na, Cs, Li, K



वीडियो उत्तर देखें

101. मेंडेलीफ की आवर्त सारणी के तीन गुण एवं तीन दोष लिखिए।



वीडियो उत्तर देखें

102. निम्न तत्वों को उनकी परमाणु त्रिज्या के बढ़ते क्रम में लिखिए-

F, C, Li, Be



वीडियो उत्तर देखें

103. रदरफोर्ड के परमाणु मॉडल की व्याख्या करने वाले तीन बिन्दु लिखिए।



वीडियो उत्तर देखें

104. रदरफोर्ड के परमाणु मॉडल को 'सौर मण्डल का प्रतिरूप क्यों माना जाता है?



वीडियो उत्तर देखें

105. रदरफोर्ड मॉडल की दो कमियाँ लिखिए।

 वीडियो उत्तर देखें

106. निम्न तत्वों को उनके धात्विक गुणों के बढ़ते क्रम में लिखिए-

Li, Fr, Na, K

 वीडियो उत्तर देखें

107. बोर के परमाणु मॉडल की परिकल्पनाएँ क्या हैं? वर्णन कीजिए।

 वीडियो उत्तर देखें

108. नील्स बोर का परमाणु मॉडल किन परिकल्पनाओं पर आधारित है ?

 वीडियो उत्तर देखें

109. तत्त्वों के धात्विक तथा अधात्विक गुण क्या होते हैं?

इनकी आवर्त सारणी में आवर्तिता की व्याख्या भी कीजिए।



वीडियो उत्तर देखें