doubtnut
India's Number 1 Education App

CHEMISTRY

BOOKS - MBD CHEMISTRY (HINDI)

परमाणु की संरचना

दीर्घ उत्तरात्मक प्रश्न

1. क्लोरीन , सल्फर और मैग्नीशियम की परमाणु संख्या से आप इनकी संयोजकता कैसे प्राप्त करेंगे ?

वीडियो उत्तर देखें

2. इलैक्ट्रॉन , प्रोटॉन और न्यूट्रॉन के गुणों की तुलना कीजिए।

वीडियो उत्तर देखें

3. जे० जे० टॉमसन के परमाणु मॉडल की क्या सीमाएं है

वीडियो उत्तर देखें

4. रदरफोर्ड के परमाणु मॉडल की क्या सीमाएँ हैं ?

वीडियो उत्तर देखें

5. बोर के परमाणु मॉडल की व्याख्या कीजिए।

वीडियो उत्तर देखें

6. इस अध्याय में दिए गए सभी परमाणु मॉडलों की तुलना कीजिए।

उत्तर देखें

7. पहले अठारह तत्वों के विभिन्न कक्षों में इलैक्ट्रॉन वितरण के नियम को लिखिए।

वीडियो उत्तर देखें

8. सिलिकन और ऑक्सीजन का उदाहरण लेते हुए संयोजकता की परिभाषा दीजिए।

वीडियो उत्तर देखें

9. उदाहरण के साथ व्याख्या कीजिए - परमाणु संख्या , द्रव्यमान संख्या , समस्थानिक और संभारित। समस्थानिकोंके कोई दो उदाहरण लिखिए।

वीडियो उत्तर देखें

10. Na^{+} के पूरी तरह से भरे हुए व कोश होते है - व्याख्या कीजिए।

वीडियो उत्तर देखें

11. परमाणु नाभिक के आवश्यक गुणधर्म की व्याख्या कीजिए। इन गुणधर्मों की इलैक्ट्रॉन के गुणधर्मों से तुलना कीजिए।

उत्तर देखें

12. ई० रदरफोर्ड के द्वारा प्रस्तावित परमाणु के मॉडल के मुख्य अभिलक्षणों का वर्णन कीजिए। यह जे० जे० के टॉमसन द्वारा प्रस्तावित मॉडल के किस प्रकार भिन्न है ?

उत्तर देखें

13. परमाणु के संरचना को समझने में , ई० रदरफोर्ड के क्या - क्या आधारभूत योगदान है ?

वीडियो उत्तर देखें

14. परमाणु नाभिक की उपस्थिति को किस प्रयोग ने स्थापित किया ? नाभिक के कौन - कौन से अभिलक्षण इस प्रयोग द्वारा व्युत्पन्न हुए ?

उत्तर देखें

लघु उत्तरात्मक प्रश्न

1. कैथोड किरणों क्या है ? इनके गुण लिखिए ।

वीडियो उत्तर देखें

2. धन किरणें या केनाल किरणें किसे कहते है ? इनके गुण लिखिए।

वीडियो उत्तर देखें

3. रदरफोर्ड के नाभिकीय मॉडल के आधार स्पष्ट कीजिए।

वीडियो उत्तर देखें

4. रदरफोर्ड के परमाणु मॉडल की कमी लिखिए।

वीडियो उत्तर देखें

5. कौन - से अवलोकन के आधार पर रदरफोर्ड ने सुझाया की परमाणु का केंद्रीय भाग धनावेशित है ?

वीडियो उत्तर देखें

6. द्रव्यमान संख्या को परिभाषित कीजिए। द्रव्यमान संख्या नाभिक में उपस्थित प्रोटॉनों और न्यूट्रॉनों से कैसे संबंधित है ?

वीडियो उत्तर देखें

7. संयोजकता को परिभाषित कीजिए। यह परमाणु संरचना से कैसे संबंधित है ?

वीडियो उत्तर देखें

8. समस्थानिकों कई परिभाषा दीजिए। समस्थानिकों के मुख्य अभिलक्षण क्या - क्या है ?

वीडियो उत्तर देखें

9. समस्थानिकों के मुख्य अनुप्रयोग क्या - क्या है ?

वीडियो उत्तर देखें

10. नील बोहर के परमाणु मॉडल की विशेषताएँ लिखिए।

वीडियो उत्तर देखें

अति लघु उत्तरात्मक प्रश्न

1. परमाणु किन के मिलने से बनते है ?

वीडियो उत्तर देखें

2. जे० जे० टॉमसन ने किस अवपरमाणुक कण के बारे में जानकारी प्राप्त की थी ?

वीडियो उत्तर देखें

3. 'केनाल रे ' की खोज किसने और कब की थी ?

वीडियो उत्तर देखें

4. केनाल किरणों पर कौन - सा आवेश होता है ?

वीडियो उत्तर देखें

5. प्रोटॉन पर कौन - सा आवेश होता है ?

वीडियो उत्तर देखें

6. प्रोटॉन का द्रव्यमान इलैक्ट्रॉन की अपेक्षा लगभग कितना अधिक होता है ?

वीडियो उत्तर देखें

7. इलैक्ट्रॉन और प्रोटॉन को सामान्यतः किस प्रकार दर्शाया जाता है ?

वीडियो उत्तर देखें

8. डाल्टन के सिद्धांत को की खोज ने गलत सिद्ध कर दिया था ?

वीडियो उत्तर देखें

9. परमाणु संरचना से संबंधित पहला मॉडल किसने प्रस्तुत किया था ?

वीडियो उत्तर देखें

10. रदरफोर्ड ने सोने की पत्ती पर किन्हें टकराया था ?

वीडियो उत्तर देखें

11. अल्फा कणों पर कौन - सा आवेश होता है ?

वीडियो उत्तर देखें

12. नाभिक क्या है ?

वीडियो उत्तर देखें

13. ऊर्जा स्तर किसे कहते है ?

वीडियो उत्तर देखें

14. न्यूट्रॉन की खोज किसने की थी ?

वीडियो उत्तर देखें

15. न्यूट्रॉन किसे कहते है ?

वीडियो उत्तर देखें

16. अष्टक किसे कहते है ?

वीडियो उत्तर देखें

17. समस्थानिक किसे कहते है ?

वीडियो उत्तर देखें

18. हाइड्रोजन के तीन समस्थानिकों के नाम लिखिए।

वीडियो उत्तर देखें

19. क्लोरीन की दो समस्थानिक लिखिए।

वीडियो उत्तर देखें

20. कार्बन के दो समस्थानिक लिखिए।

वीडियो उत्तर देखें

बहुविकल्पी प्रश्नोत्तर

1. न्यूट्रॉन की खोज किस ने की थी ?

A. चैडविक

B. बोहर

C. रदरफोर्ड

D. डाल्टन

Answer:

वीडियो उत्तर देखें

2. न्यूट्रॉन की दर्शाया जाता है -

A. P

B. e

C. n

D. nu

Answer:

वीडियो उत्तर देखें

3. कक्षा में उपस्थित अधिकतम इलैक्ट्रॉनों को बोर बरी के किस सूत्र से दर्शाया जाता है ?

A. n^2

B. 2n

C. $2n^3$

D. $2n^2$

Answer: B

वीडियो उत्तर देखें

4. सबसे बाहरी कोश में अधिकतम इलैक्ट्रॉन कितने हो सकते है ?

A. 2

B. 5

C. 8

D. 18

Answer:

वीडियो उत्तर देखें

5. हाइड्रोजन के कितने समस्थानिक है ?

A. एक

B. दो

C. तीन

D. चार

Answer:

वीडियो उत्तर देखें

6. क्लोरीन के दो समस्थानिक किस अनुपात में पाए जाते है ?

A. $1:3$

B. $3:1$

C. $2:1$

D. 1 : 2

Answer: A::C

वीडियो उत्तर देखें

7. क्लोरीन का औसत परमाणु द्रव्यमान है -

A. 33.5

B. 34.5

C. 35.5

D. 36.5

Answer: C

वीडियो उत्तर देखें

8. घेंघा रोग किस तत्व के समस्थानिक का प्रयोग किया जाता है ?

A. निकल

B. यूरेनियम

C. थोरियम

D. आयोडीन

Answer:

वीडियो उत्तर देखें

9. परमाणु भट्टी में किस का समस्थानिक प्रयुक्त होता है ?

A. यूरेनियम

B. थोरियम

C. प्लूटोनियम

D. एक्टीनियम

Answer:

वीडियो उत्तर देखें

10. परमाणु का अधिकतर भाग खाली है। यह पता चलता है-

A. डॉल्टन के परमाणु सिद्धांत से

B. रदरफोर्ड के प्रकीर्णन मॉडल से

C. बोर के परमाण्विक मॉडल से

D. थामसन के परमाणु मॉडल से।

Answer:

वीडियो उत्तर देखें