



CHEMISTRY

BOOKS - KIRAN PUBLICATION

बहुवैकल्पिक प्रश्न अधिकोष

हमारे परिवेश के पदार्थ

1. निम्नलिखित में कौन पदार्थ नहीं है?

A. जल

B. वायु

C. ऊष्मा

D. धूल कण

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

2. निम्नलिखित में से कौन-सा कथन गलत है?

A. पदार्थ कणों का बना होता है।

B. पदार्थ के कण अत्यंत सूक्ष्म होते हैं।

C. पदार्थ के कण अनवरत गतिशील रहते हैं।

D. पदार्थ के कण गतिशील नहीं रहते हैं।

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

3. कार्बन डाइऑक्साइड गैस को द्रवीभूत किया जा सकता है।

A. ताप बढ़ाकर

B. दाब घटाकर

C. ताप घटाकर और दाब बढ़ाकर

D. इनमें कोई नहीं

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

4. वाष्पन का वेग निर्भर करता है-

A. ताप पर

B. पृष्ठीय क्षेत्रफल पर

C. द्रव की प्रकृति पर

D. इनमें सभी पर

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

5. निम्नलिखित किसमें अंतरा-अणुक बल सबसे मजबूत होता है?

A. जल

B. कार्बन डाइऑक्साइड

C. सोडियम क्लोराइड

D. ईथर

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

6. किसी द्रव का वाष्प में परिवर्तन कहलाता है

A. संघनन

B. वाष्पन

C. द्रवण

D. इनमें कोई नहीं

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

7. निम्नलिखित में से कौन उर्ध्वपाति हो सकता है?

A. कोयला

B. अमोनियम क्लोराइड

C. सोडियम क्लोराइड

D. चूना-पत्थर

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

8. किसी गैस का सीधे ठोस-रूप में परिवर्तन कहलाता है

A. उर्ध्वपातन

B. द्रवीभवन

C. संघनन

D. उत्सर्जन

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

9. किसी पदार्थ द्वारा अधिकृत स्थान कहलाता है

A. घनत्व

B. अंतरा-अणुक स्थान

C. द्रव्यमान

D. आयतन

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

10. $50^{\circ} C$ का मान केल्विन स्केल में होता है

A. 323.15 K

B. 373.15 K

C. 2383.15 K

D. 308.15 K

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

11. गैस की भाँति किसी ठोस पदार्थ को संपीडित नहीं किया जा सकता है, क्योंकि-

A. ठोस पदार्थ में अंतरा-अणुक स्थान अत्यंत कम होता

है।

B. ठोस पदार्थ में अंतरा-अणुक स्थान बहुत ज्यादा होता

है।

C. ठोस पदार्थ में अंतरा-अणुक आकर्षण बल नगण्य

होता है।

D. ठोस पदार्थ का घनत्व कम होता है।

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

12. निम्नलिखित कथनों में गलत कथन कौन-सा है?

A. किसी द्रव्य को संपीडित करना आसान होता है,

जबकि गैस को कठिन।

B. ठोस पदार्थ में आकृति और आयतन निश्चित होते हैं।

C. ठोस पदार्थों के कणों की गतिज ऊर्जा नगण्य होती

है।

D. गैसों का विसरण का गुण पाया जाता है।

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

13. जल, पेट्रोल, ऐल्कोहॉल और ईथर के वाष्पन के वेग का सही क्रम है।

A. जल > पेट्रोल > ऐल्कोहॉल > ईथर

B. ईथर > पेट्रोल > ऐल्कोहॉल > जल

C. पेट्रोल > ऐल्कोहॉल > ईथर > जल

D. ऐल्कोहल > जल > पेट्रोल > ईथर

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

14. वाष्पन के संबंध में निम्नलिखित कथनों में सही कथन कौन-सा है?

A. द्रव का ताप कम हो जाता है।

B. द्रव का ताप बढ़ जाता है।

C. द्रव का ताप अपरिवर्तित रहता है।

D. इनमें कोई नहीं

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

15. किसी ठोस पदार्थ के द्रव्यणांक और उसके द्रव-रूप के हिमांक होते हैं

A. भिन्न-भिन्न

B. एक ही

C. थोड़ा भिन्न

D. सभी असत्य

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

16. क्वथनांक पर किसी द्रव के 1 kg को गैस में परिवर्तित होने पर जितनी ऊष्मा का अवशोषण होता है, उसे कहते हैं।

A. द्रवण की गुप्त ऊष्मा

B. द्रव की गुप्त ऊष्मा

C. वाष्पन की गुप्त ऊष्मा

D. विशिष्ट ऊष्मा

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

17. ठोस बर्फ के एक टुकड़े को गर्म करने पर वह पिघलने लगता है और ताप-

A. स्थिर रहता है।

B. बढ़ता है।

C. घटता है।

D. पहले बढ़ता है, फिर घटता है

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

18. किसी द्रव पर दाब बढ़ाने पर उसका क्वथनांक

A. कम हो जाता है।

B. बढ़ जाता है।

C. अपरिवर्तित हो जाता है।

D. इनमें कोई नहीं

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

19. वह प्रक्रिया जिसमें दो या अधिक गैसों परस्पर घुलमिल जाती हैं, कहलाती है-

A. संश्लेषण

B. विसरण

C. परिसरण

D. इनमें कोई नहीं

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

20. 293 K ताप सेल्सियस स्केल में होगा-

A. $30^{\circ} C$

B. $25^{\circ} C$

C. $93^{\circ} C$

D. $20^{\circ} C$

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

21. निम्नलिखित में किस विधि द्वारा कर्पूर (Camphor) को शुद्ध में प्राप्त किया जा सकता है?

A. स्रवण

B. वाष्पन

C. छानना

D. ऊर्ध्वपातन

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

22. LPG को रसाई बनाने के लिए किस रूप में इस्तेमाल किया जाता है?

- A. ठोस रूप में
- B. गैस रूप में
- C. संपीडित द्रव रूप में
- D. बोस-आइंस्टाइन कंडेन्सेट के रूप में

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

23. अमोनिया गैस से भरे एक बोतल का मुँह खोल देने पर उसकी गंध कमरे के दूसरे कोने में बैठे एक छात्र द्वारा तुरंत महसूस की जाती है। ऐसा किस प्रक्रिया द्वारा होता है?

- A. श्वसन प्रक्रिया द्वारा
- B. व्यासवर्धन प्रक्रिया द्वारा
- C. विसरण प्रक्रिया द्वारा
- D. परिसरण प्रक्रिया द्वारा

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

24. किसी पदार्थ के इकाई आयतन का द्रव्यमान कहलाता है

A. घनत्व

B. क्रांतिक आयतन

C. तरलता

D. परमाणु द्रव्यमान

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

25. निम्नलिखित में कौन तरल पदार्थ नहीं है?

A. ईथर

B. बालू

C. जल

D. वायु

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

26. शुष्क बर्फ है

A. ठोस NH_3

B. ठोस CO

C. ठोस CH_3COOH

D. ठोस CO_2

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

27. निम्नलिखित में किस गुण के कारण किसी गैस का आयतन दाब बढ़ने पर घट जाता है?

A. तरलता

B. प्रस्वेदन

C. संपीड्यता

D. आर्द्रता

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

28. संघनन की प्रक्रिया में निम्नलिखित में कौन परिवर्तन होता है?

A. द्रव से वाष्प

B. वाष्प से ठोस

C. ठोस से द्रव

D. वाष्प से द्रव

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

29. गर्मी के मौसम में हम सूती कपड़े पहनना पसंद करते हैं,

क्योंकि-

A. यह हमारे शरीर को गर्म रखता है।

B. यह पसीने का जल्द अवशोषण नहीं करता है।

C. यह पसीने को अवशोषित कर शीघ्र वाष्पित कर देता है।

D. इनमें सभी गलत हैं।

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

30. सामान्यतः पदार्थ की आवश्यकताओं की अधिकतम संख्या होती है-

A. 2

B. 3

C. 4

D. 5

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

31. निम्नलिखित में किस पदार्थ का उर्ध्वपातन नहीं होता है?

A. नौसादर का

B. आयोडीन का

C. जल का

D. कर्पूर का

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

32. निम्नलिखित में कौन-सा कथन गलत है?

- A. ठोस पदार्थ की गतिज ऊर्जा न्यूनतम होती है।
- B. वाष्पन की क्रिया द्रव की ऊपरी सतह से होती है।
- C. पदार्थ की द्रव अवस्था की तरलता सबसे अधिक होती है।
- D. गैस का सीधे ठोस में परिवर्तन ऊर्ध्वपातन कहलाता है।

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

33. निश्चित आकृति और निश्चित आयतन वाले पदार्थ की अवस्था कहलाती है?

A. ठोस

B. द्रव

C. गैस

D. इनमें कोई नहीं

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

34. वह प्रक्रिया क्या कहलाती है जिसमें किसी द्रव के संपूर्ण पिण्ड में से द्रव के कण निकलकर वाष्प के रूप में परिवर्तित होते हैं?

A. क्वथन

B. वाष्पन

C. द्रवण

D. शीतलन

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

35. बर्फ का घनत्व जल के घनत्व से होता है-

A. अधिक

B. कम

C. दोनों एक समान

D. इनमें कोई नहीं

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

36. निम्नलिखित में किसकी गतिज ऊर्जा सबसे अधिक होती है?

A. ठोस की

B. द्रव की

C. गैस की

D. इनमें से किसी की नहीं

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

37. निम्नलिखित में किसके प्रभाव से पदार्थ की अवस्था में परिवर्तन लाया जा सकता है?

A. ताप

B. दाब

C. ताप और दाब दोनों

D. इनमें कोई नहीं

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

38. वह ताप जिसपर किसी द्रव के वाष्प का दाब वायुमंडलीय दाब के बराबर हो जाता है, कहलाता है

A. द्रव का क्वथनांक

B. द्रव का हिमांक

C. क्रांतिक ताप

D. इनमें कोई नहीं

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

39. लकड़ी के एक टुकड़े को ठोस पदार्थ कहते हैं, क्योंकि

A. यह कठोर और दृढ़ होता है

B. ताप और दाब के परिवर्तन से इसके आयतन और आकृति में परिवर्तन लाया जा सकता है।

C. यह हल्का होता है तथा इसका घनत्व भी कम होता है।

D. इसके अवयवी कण गतिमान होते हैं।

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

40. किसी द्रव के संबंध में निम्नलिखित में कौन-सा कथन सत्य है?

A. द्रव का आयतन निश्चित होता है, किंतु उसकी आकृति

अनिश्चित होती है।

B. द्रव का बहाव का गुण नहीं होता है।

C. द्रव में विसरण का गुण नहीं रहता है।

D. ताप के बढ़ने से द्रव का घनत्व बढ़ जाता है।

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

41. निम्नलिखित कौन-सा कथन पदार्थ के गुण से मेल नहीं खाता है?

A. पदार्थ के कण अनवरत गतिमान रहते हैं।

B. ताप बढ़ाने पर पदार्थ के कणों का गमन तेज हो जाता है।

C. सभी पदार्थों की गतिज ऊर्जा एकसमान होती है।

D. इनमें सभी गलत हैं।

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

42. किसी द्रव का वाष्पन होता है-

- A. द्रव का क्वथनांक पर
- B. द्रव के क्वथनांक से कम ताप पर
- C. सभी तापों पर
- D. एक निश्चित ताप पर

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

43. निम्नलिखित में किसमें लेने से द्रव का वाष्पन तेजी से हो सकता है?

A. कोणीय प्लास्क

B. परखनली

C. बोतल

D. थाली

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

44. पदार्थ की वह अवस्था क्या कहलाती है जिसमें पदार्थ की आकृति और आयतन दोनों ही अनिश्चित होते हैं?

A. ठोस

B. द्रव

C. गैस

D. इनमें कोई नहीं

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

45. जलीय जीव-जंतु तथा पौधे निम्नलिखित किन गैसों का उपयोग करके जीवित रहते हैं?

- A. ऑक्सीजन, हाइड्रोजन और नाइट्रोजन
- B. हाइड्रोजन, कार्बन डाइऑक्साइड
- C. ऑक्सीजन और कार्बन डाइऑक्साइड
- D. इनमें सभी गलत

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

46. बरतन की दीवारों के प्रति इकाई क्षेत्रफल पर गैस के कणों द्वारा आरोपित बल कहलाता है-

- A. गैस का घनत्व
- B. अंतरा-अणुक आकर्षण बल
- C. गैस का द्रव्यमान
- D. गैस का दाब

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

47. प्लाज्मा अवस्था में पदार्थ निम्नलिखित किस रूप में रहता है?

- A. आयनीकृत गैस के रूप में
- B. परमाणुओं के रूप में
- C. आयनीकृत अणुओं के रूप में
- D. उदासीन गैस के रूप में

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

48. निम्नलिखित में किस ताप पर जल द्रव अवस्था में रहता है?

A. $15^{\circ} C$

B. $0^{\circ} C$

C. $-15^{\circ} C$

D. $100^{\circ} C$

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

49. निम्नलिखित में किसमें अंतरा-अणुक स्थान सबसे अधिक रहता है?

A. पेट्रोल

B. जल

C. सिलिका

D. नाइट्रोजन

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

50. निम्नलिखित में कौन पदार्थ नहीं है?

A. पेट्रोल

B. बादाम

C. ताप

D. ओजोन

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

51. एक तैराक तालाब में जल को चीरकर आगे बढ़ता है।
पदार्थ के किस गुण के कारण वह ऐसा कर पाता है?

A. जल का घनत्व

B. जल के मध्य अंतरा-अणुक आकर्षण बल

C. जल के अणुओं का गतिशील

D. जल का दाब

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

52. एक परखनली में थोड़ा जल लेकर उसमें अल्प मात्रा में चीनी मिला देने पर भी जल की ऊपरी स्तर अपरिवर्तित रह जाती है। इसका कारण है-

A. जल का घनत्व

B. जल-अणुओं के मध्य अंतरा-अणुक आकर्षण बल

C. जल के अणुओं का गतिशील होना

D. जल का दाब

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

पदार्थ का वर्गीकरण

1. कार्बन ऑक्सीजन में जलकर कार्बन डाऑक्साइड गैस (CO_2) बनाता है। कार्बन डाइऑक्साइड के गुण होते हैं

- A. कार्बन के सदृश
- B. कार्बन और ऑक्सीजन दोनों के सदृश
- C. कार्बन और ऑक्सीजन से भिन्न
- D. ऑक्सीजन के सदृश

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

2. विलयन में कोलॉयड का आकार होता है।

A. 10^{-6} सेमी

B. 10^{-3} सेमी

C. 10^{-8} सेमी

D. 10^{-2} सेमी

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

3. नौसादर और सोडियम क्लोराइड के मिश्रण को निम्नलिखित किस विधि द्वारा अलग-अलग किया जा सकता है?

- A. रवाकरण
- B. उर्ध्वपातन
- C. अपकेंद्रीकरण
- D. प्रभाजी स्रवण

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

4. निम्नलिखित में कौन-रसायनिक परिवर्तन है?

A. काँच का टूटना

B. लोहे के छड़ को लाल-तप्त करना

C. जल का बर्फ बनना

D. लोहे में जंग लगना

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

5. पायस है

A. दो मिश्रणशील द्रवों का मिश्रण

B. दो ठोस पदार्थों का मिश्रण

C. दो गैसों का मिश्रण

D. दो मिश्रणशील द्रवों का मिश्रण

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

6. निम्नलिखित किस पदार्थ को जल के साथ मिलाने पर वास्तविक विलयन बन सकता है?

A. ऐल्बुमिन

B. खड़िया

C. महीन बालू

D. साधारण नमक

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

7. निम्नलिखित किस में परिक्षेपित प्रावस्था ठोस और परिक्षेपण माध्यम गैस है?

A. स्याही

B. मक्खन

C. धुआँ

D. दूध

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

8. किसी विद्युत क्षेत्र के प्रभाव से आवेशित कोलॉइडी कणों का गमन कहलाता है।

- A. ब्राऊनी गति
- B. टिंडल प्रभाव
- C. वैद्युतकण-संचलन
- D. प्रकीर्णन

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

9. ताप बढ़ने पर किसी विलायक में गैस की विलेयता में कैसा परिवर्तन होता है?

- A. विलेयता बढ़ जाती है।
- B. विलेयता घट जाती है।
- C. विलेयता अपरिवर्तित रहती है।
- D. इनमें कोई परिवर्तन नहीं होता है।

Answer: B

 वीडियो उत्तर देखें

10. निम्नलिखित में कौन निलंबन का उदाहरण है?

- A. साधारण नमक का विलयन

B. स्टार्च का जल में विलयन

C. एलम का जल में विलयन

D. कीचड़युक्त जल

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

11. बादल निम्नलिखित में किसका उदाहरण है?

A. गैस में परिक्षेपित ठोस का

B. गैस में परिक्षेपित द्रव का

C. ठोस में परिक्षेपित गैस का

D. द्रव में परिक्षेपित गैस का

Answer:

 वीडियो उत्तर देखें

12. निम्नलिखित में कौन टिंडल प्रभाव प्रदर्शित करता है?

A. वास्तविक विलयन

B. कोलॉइडी विलयन

C. निलंबन

D. इनमें सभी

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

13. मेथिल ऐल्कोहल (क्वथनांक = $65^{\circ} C$) और ऐसीटोन (क्वथनांक = $56^{\circ} C$) के मिश्रण से उसके अवयवों को अलग-अलग करने की विधि निम्नलिखित में कौन है?

A. स्रवण

B. रवाकरण

C. क्रोमैटोग्राफी

D. प्रभाजी लवण

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

14. साधारण नमक के जलीय विलयन में नमक प्राप्त करने की विधि है

A. छानना

B. वाष्पन

C. थिराना

D. स्रवण

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

15. निम्नलिखित में कौन यौगिक है?

A. वायु

B. बादल

C. बारूद

D. जल

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

16. निम्नलिखित कथनों में गलत कथन कौन-सा है?

A. तत्त्व एक ही प्रकार के परमाणुओं का बना होता है।

B. यौगिक का सूक्ष्म कण अणु कहलाता है।

C. यौगिक एक प्रकार के परमाणुओं का बना होता है।

D. तत्त्व का सूक्ष्मतम कण परमाणु कहलाता है।

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

17. निम्नलिखित में कौन शुद्ध पदार्थ है?

A. नदी का जल

B. स्याही

C. ग्लूकोस

D. मिट्टी

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

18. स्याही के अवयवों को पृथक करने के लिए किस विधि का उपयोग किया जा सकता है?

- A. क्रोमैटोग्राफी
- B. प्रभाजी स्रवण
- C. वाष्पन
- D. उर्ध्वपातन

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

19. निम्नलिखित में कौन धातु नहीं है?

A. पारा

B. आयोडीन

C. कैडियम

D. सीजियम

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

20. निम्नलिखित में कौन यौगिक परिवर्तन है?

- A. चूना-पत्थर
- B. धोनेवाला सोडा
- C. भखरा चूना
- D. पीतल

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

21. निम्नलिखित में कौन यौगिक नहीं है?

- A. चूना-पत्थर
- B. धोनेवाला सोडा
- C. भखरा चूना
- D. पीतल

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

22. निम्नलिखितु किसकी सहायता से कोलॉइडी कणों को देखना संभव है?

- A. नग्न आँखों से
- B. टेलिस्कोप से
- C. माइक्रोस्कोप से
- D. चश्मा से

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

23. उपधातु के गुण होते हैं

- A. धातु के सदृश
- B. धातु और अधातु के मध्यवर्ती
- C. अधातु के सदृश
- D. इनमें से कोई नहीं

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

24. निम्नलिखित में कौन रासायनिक परिवर्तन नहीं है?

- A. मोमबत्ती की जलना
- B. प्रकाशसंश्लेषण
- C. काँच का टूटना
- D. जल का वैद्युत अपघटना

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

25. निम्नलिखित में कौन बारूद के अवयव हैं?

- A. गंधक, कोयला और सोडियम सल्फेट

B. शोरा, गंधक और कोयला

C. लोहा, कार्बन और तूतिया

D. बालू, नमक और कोयला

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

26. ब्राऊनी गति की उत्पत्ति का कारण है

A. जल के ताप में परिवर्तन

B. परिक्षेपण माध्यम और परिक्षेपित कणों का टक्कर

C. परिक्षेपित कणों के मध्य आकर्षण बल का न होना

D. इनमें कोई कारण नहीं

Answer:

 वीडियो उत्तर देखें

27. निम्नलिखित किस मिश्रण के अवयवों को छानना विधि.

द्वारा पृथक किया जा सकता है?

A. दो अविलेय पदार्थों को द्रव में से

B. अविलेय ठोस को द्रव में से

C. दो अमिश्रणशील द्रवों को

D. विलय को विलयन में से

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

28. निम्नलिखित में कौन शुद्ध पदार्थ है?

A. समुद्र का जल

B. सोल्डर

C. स्रावित जल

D. स्टेनलेस स्टील

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

29. मक्खन निम्नलिखित में किसका उदाहरण है?

- A. द्रव का द्रव में परिक्षेपण
- B. ठोस का द्रव में परिक्षेपण
- C. द्रव का गैस में परिक्षेपण
- D. द्रव का ठोस में परिक्षेपण

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

30. निम्नलिखित में कौन समांग है?

A. वायु

B. जल

C. दूध

D. रक्त

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

31. वायु के प्रमुख अवयव हैं

- A. ऑक्सीजन, नाइट्रोजन और कार्बन डाइऑक्साइड
- B. हाइड्रोजन, नाइट्रोजन और जलवाष्प
- C. ऑक्सीजन, नाइट्रोजन और मेथेन
- D. इनमें कोई नहीं

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

32. निलंबन में निलंबित कणों का आकार होता है

A. 10^{-5} cm से कम

B. 10^{-5} cm से अधिक

C. 10^{-8} cm

D. 10^{-6} cm

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

33. निम्नलिखित में कौन विषमांग मिश्रण है?

A. जल

B. पीतल

C. आयोडीनयुक्त नमक

D. ब्रॉज

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

34. निम्नलिखित में कौन कमरे के ताप पर द्रव अवस्था में रहता है।

A. फॉस्फोरस

B. सिलिकन

C. क्लोरीन

D. ब्रोमीन

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

35. लौह-चूर्ण और सल्फर के मिश्रण में से दोनों अवयवों को अलग-अलग करने के लिए निम्नलिखित में किस द्रव का उपयोग किया जा सकता है?

A. जल

B. बेंजीन

C. कार्बन डाइसल्फाइड

D. पेट्रोल

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

36. यदि खड़िया-जल को एक परखनली में लेकर कुछ देर तक स्थिर छोड़ दिया जाए, तो निम्नलिखित में कौन-सा अवलोकन सही होगा?

A. 

B. 

C. 

D. 

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

37. सोना को ताँबा के साथ मिश्रित कर मिश्रधातु में परिवर्तित कर दिया जाता है ताकि वह बन जाए।

A. मुलायम

B. चमकीला

C. कठोर

D. टिकाऊ

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

38. संतृप्त विलयन को ठंडा करने पर विलयन में से विलेय शुद्ध ठोस रूप से पृथक होने लगता है। यह प्रक्रिया कहलाती है

A. अवक्षेपण

B. रवाकरण

C. थिराना

D. वाष्पन

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

39. मिश्रण के अवयवों को अलग-अलग करने के लिए चुंबकीय विधि कब उपयोग में लाई जाती है?

A. जब अवयवी कणों के आकार भिन्न-भिन्न हों।

B. जब मिश्रण का एक अवयव चुंबकीय हो।

C. जब मिश्रण के दोनों अवयव अचुंबकीय हो।

D. जब मिश्रण के दोनों अवयव चुंबकीय हो।

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

40. जल को हानिकारक जीवाणुओं से मुक्त करने के लिए निम्नलिखित किस पदार्थ को मिलाया जाता है?

- A. विरंजक चूर्ण
- B. सोडियम कार्बोनेट
- C. चूना-जल
- D. कली-चूना

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

41. रासायनिक परिवर्तन के संबंध में निम्नलिखित कथनों में कौन सत्य है?

- A. इसमें कोई नया पदार्थ नहीं बनता है।
- B. इसमें ऊष्मा परिवर्तन आवश्यक नहीं है।
- C. इसमें ऊष्मा परिवर्तन अवश्य होता है।
- D. यह उत्क्रमणीय होता है।

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

42. निम्नलिखित किसमें अवयव अपनी पहचान बनाए रखते हैं?

A. तत्व

B. मिश्रण

C. यौगिक

D. इनमें कोई नहीं

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

43. निम्नलिखित मिश्रणों में कौन विल्यन है?

A. बारूद

B. मिट्टी

C. रक्त

D. सॉफ्ट ड्रिंक

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

44. निम्नलिखित में कौन कोलॉइडी विलयन नहीं है?

A. बादल

B. हिमोग्लोबिन

C. वायु

D. कुहासा

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

45. पुष्पों की पंखुड़ियों में उपस्थित विभिन्न रंग वाले अवयवों को पृथक करने के लिए सबसे अच्छी विधि है-

A. प्रभाजी स्रवण

B. वाष्पन

C. ऊर्ध्वपतन

D. क्रोमैटोग्राफी

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

46. दो अमिश्रणशील द्रवों को पृथक करने की विधि है-

A. छानना

B. स्रवण

C. निथारना

D. पृथक्कारी टीप

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

47. वह पदार्थ जो वायु में जलकर जल और कार्बन डाइऑक्साइड देता है, कहलाता है-

A. यौगिक

B. तत्त्व

C. मिश्रण

D. अधातु

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

48. वह कोलॉइडी अवस्था जिसमें वायु परिक्षेपण माध्यम है, कहलाती है-

A. वास्तविक विलयन

B. निलंबन

C. एयरोसॉल

D. इनमें कोई नहीं

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

49. एक निश्चित ताप पर 100 g जल में एक विलेय की घुलनेवाली अधिकतम मात्रा 45 g है। जल में विलेय की विलेयता होगी।

A. 55 g

B. 145 g

C. 45 g

D. इनमें से कोई नहीं

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

50. निम्नलिखित में कौन शुद्ध पदार्थ नहीं है?

A. बर्फ

B. कैल्सियम ऑक्साइड

C. दूध

D. पारा

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

51. निम्नलिखित में कौन रासायनिक परिवर्तन नहीं है?

A. पौधों की वृद्धि

B. जल का जमना

C. दूध

D. पारा

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

52. निम्नलिखित में कौन विलयन है ?

A. मिट्टी

B. धुआँ

C. जल में ऐल्कोहॉल का मिश्रण

D. स्याही

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

53. नदी के जल को एक बीकर में लेकर उसमें थोड़ा पोटेश मिला दिया जाता है। कुछ देर में गंदे पदार्थ बीकर की पेंदी में बैठ जाते हैं। निम्नलिखित में किस प्रक्रिया द्वारा ऐसा होता है?

A. अपकेंद्रीकरण

B. थिराना

C. छानना

D. रवाकरण

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

परमाणु अणु और आयन

1. निश्चित अनुपात के नियम का प्रतिपादन किसने किया था?

A. डाल्टन

B. प्राउस्ट

C. लभ्वाजे

D. कणाद

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

2. निम्नलिखित किस वैज्ञानिक ने पदार्थ की अनश्चरता के नियम का प्रतिपादन किया था?

A. प्राउस्ट

B. बर्जीलियस

C. लभ्वाजे

D. एवोगाड्रो

Answer:

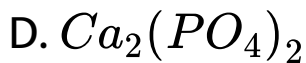
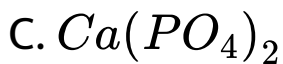


वीडियो उत्तर देखें

3. कैल्सियम फॉस्फेट का सही सूत्र है

A. $CaPO_4$

B. Ca_2PO_4



Answer:



वीडियो उत्तर देखें

4. निम्नलिखित कथनों में कौन-सा कथन डाल्टन के परमाणु सिद्धांत के प्रतिकूल है?

A. सभी पदार्थ अविभाज्य कणों के बने होते हैं तथा ये कण परमाणु कहलाते हैं।

B. परमाणु अनश्वर होते हैं।

C. विभिन्न तत्वों के परमाणु एकसमान होते हैं।

D. दो या अधिक तत्वों के परमाणु परस्पर संयोग करके यौगिक बनाते हैं।

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

5. निम्नलिखित लैटिन नामों में कौन सोडियम का प्रतिनिधित्व करता है?

A. कालियम

B. नात्रियम

C. आर्जेण्टम

D. क्युप्रम

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

6. निम्नलिखित में कौन बहुपरमाणु अणु हैं?

A. SO_2

B. H_2O

C. S_8

D. NO_2

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

7. बेंजीन का सरल सूत्र है

A. C_6H_6

B. C_2H_2

C. C_3H_3

D. CH

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

8. 5 मोल NH_4 का द्रव्यमान क्या होगा?

A. 17 g

B. 20 g

C. 85 g

D. 15 g

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

9. सा. ता. दा. पर 50 g कैल्सियम कार्बोनेट (आणविक द्रव्यमान = 100 amu) से प्राप्त CO_2 गैस का आयतन क्या होगा?

A. 11.2 L

B. 22.4 L

C. 50 L

D. 100 L

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

10. 10 g कैल्सियम (Ca) में उपस्थित मोलों की संख्या होगी-

A. 0.25 मोल

B. 0.1 मोल

C. 4 मोल

D. 0.5 मोल

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

11. 0.024 g Mg में परमाणुओं की संख्या है।

A. 4.011×10^{20}

B. 6.022×10^{23}

C. 6.022×10^{20}

D. 4.022×10^{22}

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

12. निम्नलिखित में कौन कोबाल्ट का सही संकेत है?

A. CO

B. Cb

C. Ko

D. Co

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

13. $CaSO_4$ में Ca की संयोजकता है-

A. 2

B. 1

C. 0

D. 4

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

14. मैग्नीशियम का परमाणु द्रव्यमान 24 है। 50g मैग्नीशियम में मोलो की संख्या है-

A. 2

B. 2.08

C. 4

D. 2.4

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

15. गंधक का एक परमाणु कार्बन के एक परमाणु से कितना गुना भारी है?

A. 32 गुना

B. 6 गुना

C. $\frac{3}{8}$ गुना

D. $\frac{8}{3}$ गुना

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

16. $Fe_2(SO_4)_4$ में Fe की संयोजकता है-

A. 2

B. 3

C. 1

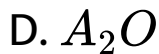
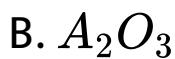
D. 5

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

17. एक तत्व A की संयोजकता 4 है। इसके ऑक्साइड का सूत्र होगा-

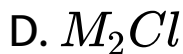


Answer:



वीडियो उत्तर देखें

18. किसी धातु के कार्बोनेट का सूत्र M_2CO_3 है। इस धातु के क्लोराइड का सूत्र होगा।

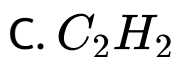
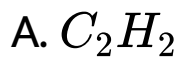


Answer:



वीडियो उत्तर देखें

19. एक यौगिक का आणविक द्रव्यमान 28 है और इसका मूलानुपाती सूत्र CH_2 है, तो इसका अणुसूत्र होगा-



Answer:



वीडियो उत्तर देखें

20. कैल्सियम कार्बोनेट ($CaCO_3$) में कैल्सियम की प्रतिशत मात्रा है।

A. 50

B. 20

C. 40

D. 100

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

21. 3.0 g कार्बन गंधक के साथ संयोग करके कार्बन डाइसल्फाइड बनाता है। प्राप्त कार्बन डाइसल्फाइड में गंधक की मात्रा है-

A. 76 g

B. 38 g

C. 6 g

D. 16 g

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

22. फॉस्फोरस की परमाणुकता होती है-

A. 4

B. 2

C. 3

D. 1

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

23. निम्नलिखित में कौन एकपर्माणुक होता है?

A. हीलियम

B. नाइट्रोजन

C. हाइड्रोजन

D. कार्बन मोनोक्साइड

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

24. निम्नलिखित किस तत्व का लैटिन नाम कालियम (kalium) हैं?

- A. सोडियम
- B. कैल्सियम
- C. पोटैशियम
- D. प्लैटिनम

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

25. 4.9 g सल्फ्यूरिक अम्ल में कितने मोल होंगे?

A. 5 मोल

B. 0.05 मोल

C. 0.5 मोल

D. 0.005 मोल

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

26. अमोनिया के अणु में उपस्थित तत्व हैं-

- A. आर्गन और नाइट्रोजन
- B. नाइट्रोजन और हाइड्रोजन
- C. हाइड्रोजन और क्लोरीन
- D. आर्सेनिक और हाइड्रोजन

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

27. आइरन का लैटिन नाम है।

- A. कलियम

B. औरम

C. फेरम

D. प्लबम

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

28. वकमिंटरफुल्लेरिन का अणुसूत्र निम्नलिखित में क्या है?

A. S_8

B. C_{90}

C. C_{60}

D. C_{70}

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

29. परमाणु द्रव्यमान इकाई बराबर होता है

A. हाइड्रोजन के एक परमाणु के द्रव्यमान के

B. C-12 कार्बन के परमाणु द्रव्यमान का $\frac{1}{12}$ भाग में

C. आक्सीजन परमाणु के द्रव्यमान $\frac{1}{16}$ भाग के

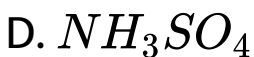
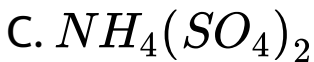
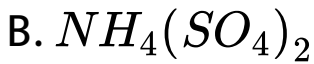
D. इनमें से कोई नहीं।

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

30. निम्नलिखित में कौन अमोनियम सल्फेट का सूत्र है?



Answer:



वीडियो उत्तर देखें

31. CO का मोलर द्रव्यमान है

A. 28 amu

B. 22 amu

C. 14 amu

D. 44 amu

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

32. 0.6 g SO_2 में मोलों की संख्या क्या है?

A. 5

B. 10

C. 18

D. 36

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

33. निम्नलिखित किस अणु का परमाणुकता 3 है?



Answer:



वीडियो उत्तर देखें

34. 90 g जल में जल के मोलों की संख्या क्या है?

A. 5

B. 10

C. 18

D. 36

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

35. एलुमिनियम ऑक्साइड का सही सूत्र है।

A. AlO

B. AlO_2

C. Al_2O_3

D. Al_2O_4

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

36. 1 मोल C परमाणुओं की संख्या क्या है?

A. 12.0×10^{23} परमाणु

B. 6.022×10^{23} परमाणु

C. 6.22×10^{22} परमाणु

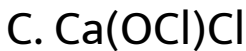
D. 6.022×10^{23} परमाणु

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

37. भखरा चूना के साथ क्लोरीन की अभिक्रिया के फलस्वरूप जो प्रतिफल प्राप्त होता है, उसका रासायनिक सूत्र क्या होता है?



Answer:



वीडियो उत्तर देखें

38. amu इकाई में 1 मोल नाइट्रोजन परमाणुओं का द्रव्यमान होता है

A. 28 amu

B. 12 amu

C. 7amu

D. 42 amu

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

39. 10 g Ca में मोलों की संख्या है

A. $4 \times 6.022 \times 10^{23}$

B. $10 \times 6.022 \times 10^{23}$

C. 0.25

D. 4

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

40. 0.5 मोल जल के अणुओं का द्रव्यमान है।

A. 0.9 amu

B. 9 amu

C. 36 amu

D. इनमें कोई नहीं

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

41. SO_2 में कितने द्रव्यमान में 6.022×10^{23} अणु होंगे?

A. 32 g

B. 16 g

C. 64 g

D. 8 g

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

42. Fe^{3+} और Cl^- आयनों के संयोग से निर्मित यौगिक का रासायनिक सूत्र निम्नलिखित में क्या होगा?

A. $FeCl_2$

B. FeCl

C. FeCl_3

D. Fe_3Cl

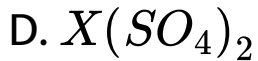
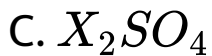
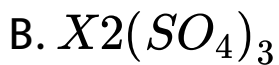
Answer:



वीडियो उत्तर देखें

43. किसी तत्व X के ऑक्साइड का सूत्र X_2O_3 है, तो इसके सल्फेट का सूत्र क्या है?

A. XSO_4



Answer:



वीडियो उत्तर देखें

44. निम्नलिखित में सिल्वर का संकेत क्या है?

A. Si

B. Sl

C. Ag

D. Hg

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

45. 50g $CaCO_3$ में मोलों की संख्या है-

A. 1

B. 2

C. 1.5

D. 0.5

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

46. संकेत 1_8O में 0.9 16 है।

A. परमाणु संख्या

B. परमाणु द्रव्यमान

C. परमाणु द्रव्यमान इकाई

D. इलेक्ट्रॉनों की संख्या

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

47. एक परमाणु C-12 परमाणु के द्रव्यमान के बारहवें भाग से 15 गुना भारी है तो इसका परमाणु द्रव्यमान amu में होगा।

A. 2.5

B. $\frac{1}{12}$

C. 12

D. 15

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

48. H_2O का 1 मोल बराबर होता है

A. सा० ता० दा० पर 22.4 लीटर

B. H और O प्रत्येक में 6.022×10^{23} परमाणु

C. 18 g

D. 1 g

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

49. 22 g कार्बन डाइऑक्साइड बराबर होता है

A. 1 मोलर आयतन

B. 1 मोल

C. $\frac{1}{2}$

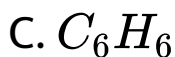
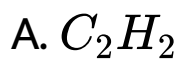
D. 2 मोल

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

50. निम्नलिखित में कौन तात्त्विक अणु है?



Answer:



वीडियो उत्तर देखें

51. निम्नलिखित में कौन त्रिबंधक तत्त्व है?

A. ऑक्सीजन

B. आर्गन

C. कार्बन

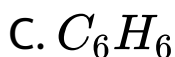
D. नाइट्रोजन

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

52. एक यौगिक का सरल सूत्र CH है और इसका आणविक द्रव्यमान 78 है। यौगिक का अणु-सूत्र है।



Answer:



वीडियो उत्तर देखें

53. मानक ताप व दाब पर किसी गैस के 1 मोल का आयतन क्या होता है?

A. 112. L

B. 22.5 L

C. 44 L

D. 1 L

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

1. परमाणु के मौलिक कण हैं

A. इलेक्ट्रॉन

B. प्रोटॉन

C. न्यूट्रॉन

D. इनमें सभी

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

2. इलेक्ट्रॉन का द्रव्यमान होता है

A. 9.11×10^{-31} kg

B. 9.11×10^{-28} g

C. 9.11×10^{-11}

D. क. और .ख. दोनों

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

3. निम्नलिखित में सही कथन कौन है?

A. इलेक्ट्रॉन का द्रव्यमान H- परमाणु के द्रव्यमान का

1838 वाँ भाग होता है।

B. इलेक्ट्रॉन का द्रव्यमान H- परमाणु के द्रव्यमान का

1000 वाँ भाग होता है।

C. इलेक्ट्रॉन का द्रव्यमान H- परमाणु के द्रव्यमान का

$\frac{1}{1838}$ वाँ भाग होता है।

D. इनमें कोई नहीं

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

4. एनोड किरण को कहते हैं

- A. कैनाल किरण
- B. धन किरण
- C. कैथोड किरण
- D. क. और .ख. दोनों

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

5. प्रोटोन होता है

A. उदासीन कण

B. ऋण आवेशित कण

C. हाइड्रोजन का नाभिक

D. हीलियम का नाभिक

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

6. यदि किसी परमाणु का K और L कक्षा पूर्णरूप से भरा है, तो परमाणु में इलेक्ट्रॉनों की संख्या निम्नलिखित में क्या होगी?

A. 2

B. 8

C. 10

D. 14

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

7. Cl^- आयन में संयोजकता इलेक्ट्रॉनों की संख्या
निम्नलिखित में क्या होगी?

A. 16

B. 8

C. 17

D. 18

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

8. एक तत्व के M कक्षा में 1 इलेक्ट्रॉन हैं। इस तत्व की परमाणु संख्या निम्नलिखित में क्या होगी?

A. 3

B. 9

C. 11

D. 13

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

9. सोडियम का सही इलेक्ट्रॉनिक विन्यास है।

A. 2, 8

B. 2, 1, 8

C. 8, 2, 1

D. 2, 8, 1

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

10. परमाणु के नाभिक में प्रोटॉन के अलावा दूसरा कौन कण उपस्थित रहता है?

A. इलेक्ट्रॉन

B. न्यूट्रॉन

C. क. और .ख. दोनों

D. इनमें कोई नहीं

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

11. किसी परमाणु में समान संख्या में पाए जानेवाले मौलिक कण निम्नलिखित में कौन है?

- A. प्रोटॉन और न्यूट्रॉन
- B. इलेक्ट्रॉन और प्रोटॉन
- C. न्यूट्रॉन और इलेक्ट्रॉन
- D. इलेक्ट्रॉन

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

12. रदरफोर्ड का α -कण प्रकीर्णन प्रयोग निम्नलिखित में किसके आविष्कार के लिए जाना जाता है?

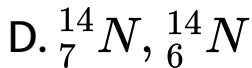
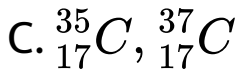
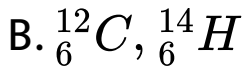
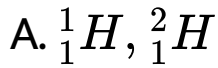
- A. नाभिक
- B. इलेक्ट्रॉन
- C. प्रोटॉन
- D. न्यूट्रॉन

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

13. निम्नलिखित में कौन समस्थानिकों का युग्म नहीं है?



Answer:



वीडियो उत्तर देखें

14. निम्नलिखित के किस अक्रिय गैस में अष्टक नहीं होते ?

A. आर्गन

B. हीलियम

C. निऑन

D. इनमें कोई नहीं

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

15. कैंसर के इलाज में प्रयुक्त होनेवाला समस्थानिक निम्नलिखित में कौन है?

A. C-12

B. Co-60

C. I-131

D. U-235

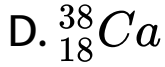
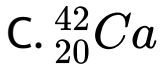
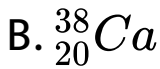
Answer:



वीडियो उत्तर देखें

16. निम्नलिखित में ${}_{21}^{40}\text{Ca}$ का समभारिक कौन है?

A. ${}_{18}^{40}\text{Ar}$



Answer:



वीडियो उत्तर देखें

17. X तथा Y समन्यूट्रॉनिक हैं। इनकी द्रव्यमान संख्या क्रमशः 70 तथा 72 है। यदि X की परमाणु संख्या 34 है?, तो Y की परमाणु है, ये निम्नलिखित में क्या कहलात हैं?

A. 34

B. 36

C. 30

D. 32

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

18. एक परमाणु जिसमें 10 प्रोटॉन, 11 न्यूट्रॉन तथा 10 इलेक्ट्रॉन तथा दूसरा परमाणु जिसमें 11 प्रोटॉन, 10 प्रोटॉन तथा 11 इलेक्ट्रॉन है, ये निम्नलिखित में क्या कहलाते हैं?

A. समन्यूट्रॉनिक

B. समस्थानिक

C. समभारिक

D. समवयवी

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

19. एक तत्व के समस्थानिक में विद्यमान होते हैं

A. समान भौतिक गुण

B. भिन्न रासायनिक गुण

C. न्यूट्रॉनों की अलग-अलग संख्या

D. भिन्न परमाणु संख्या

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

20. दो तत्वों के नाभिक समान नहीं हैं, किन्तु उनमें नाभिकीय कणों की संख्या समान होती हो तो ये निम्नलिखित में क्या कहलाते हैं?

A. समस्थानिक

B. समभारिक

C. समन्यूट्रॉनिक

D. इनमें कोई नहीं

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

21. परमाणु संख्या है

A. परमाणु की संख्या

B. इलेक्ट्रॉन की संख्या

C. नाभिक में इकाई धन आवेश की संख्या

D. इनमें कोई नहीं

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

22. कुछ तत्वों के परमाणु द्रव्यमान पूर्णांक न होकर भिन्नांक होते हैं क्योंकि-

A. तत्व के समस्थानिकों के परमाणु

B. तत्त्व के समस्थानिकों के परमाणु द्रव्यमान समान होते हैं।

C. तत्त्व के सभी समस्थानिकों में इलेक्ट्रॉन की संख्या भिन्न होती है।

D. इनमें कोई नहीं।

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

23. एक तत्व के M कक्षा में 7 इलेक्ट्रॉन हैं। इस तत्व की परमाणु संख्या निम्नलिखित में क्या है?

A. 7

B. 9

C. 15

D. 17

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

24. समस्थानिकों के

A. द्रव्यमान संख्या समान किंतु परमाणु संख्या भिन्न होते हैं।

B. रमाणु संख्या समान किंतु द्रव्यमान संख्या भिन्न होते हैं।

C. परमाणु संख्या और द्रव्यमान संख्या दोनों समान होते हैं।

D. परमाणु संख्या और द्रव्यमान संख्या दोनों भिन्न होते हैं।

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

25. इलेक्ट्रॉनिक विन्यास $[\text{Ne}] 2s^2 2p^1$, निम्नलिखित में किसको निरूपित करता है?

A. बोरॉन

B. लिथियम

C. एलुमिनियम

D. इनमें कोई नहीं

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

प्राकृतिक संसाधन

1. ओजोन परत वायुमंडल के निम्नलिखित किस भाग में पाया जाता है?

- A. क्षोभमंडल में
- B. समतापमंडल में
- C. मध्य मंडल में

D. बाह्य वायुमंडल में

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

2. निम्नलिखित में अम्ल-वर्षा का pH मान क्या होना चाहिए?

A. 0

B. 5.6 से कम

C. 7

D. 7 से अधिक

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

3. वाहनों के धुँ में मौजूद कार्बन मोनोक्साइड हमारे शरीर में प्रवेश कर हीमोग्लोबिन से अभिक्रिया कर निम्नलिखित में किसका निर्माण करता है?

- A. ऑक्सीहीमोग्लोबिन
- B. कार्बोक्सीहीमोग्लोबिन
- C. मेटहीमोग्लोबिन
- D. इनमें कोई नहीं।

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

4. निम्नलिखित में कौन वायु प्रदूषक नहीं है?

A. CO

B. NO_2

C. CO_2

D. SO_2

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

5. वायु में लेड प्रदूषण के लिए कौन जिम्मेवार है?

A. सीसा-रहित पेट्रोल

B. ईंधन के रूप में कम्प्रेस्ड नेचुरल गैस (CNG)

C. डीजल

D. सीसायुक्त पेट्रोल

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

6. निम्नलिखित में कौन हरितगृह गैस नहीं है?

A. CO_2

B. CH_4

C. $CFCl_2$

D. O_2

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

7. वायु और वर्षा के अत्यधिक प्रहार से मिट्टी की ऊपरी सतह हट जाती है। निम्नलिखित में इसे क्या कहते हैं?

- A. अपरदन
- B. भू-स्खलन
- C. अपक्षयन
- D. इनमें कोई नहीं

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

8. मिट्टी की उर्वरता के संरक्षण के लिए निम्नलिखित में कौन विधि प्रभावशाली है?

- A. विभिन्न फसलों की बारी-बारी से बोकर
- B. भूमि को परती छोड़कर
- C. हरित उर्वरक एवं कम्पोस्ट का उपयोग करके
- D. इनमें सभी

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

9. हरितगृह प्रभाव के संदर्भ में निम्नलिखित में कौन सही नहीं है?

A. हरितगृह प्रभाव के कारण वैश्विक ऊष्मीकरण की

स्थिति उत्पन्न हो जाती है।

B. वैश्विक ऊष्मीकरण के लिए CO_2 जिम्मेवार है।

C. हरितगृह प्रभाव के कारण समुद्र का जल-स्तर वर्षों से

कम होता जा रहा है।

D. CH_3 , O_3 , $CHCl_3$ जैसे हरितगृह प्रभाव को

प्रभावित करती है।

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

10. पौधे अपनी जड़ों द्वारा मिट्टी से सतत जल अवशोषित करते रहते हैं। जल का कुछ भाग वे प्रकाशसंश्लेषण प्रक्रिया द्वारा अपना भोजन बनाने में प्रयुक्त करते हैं तथा शेष जल निम्नलिखित में किस क्रिया वायुमंडल में छोड़ देते हैं?

A. प्रस्वेद

B. अपक्षयन

C. पुनर्चक्रण

D. इनमें कोई नहीं

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

11. वायु प्रदूषक के रूप में निम्नलिखित में कौन वाहन द्वारा उत्सर्जित नहीं होते हैं?

A. SO_2

B. हाइड्रोजन

C. फ्लाई ऐश

D. CO

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

12. निम्नलिखित में कौन जल प्रदूषण का कारण नहीं है?

A. वाहन द्वारा फैलनेवाले धुँएँ

B. प्लांट न्यूट्रिएंट्स

C. ऑक्सीजन डिमांडिंग अपशिष्ट

D. रोग उत्पन्न करनेवाले अभिकर्ता

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

13. वायुमंडल में कार्बन डाइऑक्साइड की मात्रा निम्नलिखित में किस विधि द्वारा स्थिर रह पाती है?

A. हरे पेड़-पौधे सूर्य-प्रकाश की उपस्थिति में कार्बन

डाइऑक्साइड को ग्लूकोस में बदल देते हैं।

B. समुद्री जंतु जल में घुले कार्बनेट से अपने कवच बनाते

हैं।

C. .क. एवं .ख. दोनों

D. इनमें कोई नहीं

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

14. निम्नलिखित में कौन मृदा प्रदूषक नहीं है?

A. अमोनियम सल्फेट

B. प्लैस्टिक

C. पीड़कनाशी

D. डिटर्जेंट

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

15. वैश्विक ऊष्मीकरण की स्थिति से बचने के लिए हमें क्या करना चाहिए?

A. वृक्षारोपण

B. ऊर्जा के नवीकरणीय साधनों का अधिकतम उपयोग

C. जीवाश्म ईंधनों का न्यूनतम उपयोग

D. इनमें सभी

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

16. वायुमंडल में उपस्थित कार्बन मोनोऑक्साइड का मुख्य स्रोत क्या है?

A. औद्योगिक क्रियाएँ

B. वाहन से फैलनेवाले धुएँ

C. वन में आग लगने से

D. ज्वालामखी फूटने से

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

17. ओजोन-स्तर के ह्रास से होता है

A. रक्त कैंसर

B. लंग कैंसर

C. त्वचा कैंसर

D. वक्ष कैंसर

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

18. धूम-कोहरा (smog) क्या है?

- A. केवल कोहरा
- B. कोहरा एवं धुआँ का मिश्रण
- C. NO_2 एवं SO_2 का मिश्रण
- D. इनमें कोई नहीं

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

19. निम्नलिखित गैसों में कौन अम्ल-वर्षा के लिए उत्तरदायी है?

A. CO_2

B. SO_2

C. CO

D. हाइड्रोजन

Answer:



00 0 0 0

20. निम्नलिखित अम्लों में कौन अम्ल-वर्षा में पाए जाते हैं?

- A. सल्फ्यूरिक अम्ल
- B. नाइट्रिक अम्ल
- C. नाइट्रस अम्ल
- D. सभी

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

21. निम्नलिखित में किसके द्वारा ओजोन पतर का ह्यस होता है?

- A. क्लोरोफ्लोरोकार्बन
- B. हाइड्राफ्लोरोकार्बन
- C. हाइड्रोकार्बन
- D. इनमें कोई नहीं

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

22. निम्नलिखित में कौन नाइट्रोज के ऑक्साइड वायु प्रदूषक नहीं है?

A. NO

B. NO_2

C. N_2O

D. N_2O_5

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

23. दलहन पौधों के जड़ों की गाँठ में पाए जाने वाले बैक्टीरिया जो वायुमंडलीय नाइट्रोजन का स्थायीकरण करता है, निम्नलिखित में कौन है?

A. राइजोबियम बैक्टीरिया

B. एन्जाइम

C. सायनो बैक्टीरिया

D. इनमें कोई नहीं

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

