

तत्वों का आवर्त वर्गीकरण कक्षा 10 विज्ञान पाठ 5 वस्तुनिष्ट प्रश्नोत्तर | तत्वों का आवर्त वर्गीकरण
Classification of Elements Class 10 Science Chapter 5 MCQ with Answers | PDF
**Download Class 10th Chemistry chapter 5 Objective Question for board exam | by-
ReadEsy**

यहाँ **कक्षा 10 NCERT पाठ्यपुस्तक विज्ञान (Science)** के **पाठ 5 तत्वों का आवर्त वर्गीकरण** से बनाने वाले सभी महत्वपूर्ण वस्तुनिष्ट प्रश्नों (VVI MCQ Objective Questions) का संकलन किया गया है। इसे पढ़ने के बाद, आप **बोर्ड परीक्षा** में 'तत्वों का आवर्त वर्गीकरण पाठ से पूछे गए objective question' को सही कर सकते हैं। और आप यहाँ से **class 10th** के सभी **NCERT पाठ्यपुस्तक** के **objective question** एवं **MCQ Queestion** का **PDF** भी आसानी से प्राप्त कर सकते हैं।

अध्याय 5 तत्वों का आवर्त वर्गीकरण ऑफिसियल प्रश्न उत्तर

1 . आधुनिक आवर्त सारणी में समूहों की संख्या है -

- (a) 7
- (c) 9
- (b) 8
- (d) 18

Answer- d

2 . सल्फर परमाणु की बाह्यतम कक्षा में इलेक्ट्रॉनों की संख्या कितनी होती है ?

- (a) 4
- (b) 5
- (c) 6
- (d) 7

Answer- c

3. आवर्त सारणी के उदग्र स्तम्भों को क्या कहा जाता है ?

- (a) वर्ग
- (b) आवर्त

(c) अपररूप

(d) कोई नहीं

Answer- a

4. आवर्त सारणी के प्रथम वर्ग के सदस्य हैं -

(a) अम्लीय धातु

(b) क्षारीय धातु

(c) अक्रिय गैस

(d) मिश्रधातु

Answer- b

5. आवर्त सारणी में शून्य समूह का तत्त्व है -

(a) H

(b) He

(c) CO₂

(d) Cl₂

Answer- b

6. मिथेन में कितने सह - संयोजक बंधन होते हैं ?

(a) 2

(b) 4

(c) 6

(d) 8

Answer- b

7. आधुनिक आवर्त सारणी में तत्त्वों के वर्गीकरण का आधार है :

(a) परमाणु आयतन

(b) परमाणु घनत्व

(c) परमाणु द्रव्यमान

(d) परमाणु संख्या

Answer- d

8. अमोनिया के अणु में नाइट्रोजन एवं हाइड्रोजन के परमाणुओं की संख्या का अनुपात है -

(a) 2 : 1

(b) 1 : 2

(c) 1 : 3

(d) 3 : 1

Answer- c

9. लोहे की परमाणु संख्या है :

(a) 23

(b) 26

(c) 25

(d) 24

Answer- b

10. आधुनिक आवर्त सारणी में वर्गों की संख्या (ऊर्ध्व स्तंभ या समूह की संख्या) होती है -

(a) 9

(b) 18

(c) 11

(d) 10

Answer- b

11. ओजोन के एक अणु में ऑक्सीजन के परमाणुओं की संख्या होती है -

- (a) 1
- (b) 2
- (c) 3
- (d) 4

Answer- c

12. आवर्त सारणी में कितने आवर्त (क्षेत्रिज पंक्तियाँ) होते हैं ?

- (a) 5
- (b) 6
- (c) 7
- (d) 8

Answer- c

13. हीलियम कैसा तत्त्व है ?

- (a) अक्रिय
- (b) क्रियाशील
- (c) सक्रिय
- (d) उदासीन

Answer- a

14. आवर्त सारणी में कितने आवर्त हैं ?

- (a) सात
- (b) नौ
- (c) आठ
- (d) बारह

Answer- a

15. त्रिक का नियम निम्नलिखित में से किसके द्वारा प्रतिपादित किया गया ?

- (a) न्यूलॉड्स द्वारा
- (b) डॉबराइनर द्वारा
- (c) मेन्डलीफ द्वारा
- (d) मोजले द्वारा

Answer- b

16. अष्टक का नियम निम्नलिखित में से किसके द्वारा प्रस्तुत किया गया ?

- (a) लोथर मेयर द्वारा
- (b) मेन्डलीफ द्वारा
- (c) डॉबराइनर द्वारा
- (d) न्यूलॉड्स द्वारा

Answer- d

17. मेन्डलीफ के आवर्ती नियम के अनुसार तत्वों के गुणधर्म इनमें से किनका आवर्ती फलन होता है ?

- (a) परमाणु संख्या
- (b) परमाणु द्रव्यमान
- (c) परमाणु आयतन
- (d) परमाणिक आकार

Answer- b

18. मेन्डलीफ ने तत्त्वों को किसके बढ़ते क्रम में वर्गीकृत किया ?

- (a) परमाणु संख्या

- (b) रासायनिक अभिक्रियाशीलता
- (c) परमाणु द्रव्यमान
- (d) संयोजकता

Answer- c

19. आवर्त सारणी के किसी समूह विशेष में तत्वों के विद्युत धनात्मक अभिलक्षण ऊपर से नीचे की ओर आने पर -

- (a) बढ़ता है
- (b) घटता है
- (c) नियत रहता है
- (d) अनियमित तरीके से परिवर्तित होता है

Answer- a

20. आवर्त सारणी के किसी आवर्त में बाएँ से दाएँ जाने पर तत्त्वों के ऑक्साइड की अस्तीय प्रकृति -

- (a) घटती जाती है
- (b) बढ़ती जाती है
- (c) अपरिवर्तित रहती है
- (d) अनियमित तरीके से बदलती है।

Answer- b

21. कोई तत्त्व A आवर्त सारणी के समूह 3 एवं दूसरे आवर्त का एक सदस्य हैं तो निम्नलिखित गुणधर्मों में से कौन सबसे उपयुक्त होगा ?

- (a) द्रव एवं प्रबल धात्विक
- (b) गैसीय एवं धात्विक
- (c) ठोस एवं अधात्विक
- (d) ठोस एवं कम धात्विक

Answer- d

22. निम्नलिखित में से सबसे अधिक अभिक्रियाशील हैलोजन कौन है ?

- (a) फ्लोरीन
- (b) क्लोरीन
- (c) ब्रोमीन
- (d) आयोडीन

Answer- a

23. निम्नलिखित में से कौन सबसे अधिक क्षारकीय होगा ?

- (a) Na_2O
- (b) Al_2O_3
- (c) SO_2
- (d) NO_2

Answer- a

24. आवर्त सारणी के समूह I के तत्व कहलाते हैं -

- (a) सामान्य तत्व
- (b) संक्रमण तत्व
- (c) क्षार धातु
- (d) लेपेनाइड्स

Answer- c

25. मैत्रीशियम आवर्त सारणी के किस समूह का सदस्य है ?

- (a) समूह I
- (b) समूह II
- (c) अधातु तत्वों का

(d) समूह VIII

Answer- b

26. तत्वों के निम्नलिखित जोड़ों में किनके रासायनिक आचरण समान होंगे ?

- (a) सोडियम एवं ऐल्युमिनियम
- (b) आर्गन एवं पोटैशियम
- (c) बोराइंस एवं जर्मेनियम
- (d) नाइट्रोजन एवं फास्फोरस

Answer- d

27. निम्नलिखित तत्वों में से किसकी संभावना है कि यह अधात्मिक अभिलक्षण को प्रदर्शित कर सकता है -

- (a) As
- (b) Be
- (c) B
- (d) Br

Answer- d

28. क्लोरीन के परमाणु की बाह्यतम कक्षा में इलेक्ट्रॉनों की संख्या कितनी होती है ?

- (a) 5
- (b) 6
- (c) 7
- (d) 8

Answer- c

29. आधुनिक आवर्त सारणी का दीर्घतम रूप किसकी प्रस्तुतीकरण है ?

- (a) मेन्डलीफ

- (b) मोज्जे
- (c) लोथर मेयर
- (d) लुइस पाश्वर

Answer- b

30. निम्रलिखित तत्त्वों में से कौन सबसे अधिक अधात्मिक गुणधर्म को प्रदर्शित करता है ?

- (a) ब्रोमीन
- (b) क्लोरीन
- (c) फास्फोरस
- (d) सल्फर

Answer- b

31. किसने कहा कि तत्त्वों के मूल गुणधर्म उनके परमाणु संख्याएँ हैं न कि परमाणु द्रव्यमान ?

- (a) लोथर मेयर
- (b) मोज्जे
- (c) मेन्डलीफ
- (d) बोर

Answer- b

32. आधुनिक आवर्त नियम के अनुसार , तत्त्वों का गुण धर्म :

- (a) परमाणु द्रव्यमान का आवर्त फलन है ।
- (b) परमाणु संख्या का आवर्त फलन है ।
- (c) परमाणु साइज का आवर्त फलन है ।
- (d) परमाणु आयतन का आवर्त फलन है।

Answer- b

33. आधुनिक आवर्त सारणी में बाई से दाई ओर जाने पर परमाणु साइज (आकार) :

- (a) बढ़ता है
- (b) घटता है
- (c) अपरिवर्तित रहता है
- (d) इन में से कोई नहीं

Answer- b

34. वुल्फगांग डॉबेराइनर किस देश से संबंधित है ?

- (a) फ्रांस
- (b) जर्मनी
- (c) अमेरिका
- (d) ऑस्ट्रेलिया

Answer- b

35. मेडेलीफ का जन्म कब हुआ था ?

- (a) 1834 ई०
- (b) 1835 ई०
- (c) 1836 ई०
- (d) 1837 ई०

Answer- a

36. भारतीय संगीत प्रणाली में संगीत के कितने सूर होते है ?

- (a) 5
- (b) 6
- (c) 7
- (d) 8

Answer- c

37. जब मेन्डेलीफ ने अपना कार्य आरंभ किया तब तक कितने तत्त्व ज्ञात थे ?

- (a) 60
- (b) 61
- (c) 62
- (d) 63

Answer- d

38. आधुनिक आवर्त सारणी में परमाणु साइज से क्या पता चलता है ?

- (a) परमाणु की व्यास
- (b) परमाणु की त्रिज्या
- (c) परमाणु की परिधि
- (d) इनमें से कोई नहीं

Answer- b

39. 1pm (पीकोमीटर) कितने मीटर के बराबर होता है ?

- (a) $10^{-10}m$
- (b) $10^{-11}m$
- (c) $10^{-12}m$
- (d) $10^{-13}m$

Answer- c

40. किसी भी तत्त्व की संयोजकता कैसे निर्धारित किया जाती है ?

- (a) इलेक्ट्रॉन की संख्या से
- (b) प्रोट्रॉन की संख्या से

(c) न्यूट्रॉन की संख्या से

(d) इनमें सभी से

Answer- a

तत्वों का वर्गीकरण Objective Questions pdf

41. आधुनिक आवर्त सारणी में कौन सा आवर्त अभी भी अधूरा है ?

(a) तीसरा आवर्त

(b) प्रथम आवर्त

(c) छठवा आवर्त

(d) सातवा आवर्त

Answer- d

42. आधुनिक आवर्त सारणी की क्षैतिज कतारें निम्नलिखित में क्या कहलाते हैं ?

(a) आवर्त

(b) समूह

(c) कोश

(d) इन में से कोई नहीं

Answer- a

43. मेंडलीफ के आवर्त नियम में तत्त्व वर्गीकरण का आधार क्या है ?

(b) परमाणु त्रिजय

(b) परमाणु घनत्व

(c) परमाणु संख्या

(d) परमाणु द्रव्यमान

Answer- d

44. निम्नलिखित में कौन अक्रिय गैस है ?

- (a) कार्बन
- (b) हीलियम
- (c) चाँदी
- (d) हाइड्रोजन

Answer- b

10th रसायन विज्ञान CHEMISTRY Objective Question

S.N रसायन विज्ञान objective question

1. रसायनिक अभिक्रिया और समीकरण
 2. अम्ल, क्षारक एवं लवण Objective Question
 3. धातु एवं अधातु Objective Question
 4. कार्बन एवं उसके यौगिक Objective Question
 5. तत्वों का आवर्त वर्गीकरण Objective Question
-

Class 10th Objective

1. So. Science (सामाजिक विज्ञान)
2. Math(गणित)
3. Science(विज्ञान)
4. English(अंग्रेजी)
5. Hindi(हिंदी)
6. Sanskrit(संस्कृत)