

1. आधुनिक आवर्त सारणी में वर्गों (समूहों) की संख्या होती है

- A. 9
- B. **18**
- C. 11
- D. 10

2. आवर्त सारणी में क्षैतिज कतार को कहा जाता है

- A. **आवर्त**
- B. वर्ग
- C. समावयव
- D. कोई नहीं

3. हीलियम निम्न में कैसा तत्व है ?

- A. **अक्रिय**
- B. क्रियाशील
- C. सक्रिय
- D. उदासीन

4. आवर्त सारणी में कितने आवर्त हैं ?

- A. **सात**
- B. नौ
- C. आठ
- D. बारह

5. ओजोन के एक अणु में कितने परमाणु हैं ?

- A. 1
- B. 2
- C. **3**
- D. 4

6. आधुनिक आवर्त सारणी में तत्वों के वर्गीकरण का आधार है

- A. परमाणु आयतन
- B. परमाणु घनत्व
- C. परमाणु द्रव्यमान
- D. **परमाणु संख्या**

7. आवर्त सारणी में उदग्र(खड़े) स्तम्भ को कहा जाता है

- A. आवर्त
- B. **वर्ग (समूह)**
- C. समावयव
- D. कोई नहीं

8. आवर्त सारणी के पिता नाम से जाने जाते हैं

- A. न्यूलैंड
- B. मोसले
- C. **मेंडलीफ**
- D. कोई नहीं

9. हीलियम के बाहरी कक्षा में कितने इलेक्ट्रॉन रहते हैं ?

- A. 1
- B. **2**
- C. 3
- D. 4

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

- A. न्यूलैंड्स द्वारा
- B. **डॉबेराइनर द्वारा**
- C. मेंडेलीफ द्वारा
- D. मोज़ले द्वारा

11. क्लोरीन का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास 2,8,7 है। इसकी परमाणु संख्या होगी

- A. 16
- B. 18
- C. **17**
- D. कोई नहीं

12. आवर्त सारणी में प्रथम वर्ग के तत्वों को कहा जाता है

- A. **क्षार धातु**
- B. हैलोजन
- C. संक्रमण तत्व
- D. निष्क्रिय गैस

13. निम्न में अक्रिय गैस कौन है ?

- A. कार्बन

- B. **हीलियम**
- C. सोना
- D. हाइड्रोजन

14. मेंडेलीफ ने तत्त्वों को किसके बढ़ते क्रम में वर्गीकृत किया ?

- A. परमाणु संख्या
- B. रासायनिक क्रियाशीलता
- C. **परमाणु द्रव्यमान**
- D. संयोजकता

15. आधुनिक आवर्त सारणी में निष्क्रिय गैस किस समूह में है ?

- A. 15 वें
- B. 2 वें
- C. 4 वें
- D. **18 वें**

16. तत्त्व X, XCl_2 सूत्र वाला एक क्लोराइड बनाता है जो एक ठोस है तथा जिसका गलनांक अधिक है, आवर्त सारणी में यह तत्त्व संभवतः किस समूह के अंतर्गत होगा?

- A. Na
- B. **Mg**
- C. Al
- D. Si

17. क्लोरीन की संयोजकता क्या है ?

- A. **1**
- B. 2
- C. 4
- D. 7

18. लोहे की परमाणु संख्या क्या है ?

- A. 23
- B. **26**
- C. 25
- D. 24

19. इनमें किनका धात्विक गुण सबसे अधिक है ?

- A. Na

- B. Li
- C. Cs
- D. K

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

- A. फ्लोरीन
- B. क्लोरीन
- C. ब्रोमीन
- D. आयोडीन

21. निम्नलिखित में से किसका विद्युत धनात्मकता सबसे ज्यादा है ?

- A. C
- B. N
- C. Ca
- D. F

22. मैग्नीशियम आवर्त सारणी के किस समूह का सदस्य है

- A. समूह I
- B. समूह II
- C. अधातु तत्वों का
- D. समूह VIII

23. निम्नलिखित तत्वों में से कौन सबसे अधिक अधात्विक गुण-धर्म को प्रदर्शित करता है?

- A. ब्रोमीन
- B. क्लोरीन
- C. फास्फोरस
- D. सल्फर

24. मेंडेलीफ के आवर्ती नियम के अनुसार तत्वों के गुण-धर्म इनमें से किनका आवर्ती फलन होता है?

- A. परमाणु संख्या
- B. परमाणु द्रव्यमान
- C. परमाणु आयतन
- D. परमाण्विक आकार

25. धात्विक गुण, आवर्त सारणी के आवर्त में बायें से दायें की ओर

- A. घटता है

- B. बढ़ता है
- C. स्थिर रहता है
- D. कभी घटता है कभी बढ़ता है

26. 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

27. आवर्त सारणी में द्वितीयक वर्ग के तत्वों को कहा जाता है

- A. क्षार धातु
- B. क्षार पार्थिव धातु
- C. संक्रमण तत्व
- D. हैलोजन

28. इनमें से किनका परमाण्विक त्रिज्या सबसे अधिक है

- A. F
- B. I
- C. Cl
- D. Br

29. निम्नलिखित में से कौन हैलोजन समूह का सदस्य नहीं है?

- A. F
- B. Cl
- C. Na
- D. Br

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

- A. लोथर मेयर द्वारा
- B. मेंडेलीफ द्वारा
- C. डॉबेराइनर द्वारा
- D. न्यूलैंड्स द्वारा