

GENERAL SCIENCE – PERIODIC TABLE -2

1. All the elements in the same group of the periodic table have same? /आवर्त सारणी के एक ही समूह के सभी तत्वों का समान होता है?

- (a) Atomic number /परमाणु संख्या
- (b) Atomic weight /परमाणु भार
- (c) Number of valence electrons **वैलेंस इलेक्ट्रॉनों की संख्या**
- (d) Number of neutrons /न्यूट्रॉन की संख्या

RRB Group-D 24-10-2018 (Shift-II)

2. Elements of group 1 are called ——? /समूह 1 के तत्वों को —— कहते हैं?

- (a) Halogen /हलोजन
- (b) **Alkaline metal /क्षारीय धातु**
- (c) Noble gases /उत्कृष्ट गैसें
- (d) Alkaline earth metals /क्षारीय पृथ्वी धातुएँ

RRB Group-D 23-10-2018 (Shift-I)

Lithium, sodium, potassium, rubidium, cesium and Francium are alkaline metals in the modern periodic table.

आधुनिक आवर्त सारणी में लिथियम, सोडियम, पोटेशियम, रुबिडियम, सीज़ियम और फ्रान्सियम क्षारीय धातुएँ हैं।

3. Californium is a member of the —— group. /कैलिफोर्नियम —— समूह का सदस्य है।

- (a) Halide /हैलाइड
- (b) **Actinide /एक्टिनाइड**
- (c) Inert gas/अक्रिय गैस
- (d) Halogen /हलोजन

RRB Group-D 24-09-2018 (Shift-II)

RRB Group-D 15-10-2018 (Shift-III)

Californium is a member of the actinide group. Its chemical symbol is Cf and atomic number 98.

कैलिफोर्नियम एक्टिनाइड समूह का सदस्य है। इसका रासायनिक प्रतीक Cf तथा परमाणु क्रमांक 98 है।

4. Hydrogen and helium is placed in..... /हाइड्रोजन और हीलियम को में रखा जाता है।

- (a) Third period /तीसरी अवधि
- (b) **First period /पहली अवधि**
- (c) Fourth period /चौथी अवधि
- (d) Sixth period /छठी अवधि

RRB Group-D 12-10-2018 (Shift-II)

Only two elements Hydrogen and Helium are placed in the first period in the periodic table.

आवर्त सारणी में केवल दो तत्व हाइड्रोजन और हीलियम को पहले आवर्त में रखा गया है।

GENERAL SCIENCE – PERIODIC TABLE -2

5. Which of the following elements has the smallest atomic radius in the fourth period?

- (a) Chlorine
- (b) Iodine
- (c) Fluorine
- (d) Bromine

RRB Group-D 31-10-2018 (Shift-III)

When moving from left to right in a period, the atomic radius decrease from alkali metal to halogen in a regular order, as the number of electrons of the outermost shell increases with increasing nuclear charge.

किसी आवर्त में बाएं से दाएं जाने पर, परमाणु त्रिज्या क्षार धातु से हैलोजन तक एक नियमित क्रम में घट जाती है, क्योंकि परमाणु बढ़ने के साथ सबसे बाहरी कोश के इलेक्ट्रॉनों की संख्या बढ़ जाती है।

6. The atomic number of lanthanum is? /लैंथेनम का परमाणु क्रमांक है?

- (a) 55
- (b) 56
- (c) 58
- (d) 57

RRB Group-D 08-10-2018 (Shift-III)

Lanthanum is a chemical element, indicating 'La' and the atomic number '57'. It is a flaxible soft, silver-white and highly reactive metal element.

लैंथेनम एक रासायनिक तत्व है, जो 'ला' और परमाणु क्रमांक '57' दर्शाता है। यह एक लचीला नरम, चांदी-सफेद और अत्यधिक प्रतिक्रियाशील धातु तत्व है।

7. The atomic number of actinium is- /एक्टिनियम का परमाणु क्रमांक है-

- (a) 89
- (b) 90
- (c) 88
- (d) 91

RRB Group-D 09-10-2018 (Shift-II)

Element – Atomic Number

Actinium (Ac) – 89

Radium (Ra) – 88

Thorium (Th) – 90

Protactinium (Pa) – 91

8. Identify the element that does not belong to the following group. /उस तत्व की पहचान करें जो

निम्नलिखित समूह से संबंधित नहीं है।

- (a) Neon
- (b) Platinum
- (c) Krypton
- (d) Argon

RRB Group-D 22-09-2018 (Shift-I)

Platinum is an element of transition series whose atomic number is 78 while the other given elements are neon, krypton and argon are inert gases, which are zero group elements in the periodic table.

GENERAL SCIENCE – PERIODIC TABLE -2

प्लैटिनम संक्रमण श्रेणी का एक तत्व है जिसकी परमाणु संख्या 78 है जबकि अन्य दिए गए तत्व नियॉन, क्रिप्टन और आर्गन अक्रिय गैसों हैं, जो आवर्त सारणी में शून्य समूह तत्व हैं।

9. The atomic number of N is 7, then the atomic number of the third element of the nitrogen group is:

N का परमाणु क्रमांक 7 है, तो नाइट्रोजन समूह के तीसरे तत्व का परमाणु क्रमांक है

- (a) 13
- (b) 25
- (c) 35
- (d) 33

RRB Group-D 27-09-2018 (Shift-III)

Elements present in group 15 of the periodic table are also called elements of nitrogen group.

आवर्त सारणी के समूह 15 में मौजूद तत्वों को नाइट्रोजन समूह के तत्व भी कहा जाता है।

10. What do Lithium, Sodium and Potassium have in common? / लिथियम, सोडियम और पोटेशियम में क्या समानता है?

- (a) They are alkaline soil elements.
- (b) These are inert elements.
- (c) They have one electron in their outermost shell.
- (d) They do not form oxides.

RRB Group-D 22-09-2018 (Shift-I)

Lithium, sodium and potassium are alkali metals. The outermost shell of all elements of this group has one electron.

लिथियम, सोडियम और पोटेशियम क्षार धातुएं हैं। इस समूह के सभी तत्वों के सबसे बाहरी कोश में एक इलेक्ट्रॉन होता है।

11. The elements of the first group are called. / प्रथम समूह के तत्व कहलाते हैं।

- (a) Inert gases / अक्रिय गैसों
- (b) Halogen / हलोजन
- (c) Alkali metals / क्षार धातुएँ
- (d) Alkaline soil metals / क्षारीय मिट्टी धातुएँ

RRB Group-D 30-10-2018 (Shift-III)

The elements of the periodic table are first groups of lithium (Li), sodium (Na), potassium (K), rubidium (Rb), cesium (Cs) and Francium (Fr) called alkali metals.

आवर्त सारणी के तत्व लिथियम (Li), सोडियम (Na), पोटेशियम (K), रुबिडियम (Rb), सीज़ियम (Cs) और फ्रान्सियम (Fr) के पहले समूह हैं जिन्हें क्षार धातु कहा जाता है।

12. Which is the only non-metal present on the left in the modern periodic table? / आधुनिक आवर्त सारणी में बायीं ओर मौजूद एकमात्र अधातु कौन सी है?

- (a) Helium / हीलियम
- (b) Carbon / कार्बन
- (c) Hydrogen / हाइड्रोजन

GENERAL SCIENCE – PERIODIC TABLE -2

(d) Neon /नियॉन

RRB Group-D 02-11-2018 (Shift-III)

Hydrogen (H) is placed with metals in the left part of the modern periodic table. Hydrogen is the only non-metal present on the left side in the periodic table. Hydrogen has atomic number 1 and is placed in the first group and the first period of periodic table.

आधुनिक आवर्त सारणी के बाएं भाग में हाइड्रोजन (एच) को धातुओं के साथ रखा गया है। हाइड्रोजन आवर्त सारणी में बाईं ओर मौजूद एकमात्र गैर-धातु है। हाइड्रोजन का परमाणु क्रमांक 1 है और इसे आवर्त सारणी के पहले समूह और पहले आवर्त में रखा गया है।

13. In the modern periodic table, elements with atomic numbers 58 to 71 are called -
आधुनिक आवर्त सारणी में परमाणु क्रमांक 58 से 71 तक वाले तत्वों को कहा जाता है -

(a) inert gases /अक्रिय गैसों

(b) halogen /हलोजन

(c) Lanthanoids /लैंथेनॉइड्स

(d) Actinides /एक्टिनाइड्स

RRB Group-D 24-09-2018 (Shift-III)

Elements with atomic numbers 58 to 71 in the modern periodic table are called Lanthanoids series.

आधुनिक आवर्त सारणी में परमाणु संख्या 58 से 71 वाले तत्वों को लैंथेनॉइड श्रृंखला कहा जाता है।

14. Aluminium was named as metal in the modern periodic table.

आधुनिक आवर्त सारणी में एल्युमीनियम को धातु का नाम दिया गया था।

(a) Scandium

(b) Gallium

(c) Germanium

(d) Aluminium

RRB Group-D 18-09-2018 (Shift-III)

Aluminium is named as gallium metal in the modern periodic table. Its chemical symbol is Ga, atomic number 31 and atomic weight 69.8

आधुनिक आवर्त सारणी में एल्युमीनियम को गैलियम धातु का नाम दिया गया है। इसका रासायनिक चिन्ह Ga, परमाणु क्रमांक 31 तथा परमाणु भार 69.8 है

15. The second group of elements is called ? /तत्वों के दूसरे समूह को क्या कहा जाता है?

(a) halogen /हलोजन

(b) alkaline metal /क्षारीय धातु

(c) Alkaline earth metal /क्षारीय पृथ्वी धातु

(d) Inert gas /अक्रिय गैस

RRB Group-D 31-10-2018 (Shift-I)

Alkaline earth metals are a group of chemical elements located in second group of the periodic table. In this group are beryllium (Be), magnesium (Mg) calcium (Ca), strontium (Sr.), barium (Ba) and radium (Ra) are present.

क्षारीय पृथ्वी धातुएँ आवर्त सारणी के दूसरे समूह में स्थित रासायनिक तत्वों का एक समूह हैं।

GENERAL SCIENCE – PERIODIC TABLE -2

इस समूह में बेरिलियम (Be), मैग्नीशियम (Mg) कैल्शियम (Ca), स्ट्रॉटियम (Sr.), बेरियम (Ba) और रेडियम (Ra) मौजूद हैं।

16. Proposed a present modern periodic table? /वर्तमान आधुनिक आवर्त सारणी का प्रस्ताव दिया?

- (a) Mendeleev /मेंडेलीव
- (b) Newland /न्यूलैंड
- (c) Dobereiner /डोबेराइनर

(d) Mojle /मोजले

RRB Group-D 22-10-2018 (Shift-III)

Modern periodic table is also called long form of periodic table. It has 18 group and 7 periods.

Moseley has proposed a modern periodic table.

While the father of the periodic table is Mendeleev

आधुनिक आवर्त सारणी को आवर्त सारणी का दीर्घ रूप भी कहा जाता है। इसमें 18 समूह और 7 आवर्त हैं।

मोसले ने एक आधुनिक आवर्त सारणी का प्रस्ताव रखा है।

जबकि आवर्त सारणी के जनक मेंडेलीव हैं

17. Which of the following atomic numbers have a pair of elements belonging to the same group?

/निम्नलिखित में से किस परमाणु संख्या में एक ही समूह से संबंधित तत्वों की एक जोड़ी है?

- (a) 13 and 31
- (b) 12 and 30
- (c) 14 and 33
- (d) 11 and 20

RRB Group-D 22-10-2018 (Shift-III)

The atomic number of aluminium Al is 13 and the atomic number 31 of gallium (Ga), both are in the 13th group or IIIA subgroup in the modern periodic table.

एल्यूमीनियम अल की परमाणु संख्या 13 है और गैलियम (गा) की परमाणु संख्या 31 है, दोनों आधुनिक आवर्त सारणी में 13वें समूह या IIIA उपसमूह में हैं।

18. Very metallic element in the fifth period. is? /पाँचवें आवर्त में अत्यंत धात्विक तत्व।

. . . है?

- (a) platinum/प्लैटिनम
- (b) calcium /कैल्शियम
- (c) Gold /सोना

(d) Rubidium /रुबिडियम

RRB Group-D 22-10-2018 (Shift-II)

In Moseley's modern periodic table (7 Periods, 18 groups), the metallic property of an element decreases when going from left to right in a period, so the first element of the fifth period is rubidium($^{37}\text{Rb}85.5$.) This is a very metallic element.

GENERAL SCIENCE – PERIODIC TABLE -2

मोसले की आधुनिक आवर्त सारणी (7 आवर्त, 18 समूह) में, किसी आवर्त में बाएं से दाएं जाने पर तत्व का धात्विक गुण घट जाता है, इसलिए पांचवें आवर्त का पहला तत्व रुबिडियम ($37\text{Rb}85.5$) है।) यह एक अत्यंत धात्विक तत्व है।

19. In the modern periodic table, period does not include metals -

आधुनिक आवर्त सारणी में आवर्त में धातुएँ शामिल नहीं हैं -

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

RRB Group-D 11-10-2018 (Shift-III)

Period 1 of the modern periodic table does not include metals. The periodic table was designed by Mendeleev in 1869 AD.

आधुनिक आवर्त सारणी की अवधि 1 में धातुएँ शामिल नहीं हैं। आवर्त सारणी 1869 ई. में मेंडेलीव द्वारा डिजाइन की गई थी।

20. The atomic number of lanthanides is in range?/लैंथेनाइड्स की परमाणु संख्या सीमा में है?

- (a) 90–103
- (b) 89–102
- (c) 58–71
- (d) 57–70

RRB Group-D 09-10-2018 (Shift-I)

The atomic number of elements in the lanthanides range from 58 to 71. These elements are placed in a separate category outside the sixth period.

लैंथेनाइड्स में तत्वों की परमाणु संख्या 58 से 71 तक होती है।

इन तत्वों को छठे आवर्त के बाहर एक अलग श्रेणी में रखा गया है।

21. In the modern periodic table, and each of the periods has two metalloids-

आधुनिक आवर्त सारणी में, और प्रत्येक आवर्त में दो उपधातुएँ होती हैं

- (a) 5, 6
- (b) 3, 4
- (c) 6, 7
- (d) 4, 5

RRB Group-D 04-10-2018 (Shift-II)

The modern periodic table there are two metalloids in 4 and 5 periods each. Period 4 has germanium and arsenic and Period 5 has antimony and tellurium metalloids.

आधुनिक आवर्त सारणी में 4 और 5 आवर्त में दो उपधातु हैं। पीरियड 4 में जर्मैनियम और आर्सेनिक हैं और पीरियड 5 में एंटीमनी और टेल्यूरियम मेटलॉइड्स हैं।

22. An element of atomic number 16 is present in the periodic table..... period?/परमाणु क्रमांक 16 का एक तत्व आवर्त सारणी में मौजूद है.....?

GENERAL SCIENCE – PERIODIC TABLE -2

(a) 3rd

(b) 4th

(c) 6th

(d) 5th

RRB Group-D 28-09-2018 (Shift-I)

The third period of the modern periodic table contains 8 elements, which are sodium (Na), magnesium (Mg), aluminium (Al), silicon (Si), phosphorus (P), sulphur (S), chlorine (Cl), and Argon (Ar). The atomic number of sulphur (S) is 16 and this element is the element of the p- block.

आधुनिक आवर्त सारणी की तीसरी अवधि में 8 तत्व शामिल हैं, जो सोडियम (Na), मैग्नीशियम (Mg), एल्यूमीनियम (Al), सिलिकॉन (Si), फास्फोरस (P), सल्फर (S), क्लोरीन हैं। (सीएल), और आर्गन (एआर)। सल्फर (S) का परमाणु क्रमांक 16 है और यह तत्व p-ब्लॉक का तत्व है।

23. In the modern periodic table, in which period elements with atomic numbers 19 to 36 are placed?
आधुनिक आवर्त सारणी में परमाणु क्रमांक 19 से 36 तक वाले तत्वों को किस आवर्त में रखा गया है?

(a) 5

(b) 3

(c) 6

(d) 4

RRB Group-D 26-09-2018 (Shift-II)

24. In the modern periodic table, zigzag lines. Separates ?

आधुनिक आवर्त सारणी में टेढ़ी-मेढ़ी रेखाएँ अलग करता है..

(a) Metals from non-metals /अधातुओं से धातुएँ

(b) Metalloids from non-metals /अधातुओं से उपधातु

(c) Metals from halogen /हैलोजन से धातुएँ

(d) Metalloids from metals /धातुओं से उपधातु

RRB Group-D 25-09-2018 (Shift-II)

RRB ALP & Tec. (20-08-18 Shift-II)

25. The element with atomic number 56 belongs to which block?

परमाणु क्रमांक 56 वाला तत्व किस ब्लॉक से संबंधित है?

(a) d

(b) s

(c) f

(d) p

RRB Group-D 25-09-2018 (Shift-I)

The 'Periodic Table' is a system of showing chemical elements as a table with their corresponding characteristics. The modern periodic table has 18 groups and 7 periods. The atomic number of barium is 56. In the modern periodic table, zigzag lines separate metals from non-metals. The element with atomic number 56 belongs to the s-block. The element with atomic number 56 is barium (Ba).
आवर्त सारणी' रासायनिक तत्वों को उनकी संगत विशेषताओं के साथ एक तालिका के रूप में दिखाने की एक प्रणाली है। आधुनिक आवर्त सारणी में 18 समूह और 7 आवर्त हैं। बेरियम का परमाणु क्रमांक है

GENERAL SCIENCE – PERIODIC TABLE -2

26. The element of the lanthanide series with atomic number 58 is _____. / परमाणु संख्या 58 के साथ लैंथेनाइड सीरीस का तत्व _____ है।

- (a) Lanthanum/लैंथेनम
- (b) Strantium /स्ट्रैनियम
- (c) Thorium/स्ट्रैनियम
- (d) Cerium /सेरियम

RRB Group-D 22-09-2018 (Shift-III)

The element of the lanthanide series with atomic number 58 is cerium the lanthanide series of the modern periodic table that contains elements of the f block. Whose atomic numbers range from 58 to 71.

परमाणु संख्या 58 के साथ लैंथेनाइड श्रृंखला का तत्व सेरियम है, जो आधुनिक आवर्त सारणी की लैंथेनाइड श्रृंखला है जिसमें एफ ब्लॉक के तत्व शामिल हैं। जिनका परमाणु क्रमांक 58 से 71 तक होता है।

27. Is not an actinoid? / एक्टिनोइड नहीं है?

- (a) Thorium/थोरियम
- (b) Nobelium /नोबेलियम
- (c) Terbium/टर्बियम
- (d) Fermium /फर्मियम

RRB Group-D 22-09-2018 (Shift-III)

In the modern periodic table, the actinide range (f block) is atomic number 90 to 103.

आधुनिक आवर्त सारणी में, एक्टिनोइड रेंज (एफ ब्लॉक) परमाणु संख्या 90 से 103 है।

28. Is the only non-metal present in group 1 of the modern periodic table? / क्या आधुनिक आवर्त सारणी के समूह 1 में एकमात्र अधातु मौजूद है?

- (a) Hydrogen /हाइड्रोजन
- (b) Cobalt /कोबाल्ट
- (c) Potassium/पोटेशियम
- (d) Rubidium /रुबिडियम

RRB Group-D 03-10-2018 (Shift-I)

RRB Group-D 22-09-2018 (Shift-III)

The first period of the modern periodic table has two elements, hydrogen (H) and helium (He).

Hydrogen is the only non-metal present in group-1 of the modern periodic table.

आधुनिक आवर्त सारणी के पहले आवर्त में दो तत्व हैं, हाइड्रोजन (H) और हीलियम (He)।

हाइड्रोजन आधुनिक आवर्त सारणी के समूह-1 में मौजूद एकमात्र गैर-धातु है।

29. What is the first element in the periodic table? / आवर्त सारणी में पहला तत्व कौन सा है?

- (a) Oxygen/ऑक्सीजन

GENERAL SCIENCE – PERIODIC TABLE -2

(b) Hydrogen /हाइड्रोजन

(c) Neon/नियॉन

(d) Helium /हीलियम

The first element in the periodic table is hydrogen

आवर्त सारणी में पहला तत्व हाइड्रोजन है

30. The atomic number of an element is 17. What is its place in the modern periodic table?

किसी तत्व का परमाणु क्रमांक 17 है। आधुनिक आवर्त सारणी में इसका क्या स्थान है?

(a) Period 17 group 3

(b) Period 3 group 17

(c) Period 2 group 7

(d) Period 7 group 17

RRB Group-D 15-11-2018 (Shift-I)

31. Lanthanides and actinides are also called /लैंथेनाइड्स और एक्टिनाइड्स को भी कहा जाता है

(a) Internal transition element /आंतरिक संक्रमण तत्व

(b) Inert gas /अक्रिय गैस

(c) Common elements /सामान्य तत्व

(d) Transition elements /संक्रमण तत्व

RRB JE 24.05.2019 (Shift-IV)

Lanthanides and actinides are also called Internal transition elements

लैंथेनाइड्स और एक्टिनाइड्स को आंतरिक संक्रमण तत्व भी कहा जाता है

32. Elements like Li, Na and K. . . . are related to ?/Li, Na और K जैसे तत्व। . . . से संबंधित हैं ?

(a) Alkaline soil group

(b) Halogen group

(c) Zero group

(d) Alkali metal group

RRB Group-D 12-11-2018 (Shift-III)

Elements such as Li, Na and K belong to the alkali metal group/तत्व क्षार धातु समूह से संबंधित हैं

33. The elements of an F-block are called: /एफ-ब्लॉक के तत्वों को कहा जाता है:

(a) Alkaline soil metals

(b) Transitive elements

(c) Internal transition elements

(d) alkaline metals

RRB Group-D 01-11-2018 (Shift-II)

The elements of the F-block are called internal transition elements because their outer three shells are partially filled. this series begins after La (57), with elements ranging from atomic numbers 58 to 71.

GENERAL SCIENCE – PERIODIC TABLE -2

एफ-ब्लॉक के तत्वों को आंतरिक संक्रमण तत्व कहा जाता है क्योंकि उनके बाहरी तीन कोश आंशिक रूप से भरे होते हैं। यह श्रृंखला ला (57) के बाद शुरू होती है, जिसमें परमाणु संख्या 58 से 71 तक के तत्व होते हैं।

34. Which group of modern periodic table contains complete valence shells and chemically inert elements?

आधुनिक आवर्त सारणी के किस समूह में पूर्ण संयोजकता कोश और रासायनिक रूप से निष्क्रिय तत्व शामिल हैं?

- (a) 15
- (b) 16
- (c) 17
- (d) 18

RRB Group-D 12-11-2018 (Shift-I)

35. Which groups of the modern periodic table consists of a full-covering valence electron and chemically inert elements?

आधुनिक आवर्त सारणी के किस समूह में पूर्ण-आवरण वाले वैलेंस इलेक्ट्रॉन और रासायनिक रूप से निष्क्रिय तत्व शामिल हैं?

- (a) 15
- (b) 16
- (c) 18
- (d) 17

RRB Group-D 03-10-2018 (Shift-II)

36. Which of the following scientists does not contribute to the construction of modern periodic table?

निम्नलिखित में से किस वैज्ञानिक का आधुनिक आवर्त सारणी के निर्माण में योगदान नहीं है?

(a) Democritus /डेमोक्रीटस

- (b) Al-Razi and John Newlands /अल-रज़ी और जॉन न्यूलैंड्स
- (c) Johann Wolfgang Dobereiner /जोहान वोल्फगैंग डोबेराइनर
- (d) Henry Mosely /हेनरी मोसले

RRB Group-D 01-12-2018 (Shift-II)

37. is tetratomic element? /. टेट्राटोमिक तत्व है?

- (a) Argon/आर्गन
- (b) Copper /तांबा
- (c) Chlorine /क्लोरीन
- (d) phosphorus /फास्फोरस

RRB Group-D 05-12-2018 (Shift-III)

Phosphorus is a chemical element indicating P and atomic number 15. It is a reactive element, due to which it is not found in free state. It is the tetratomic element, discovered by Henningbrand in 1669 AD.

GENERAL SCIENCE – PERIODIC TABLE -2

फास्फोरस एक रासायनिक तत्व है जो पी और परमाणु क्रमांक 15 दर्शाता है। यह एक प्रतिक्रियाशील तत्व है, जिसके कारण यह मुक्त अवस्था में नहीं पाया जाता है। यह टेट्राटोमिक तत्व है, जिसकी खोज हेनिंगब्रांड ने 1969 ई. में की थी।

38. What is the name of that inert gas, which is placed in the first period in the modern periodic table. /उस अक्रिय गैस का क्या नाम है, जिसे आधुनिक आवर्त सारणी में प्रथम आवर्त में रखा गया है।

- (a) neon/नियॉन
- (b) hydrogen /हाइड्रोजन
- (c) Krypton/क्रिप्टन
- (d) Helium /हीलियम

RRB Group-D 03-12-2018 (Shift-II)

The inert gas 'helium' is placed in the first period in the modern periodic table. आधुनिक आवर्त सारणी में अक्रिय गैस 'हीलियम' को प्रथम आवर्त में रखा गया है।

39., generally exhibit variable valency. /....., आम तौर पर परिवर्तनशील संयोजकता प्रदर्शित करते हैं।

- (a) Elements of d-block /डी-ब्लॉक के तत्व
- (b) Non-metals /अधातु
- (c) Elements of s-block / s -ब्लॉक के तत्व
- (d) Gaseous elements /गैसीय तत्व

RRB JE 26.06.2019 (Shift-I)

The elements of d-block generally exhibit variable valency/
डी-ब्लॉक के तत्व आम तौर पर परिवर्तनशील संयोजकता प्रदर्शित करते हैं

40. In which groups elements of d-block are found? /डी-ब्लॉक के तत्व किन समूहों में पाए जाते हैं?

- (a) 18th group only /केवल 18वाँ समूह
- (b) Elements of 8th group only /केवल 8वें समूह के तत्व
- (c) Elements of 9th group /9वें समूह के तत्व
- (d) Between 3 to 12 (3-12) /3 से 12 के बीच (3-12)

RRB Group-D 31-10-2018 (Shift-II)

41. In the modern periodic table, which two periods have 8 elements each?

आधुनिक आवर्त सारणी में किन दो आवर्तों में 8-8 तत्व हैं?

- (a) 4 and 5
- (b) 1 and 2
- (c) 3 and 4
- (d) 2 and 3

RRB Group-D 30-10-2018 (Shift-I)

A period is a horizontal row of the periodic table.

GENERAL SCIENCE – PERIODIC TABLE -2

There are seven periods in the periodic table, each of which starts from the left side of the periodic table.

Period 1 has only two elements (hydrogen and helium) while Period 2 and 3 have 8 elements.

आवर्त, आवर्त सारणी की एक क्षैतिज पंक्ति है।

आवर्त सारणी में सात आवर्त हैं, जिनमें से प्रत्येक आवर्त सारणी के बाईं ओर से शुरू होता है।

आवर्त 1 में केवल दो तत्व (हाइड्रोजन और हीलियम) हैं जबकि आवर्त 2 और 3 में 8 तत्व हैं।

42. The 2nd and 3rd period has? /दूसरी और तीसरी आवर्त में ____होते है?

(a) 8 elements /तत्व

(b) 4 elements /तत्व

(c) 6 elements /तत्व

(d) 1 element /तत्व

RRB Group-D 16-10-2018 (Shift-II)

43. The fourth and fifth period has- /चतुर्थ एवं पंचम आवर्त में है-

(a) 18 elements

(b) 11 elements

(c) 9 elements

(d) 8 elements

RRB Group-D 16-10-2018 (Shift-III)

There are a total of 18-18 elements in the fourth and fifth periods. The current periodic table has a total of 118 known elements.

चौथे और पांचवें आवर्त में कुल 18-18 तत्व होते हैं। वर्तमान आवर्त सारणी में कुल 118 ज्ञात तत्व हैं।

44. In the modern periodic table, bromine Occurs in the. period.

आधुनिक आवर्त सारणी में ब्रोमीन अवधि में पाया जाता है। .

(a) 3

(b) 5

(c) 2

(d) 4

RRB Group-D 15-10-2018 (Shift-I)

Bromine (35Br80) is present in the fourth period of the periodic table and the 17th group element. It is a non-metal which exists in a liquid state at normal temperature.

ब्रोमीन (35बीआर80) आवर्त सारणी के चौथे आवर्त और 17वें समूह तत्व में मौजूद है। यह एक अधातु है जो सामान्य तापमान पर तरल अवस्था में मौजूद रहती है।

45. In the modern periodic table, there are only gases are present in the ____ period./आधुनिक आवर्त सारणी में, केवल गैसों ____ आवर्त में निर्धारित हैं।

(a) 4

(b) 1

(c) 2

(d) 3

GENERAL SCIENCE – PERIODIC TABLE -2

RRB Group-D 11-10-2018 (Shift-II)

The periodic table is a system of representing chemical elements as a table with their corresponding characteristics.

आवर्त सारणी रासायनिक तत्वों को उनकी संगत विशेषताओं के साथ एक तालिका के रूप में प्रस्तुत करने की एक प्रणाली है।

46. What are the elements with lanthanum in group 3, period 6 called?

समूह 3, आवर्त 6 में लैंथेनम वाले तत्वों को क्या कहा जाता है?

(a) Actinoid /एक्टिनोइड

(b) Lanthanoid /लैंथेनॉइड

(c) Halogen /हलोजन

(d) Transition element /संक्रमण तत्व

RRB Group-D 06-12-2018 (Shift-II)

The elements that come with lanthanum in groups-3, period-6 are called lanthanides. Under it, elements with atomic numbers 58 to 71 are included.

वे तत्व जो लैंथेनम के साथ समूह-3, आवर्त-6 में आते हैं, लैंथेनाइड्स कहलाते हैं। इसके अंतर्गत परमाणु क्रमांक 58 से 71 तक वाले तत्व शामिल हैं।

47. In the modern periodic table, the periods ————— contains lanthanides and actinides.

आधुनिक आवर्त सारणी में, अवधियों में लैंथेनाइड्स और एक्टिनाइड्स शामिल हैं।

(a) 4 and 5

(b) 5 and 6

(c) 3 and 4

(d) 6 and 7

RRB Group-D 28-09-2018 (Shift-II)

Modern periodic table is also called long form of periodic table.

आधुनिक आवर्त सारणी को आवर्त सारणी का दीर्घ रूप भी कहा जाता है।

48. In the modern periodic table, in which period elements of atomic numbers 11 to 14 are placed:

आधुनिक आवर्त सारणी में परमाणु क्रमांक 11 से 14 तक के तत्वों को किस आवर्त में रखा गया है:

(a) 1

(b) 2

(c) 4

(d) 3

RRB Group-D 26-09-2018 (Shift-I)

The modern periodic table has 7 horizontal rows (period) and 18 vertical columns (groups), elements ranging from atomic number 11 of sodium to atomic number 18 of argon are placed in period 3 of modern periodic table

आधुनिक आवर्त सारणी में 7 क्षैतिज पंक्तियाँ (आवर्त) और 18 ऊर्ध्वाधर स्तंभ (समूह) हैं, सोडियम के परमाणु क्रमांक 11 से लेकर आर्गन के परमाणु क्रमांक 18 तक के तत्वों को आधुनिक आवर्त सारणी के आवर्त 3 में रखा गया है।

GENERAL SCIENCE – PERIODIC TABLE -2

49. Groups of modern periodic table. Contains only 7 elements.

आधुनिक आवर्त सारणी के समूह. इसमें केवल 7 तत्व शामिल हैं।

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

RRB Group-D 24-09-2018 (Shift-II)

There are only 7 elements in group 1 of the modern periodic table

आधुनिक आवर्त सारणी के समूह 1 में केवल 7 तत्व हैं

50. In the modern periodic table, which group of elements has an outer shell complete? /आधुनिक

आवर्त सारणी में तत्वों के किस समूह का बाहरी आवरण पूर्ण होता है?

- (a) 16th
- (b) 17th
- (c) 18th
- (d) 15th

RRB Group-D 17-09-2018 (Shift-I)

51 The first and second group of modern periodic table are called? /आधुनिक आवर्त सारणी के प्रथम एवं द्वितीय समूह को क्या कहा जाता है?

- (a) b- block
- (b) s- block
- (c) f- block
- (d) p- block

RRB Group-D 05-11-2018 (Shift-I)

Elements in the periodic table are divided into four sub shell s, p, d and f based on their electronic configurations.

आवर्त सारणी में तत्वों को उनके इलेक्ट्रॉनिक विन्यास के आधार पर चार उपकोश s, p, d और f में विभाजित किया गया है।

52. Seventh period: /सातवां आवर्त

- (a) is incomplete with 30 elements. /30 तत्वों के साथ अधूरा है।
- (b) is incomplete with 32 elements. /32 तत्वों के साथ अधूरा है।
- (c) is complete with 32 elements. /32 तत्वों से पूर्ण है।
- (d) is incomplete with 23 elements. /23 तत्वों के साथ अधूरा है।

RRB Group-D 16-11-2018 (Shift-I)

The 7th period is incomplete with 32 elements while the sixth period has complete with 32 elements and it is the largest period.

7वां आवर्त 32 तत्वों से अपूर्ण है जबकि छठा आवर्त 32 तत्वों से पूर्ण है और यह सबसे बड़ा आवर्त है।