

Test Jot Series

Test Jot Test Series

Student Name:			Class:	9th
Paper Type:	Chapter#2		Subject:	Chemistry (SNC)
Paper Time:	1 Hour		Maximum Marks:	30

Q1. Choose the correct option.

(6X1=6)

سوال نمبر 1. درست جواب کا انتخاب کریں۔

1. P-subshell has orbitals:

1. p-سب شیل کے مدار ہیں:

(A) One ایک	(B) Two دو	(C) Three تین	(D) Four چار
-------------	------------	---------------	--------------

2. Atomic theory was proposed by:

2. جوہری (اتامک) نظریہ پیش کیا گیا تھا:

(A) John Dalton جان ڈالٹن	(B) Newton نیوٹن	(C) J-J Thomson جے جے تھامسن	(D) Bohr بوہر
---------------------------	------------------	------------------------------	---------------

3. Which shell has the lowest energy?

3. کس شیل میں سب سے کم انرجی ہے؟

(A) L-shell شیل-L	(B) M-shell شیل-M	(C) K-shell شیل-K	(D) N-shell شیل-N
-------------------	-------------------	-------------------	-------------------

4. Atomic number is represented by:

4. اتامک نمبر کو ظاہر کیا جاتا ہے:

(A) A	(B) Z	(C) N	(D) B
-------	-------	-------	-------

5. Formula of atomic number:

5. اتامک نمبر کا فارمولا ہے:

(A) $Z=A-n$	(B) $A=Z+n$	(C) $A=Z-n$	(D) $Z=A+n$
-------------	-------------	-------------	-------------

6. In which isotope of oxygen there are the equal number of protons, electrons and neutrons?

6. آکسیجن کے کون سے آئسوٹوپ میں الیکٹرونز، نیوٹرونز اور پروٹونز کی تعداد برابر ہے؟

(A) ^{17}O	(B) ^{16}O	(C) ^{18}O	(D) O
---------------------	---------------------	---------------------	-------

Q2. Write down short answers of following questions.

(7X2=14)

سوال نمبر 2. مندرجہ ذیل سوالات کے مختصر جوابات دیں۔

[i] Why does the energy of electron increase as we move from first shell to second shell? (Constructed Response Question) [ii] How many neutrons are present in $^{210}_{83}\text{Bi}$	[i] پہلے شیل سے دوسرے شیل میں جانے سے الیکٹرون کی انرجی کیوں بڑھ جاتی ہے؟ [ii] $^{210}_{83}\text{Bi}$ میں کتنے نیوٹرونز موجود ہوتے ہیں؟
[iii] Calculate the number of neutrons, protons and electrons in barium $^{137}_{56}\text{Ba}$ (Example 1)	[iii] بیریم $^{137}_{56}\text{Ba}$ کے ایٹم میں موجود الیکٹرونز، پروٹونز اور نیوٹرونز کی تعداد معلوم کریں۔ (مثال 1)
[iv] What is radiocarbon dating?	[v] Why does a radioactive isotope emit radiation? (Exercise)
[vi] How would you compare the atoms of Mg and Cl?	[vii] What is the unit of Relative Atomic Mass?
[vi] آپ Mg اور Cl کے ایٹموں کا موازنہ کیسے کریں گے؟	[vii] ریلیٹیو اتامک ماس کا یونٹ کیا ہے؟

Q3. Write detailed answers of the following questions. (Answer any 2)

(2X5=10)

سوال نمبر 3. مندرجہ ذیل سوالات کے تفصیل سے (کوئی سے 2 کا جواب دیں)

جوابات دیں۔

1. Write down four properties of cathode rays.	1. کیتھوڈ ریز (شعاعوں) کی چار خصوصیات لکھیں۔
2. Calculate the number of neutrons, protons and electrons in following atoms, $^{195}_{78}\text{Pt}$, $^{55}_{25}\text{Mn}$, $^{127}_{53}\text{I}$	2. درج ذیل ایٹموں میں نیوٹران، پروٹون اور الیکٹران کی تعداد معلوم کریں۔ $^{195}_{78}\text{Pt}$, $^{55}_{25}\text{Mn}$, $^{127}_{53}\text{I}$
3. Write down any four applications of radio active isotopes.	3. ریڈیو ایٹو آئسوٹوپس کی کوئی چار ایپلی کیشنز لکھیں۔