

Time: 10 Minutes	Paper G. Science 7th	Total Marks: 10
3rd Month, 3rd Week, 4th Day Syllabus: Unit# 6: Introduction, Vocabulary + Iron		

Q.No.1 Encircle the correct answer from the following choices. (1×6 = 6)

درج ذیل میں سے درست جواب کا انتخاب کریں اور اس کے گرد دائرہ لگائیں۔

1. The charge on cobalt ion is: کوبالٹ آئن پر چارج ہوتا ہے:

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

2. The negativity charged atom is called: نیگیٹو چارج والا ایٹم کہلاتا ہے:

(a) Cation کیٹائن	(b) Anion اینائن	(c) Ion آئن	(d) Molecule مالکیول
-------------------	------------------	-------------	----------------------

3. The name of third shell of an atom is: ایٹم کے تیسرے شیل کا نام ہے:

(a) L	(b) N	(c) M	(d) K
-------	-------	-------	-------

4. The formula of phosphate ion is: فاسفیٹ آئن کا فارمولا ہے:

(a) PO_4^-	(b) PO_4^{-2}	(c) PO_4^{-3}	(d) PO_4^3
--------------	-----------------	-----------------	--------------

5. The formula of oxonium ion is: آگزونیم آئن کا فارمولا ہے:

(a) N^+H_4	(b) H_2O	(c) H_3^+O	(d) ClO_4^-
--------------	------------	--------------	---------------

6. How many protons are present in hydrogen atom?

ہائیڈروجن ایٹم میں کتنے پروٹونز ہوتے ہیں؟

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

Q.No.2. Write the short answers. (2 × 2 = 4)

مختصر جوابات لکھیں۔

(i) What is the difference between stable electronic configuration and unstable electronic configuration.؟
 سٹیبل الیکٹرونک کنفیگریشن اور ان سٹیبل الیکٹرونک کنفیگریشن کے درمیان کیا فرق ہے؟

(ii) How are cations formed? Give examples. کیا کاتائنز کیسے بنتے ہیں؟ مثالیں دیں۔

Time: 10 Minutes	Paper G. Science 7th	Total Marks: 10
3rd Month, 3rd Week, 4th Day Syllabus: Unit# 6: Introduction, Vocabulary + Iron		

Q.No.1 Encircle the correct answer from the following choices. (1×6 = 6)

درج ذیل میں سے درست جواب کا انتخاب کریں اور اس کے گرد دائرہ لگائیں۔

1. The charge on cobalt ion is: کوبالٹ آئن پر چارج ہوتا ہے:

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

2. The negativity charged atom is called: نیگیٹو چارج والا ایٹم کہلاتا ہے:

(a) Cation کیٹائن	(b) Anion اینائن	(c) Ion آئن	(d) Molecule مالکیول
-------------------	------------------	-------------	----------------------

3. The name of third shell of an atom is: ایٹم کے تیسرے شیل کا نام ہے:

(a) L	(b) N	(c) M	(d) K
-------	-------	-------	-------

4. The formula of phosphate ion is: فاسفیٹ آئن کا فارمولا ہے:

(a) PO_4^-	(b) PO_4^{-2}	(c) PO_4^{-3}	(d) PO_4^3
--------------	-----------------	-----------------	--------------

5. The formula of oxonium ion is: آگزونیم آئن کا فارمولا ہے:

(a) N^+H_4	(b) H_2O	(c) H_3^+O	(d) ClO_4^-
--------------	------------	--------------	---------------

6. How many protons are present in hydrogen atom?

ہائیڈروجن ایٹم میں کتنے پروٹونز ہوتے ہیں؟

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

Q.No.2. Write the short answers. (2 × 2 = 4)

مختصر جوابات لکھیں۔

(i) What is the difference between stable electronic configuration and unstable electronic configuration.؟
 سٹیبل الیکٹرونک کنفیگریشن اور ان سٹیبل الیکٹرونک کنفیگریشن کے درمیان کیا فرق ہے؟

(ii) How are cations formed? Give examples. کیا کاتائنز کیسے بنتے ہیں؟ مثالیں دیں۔
