

Time: 40 Minutes	Paper G. Science 7th	Total Marks: 25
3rd Month, 4th Week, 4th Day	Syllabus: Unit # 6: Double & Triple covalent bond + Exercise.	

Q.No.1 Encircle the correct answer from the following choices. (1×10=10)

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

1. Which of the following molecule has triple covalent bond?

ان میں سے کون سا مالیکیول ٹریپل کوویلنٹ بانڈ رکھتا ہے؟

(a) CO <sub>2</sub>	(b) H <sub>2</sub>	(c) N <sub>2</sub>	(d) O <sub>2</sub>
---------------------	--------------------	--------------------	--------------------

2. A molecule consists of two or more: ..... پر مشتمل ہوتا ہے۔ ایک مالیکیول دو یا زیادہ.....

(a) compounds	مرکبات	(b) atoms	ایٹمز
(c) formulae	فارمولے	(d) elements	عناصر

3. Which of the following is a cation? مندرجہ ذیل میں سے کون سا کیٹائن ہے؟

(a) H <sub>2</sub>	(b) H <sub>2</sub> O	(c) CO <sub>2</sub>	(d) NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>
--------------------	----------------------	---------------------	----------------------------------

4. Which of the following is an anion? مندرجہ ذیل میں سے کون سا اینائن ہے؟

(a) F	(b) Cl	(c) S <sup>2-</sup>	(d) NH <sub>3</sub>
-------	--------	---------------------	---------------------

5. Oxygen is a: آکسیجن ایک ہے:

(a) monovalent element	مونو وایلنٹ ایلیمنٹ	(b) divalent element	ڈائی وایلنٹ ایلیمنٹ
(c) trivalent element	ٹرائی وایلنٹ ایلیمنٹ	(d) tetravalent element	ٹیٹرا وایلنٹ ایلیمنٹ

6. Chemical bond between N<sub>2</sub> molecule is: N<sub>2</sub> مالیکیول کے درمیان کیمیائی بانڈ ہے:

(a) ionic	آئیونک	(b) single covalent	سنگل کوویلنٹ
(c) double covalent	ڈبل کوویلنٹ	(d) triple covalent	ٹریپل کوویلنٹ

7. How many atoms form one molecule of chlorine gas?

کتنے ایٹمز کلورین گیس کا ایک مالیکیول بناتے ہیں؟

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

8. Outermost shell of sodium atom has electron(s):

سوڈیم ایٹم کے سب سے باہر کے شیل میں الیکٹران ہوتے ہیں:

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

9. Outermost shell of chlorine atom has electrons:

کلورین ایٹم کے سب سے باہر کے شیل میں الیکٹران ہوتے ہیں:

(a) 1	(b) 2	(c) 6	(d) 7
-------	-------	-------	-------

10. Which of the following has stable electronic configuration?

مندرجہ ذیل میں سے کس کی الیکٹرانک کنفیگریشن مستحکم ہے؟

(a) H	(b) He	(c) C	(d) Li
-------	--------	-------	--------

Q.No.2. Write the short answers. (2 × 6 = 12)

مختصر جوابات لکھیں۔

Define the following and explain with examples.

درج ذیل کی تعریف کریں اور مثالوں کے ساتھ وضاحت کریں۔

(i) Valency وایلنسی

(ii) Ion آئن

(iii) Formula فارمولا

(iv) Bond بانڈ

(v) Electronic configuration الیکٹرانک ترتیب

(vi) Write the symbols for following Iron, Potassium and Phosphorus.

درج ذیل کے سمبل لکھیں: آئرن، پوٹاشیم اور فاسفورس۔

Q.No.3. In what way the molecule of an element is different from that of a compound? (3)

کس طرح کسی عنصر کا مالیکیول کپاؤنڈ سے مختلف ہے؟

---



---



---



---