

Time: 10 Minutes	Paper G. Science 7th	Total Marks: 10
2nd Month, 4th Week, 2nd Day		
Syllabus: Unit # 4: Atom as neutral particle to atomic structure of first 18 elements + mini exercise		

Q.No.1 Encircle the correct answer from the following choices. (0.5×6=3)

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

1. The atomic number of silicon is: سیلیکان کا ایٹم نمبر ہے:

(a)	16	(b)	24	(c)	28	(d)	32
-----	----	-----	----	-----	----	-----	----

2. Which of the following is a positively charged particle?

درج ذیل میں سے کون سے پارٹیکل پر پوزیٹو چارج ہوتا ہے؟

(a)	Electron الیکٹرون	(b)	Proton پروٹون	(c)	Neutron نیوٹرون	(d)	Neutrino نیوٹرینو
-----	----------------------	-----	------------------	-----	--------------------	-----	----------------------

3. From which formula, we can calculate the maximum of number of electrons in shells? کس فارمولے سے ہم شیلز میں الیکٹرونز کی تعداد معلوم کر سکتے ہیں؟

(a)	n^2	(b)	$2n^2$	(c)	$3n^2$	(d)	$4n^2$
-----	-------	-----	--------	-----	--------	-----	--------

4. In which shell, there are eighteen electrons?

کس شیل میں اٹھارہ الیکٹرونز ہوتے ہیں؟

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

5. The atomic number of argon is: آرگون کا ایٹم نمبر ہے:

(a)	18	(b)	17	(c)	16	(d)	20
-----	----	-----	----	-----	----	-----	----

6. The atomic structure of lithium is: لیٹیم کا ایٹم نمبر ہے:

(a)	${}^3_7\text{Li}$	(b)	${}^7_4\text{Li}$	(c)	${}^7_3\text{Li}$	(d)	${}^8_3\text{Li}$
-----	-------------------	-----	-------------------	-----	-------------------	-----	-------------------

Q.No.2. Write the short answers. (2 × 2 = 4) مختصر جوابات لکھیں۔

(i) An atom is electrical neutral particle. How?

ایٹم الیکٹریکل نیوٹرل ذرہ ہے کیسے؟

(ii) Draw diagram of atomic structure of following elements.

درج ذیل ایلیمنٹس کی ایٹم نمبر ڈیاگرام بنائیں۔

(a) Magnesium (Z = 12 A = 24) (b) Sulphur (Z = 16 A = 32)

Q.No.3. What is meant by shells? Explain K, L, M, N shells. (3)

شیلز سے کیا مراد ہے؟ K, L, M, N شیلز کی وضاحت کریں۔

Time: 10 Minutes	Paper G. Science 7th	Total Marks: 10
2nd Month, 4th Week, 2nd Day		
Syllabus: Unit # 4: Atom as neutral particle to atomic structure of first 18 elements + mini exercise		

Q.No.1 Encircle the correct answer from the following choices. (0.5×6=3)

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

1. The atomic number of silicon is: سیلیکان کا ایٹم نمبر ہے:

(a)	16	(b)	24	(c)	28	(d)	32
-----	----	-----	----	-----	----	-----	----

2. Which of the following is a positively charged particle?

درج ذیل میں سے کون سے پارٹیکل پر پوزیٹو چارج ہوتا ہے؟

(a)	Electron الیکٹرون	(b)	Proton پروٹون	(c)	Neutron نیوٹرون	(d)	Neutrino نیوٹرینو
-----	----------------------	-----	------------------	-----	--------------------	-----	----------------------

3. From which formula, we can calculate the maximum of number of electrons in shells? کس فارمولے سے ہم شیلز میں الیکٹرونز کی تعداد معلوم کر سکتے ہیں؟

(a)	n^2	(b)	$2n^2$	(c)	$3n^2$	(d)	$4n^2$
-----	-------	-----	--------	-----	--------	-----	--------

4. In which shell, there are eighteen electrons?

کس شیل میں اٹھارہ الیکٹرونز ہوتے ہیں؟

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

5. The atomic number of argon is: آرگون کا ایٹم نمبر ہے:

(a)	18	(b)	17	(c)	16	(d)	20
-----	----	-----	----	-----	----	-----	----

6. The atomic structure of lithium is: لیٹیم کا ایٹم نمبر ہے:

(a)	${}^3_7\text{Li}$	(b)	${}^7_4\text{Li}$	(c)	${}^7_3\text{Li}$	(d)	${}^8_3\text{Li}$
-----	-------------------	-----	-------------------	-----	-------------------	-----	-------------------

Q.No.2. Write the short answers. (2 × 2 = 4) مختصر جوابات لکھیں۔

(i) An atom is electrical neutral particle. How?

ایٹم الیکٹریکل نیوٹرل ذرہ ہے کیسے؟

(ii) Draw diagram of atomic structure of following elements.

درج ذیل ایلیمنٹس کی ایٹم نمبر ڈیاگرام بنائیں۔

(a) Magnesium (Z = 12 A = 24) (b) Sulphur (Z = 16 A = 32)

Q.No.3. What is meant by shells? Explain K, L, M, N shells. (3)

شیلز سے کیا مراد ہے؟ K, L, M, N شیلز کی وضاحت کریں۔