

Time: 10 Minutes	Paper Science 8	Total Marks: 10
3rd Month, 1st Week, 2nd Day	Syllabus: Unit # 5 Periodic Table of Elements	

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

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

i. Elements are arranged in an ascending order of their _____.

اٹیمینٹس اپنے کی ترتیب صعودی میں مرتب کیے گئے ہیں۔

(a) Atomic mass	اٹاک ماس	(b) Atomic number	اٹاک نمبر
(c) Atoms	اٹیمز	(d) Physical properties	طبعی خصوصیات

ii. The number of periods in the periodic table is:

(a) 5	(b) 6	(c) 7	(d) 8
-------	-------	-------	-------

iii. The third period of periodic table is called:

(a) Short period	شارٹ پیریڈ	(b) Normal period	نارمل پیریڈ
(c) Long period	لانگ پیریڈ	(d) very long period	ویری لانگ پیریڈ

iv. Each element of group 2 contains electrons in valence shell:

گروپ 2 کے ہر ایلمینٹ کے دلنس شیل میں ایکٹروز ہوتے ہیں:

(a) 2	(b) 3	(c) 7	(d) 8
-------	-------	-------	-------

v. Group 17 elements belong to:

(a) Transition metals	ٹرانزیشن میٹلز	(b) Nitrogen family	نیتروجن فیملی
(c) Halogen family	ہیلوجن فیملی	(d) Boron family	بورون فیملی

vi. Group 3 to 12 contain:

(a) Transition metals	ٹرانزیشن ایلمینٹس	(b) Normal elements	نارمل ایلمینٹس
(c) Noble gases	نوبل گیسز	(d) Alkali metals	الکلی میٹلز

Q.No.2. Write short answers. $(2 \times 2 = 4)$

(i) Define groups.

گروپس کی تعریف کریں۔

(ii) What are long periods?

لانگ پیریڈز کیا ہیں؟

Q.No.3. Write long answer. (3)

(i) Write a note on periodic table of elements.

ایلمینٹس کے پیریڈ شیل پرنوت لکھیں۔

Time: 10 Minutes	Paper Science 8	Total Marks: 10
3rd Month, 1st Week, 2nd Day	Syllabus: Unit # 5 Periodic Table of Elements	

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

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

i. Elements are arranged in an ascending order of their _____.

اٹیمینٹس اپنے کی ترتیب صعودی میں مرتب کیے گئے ہیں۔

(a) Atomic mass	اٹاک ماس	(b) Atomic number	اٹاک نمبر
(c) Atoms	اٹیمز	(d) Physical properties	طبعی خصوصیات

ii. The number of periods in the periodic table is:

(a) 5	(b) 6	(c) 7	(d) 8
-------	-------	-------	-------

iii. The third period of periodic table is called:

(a) Short period	شارٹ پیریڈ	(b) Normal period	نارمل پیریڈ
(c) Long period	لانگ پیریڈ	(d) very long period	ویری لانگ پیریڈ

iv. Each element of group 2 contains electrons in valence shell:

گروپ 2 کے ہر ایلمینٹ کے دلنس شیل میں ایکٹروز ہوتے ہیں:

(a) 2	(b) 3	(c) 7	(d) 8
-------	-------	-------	-------

v. Group 17 elements belong to:

(a) Transition metals	ٹرانزیشن میٹلز	(b) Nitrogen family	نیتروجن فیملی
(c) Halogen family	ہیلوجن فیملی	(d) Boron family	بورون فیملی

vi. Group 3 to 12 contain:

(a) Transition metals	ٹرانزیشن ایلمینٹس	(b) Normal elements	نارمل ایلمینٹس
(c) Noble gases	نوبل گیسز	(d) Alkali metals	الکلی میٹلز

Q.No.2. Write short answers. $(2 \times 2 = 4)$

(i) Define groups.

گروپس کی تعریف کریں۔

(ii) What are long periods?

لانگ پیریڈز کیا ہیں؟

Q.No.3. Write long answer. (3)

(i) Write a note on periodic table of elements.

ایلمینٹس کے پیریڈ شیل پرنوت لکھیں۔