



Smart Guess & Test Papers

Student Name _____ Father Name _____ Roll Number _____

Class: 9th - Chemistry Marks : 29 Exam Format : Chapter Wise MCQs

Time : notespk.com_Nauman Sadaf | Date _____ Examiner Sig _____ Chapter#: 3

MCQ's		S/Q		L/Q		Total	
-------	--	-----	--	-----	--	-------	--

Objective Type

1. Encircle the Correct Option. (1 x 29 = 29)

1. درست جواب کے گرد دائرہ لگائیں۔

1) Mendeleev periodic table was based upon the:

(1) مینڈلیف کے اصل پیریڈک ٹیبل کی بنیاد تھی:

a) Electronic configuration (a) الیکٹرونک کنفیگریشن	✓b) atomic mass (b) ایٹمک ماس	c) Atomic number (c) ایٹمک نمبر	d) Completion of subshell (d) سب شیل کا مکمل ہونا
--	----------------------------------	------------------------------------	--

2) How many groups are there in long form of periodic table?

(2) لوگ فارم پیریڈک ٹیبل میں کتنے گروپس ہیں؟

a) 32	a) 32	b) 22	b) 22	c) 14	c) 14	✓d) 18	d) 18
-------	-------	-------	-------	-------	-------	--------	-------

3) The vertical columns in Periodic table are called:

(3) پیریڈک ٹیبل میں عمودی کالمز کو کہتے ہیں۔

✓a) Groups (a) گروپس	b) Shells (b) شیلز	c) Periods (c) پیریڈز	d) none of these (d) ان میں سے کوئی بھی نہیں
-------------------------	-----------------------	--------------------------	---

4) Into how many blocks does the modern periodic table divide the elements?

(4) ماڈرن پیریڈک ٹیبل میں ایلیمنٹس کو کتنے بلاکس میں تقسیم کیا گیا ہے؟

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

5) How many elements are there in the fourth period of modern periodic table?

(5) ماڈرن پیریڈک ٹیبل کے چوتھے پیریڈ میں کتنے ایلیمنٹس ہیں؟

a) 32	a) 32	✓b) 18	b) 18	c) 2	c) 2	d) 8	d) 8
-------	-------	--------	-------	------	------	------	------

6) Who proposed the name "Periodic table" for the arrangement of elements?

(6) ایلیمنٹس کی ترتیب کے لیے سب سے پہلے "پیریڈک ٹیبل" کا نام کس نے تجویز کیا تھا؟

a) Bohr (a) بوہر	b) Dobereiner (b) ڈوبرائنر	✓c) Mendeleev (c) مینڈلیف	d) Newlands (d) نیولینڈز
---------------------	-------------------------------	------------------------------	-----------------------------

7) The atomic radii of the elements in Periodic table:

(7) پیریڈک ٹیبل میں ایلیمنٹس کا ایٹمک ریڈیوس:

a) Increase from left to right in period (a) پیریڈ میں بائیں سے دائیں بڑھتا ہے	✓b) increase from top to bottom in group (b) گروپ میں اوپر سے نیچے بڑھتا ہے	c) Decreases from top to bottom in a group (c) گروپ میں اوپر سے نیچے کم ہوتا ہے	d) Do not change from left to right in a group (d) پیریڈ میں بائیں سے دائیں تبدیل نہیں ہوتا
---	--	--	--

8) Which groups of periodic table are included in p block elements?

(8) p بلاک ایلیمنٹس میں پیریڈک ٹیبل کے کونے گروپس شامل کئے گئے ہیں؟

a) Group 6 to 12 (a) گروپ 6 تا 12	b) Group 1 to 5 (b) گروپ 1 تا 5	c) Group 1 to 18 (c) گروپ 1 تا 18	✓d) Group 13 to 18 (d) گروپ 13 تا 18
--------------------------------------	------------------------------------	--------------------------------------	---

9) In which block elements of group 17 are found?

(9) گروپ 17 کے ایلیمنٹس کس بلاک میں پائے جاتے ہیں؟

a) s	a) s	✓b) p	b) p	c) d	c) d	d) f	d) f
------	------	-------	------	------	------	------	------

10) When atomic number was discovered ?

(10) ایٹمک نمبر کب دریافت ہوا

✓a) 1913	a) 1913	b) 1912	b) 1912	c) 1911	c) 1911	d) 1914	d) 1914
----------	---------	---------	---------	---------	---------	---------	---------

11) Electronegativity of fluorine is :

(11) فلورین کی الیکٹرو نیگیٹیوٹی ہوتی ہے ؟

a) 2	a) 2	b) 3	b) 3	✓c) 4	c) 4	d) 5	d) 5
------	------	------	------	-------	------	------	------

12) What is the electronegativity of carbon?

(12) کاربن کی الیکٹرو نیگیٹیوٹی ہوتی ہے ؟

a) 2	a) 2	b) 1	b) 1	✓c) 2.6	c) 2.6	d) 4	d) 4
------	------	------	------	---------	--------	------	------

13) Which one of the following halogen has the highest electronegativity?

(13) درج ذیل میں سے کس کی الیکٹرو نیگیٹیوٹی سب سے زیادہ ہے ؟

✓a) fluorine (a) فلورین	b) Chlorine (b) کلورین	c) Iodine (c) آیوڈین	d) Bromine (d) برومین
----------------------------	---------------------------	-------------------------	--------------------------

14) The ionization energy is measured in:

(14) آئیونائزیشن انرجی کی پیمائش کن یونٹس میں کی جاتی ہے؟

✓a) kJ/mol (a) کلو جوئل فی مول	b) J/mol (b) جوئل فی مول	c) kcal/mol (c) کلو کالوری فی مول	d) cal/mol (d) کالوری فی مول
-----------------------------------	-----------------------------	--------------------------------------	---------------------------------

15) The unit of electronegativity is:

(15) الیکٹرو نیگیٹیوٹی کا یونٹ ہے۔

✓a) No unit (a) کوئی یونٹ نہیں	b) Watt (b) واٹ	c) arg (c) ارگ	d) kJ mol ⁻¹ (d) kJ mol ⁻¹
-----------------------------------	--------------------	-------------------	---

16) The trend of ionization energy in a group from top to bottom is:

(16) کسی گروپ میں اوپر سے نیچے آئیونائزیشن انرجی

✓a) It decreases (a) کم ہوتی ہے	b) It increases (b) بڑھتی ہے	c) Remains same (c) اتنی ہی رہتی ہے	d) None of these (d) ان میں سے کوئی بھی نہیں
------------------------------------	---------------------------------	--	---

17) Electron affinity is written with which sign?

(17) الیکٹرون آفینیتی کو کس سائن کے ساتھ لکھا جاتا ہے؟

✓a) Negative (a) نیگیٹیو	b) Positive (b) پوزیٹیو	c) No sign (c) کوئی سائن نہیں	d) None of these (d) ان میں سے کوئی بھی نہیں
-----------------------------	----------------------------	----------------------------------	---

18) Salts of sodium display which color in fireworks?

(18) جب آتش بازی میں استعمال کیا جاتا ہے تو سوڈیم کے سالٹس کونسا رنگ دیتے ہیں؟

a) Blue (a) نیلا	b) Green (b) ہبز	✓c) Yellow (c) پیلا	d) Red (d) سرخ
---------------------	---------------------	------------------------	-------------------

19) Bromine is in which group of modern periodic table? (19) برومائن ماڈرن پیریڈک ٹیبل کے کس گروپ میں ہے؟

a) 9	a) 9	✓b) 17	b) 17	c) 13	c) 13	d) 2	d) 2
------	------	--------	-------	-------	-------	------	------

20) Transition elements are: (20) ٹرانزیشن ایلیمنٹس ہوتے ہیں۔

a) All gases	(a) تمام گیسز	✓b) All metals	(b) تمام میٹلز	c) All non-metals	(c) تمام نان میٹلز	d) all metalloids	(d) تمام میٹلائڈز
--------------	---------------	----------------	----------------	-------------------	--------------------	-------------------	-------------------

21) Along the period, which one of the following decreases: (21) ایک پیریڈ میں ان میں سے کون سی چیز کم ہوتی ہے؟

✓a) Atomic radius	(a) ایٹمک ریڈیئس	b) Ionization energy	(b) آئیونائزیشن انرجی	c) Electron affinity	(c) الیکٹرون آفینٹی	d) Electronegativity	(d) الیکٹرونگیٹیویٹی
-------------------	------------------	----------------------	-----------------------	----------------------	---------------------	----------------------	----------------------

22) Which one of the following halogen has the lowest electronegativity? (22) مندرجہ ذیل میں سے کس ہیلوجن کی الیکٹرونگیٹیویٹی سب سے کم ہے۔

a) Fluorine	(a) فلورین	b) Chlorine	(b) کلورین	c) Bromine	(c) برومائن	✓d) Iodine	(d) آئیوڈین
-------------	------------	-------------	------------	------------	-------------	------------	-------------

23) 4th and 5th period of long form of periodic table are called: (23) لونگ فارم آف پیریڈک ٹیبل کی موجودہ شکل میں چوتھا اور پانچواں پیریڈ کہلاتا ہے۔

a) Short periods	(a) شارٹ پیریڈز	b) Normal periods	(b) نارمل پیریڈز	✓c) Long periods	(c) لوگ پیریڈز	d) Very long periods	(d) ویری لوگ پیریڈز
------------------	-----------------	-------------------	------------------	------------------	----------------	----------------------	---------------------

24) Long form of periodic table was constructed on the basis of: (24) لوگ فارم آف پیریڈک ٹیبل کی بنیاد ہے۔

a) Mendeleev postulate	(a) مینڈلیف کا اصول	✓b) Atomic number	(b) ایٹمک نمبر	c) Atomic mass	(c) ایٹمک ماس	d) Mass number	(d) ماس نمبر
------------------------	---------------------	-------------------	----------------	----------------	---------------	----------------	--------------

25) Mendeleev periodic table was based upon the: (25) مینڈلیف کے اصل پیریڈک ٹیبل کی بنیاد تھی:

a) Electronic configuration	(a) الیکٹرونک کنفیگریشن	✓b) Atomic mass	(b) ایٹمک ماس	c) Atomic number	(c) ایٹمک نمبر	d) Completion of subshell	(d) سب ٹیل کا مکمل ہونا
-----------------------------	-------------------------	-----------------	---------------	------------------	----------------	---------------------------	-------------------------

26) The amount of energy given out when an electron is added to an atom is called:

(26) جب ایٹم میں الیکٹرون جمع کیا جاتا ہے تو انرجی کی جو مقدار خارج ہوتی ہے۔ کہلاتی ہے۔

a) Lattice energy	(a) لیٹس انرجی	b) Ionization energy	(b) آئیونائزیشن انرجی	c) Electronegativity	(c) الیکٹرونگیٹیویٹی	✓d) Electron affinity	(d) الیکٹرون آفینٹی
-------------------	----------------	----------------------	-----------------------	----------------------	----------------------	-----------------------	---------------------

27) The atomic radii of the elements in Periodic table: (27) پیریڈک ٹیبل میں ایلیمنٹس کا ایٹمک ریڈیئس:

a) Increase from left to right in period	(a) پیریڈ میں بائیں سے دائیں بڑھتا ہے	✓b) increase from top to bottom in group	(b) گروپ میں اوپر سے نیچے بڑھتا ہے	c) Decreases from top to bottom in a group	(c) گروپ میں اوپر سے نیچے کم ہوتا ہے	d) Do not change from left to right in a group	(d) پیریڈ میں بائیں سے دائیں تبدیل نہیں ہوتا
--	---------------------------------------	--	------------------------------------	--	--------------------------------------	--	--

28) Mark the incorrect statement about ionization energy: (28) آئیونائزیشن انرجی کے متعلق غلط بیان کی نشاندہی کریں۔

a) It is measured in kJmol^{-1}	(a) اس کی پیمائش kJmol^{-1} میں کی جاتی ہے	✓b) It decreases in a period	(b) یہ پیریڈ میں بتدریج کم ہوتی ہے	c) It is absorption of energy	(c) یہ انرجی کا جذب ہونا ہے	d) It decreases in a group	(d) یہ گروپ میں بتدریج کم ہوتی ہے
--	---	------------------------------	------------------------------------	-------------------------------	-----------------------------	----------------------------	-----------------------------------

29) Point out the incorrect statement about electron affinity: (29) الیکٹرون آفینٹی کے متعلق غلط بیان کی نشاندہی کریں۔

a) It is measured in kJmol^{-1}	(a) اس کی پیمائش kJmol^{-1} میں کی جاتی ہے	b) It decreases in a period	(b) یہ پیریڈ میں بتدریج کم ہوتی ہے	c) It involves release of energy	(c) اس میں انرجی کا اخراج ہوتا ہے	✓d) It decreases in a group	(d) یہ گروپ میں بتدریج کم ہوتی ہے
--	---	-----------------------------	------------------------------------	----------------------------------	-----------------------------------	-----------------------------	-----------------------------------