



Smart Guess & Test Papers

Student Name _____ Father Name _____ Roll Number _____

Class: 9th - Chemistry Marks : 37 Exam Format : Chapter Wise MCQs

Time : notespk.com_Nauman Sadaf | Date _____ Examiner Sig _____ Chapter#: 2

MCQ's

S/Q

L/Q

Total

Objective Type

1. Encircle the Correct Option. (1 x 37 = 37)

1. درست جواب کے گرد دائرہ لگائیں۔

1) Shells are represented by .

(1) شیلز کو ظاہر کیا جاتا ہے۔

a) S,D,E,K	a) S,D,E,K	b) S,K,P,L	b) S,K,P,L	✓c) K,L,M	c) K,L,M	d) s,p,d,f	d) s,p,d,f
------------	------------	------------	------------	-----------	----------	------------	------------

2) Which are of the following have lowest energy value ?

(2) مندرجہ ذیل میں سے کون سب سے کم انرجی ویلیو رکھتا ہے ؟

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

3) K shell has sub shell ?

(3) K شیل سب شیل رکھتا ہے۔

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

4) L shells has sub shell.

(4) L شیل سب شیل رکھتا ہے ؟

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

5) Electronic configuration of H is.

(5) ہائیڈروجن کی الیکٹرونک کنفیگریشن ہے۔

a) $1s^3$	a) $1s^3$	b) $1s^1, 2s^2$	b) $1s^1, 2s^2$	✓c) $1s^1$	c) $1s^1$	d) $1s^2$	d) $1s^2$
-----------	-----------	-----------------	-----------------	------------	-----------	-----------	-----------

6) What is atomic number of carbon ?

(6) کاربن کا ایٹم نمبر کیا ہے ؟

a) 10	a) 10	b) 8	b) 8	✓c) 6	c) 6	d) 4	d) 4
-------	-------	------	------	-------	------	------	------

7) ----- consist of three sub-shell.

(7) ----- شیل تین سب شیل پر مشتمل ہے۔

a) O-Shell	a) O-Shell	b) N-Shell	b) N-Shell	c) L-Shell	c) L-Shell	✓d) M-Shell	d) M-Shell
------------	------------	------------	------------	------------	------------	-------------	------------

8) The maximum electrons in K shell.

(8) K شیل میں زیادہ سے زیادہ الیکٹرونز ہوتے ہیں۔

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

9) The distribution of electrons in shells and subshell is called.

(9) الیکٹرونز کی شیل اور سب شیل میں تقسیم کہلاتی ہے۔

a) Filtration	a) Filtration	b) Distillation	b) Distillation	c) Distribution	c) Distribution	✓d) Electronic configuration	d) Electronic configuration
---------------	---------------	-----------------	-----------------	-----------------	-----------------	------------------------------	-----------------------------

10) M Shell has sub shell.

(10) M شیل سب شیل رکھتا ہے۔

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

11) Identify the subshell of N shell.

(11) N شیل کے سب شیل کی پہچان کریں۔

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

12) S-subshell can accommodate maximum number of electrons.

(12) S سب شیل میں زیادہ سے زیادہ الیکٹرونز سما سکتے ہیں۔

a) 10	a) 10	b) 8	b) 8	c) 6	c) 6	✓d) 2	d) 2
-------	-------	------	------	------	------	-------	------

13) Electronic configuration of H is.

(13) ہائیڈروجن کی الیکٹرون کنفیگریشن ہے۔

a) $1s^3$	a) $1s^3$	b) $1s^2, 2s^1$	b) $1s^2, 2s^1$	✓c) $1s^1$	c) $1s^1$	d) $1s^2$	d) $1s^2$
-----------	-----------	-----------------	-----------------	------------	-----------	-----------	-----------

14) Electronic configuration of He is.

(14) He کی الیکٹرون کنفیگریشن ہے۔

a) $3s^2$	a) $3s^2$	b) $2s^2$	b) $2s^2$	c) $1s^1$	c) $1s^1$	✓d) $1s^2$	d) $1s^2$
-----------	-----------	-----------	-----------	-----------	-----------	------------	-----------

15) Concentration of $^{238}\text{U}_{92}$ in nature is.

(15) $^{238}\text{U}_{92}$ کی قدرتی طور پر مقدار ہے۔

a) 70 %	a) 70 %	✓b) 99 %	b) 99 %	c) 90 %	c) 90 %	d) 80 %	d) 80 %
---------	---------	----------	---------	---------	---------	---------	---------

16) $^{238}\text{U}_{92}$ breaks by bombardment of -----

(16) $^{238}\text{U}_{92}$ کس کی بوجھاڑ سے ٹوٹتا ہے ؟

a) Alpha Particles	a) الفا پارٹیکلز	b) Electrons	b) الیکٹرونز	✓c) Neutrons	c) نیوٹرونز	d) Protons	d) پروٹونز
--------------------	------------------	--------------	--------------	--------------	-------------	------------	------------

17) Atomic number of fluorine is .

(17) فلورین کا ایٹمی نمبر ہوتا ہے۔

✓a) 9	a) 9	b) 5	b) 5	c) 4	c) 4	d) 3	d) 3
-------	------	------	------	------	------	------	------

18) The maximum electrons in N-shell are.

(18) N شیل میں زیادہ سے زیادہ الیکٹرون ہوتے ہیں ؟

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

19) The electronic configuration of which family is ns^2 ?

(19) ns^2 کس فیملی کی عمومی الیکٹرون کنفیگریشن ہے ؟

a) Carbon family (a) کاربن فیملی	b) Boron family (b) بورون فیملی	✓c) Alkaline earth metals (c) الکلائن ارٹھ میٹلز	d) Alkali metals (d) الکی میٹلز
----------------------------------	---------------------------------	--	---------------------------------

20) Electronic configuration of Alkali metals is. (20) الکی میٹلز کی الیکٹرونک کنفیگریشن ہے۔

a) ns^1	a) ns^1	✓b) ns^2	b) ns^2	c) $ns^2 np^5$	c) $ns^2 np^5$	d) $ns^1 np$	d) $ns^1 np$
-----------	-----------	------------	-----------	----------------	----------------	--------------	--------------

21) The isotope C-12 of carbon is present in abundance of: (21) آئسو ٹوپ C-12 کتنی مقدار میں پایا جاتا ہے؟

a) 96.9%	a) 96.9%	b) 97.6%	b) 97.6%	✓c) 98.9%	c) 98.9%	d) 99.7%	d) 99.7%
----------	----------	----------	----------	-----------	----------	----------	----------

22) Who discovered the proton: (22) درج ذیل سائنسدانوں میں سے کس نے پروٹون دریافت کیا؟

✓a) Goldstein (a) گولڈسٹائن	b) J.J Thomson (b) جے۔جے۔تھامسن	c) Neil Bohr (c) نیل بوہر	d) Rutherford (d) ردرفورڈ
-----------------------------	---------------------------------	---------------------------	---------------------------

23) Which one of the following results in the discovery of proton? (23) ان میں سے کس کے نتیجے میں پروٹون کی دریافت ہوئی۔

a) Cathode rays (a) کیتھوڈ ریز	✓b) Canal rays (b) کینال ریز	c) X-rays (c) ایکس ریز	d) Alpha rays (d) الفا ریز
--------------------------------	------------------------------	------------------------	----------------------------

24) Which one of the following is the most penetrating? (24) ان میں سے کون سے پارٹیکلز مادے میں سب سے زیادہ سرایت کرنے والے ہیں؟

a) Protons (a) پروٹونز	✓b) Neutrons (b) نیوٹرونز	c) Electrons (c) الیکٹرونز	d) Alpha particles (d) الفا پارٹیکلز
------------------------	---------------------------	----------------------------	--------------------------------------

25) The concept of orbit was used by: (25) ایٹم کے آرہٹ کا تصور کس نے پیش کیا؟

a) J.J Thomson (a) جے۔جے۔تھامسن	b) Rutherford (b) ردرفورڈ	✓c) Bohr (c) بوہر	d) Planck (d) پلانکس
---------------------------------	---------------------------	-------------------	----------------------

26) Which one of the following shell consists of three subshells? (26) ان میں سے کون سا شیل تین سب شیلز پر مشتمل ہے؟

a) O shell (a) O شیل	b) N shell (b) N شیل	c) L shell (c) L شیل	✓d) M shell (d) M شیل
----------------------	----------------------	----------------------	-----------------------

27) Which radioisotope is used for the diagnosis of tumor in the body?

(27) کون سا ریڈیو آئسوٹوپ جسم میں ٹیومر کی تشخیص کے لیے استعمال کیا جاتا ہے؟

✓a) Cobalt-60 (a) کوبالٹ-60	b) Iodine-131 (b) آئیوڈین-131	c) Strontium-90 (c) سٹرونٹیم-90	d) Phosphorus-30 (d) فاسفورس-30
-----------------------------	-------------------------------	---------------------------------	---------------------------------

28) The p subshell has: (28) P شیل مشتمل ہے۔

a) one orbital (a) ایک آر بیٹل پر	b) two orbitals (b) دو آر بیٹلز پر	✓c) three orbitals (c) تین آر بیٹلز پر	d) four orbitals (d) چار آر بیٹلز پر
-----------------------------------	------------------------------------	--	--------------------------------------

29) Isotopes of chlorine are. (29) کلورین کے آئسوٹوپس ہیں۔

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

30) The number of isotopes of hydrogen are. (30) ہائیڈروجن کے آئسوٹوپس کی تعداد ہے۔

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

31) The number of isotopes of Uranium are. (31) یورینیم کے آئسوٹوپس کی تعداد ہے۔

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

32) The number of isotopes of Carbon are. (32) کاربن کے آئسوٹوپس کی تعداد ہے۔

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

33) Which one is Radio Active Isotope? (33) کون سا ریڈیو ایکٹیو آئسوٹوپ ہے؟

a) ^{11}C (a) ^{11}C	b) ^{12}C (b) ^{12}C	c) ^{13}C (c) ^{13}C	✓d) ^{14}C (d) ^{14}C
--	--	--	---

34) ^{14}C has the neutron. (34) ^{14}C میں نیوٹرونز کی تعداد ہے۔

a) 6 (a) 6	✓b) 8 (b) 8	c) 10 (c) 10	d) 12 (d) 12
------------	-------------	--------------	--------------

35) Which radioisotope is used for the diagnosis of goiter in thyroid gland?

(35) تھائیرائیڈ گلیٹز میں گوئیٹر کی تشخیص کے لیے کون سا ریڈیو آئسوٹوپ استعمال کیا جاتا ہے؟

a) Cobalt-60 (a) کوبالٹ-60	✓b) Iodine-131 (b) آئیوڈین-131	c) Strontium-90 (c) سٹرونٹیم-90	d) Phosphorus-30 (d) فاسفورس-30
----------------------------	--------------------------------	---------------------------------	---------------------------------

36) The isotope used for treatment of cancer in the body is. (36) جسم کے اندر کینسر کے علاج کے لیے استعمال ہونے والا آئسوٹوپ ہے۔

a) I-131 (a) I-131	✓b) Co-60 (b) Co-60	c) U-235 (c) U-235	d) C-14 (d) C-14
--------------------	---------------------	--------------------	------------------

37) The isotope used to generate electricity in nuclear reactor is. (37) آئسوٹوپ جو نیوکلیر ایکٹر میں بجلی پیدا کرنے کے لیے استعمال ہوتا ہے۔

a) C-12 (a) C-12	✓b) U-235 (b) U-235	c) Co-60 (c) Co-60	d) P-32 (d) P-32
------------------	---------------------	--------------------	------------------