



Smart Guess & Test Papers

Student Name _____ Father Name _____ Roll Number _____

Class: 9th - Chemistry Marks : 45 Exam Format : Chapter Wise MCQs

Time : notespk.com_Nauman Sadaf | Date _____ Examiner Sig _____ Chapter#: 1

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

Objective Type

1. Encircle the Correct Option. (1 x 45 = 45)

1. درست جواب کے گرد دائرہ لگائیں۔

1) Percentage of Argon in atmosphere is :

(1) آرگون کی کراہ ہوائی میں فیصد مقدار ہے :

a) 2.1	a) 2.1	b) 1.8	b) 1.8	c) 7.8	c) 7.8	d) 0.9	d) 0.9
--------	--------	--------	--------	--------	--------	--------	--------

2) Valency of Chlorine is :

(2) کلورین کی ولینسی ہے

a) 1	a) 1	b) 7	b) 7	c) 3	c) 3	d) 4	d) 4
------	------	------	------	------	------	------	------

3) Identify the formula unit from the following?

(3) درج ذیل میں سے فارمولا یونٹ کی پہچان کریں؟

a) CH ₄	a) CH ₄	b) CuSO ₄	b) CuSO ₄	c) H ₂ O	c) H ₂ O	d) HCl	d) HCl
--------------------	--------------------	----------------------	----------------------	---------------------	---------------------	--------	--------

4) Valency of oxygen is ?

(4) آکسیجن کی ولینسی ہے

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

5) Valency of nitrogen

(5) نائٹروجن کی ولینسی رکھتا ہے :

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

6) The chemical formula of laundry soda is:

(6) دھوئی سوڈا کا کیمیائی فارمولا ہے :

a) CuSO ₄	a) CuSO ₄	b) Na ₂ CO ₃	b) Na ₂ CO ₃	c) H ₂ O	c) H ₂ O	d) HCl	d) HCl
----------------------	----------------------	------------------------------------	------------------------------------	---------------------	---------------------	--------	--------

7) Hydrochloric acid is an empirical formula

(7) ہائڈروکلورک ایسڈ کا امپیریکل فارمولا ہے

a) HNO ₃	a) HNO ₃	b) HOCL	b) HOCL	c) H ₂ SO ₄	c) H ₂ SO ₄	d) HCl	d) HCl
---------------------	---------------------	---------	---------	-----------------------------------	-----------------------------------	--------	--------

8) The molar mass of nitric acid is:

(8) نائٹریک ایسڈ کا مولر ماس ہے :

a) 63g	a) 63g	b) 63mg	b) 63mg	c) 63amu	c) 63amu	d) 63kg	d) 63kg
--------	--------	---------	---------	----------	----------	---------	---------

9) The atomic number of an element is indicated by a symbol

(9) ایلیمنٹ کا ایٹمی نمبر علامت سے ظاہر کیا جاتا ہے

a) Z	a) Z	b) A	b) A	c) K	c) K	d) L	d) L
------	------	------	------	------	------	------	------

10) Mass of electron is:

(10) الیکٹرون کا ماس ہے :

a) 10 amu	a) 10 amu	b) 5.486×10^{-4} amu	b) 5.486×10^{-4} amu	c) 5.486×10^{-2} amu	c) 5.486×10^{-2} amu	d) 1.0079 amu	d) 1.0079 amu
-----------	-----------	-------------------------------	-------------------------------	-------------------------------	-------------------------------	---------------	---------------

11) The empirical formula for glucose is:

(11) گلوکوز کا امپیریکل فارمولا ہے :

a) C ₂ H ₂ O	a) C ₂ H ₂ O	b) C ₂ HO	b) C ₂ HO	c) CHO	c) CHO	d) CH ₂ O	d) CH ₂ O
------------------------------------	------------------------------------	----------------------	----------------------	--------	--------	----------------------	----------------------

12) ----- is formed by the combination of atoms :

(12) ----- ایٹمز کے ملنے سے وجود میں آتا ہے -

a) Molecule	a) مائیکیول (a)	b) Ion	b) آئن (b)	c) Radical	c) ریڈیکل (c)	d) alloy	d) الائے (d)
-------------	-----------------	--------	------------	------------	---------------	----------	--------------

13) Which are of the following is not diatomic molecule ?

(13) درجہ ذیل میں سے کونسا ڈائی ایٹامک مائیکیول نہیں ہے ؟

a) H ₂ O	a) H ₂ O	b) N ₂	b) N ₂	c) HCl	c) HCl	d) NO	d) NO
---------------------	---------------------	-------------------	-------------------	--------	--------	-------	-------

14) Example of triatomic molecule

(14) ٹرائی ایٹامک مائیکیول کی مثال ہے -

a) H ₂ SO ₄	a) H ₂ SO ₄	b) H ₂ O	b) H ₂ O	c) N ₂	c) N ₂	d) CO	d) CO
-----------------------------------	-----------------------------------	---------------------	---------------------	-------------------	-------------------	-------	-------

15) CO₂ is type of molecule:

(15) CO₂ مائیکیول کی ایک قسم ہے :

a) Diatomic	a) ڈائی ایٹامک (a)	b) Triatomic	b) ٹرائی ایٹامک (b)	c) Non of these	c) ان میں سے کوئی نہیں (c)	d) Monoatomic	d) مونو ایٹامک (d)
-------------	--------------------	--------------	---------------------	-----------------	----------------------------	---------------	--------------------

16) Which are of the following is a polyatomic molecule:

(16) درجہ ذیل میں سے کونسا پولی ایٹامک مائیکیول ہے:

a) H ₂ O	a) H ₂ O	b) HCL	b) HCL	c) N ₂	c) N ₂	d) C ₆ H ₁₂ O ₆	d) C ₆ H ₁₂ O ₆
---------------------	---------------------	--------	--------	-------------------	-------------------	--	--

17) Example of polyatomic molecule is :

(17) پولی ایٹامک مائیکیول کی مثال ہے .

a) O ₂	a) O ₂	b) H ₂ O	b) H ₂ O	c) CH ₃	c) CH ₃	d) N ₂	d) N ₂
-------------------	-------------------	---------------------	---------------------	--------------------	--------------------	-------------------	-------------------

18) Example of a hetero-atomic molecule is ?

(18) ایک ہتیر و ایٹامک مائیکیول کی مثال ہے؟

a) HCl	a) HCl	b) O ₂	b) O ₂	c) CL ₂	c) CL ₂	d) H ₂	d) H ₂
--------	--------	-------------------	-------------------	--------------------	--------------------	-------------------	-------------------

19) The molecule which contain one atom are called ?

(19) ایسے مائیکیول جو ایک ایٹم پر مشتمل ہوں کہلاتے ہیں؟

a) Polyatomic	a) پولی ایٹامک (a)	b) Heteroatomic	b) ہتیر و ایٹامک (b)	c) Monoatomic	c) مونو ایٹامک (c)	d) Diaatomic	d) ڈائی ایٹامک (d)
---------------	--------------------	-----------------	----------------------	---------------	--------------------	--------------	--------------------

20) A monoatomic molecule is:

(20) ایک مونو ایٹامک مائیکیول ہے :

a) H ₂ O	a) H ₂ O	b) N ₂	b) N ₂	c) O ₂	c) O ₂	d) He	d) He
---------------------	---------------------	-------------------	-------------------	-------------------	-------------------	-------	-------

21) How much mass is in one mole of water :

(21) پانی کا ایک مول ماس میں کتنا ہوتا ہے :

a) 2	a) 2	b) 3	b) 3	c) 16	c) 16	d) 18	d) 18
------	------	------	------	-------	-------	-------	-------

22) No. of moles in 6.0 g water is .

(22) 6.0 گرام پانی میں مولز کی تعداد ہوتی ہے :

a) 0.65	a) 0.65	b) 0.50	b) 0.50	c) 0.33	c) 0.33	d) 0.25	d) 0.25
---------	---------	---------	---------	---------	---------	---------	---------

(23) ایک مول کلورین گیس کا ماس ہے

23) One mole is the mass of chlorine gas .

a) 71 g	a) 71 g	b) 35.5 g	b) 35.5 g	c) 44 g	c) 44 g	d) 32 g	d) 32 g
---------	---------	-----------	-----------	---------	---------	---------	---------

(24) CO₂ کے 11 گرامز اس کے کتنے مولز کے برابر ہے ؟

24) How many number of moles are equivalent to 11 gram of CO₂ ?

a) 0.15	a) 0.15	b) 0.2	b) 0.2	c) 0.25	c) 0.25	d) 0.3	d) 0.3
---------	---------	--------	--------	---------	---------	--------	--------

(25) CO₂ کے آٹھ گرامز اس کے ----- مولز کے برابر ہے ؟

25) ----- number of moles are equivalent to 8 gram of CO₂?

a) 0.15	a) 0.15	b) 0.18	b) 0.18	c) 0.21	c) 0.21	d) 0.24	d) 0.24
---------	---------	---------	---------	---------	---------	---------	---------

(26) 4 گرام کوئلے میں کاربن کے مولز کی تعداد ہوتی ہے .

26) Number of moles of carbon in 4 gram coal is :

a) 0.25	a) 0.25	b) 0.33	b) 0.33	c) 0.5	c) 0.5	d) 0.75	d) 0.75
---------	---------	---------	---------	--------	--------	---------	---------

(27) انڈسٹریل کیمسٹری کا تعلق کمپائونڈ کی ایسی تیاری سے ہے جو:

27) Industrial chemistry deals with the manufacturing of compounds:

a) in the laboratory	(a) لیبارٹری میں ہو	b) on commercial scale	(b) تجارتی پیمانے پر ہو	c) on micro scale	(c) مائیکرو سکیل پر ہو	d) on economic scale	(d) معاشیاتی پیمانے پر ہو
----------------------	---------------------	------------------------	-------------------------	-------------------	------------------------	----------------------	---------------------------

(28) درج ذیل میں سے کس کے اجزاء کو طبعی طریقوں سے الگ الگ کیا جاسکتا ہے۔

28) Which one of the following can be separated by physical means?

a) Radicals	(a) ریڈیکلز	b) Compounds	(b) کمپائونڈز	c) Elements	(c) ایلیمنٹس	d) Mixtures	(d) مکچرز
-------------	-------------	--------------	---------------	-------------	--------------	-------------	-----------

(29) ایلیمنٹس کی اکثریت درج ذیل میں سے ایک حالت میں پائی جاتی ہے:

29) Most of the elements exist in one of the following states:

a) Plasma	(a) پلازما	b) Solid	(b) ٹھوس	c) Liquid	(c) مائع	d) Gas	(d) گیس
-----------	------------	----------	----------	-----------	----------	--------	---------

(30) زمین کی فضا میں کثرت کے لحاظ سے تیسرے نمبر پر کون سی گیس پائی جاتی ہے؟

30) The third abundant gas found in Earth's atmosphere is

a) Carbon monoxide	(a) کاربن مونو آکسائیڈ	b) Oxygen	(b) آکسیجن	c) Nitrogen	(c) نائٹروجن	d) Argon	(d) آرگون
--------------------	------------------------	-----------	------------	-------------	--------------	----------	-----------

(31) درج ذیل میں سے کون سا ایلیمنٹ کرہ ارض میں سب سے زیادہ پایا جاتا ہے؟

31) Which one of the following elements is found in most abundance in the Earth's crust?

a) Oxygen	(a) آکسیجن	b) Hydrogen	(b) ہائیڈروجن	c) Nitrogen	(c) نائٹروجن	d) Silicon	(d) سیلیکان
-----------	------------	-------------	---------------	-------------	--------------	------------	-------------

(32) ایک amu (اتامک ماس یونٹ) کس کے برابر ہے؟

32) One amu (atomic mass unit) is equivalent to:

a) 1.66×10^{-24} mg	b) 1.66×10^{-24} kg	c) 1.66×10^{-24} g	(c) 1.66x10 ⁻²⁴ گرام	d) 1.66×10^{-23} g	(d) 1.66x10 ⁻²³ گرام
(a) 1.66x 10 ⁻²⁴ ملی گرام	(b) 1.66x10 ⁻²⁴ کلو گرام				

(33) درج ذیل میں کونسا ثنائی اتامک مالیکیول نہیں ہے:

33) Which one of the following is not tri-atomic molecule:

a) H ₂	a) H ₂	b) O ₃	b) O ₃	c) H ₂ O	c) H ₂ O	d) CO ₂	d) CO ₂
-------------------	-------------------	-------------------	-------------------	---------------------	---------------------	--------------------	--------------------

(34) پانی کے مالیکیول کا ماس کتنا ہے؟

34) The mass of 1 molecule of water is

a) 18 amu	a) 18 amu	b) 18 g	(b) 18 گرام	c) 18 mg	(c) 18 ملی گرام	d) 18 kg	(d) 18 کلو گرام
-----------	-----------	---------	-------------	----------	-----------------	----------	-----------------

(35) H₂SO₄ کا مولر ماس ہے۔

35) The molar mass of H₂SO₄ is:

a) 98 g	(a) 98 گرام	b) 9.8 g	(b) 9.8 گرام	c) 98 amu	c) 98amu	d) 9.8 amu	(d) 9.8 amu
---------	-------------	----------	--------------	-----------	----------	------------	-------------

(36) درج ذیل میں سے O₂ کا مولر ماس amu میں کون سا ہے؟

36) Which one of the following is the molecular mass of O₂ in amu?

a) 32 amu	a) 32 amu	b) 53.12×10^{-24} amu	c) 1.92×10^{-25} amu	c) 1.92×10^{-25} amu	d) 192×10^{-25} amu	d) 192×10^{-25} amu
		b) 53.12×10^{-24} amu				

(37) CO₂ کے 8 گرامز اس کے کتنے مولز کے برابر ہیں؟

37) How many number of moles are equivalent to 8 grams of CO₂?

a) 0.15	a) 0.15	b) 0.18	b) 0.18	c) 0.21	c) 0.21	d) 0.24	d) 0.24
---------	---------	---------	---------	---------	---------	---------	---------

(38) درج ذیل میں سے کس جوڑے کے اراکان کا ماس برابر ہے؟

38) Which one of the following pairs has the same mass?

a) 1mole of CO and 1mole of N ₂	b) 1mole of O ₂ and 1mole of N ₂	c) 1mole of CO and 1mole of CO ₂	d) 1mole of CO ₂ and 1mole of O ₂
(a) 1mol CO اور 1mol N ₂	(b) 1mol O ₂ اور 1mol N ₂	(c) 1mol CO اور 1mol CO ₂	(d) 1mol O ₂ اور 1mol CO ₂

(39) درج ذیل میں سے کس جوڑے کے اراکان میں آئنز کی تعداد برابر ہے؟

39) In which one of the following pairs has the same number of ions?

a) 1 mole of NaCl and 1 mole of MgCl ₂	b) 1/2 mole of NaCl and 1/3 mole of MgCl ₂	c) 1/2 mole of NaCl and 1/2 mole of MgCl ₂	d) 1/3 mole of NaCl and 1/2 mole of MgCl ₂
(a) 1mol NaCl اور 1mol MgCl ₂	(b) 1/3mol MgCl ₂ اور 1/2mol NaCl	(c) 1/2mol MgCl ₂ اور 1/2mol NaCl	(d) 1/2mol MgCl ₂ اور 1/3mol NaCl

(40) 29.25 گرام نمک میں مول کی تعداد ہوتی ہے ۔

40) Number of moles in 29.25 gram salt is .

a) 0.75	a) 0.75	b) 0.5	b) 0.5	c) 0.21	c) 0.21	d) 0.25	d) 0.25
---------	---------	--------	--------	---------	---------	---------	---------

(41) The branch of chemistry which deals with manufacturing of chemical compounds on commercial scale is called.

(41) کیمسٹری کی وہ شاخ جس میں تجارتی پیمانے پر کیمیکیل کمپائونڈز بنانے کے طریقوں کا مطالعہ کیا جاتا ہے کہلاتی ہے ۔

a) Biochemistry	(a) بائیو کیمسٹری	b) Organic chemistry	(b) آرگینک کیمسٹری	c) Industrial chemistry	(c) انڈسٹریل کیمسٹری	d) Physical chemistry	(d) فزیکل کیمسٹری
-----------------	-------------------	----------------------	--------------------	-------------------------	----------------------	-----------------------	-------------------

(42) ہائیڈروجن کا گرام اتامک ماس ہے ۔

42) The gram atomic mass of hydrogen is.

a) 1.008 g	a) 1.008 g	b) 2.016 g	b) 2.016 g	c) 1.008 amu	c) 1.008 amu	d) 2.016 g amu	d) 2.016 g amu
------------	------------	------------	------------	--------------	--------------	----------------	----------------

(43) سلفیورک ایسڈ کا ایک گرام مالیکیول مساوی ہے ۔

43) One gram molecule of sulphuric acid is equivalent is.

a) 96 g	a) 96 g	b) 97 g	b) 97 g	c) 98 g	c) 98 g	d) 99 g	d) 99 g
---------	---------	---------	---------	---------	---------	---------	---------

(44) H₂SO₄ کا مولر ماس ہے ۔

44) The molar mass of H₂SO₄ is.

a) 98 grams	a) 98 grams	b) 98 amu	b) 98 amu	c) 9.8 grams	c) 9.8 grams	d) 9.8 amu	d) 9.8 amu
-------------	-------------	-----------	-----------	--------------	--------------	------------	------------

(45) H₂O کا مالیکیولر ماس ہے؟

45) Molecular mass of H₂O is .

a) 18 amu	a) 18 amu	b) 18 g	b) 18 g	c) 20 g	c) 20 g	d) 20 amu	d) 20 amu
-----------	-----------	---------	---------	---------	---------	-----------	-----------