



# DANISH ACADEMY

Kot Haibat DGK

03467300010

Name:		Roll #:		Subject:	Chemistry-9	Test #:	1155214
Test Detail:	Type 10 - Full Test (No Choice) (MCQs=12, SQs=15, LQs=2) - Marks=60					Time:	
Syllabus:	U-1,					Date:	14-Feb-2023
1.	(A) (B) (C) (D)	4.	(A) (B) (C) (D)	7.	(A) (B) (C) (D)	10.	(A) (B) (C) (D)
2.	(A) (B) (C) (D)	5.	(A) (B) (C) (D)	8.	(A) (B) (C) (D)	11.	(A) (B) (C) (D)
3.	(A) (B) (C) (D)	6.	(A) (B) (C) (D)	9.	(A) (B) (C) (D)	12.	(A) (B) (C) (D)

## 1- Choose the correct answer.

(12×1=12)

-1 درست جواب کے گرد دائرہ لگائیں۔

- The knowledge that provides understanding of this world, is called:
 

1. وہ علم جو اس دنیا کو سمجھنے کا فہم عطا کرتا ہے کہلاتا ہے۔

1. سائنس (A) کیمسٹری (B) بائیولوجی (C) فزکس (D) سائنس (A)
- The branch of science which deals with the composition, structure, properties and reactions of matter is called:
 

2. سائنس کی وہ شاخ جو مادے کی ترکیب، ساخت، خواص اور مادوں کے رمی ایکشنز سے متعلق ہے، کہلاتی ہے۔

2. بائیولوجی (A) کیمسٹری (B) فزکس (C) اناتومی (D) سائنس (A)
- Valency of carbon is:
 

3. کاربن کی ویلنسی ہے۔

3. 1 (A) 2 (B) 3 (C) 4 (D)
- Chemical formula of common salt is:
 

4. عام نمک کا کیمیائی فارمولا ہے۔

4.  $H_2O$  (A)  $CuSO_4$  (C)  $NaCl$  (B)  $H_2SO_4$  (D)
- Which of the following is not diatomic molecule?
 

5. درج ذیل میں سے کون سا ذراتی ایٹمک مائیکیول نہیں ہے؟

5.  $H_2O$  (A)  $N_2$  (C)  $HCl$  (B)  $H_2O$  (D)
- Example of triatomic molecule:
 

6. ٹری ایٹمک مائیکیول کی مثال ہے۔

6.  $H_2O$  (A)  $N_2$  (B)  $H_2SO_4$  (C)  $CO$  (D)
- Molecular mass of  $H_2O$  is:
 

7.  $H_2O$  کا مائیکیولر ماس ہے:

7. 18 amu (A) 18 g (B) 20 amu (D) 20 g (C)
- The molar mass of  $H_2SO_4$  is:
 

8.  $H_2SO_4$  کا مولر ماس ہے:

8. 98 grams (A) 98 grams (B) 9.8 grams (C) 9.8 amu (D) 9.8 amu (D)
- No. of atoms in gram carbon is:
 

9. گرام کاربن میں ایٹموں کی تعداد:

9.  $6.02 \times 10^{23}$  (A)  $12.04 \times 10^{23}$  (B)  $1.672 \times 10^{-24}$  (C)  $18.06 \times 10^{23}$  (D)
- How much mass is in one mole of water:
 

10. پانی کا ایک مول میں ماس کتنا ہے؟

10. 2 (A) 3 (B) 16 (C) 18 (D)
- How many number of moles are equivalent to 11 gram of  $CO_2$ ?
 

11.  $CO_2$  کے 11 گرامز اس کے کتنے مولز کے برابر ہیں؟

11. 0.15 (A) 0.2 (B) 0.25 (C) 0.3 (D)
- Number of moles in 29.25 gram salt is:
 

12. 29.25 گرام نمک میں مول کی تعداد ہوتی ہے:

12. 0.25 (A) 0.21 (B) 0.5 (C) 0.75 (D)



# DANISH ACADEMY

Kot Haibat DGK

03467300010

Name:		Roll #:		Subject:	Chemistry-9	Test #:	1155214
Test Detail:	Type 10 - Full Test (No Choice) (MCQs=12, SQs=15, LQs=2) - Marks=60					Time:	
Syllabus:	U-1,					Date:	14-Feb-2023

## (حصہ اول - Part-I)

- 2- Answer the short questions. (5x2=10)**
- 2- درج ذیل سوالات کے مختصر جوابات لکھئے۔**
- i. In which branch of chemistry the metabolic processes carbohydrates and proteins are studied? **i.** کاربوہائیڈریٹس اور پروٹینز کے میٹابولک ری ایکشنز کا مطالعہ کرنے کے لیے کیمسٹری کی کون سی شاخ کا مطالعہ کیا جاتا ہے؟
- ii. Describe the scope of Nuclear chemistry. **ii.** نیوکلیر کیمسٹری کا سکوپ بیان کریں۔
- iii. Define organic chemistry and which industries covered by it. **iii.** آرگینک کیمسٹری کی تعریف کیجئے اور یہ کن صنعتوں کا احاطہ کرتی ہے؟
- iv. What is the chemical formula of caustic soda and washing soda? **iv.** کانسٹک سوڈا اور واشنگ سوڈا کا کیمیائی فارمولا کیا ہے؟
- v. Why atomic mass of an atom is defined as relative atomic mass? **v.** کسی ایٹم کا ریلیٹیو ایٹامک ماس اس کے ایٹامک ماس کے طور پر کیوں بیان کیا جاتا ہے؟

- 3- Answer the short questions. (5x2=10)**
- 3- درج ذیل سوالات کے مختصر جوابات لکھئے۔**
- i. What is the valency of following? (A) Barium (B) Nitrogen (C) Sodium (D) Sulphur **i.** درج ذیل ایلیمینٹس کی ویلینسی کتنی ہے؟ (الف) بیریم (ب) نائٹروجن (ج) سوڈیم (د) سلفر
- ii. Write difference between Homoatomic and Heteroatomic molecules. **ii.** ہومو ایٹامک اور ہیٹرو ایٹامک مالیکیول میں فرق تحریر کیجئے۔
- iii. Write monoatomic molecule with one example. **iii.** مونو ایٹامک مالیکیول کی تعریف ایک مثال سے کریں۔
- iv. Differentiate between homoatomic and heteroatomic molecule and give example. **iv.** ہومو ایٹامک اور ہیٹرو ایٹامک مالیکیولز میں فرق کریں اور مثال دیں۔
- v. Differentiate between gram atomic mass and gram molecular mass. **v.** گرام ایٹامک ماس اور گرام مالیکیولر ماس کے فرق کو واضح کریں۔

- 4- Answer the short questions. (5x2=10)**
- 4- درج ذیل سوالات کے مختصر جوابات لکھئے۔**
- i. What was the work of Amedeo Avogadro in chemistry? **i.** کیمسٹری میں امیڈیو ایوگاڈرو نے کیا کام کیا؟
- ii. How many atoms are present in one gram atomic mass of a substance? **ii.** کسی شے کے ایک گرام ایٹامک ماس میں کتنے ایٹم ہوتے ہیں؟
- iii. Find number of water molecules in 6 gram of water. **iii.** 6 گرام پانی میں پانی کے مالیکیولز کا معلوم کریں۔
- iv. If 16 g of oxygen contain 1 mole of oxygen atoms calculate the mass of one atoms of oxygen in grams. **iv.** اگر 16 گرام آکسیجن میں آکسیجن کے ایک مول ایٹمز ہوں تو آکسیجن کے ایک ایٹم کا ماس گرامز میں معلوم کریں۔
- v. What is the molecularity of the physical world? **v.** طبیعی دنیا کی مالیکیولرٹی کیا ہے؟

## (حصہ دوم - Part-II)

- Attempt given long questions. (2x9=18)**
- درج ذیل سوالات کے تفصیلی جواب لکھئے۔**
- 5(a)** Define the following: i) Physical chemistry ii) Biochemistry iii) Element iv) Radical v) Atomic number **(a) 5** مندرجہ ذیل کی تعریف کریں۔ i) فزیکل کیمسٹری ii) بائیو کیمسٹری iii) ایلیمنٹ iv) ریڈیکل v) ایٹامک نمبر
- (b)** Write down any three differences between atom and ion. **(b)** ایٹم اور آئن میں کوئی تین فرق لکھیں۔
- 6(a)** Mole is SI unit for the amount of substance. Define it with examples. **(a) 6** مول کسی شے کی مقدار بتانے کے لیے SI یونٹ ہے۔ اس کی تعریف مثالوں سے کریں۔
- (b)** Determine the moles and number of molecules in 6 gram of water. **(b)** 6 گرام پانی میں مولز اور مالیکیولز کی تعداد معلوم کریں۔



# DANISH ACADEMY

Kot Haibat DGK

03467300010

Name:		Roll #:		Subject:	Chemistry-9	Test #:	1155214
Test Detail:	Type 10 - Full Test (No Choice) (MCQs=12, SQs=15, LQs=2) - Marks=60					Time:	
Syllabus:	U-1,					Date:	14-Feb-2023

## **TEST TYPE WITH ANSWERS KEY**

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12
A	C	D	B	D	A	B	A	A	D	C	C