



DANISH ACADEMY

Kot Haibat DGK

03467300010

Name:		Roll #:		Subject:	Chemistry-9	Test #:	1155193		
Test Detail:	Type 9 - Short Test (MCQs=9, SQs=9, LQs=2) - Marks=45						Time:		
Syllabus:	U-1,						Date:	14-Feb-2023	
1.	(A)	(B)	(C)	(D)	4.	(A)	(B)	(C)	(D)
2.	(A)	(B)	(C)	(D)	5.	(A)	(B)	(C)	(D)
3.	(A)	(B)	(C)	(D)	6.	(A)	(B)	(C)	(D)
7.	(A)	(B)	(C)	(D)	8.	(A)	(B)	(C)	(D)
9.	(A)	(B)	(C)	(D)	9.	(A)	(B)	(C)	(D)

1- Circle the correct answer.

(9x1=9)

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) Physics
- What is the formula mass of $ZnSO_4$?

2. $ZnSO_4$ کا فارمولہ ماس کیا ہے؟

2. 160 (A) 161 (B) 140 (C) 150 (D)
- Majority of the elements exist in the form of:

3. ایلیمنٹس کی اکثریت کس حالت میں پائی جاتی ہے؟

3. (A) گیس (B) مائع (C) ٹھوس (D) میٹلائڈز
- Which is an example homoatomic molecule?

4. ہو مو اٹامک مالیکیول کی مثال کونسی ہے؟

4. (A) CO_2 (B) H_2SO_4 (C) CH_4 (D) O_3
- Molecular mass of H_2O is:

5. H_2O کا مالیکیولر ماس ہے:

5. 18 amu (A) 18 g (B) 20 g (C) 20 amu (D)
- The molar mass of H_2SO_4 is:

6. H_2SO_4 کا مولر ماس ہے:

6. 98 grams (A) 98 amu (B) 9.8 grams (C) 9.8 amu (D)
- No. of moles in 6.0 g water is:

7. 6.0 گرام پانی میں مولز کی تعداد ہوتی ہے۔

7. 0.25 (A) 0.33 (B) 0.50 (C) 0.65 (D)
- Which one of the following pair has the same mass?

8. درج ذیل میں سے کس جوڑے کے ارکان میں کماں برابر ہے؟

8. (A) 1 mole of CO and 1 mole of N_2 (B) 1 mole of CO and 1 mole of CO_2 (C) 1 mole of O_2 and 1 mole of N_2 (D) 1 mole of O_2 and 1 mole of CO_2
- Number of moles of carbon in 4 gram coal is:

9. 4 گرام کوئلے میں کاربن کے مولز کی تعداد ہوتی ہے:

9. 0.25 (A) 0.33 (B) 0.5 (C) 0.75 (D)

2- Answer the following questions.

(9x2=18)

درج ذیل سوالات کے مختصر جوابات لکھیں۔

- In which branch of chemistry the metabolic processes carbohydrates and proteins are studied?

i. کاربوہائیڈریٹس اور پروٹینز کے میٹابولک پروسسز کی مطالعہ کرنے کے لیے کیمسٹری کی کون سی شاخ کا مطالعہ کیا جاتا ہے؟
- Name a solid, a liquid and a gaseous element that exists at room temperature.

ii. روم ٹیمپریچر پر ایک ٹھوس، ایک مائع اور ایک گسی حالت میں پائے جانے والے ایلیمنٹس کے نام بتائیں۔
- How to write a chemical formula?

iii. کیمیائی فارمولہ کیسے لکھا جاتا ہے؟
- What is the difference between cation and Anion.

iv. کیٹائن اور اینائن میں کیا فرق ہے؟
- What is difference between ion and free radicals?

v. آئنز اور فری ریڈیکلز میں کیا فرق ہے؟
- Differentiate between gram atomic mass and gram molecular mass.

vi. گرام اٹامک ماس اور گرام مالیکیولر ماس کے فرق کو واضح کریں۔
- Define Avogadro's Number.

vii. ایووگڈروز نمبر کی تعریف کریں۔
- How many atoms are in 1amu and 1g of hydrogen?

viii. ایک اٹامک ماس یونٹ میں ہائیڈروجن کے کتنے ایٹمز ہوں گے؟
- How many moles are present in 40 grams of phosphoric acid?

ix. 40 گرام فاسفورک ایسڈ میں مولز کی تعداد معلوم کیجئے۔

Attempt following questions in detail.

(2x9=18)

درج ذیل سوالات کے تفصیلی جواب لکھیں۔

- Define industrial chemistry and analytical chemistry. Write their use.

(a) انڈسٹریل کیمسٹری اور اینالیٹیکل کیمسٹری کی تعریف کریں۔ ان کے استعمال لکھیں۔
- How many protons and neutrons are there in an atom having $A = 238$ and $Z = 92$?

(b) ایک ایٹم ماس نمبر $A = 238$ اور اٹامک نمبر $Z = 92$ ہو تو اس میں پروٹونز اور نیوٹرونز کی تعداد کیا ہوگی؟

4(a) What is Avogadro's Number? How it relates with Mole?

(b) Calculate the mass of 2.05×10^{16} molecules of H_2SO_4 .

4(a) ایوگاڈروز نمبر کیا ہوتا ہے؟ اس کا مول کے ساتھ کیا تعلق ہے؟

(b) 2.05×10^{16} مالیکیولز کا ماس معلوم کیجیے۔





DANISH ACADEMY

Kot Haibat DGK

03467300010

Name:		Roll #:		Subject:	Chemistry-9	Test #:	1155193
Test Detail:	Type 9 - Short Test (MCQs=9, SQs=9, LQs=2) - Marks=45					Time:	
Syllabus:	U-1,					Date:	14-Feb-2023

TEST TYPE WITH ANSWERS KEY

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