



DANISH ACADEMY

Kot Haibat DGK

03467300010

Name:		Roll #:		Subject:	Chemistry-9	Test #:	1161145		
Test Detail:	Type 6 - Short Test (MCQs=7, SQs=7, LQs=1) - Marks=30					Time:			
Syllabus:	U-6,					Date:	15-Feb-2023		
1.	(A)	(B)	(C)	(D)	3.	(A)	(B)	(C)	(D)
2.	(A)	(B)	(C)	(D)	4.	(A)	(B)	(C)	(D)
					5.	(A)	(B)	(C)	(D)
					6.	(A)	(B)	(C)	(D)
					7.	(A)	(B)	(C)	(D)

1- Circle the correct answer.

(7x1=7)

درست جواب کے گرد دائرہ لگائیں۔

1. The component of solution which is present in large quantity is called:

Solvent سالوینٹ (B)

True Solution ٹرو سلوشن (D)

Solute سویلٹ (A)

Solubility سولیبلٹی (C)

2. A solution containing maximum amount of solute at a given temperature is called:

Unsaturated آن سیچورینٹ (B)

Dilute ڈائلوٹ (D)

Solvent سالوینٹ (A)

Saturated سیچورینٹ (C)

3. Example of liquid in liquid is:

Air ہوا (B)

Atom ایٹم (D)

مائع میں مائع کی مثال ہے۔

Water in milk دودھ میں پانی (A)

Fire آگ (C)

4. The proportion of a solute in a solution is called:

Concentration کنسنٹریشن (B)

Solubility سولیبلٹی (D)

سلوشن میں سویلٹ کا تناسب کہلاتا ہے:

Percentage پرسیینٹج (A)

Molarity مولیرٹی (C)

5. Solubility is defined as number of grams of solute dissolved in _____ of solvent to prepare solution at particular temperature:

1000 g (D)

100 g (C)

100 kg (B)

100 mg (A)

6. Which will show negligible effect to temperature on its solubility?

$NaNO_3$ (D)

$NaCl$ (C)

KNO_3 (B)

KCl (A)

7. The example of false solution or colloidal solution is:

Paints پینٹس (B)

Chalk in water پانی میں چاک (D)

فاس سلوشن یا کولائیڈل سلوشن کی مثال ہے۔

Starch سٹارچ (A)

Milk of magnesia ملک آف میگنیشیا (C)

2- Answer the following questions.

(7x2=14)

درج ذیل سوالات کے مختصر جوابات لکھئے۔

- i. What is difference between solution and aqueous solution?

سلوشن اور آکیوئس سلوشن میں کیا فرق ہے؟

- ii. Describe difference between concentrated Solution and Dilute solution.

کنسنٹرینڈ اور ڈائلوٹ سلوشنز میں فرق بیان کیجئے۔

- iii. Give two examples of gas into liquid solution.

گیس میں مائع کا محلول کی دو مثالیں دیجئے۔

- iv. Define molar solution and give an example.

مولر سلوشن کی تعریف کیجئے اور مثال دیجئے۔

- v. Why water is called universal solvent?

پانی کو یونیورسل سولیوینٹ کیوں کہا جاتا ہے؟

- vi. Justify with an example that solubility of an salt increases with the increase in temperature.

ایک مثال دی کر ثابت کریں کہ ٹیپرچر میں اضافے سے سالٹ کی سولیبلٹی بڑھتی ہے۔

- vii. Define solution and true solution.

سلوشن اور حقیقی سلوشن کی تعریف کریں۔

Attempt the question in detail.

(5+4=9)

درج ذیل سوال کا تفصیلی جواب لکھئے۔

- 3(a) What is meant by solutions and explain its types.

3(a) سلوشن سے کیا مراد ہے؟ سلوشن کی اقسام کی وضاحت کیجئے۔

- (b) Discuss the effect of temperature on solubility.

(b) سولیبلٹی پر ٹیپرچر کے اثر پر بحث کیجئے۔



DANISH ACADEMY

Kot Haibat DGK

03467300010

Name:		Roll #:		Subject:	Chemistry-9	Test #:	1161145
Test Detail:	Type 6 - Short Test (MCQs=7, SQs=7, LQs=1) - Marks=30					Time:	
Syllabus:	U-6,					Date:	15-Feb-2023

TEST TYPE WITH ANSWERS KEY

1	2	3	4	5	6	7
B	C	A	B	C	C	A