



DANISH ACADEMY

Kot Haibat DGK

03467300010

Name:		Roll #:		Subject:	Chemistry-9	Test #:	1161157
Test Detail:	Type 10 - Full Test (No Choice) (MCQs=12, SQs=15, LQs=2) - Marks=60					Time:	
Syllabus:	U-6,					Date:	15-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۔

- Example of Aqueous solution is:

Ether ایتر (B) Sugar in Water پانی میں شوگر (A)
Benzene بینزین (D) Petrol پٹرول (C)
- A homogeneous mixture of two or more substances is called:

Aqueous ایکوئس (D) Solute سولیوٹ (C) Solvent سولونٹ (B) Solution سلوشن (A)
- A solution containing maximum amount of solute at a given temperature is called:

Dilute ڈائلوٹ (D) Saturated سیچوریشن (C) Unsaturated آن سیچوریشن (B) Solvent سولونٹ (A)
- When a saturated solution is diluted it turns into:

Saturated Solution سیچوریشن سلوشن (B) Super saturated Solution سپر سیچوریشن سلوشن (A)
Unsaturated Solution آن سیچوریشن سلوشن (D) Concentrated Solution کنسنٹریٹڈ سلوشن (C)
- The types of solutions are:

10 (D) 9 (C) 7 (B) 8 (A)
- Alcohol in water is an example of which solution?

Liquid in Liquid مائع میں مائع (B) Liquid in Gas گیس میں مائع (A)
Gas in Gas گیس میں گیس (D) Gas in Solid گیس میں ٹھوس (C)
- 1 ml is equal to:

4 cm³ (D) 3 cm³ (C) 2 cm³ (B) 1 cm³ (A)
- If 10 grams of sugar are dissolved in 100 grams of water, it is called.

m/m% (D) m/v% (C) v/m% (B) v/v% (A)
- Paints and ether both are mixable because:

Both are polar دونوں پولر ہیں (A)
Both are non-polar دونوں نان پولر ہیں (B)
Paints are polar but ether is non-polar پینٹس پولر ہیں جبکہ ایتر نان پولر ہے (C)
Both have different chemical nature دونوں کی کیمیائی نوعیت مختلف ہے (D)
- The solubility of which one decrease by increasing temperature?

AgNO₃ (D) NaCl (C) KNO₃ (B) Ca(OH)₂ (A)
- Milk of magnesia is an example of:

Suspension سپینشن (D) Colloid کولائیڈ (C) True solution حقیقی سلوشن (B) Solution سلوشن (A)
- Which of the following shows tyndall effect?

Solid mixture ٹھوس کچھڑ (D) Colloid کولائیڈ (C) Suspension سپینشن (B) Solution سلوشن (A)



DANISH ACADEMY

Kot Haibat DGK

03467300010

Name:		Roll #:		Subject:	Chemistry-9	Test #:	1161157
Test Detail:	Type 10 - Full Test (No Choice) (MCQs=12, SQs=15, LQs=2) - Marks=60					Time:	
Syllabus:	U-6,					Date:	15-Feb-2023

(حصہ اول - Part-I)

2- Answer the short questions.

(5x2=10)

- Define solution with example.
- Is the solution and mixture are same in nature? Give example.
- Define Aqueous Solution. Write its components.
- Define Unsaturated solution.
- Describe difference between concentrated Solution and Dilute solution.

-2 درج ذیل سوالات کے مختصر جوابات لکھئے۔

- سلوشن کی مثال کے ساتھ تعریف کیجئے۔
- کیا سلوشن اور مکسچر ایک جیسے ہیں؟ مثال دیں۔
- ایکونس سلوشن کی تعریف کریں۔ سلوشن کے اجزاء لکھیں۔
- آن سیچورینڈ سلوشن کی تعریف کیجئے۔
- کنسنٹریٹڈ اور ڈیلوٹڈ سلوشنز میں فرق بیان کیجئے۔

3- Answer the short questions.

(5x2=10)

- Distinguished between the following pairs as compound or solution.
(a) Water and salt solution (b) Vinegar and benzene (c) Carbonated drinks and octane
- Does the percentage calculations require the chemical formula of the solute?
- Write the name of two non-polar solvents.
- If we add 5 cm^3 of acetone in water to prepare 90 cm^3 of Aqueous Solution. Calculate the concentration (%v/v) of this solution
- How one molar solution can prepared?

-3 درج ذیل سوالات کے مختصر جوابات لکھئے۔

- درج ذیل جوڑوں کو پہچان کر بتائیں کہ ان میں کیا ونڈ کون سا ہے اور سلوشن کون سا؟
(a) پانی اور نمک کا سلوشن (b) سرکہ اور بنیزین (c) کاربوئیٹریکس اور اوکٹین
- کیا پیر سنٹیج کیلکولیشن کے لیے سویلٹ فارمولہ بھی جاننا ضروری ہے؟
- دونان پولر سالوینٹس کے نام لکھئے۔
- اگر 5 cm^3 اسیٹون کو پانی میں ملا کر 90 cm^3 سلوشن تیار کیا گیا ہو تو اس سلوشن کی کنسنٹریٹن (%v/v) معلوم کریں۔
- ایک مولر سلوشن کیسے تیار کیا جاتا ہے؟

4- Answer the short questions.

(5x2=10)

- How much NaOH is required to prepare its 500 cm^3 of 0.4 m solution?
- Write the names of factors that effect on solubility.
- Justify with an example that solubility of an salt increases with the increase in temperature.
- What are suspensions and true solutions? Give examples.
- Why are the colloids quite stable?

-4 درج ذیل سوالات کے مختصر جوابات لکھئے۔

- سوڈیم ہائیڈروآکسائیڈ کی کتنی مقدار چاہیے جو اس کا 500 cm^3 میں 0.4 m سلوشن بنائے۔
- سولوبیلٹی پر اثر انداز ہونے والے فیکٹرز کے نام تحریر کیجئے۔
- ایک مثال دی کر ثابت کریں کہ ٹمبرپچر میں اضافے سے سالت کی سولوبیلٹی بڑھتی ہے۔
- سپینشن اور حقیقی سلوشن کیا ہیں؟ مثالیں دیں۔
- کولائیڈس قدر قیام پذیر کیوں ہوتے ہیں؟

(حصہ دوم - Part-II)

Attempt given long questions.

(2x9=18)

- Explain any four types of solution with examples.
- 12 M H_2SO_4 solution is available in the laboratory. We need only 500 cm^3 of 0.1 M solution, how it will be prepared?
- Define solubility. Also write any three factors which affect solubility.
- Describe four/five properties of colloids.

درج ذیل سوالات کے تفصیلی جواب لکھئے۔

- سلوشن کی کوئی سی چار اقسام کی وضاحت مثالوں سے کیجئے۔
- لیبارٹری میں 12 M مولیرٹی H_2SO_4 کو سلوشن دستیاب ہے۔ ہمیں صرف 0.1 M ہمیں صرف 500 cm^3 سلوشن درکار ہے۔ یہ کیسے تیار ہوگا؟
- سولوبیلٹی کی تعریف کیجئے۔ نیز اس پر اثر انداز ہونے والے تین فیکٹرز بیان کیجئے۔
- کولائیڈز کی کوئی چار، پانچ خصوصیات تحریر کریں۔



DANISH ACADEMY

Kot Haibat DGK

03467300010

Name:		Roll #:		Subject:	Chemistry-9	Test #:	1161157
Test Detail:	Type 10 - Full Test (No Choice) (MCQs=12, SQs=15, LQs=2) - Marks=60					Time:	
Syllabus:	U-6,					Date:	15-Feb-2023

TEST TYPE WITH ANSWERS KEY

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